

FACULTAD DE INGENIERÍA Y ARQUITECTURA ESCUELA PROFESIONAL DE INGENIERÍA AMBIENTAL

Bioestimulación asistida por biocarbón (Estiércol de Gallina)
para remediar suelos contaminados por hidrocarburos
totales de petróleo Jicamarca-Lima 2022

TESIS PARA OBTENER EL TÍTULO PROFESIONAL DE: Ingeniero Ambiental

AUTORES:

Curihuaman Luis, Eduard Gabriel (orcid.org/0000-0002-6556-2130)
Felix Modesto, Delsa (orcid.org/0000-0001-5227-3201)

ASESORA:

Mg. Cabello Torres Rita Jaqueline (orcid.org/0000-0002-9965-9678)

LÍNEA DE INVESTIGACIÓN

Calidad y Gestión de los Recursos Naturales

LÍNEA DE RESPONSABILIDAD SOCIAL UNIVERSITARIA:

Desarrollo sostenible y adaptación al cambio climático

LIMA – PERÚ 2022

Dedicatoria

A mi mama y a mi hermano quienes me apoyan día a día, aconsejan para seguir adelante y no dejarme rendir por los obstáculos que se me puede presentar en el transcurso de mi preparación profesional.

Félix Modesto, Delsa

Le dedico el resultado de este trabajo a toda mi familia. Principalmente, a mis padres que me apoyaron y contuvieron los momentos malos y en los menos malos. Gracias por enseñarme a afrontar las dificultades sin perder nunca la cabeza ni caer en el intento.

Curihuaman Luis, Eduard Gabriel

i

Agradecimiento

A Dios por la vida, la salud y su infinito amor.

A mi familia por su apoyo incondicional.

A la ingeniera Rita Cabello Torres por su apoyo y su paciencia por apoyarnos durante todo el proceso de la investigación.

Félix Modesto, Delsa

Agradezco a los ingenieros que nos apoyaron a lo largo de esta etapa, ya que gracias a sus correcciones llegamos hasta estas instancias.

Curihuaman Luis, Eduard Gabriel

Índice de contenido

| Carátula | i |
|--|------|
| Dedicatoria | i |
| Agradecimiento | ii |
| Índice de tablas | iv |
| RESUMEN | viii |
| ABSTRACT | ix |
| ı. INTRODUCCIÓN | 1 |
| II. MARCO TEÓRICO | 7 |
| III. METODOLOGÍA | 22 |
| 3.1. Tipo, diseño y nivel de investigación | 23 |
| 3.1.1. Tipo de investigación | 23 |
| 3.1.2. Diseño de investigación | 23 |
| 3.2. Variables y operacionalización | 24 |
| 3.3. Población, muestra y muestreo | 24 |
| 3.4. Técnicas e instrumentos de recolección de datos | 26 |
| 3.5. Procedimientos | 27 |
| 3.6. Método de análisis de datos | 49 |
| 3.7. Aspectos éticos | 49 |
| ıv. RESULTADOS | 50 |
| v. DISCUSIÓN | 86 |
| VI. CONCLUSIONES | 92 |
| VII. RECOMENDACIONES | 95 |
| REFERENCIAS | 97 |
| ANFXO | 104 |

ÍNDICE DE TABLAS

| tabla 1. | Parámetros de operación y distribución de productos de diferentes |
|----------|---|
| procesos | termoquímicos de biomasa |

- tabla 2. Fracciones principales del hidrocarburo
- tabla 3. Georreferenciación de la zona de estudio
- tabla 4. pruebas bioquímicas de identificación de bacterias
- tabla 5. dosis de biocarbon
- tabla 6. Concentración de Hidrocarburo del petróleo (método Soxhlet)
- tabla 7. Concentración de Hidrocarburo total inicial (ECAS 5000 mgHTP/kg_{ps})
- tabla 8. Concentración de Hidrocarburo total inicial (ECAS 5000 mgHTP/kg_{ps})
- tabla 9. HTP mg/kg ps
- tabla 10. Parámetros físico químicos del estiércol de gallina (Potenciometría)
- tabla 11. Humedad del estiércol de gallina (Método: ASTM D2216)
- tabla 12. Materia volátil del estiércol de gallina (MV) (método: ASTM D3175)
- tabla 13. ceniza del estiércol de gallina (método: ASTM D5142)
- tabla 14. Carbono fijo del estiércol de gallina (método: ASTM D3172)
- tabla 15. Concentración inicial del hidrocarburo de Petróleo
- tabla 16. Condiciones para realizar una prueba de cinética de Adsorción
- tabla 17. Cinética de adsorción
- tabla 18. Determinación de la Isoterma de Langmuir
- tabla 19. Análisis microbiológico inicial
- tabla 20. diluciones en tubos múltiples con siembra en placas Petri
- tabla 21. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 22. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 23. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 24. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 25. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 26. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 27. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 28. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 29. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 30. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 31. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 32. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 33. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

- tabla 34. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 35. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 36. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 37. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 38. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 39. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 40. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 41. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 42. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo
- tabla 43. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)
- tabla 44. Agar simmons
- tabla 45. Agar manitol salt base
- tabla 46. Agar cetramide base
- tabla 47. Agar cetramide base
- tabla 48. Parámetros físico químico del suelo inicial con HTP de petróleo (Método potenciométrico)
- tabla 49. Determinación de la humedad (método: ASTM D 2215)
- tabla 50. Capacidad de intercambio catiónico (método del acetato de amonio pH7 1N)
- tabla 51. Carbono Orgánico (CO) (Método Walkley Black)
- tabla 52. Densidad aparente del suelo contaminado (método cilindro biselado)
- tabla 53. materia Orgánica, nitrógeno total, nitratos
- tabla 54. Textura del suelo (método Bouyoucos)
- tabla 55. Parámetros físicos químicos (método potenciométrico)
- tabla 56. Humedad del suelo (método: Norma ASTM D2216)
- tabla 57. Capacidad de Intercambio Catiónico (método acetato de amonio pH7 1N)
- tabla 58. Carbono Orgánico Total (método de Wackley Black)
- tabla 59. Materia orgánica, nitrógeno, relación carbono/ nitrógeno
- tabla 60. Parámetros físico químico
- tabla 61. Humedad del suelo contaminado con hidrocarburo de Petróleo
- tabla 62. Capacidad de Intercambio catiónico (CIC)
- tabla 63. Carbono Orgánico (CO)
- tabla 64. Materia orgánica, Nitrógeno, relación C/N
- tabla 65. Parámetros físicos y químicos
- tabla 66. Humedad del suelo con HTP de Petróleo
- tabla 67. Capacidad de intercambio catiónico

- tabla 68. Carbono Orgánico (CO)
- tabla 69. Materia orgánica, Nitrógeno, relación C/N
- tabla 70. Potencial de hidrogeno (Acido/base)
- tabla 71. Conductividad eléctrica (mS/cm)
- tabla 72. Potencial redox (mV)
- tabla 73. Humedad %
- tabla 74. CIC (mq/100g)
- tabla 75. Carbono orgánico total
- tabla 76. Materia orgánica %
- tabla 77. nitrógeno %
- tabla 78. relación C/N
- tabla 79. dosis de biocarbon
- tabla 80. Pruebas de normalidad en 10,20 y 30 días
- tabla 81. Análisis de varianza (ANOVA)
- tabla 82. Tabla: El pH_123
- tabla 83. potencial redoxEh_123
- tabla 84. estadístico Tukey para CE_123
- tabla 85. Pruebas de normalidad
- tabla 86. Prueba de homogeneidad de varianzas
- tabla 87. Análisis de varianza (ANOVA)
- tabla 88. CIC_123
- tabla 89. CO_123
- tabla 90. MO_123
- tabla 91. N 123
- tabla 92. Correlaciones
- tabla 93. Pruebas de normalidad
- tabla 94. Prueba de homogeneidad de varianzas
- tabla 95. Análisis de varianza (ANOVA)
- tabla 96. RHTP_1234

ÍNDICE DE FIGURAS

Figura1. Adsorción de biocarbon

| Figura2. | Área de estudio |
|-----------------------|--|
| Figura3. | procedimiento |
| Figura4. | cuarto de la muestra |
| Figura5. | Colecta de suelo contaminado con hidrocarburo |
| Figura6. potencion | Potencial de hidrógeno (pH), Potencial redox (mV) (Método nétrico) |
| Figura7. | flujograma de pirolisis de estiércol de gallina |
| Figura8. | Preparación del biocarbon |
| Figura9. | determinación de la humedad del estiércol de gallina |
| Figura 10. | flujograma de identificación de bacterias G+ y G. |
| Figura11. | Prueba de tinción gram (+) (-) |
| Figura12. | flujograma del análisis microbiológica del suelo |
| Figura13. | Análisis microbiologico |
| Figura14. | flujograma de siembra en placas Petri |
| Figura15. | Siembra en placas Petri ZHAO |
| Figura16. | preparación de las pilas con el suelo contaminado |
| Figura17. | comportamiento cinético de adsorción |
| Figura18. | capacidad de adsorción vs concentración de equilibrio (isoterma deadsorción) |
| Figura19. | Langmuir |
| Figura20. | Freundlich |
| Figura21. | textura del suelo |
| Figura22. | Potencial de hidrogeno (Acido/base) |
| Figura23. | Conductividad eléctrica (mS/cm) |
| Figura24. | potencial redox (mV) |
| Figura25. | Humedad % |
| Figura26. | CIC (mq/100g) |
| Figura27. | carbono orgánico total |
| Figura28. | Materia orgánica % |
| Figura29. | Nitrógeno % |
| Figura30. | Relación C/N |
| Figura31. | HTP mg/kg ps |
| | |

Figura32. Agar simmons

Figura 33. Agar mannitol salt base

Figura 34. Agar cetramide base

RESUMEN

La contaminación del suelo por hidrocarburos total de petróleo se ha vuelto una problemática mundial debido a los grandes impactos ambientales que se vienen ocasionados por esta sustancia, consecuencia a ello la presente investigación realizó bioestimulacion asistida por el biocarbon de estiércol de gallina para la biodegradación del suelo contaminado con hidrocarburo total de petróleo, para ello se utilizó el biocarbon como enmienda, el cual fue preparó a una temperatura de 350°C por un tiempo de 5 horas, para luego ser triturado hasta obtener una partícula de 1mm el cual fue combinado con el suelo contaminado con TPH ya que el biocarbon fue el adsorbente y el estimulante para la plurificacion de las bacterias nativas del suelo que actuaron como degradares del hidrocarburo total de petróleo. El experimento tuvo un tiempo de duración de 30 días en el cual inicialmente se tuvo una concentración de 142462 mg/Kg de hidrocarburos total en el suelo, de los cuales durante el tratamiento se logró degradar en un 46% de hidrocarburos total de petróleo, esto quiere decir que el biocarbon aparte de ser económico y que se puede realizar a base de diferentes tipos de materia prima vegetal es un buen material para la biorremediación del suelo contaminado.

Palabras claves: biorremediación, suelo contaminado, hidrocarburos, biocarbon y bacterias.

ABSTRACT

The contamination of the soil by total oil hydrocarbons has become a global

problem due to the great environmental impacts caused by this substance, as a

consequence of this the present investigation carried out biostimulation assisted

by the biocarbon of chicken manure for the bioremediation of soil contaminated

with hydrocarbons total oil, for this biocarbon was used as an amendment, which

was prepared at a temperature of 350 ° C for a period of 5 hours, to then be

crushed until obtaining a 0.01mg particle which was combined with the

contaminated soil with TPH since the biocarbon will be the adsorbent and the

stimulant for the plurification of the native soil bacteria who acted as degraders

of the total petroleum hydrocarbon. The experiment had a duration of 30 days in

which initially there was a concentration of 142462 mg/kg total hydrocarbons

present in the soil, of which during the treatment it was possible to degrade 46%

of total petroleum hydrocarbons, this This means that biocarbon, apart from being

cheap and that it can be made from different types of vegetable raw material, is

a good material for the bioremediation of contaminated soil.

Key words: bioremediation, contaminated soil, hydrocarbons, biochar and

Х

I. INTRODUCCIÓN

La contaminación del suelo por hidrocarburos totales es un tema muy preocupante debido a la alta toxicidad que presenta este compuesto y el daño que genera al medio ambiente por el impacto negativo que ocasiona. (Rosell- Melé, et al.2018) menciona, la contaminación por hidrocarburos totales hoy en día se ha vuelto una problemática mundial debido al incremento de la contaminación por hidrocarburos totales, ya que este acto se viene dando de diferentes formas como son el derrame de petróleo y el mal manejo de dicho compuesto en las diferentes industrias. (Dike, et al., 2022) describe, la contaminación por hidrocarburos totales se inicia desde la extracción del crudo, durante el transporte y el almacenamiento del petróleo, durante estas actividades la contaminación surge debido a pequeñas filtraciones accidentales del compuesto, el cual genera grandes impactos ambientales como la degradación del suelo, la contaminación del agua y la contaminación de la atmosfera. (Bujahico, et al., 2020) menciona, la contaminación por el hidrocarburo y sus derivados en el Perú en los últimos años se ha vuelto muy recurrente mayormente en la amazonia peruana, debido a los grandes derrames del crudo de petróleo ocasionados en esa zona, ya que desde el año 2000 hasta el 2019 se tuvieron 474 vertimientos ocurridos en la amazonia de los cuales el 65% fue debido a la corrosión y la mala infraestructura del oleoducto Norperuano si bien se sabe esta obra es una de los más largos oleoductos para el transporte del petróleo . Según, (Bravo, 2019) indica, en los últimos años la empresa que más contamina la amazonia peruano hasta hoy en día aparte del oleoducto Norperuano es la empresa transnacional Pluspetrol norte S.A, el cual viene ocasiono grandes impactos ambientales en Loreto y que hasta hoy en día no hace nada por remediar las zonas que contamino. Según (Velásquez, et al., 2022) la contaminación del suelos por hidrocarburos totales en el Perú cada vez viene siendo aún más notorio, ya que la contaminación no solo es a causa de un derrame de petróleo, sino que también al pasar los años el aumento de los de las industrias como los centros mecánicos está ocasionando grandes impactos ambientales, ya que en estos centros mecánicos se vienen realizando el uso de los insumos derivados del hidrocarburo para el mantenimiento de los vehículos y otras actividades más que se realizan en estos talleres mecánicos. Según (Adeniyi, et al., 2022) los talleres mecánicos en el Perú de cada 10 talleres 8 no tienen conocimiento del daño que ocasiona el hidrocarburo total de petróleo, ya

que estos en su gran mayoría son informales y no tienen licencia por el cual no cuenta con un plan de manejo de los residuos, es decir que no tienen conocimiento sobre la cultura ambiental, consecuente a ello estos lugares realizan el uso de todos los compuestos tóxicos sin una fiscalización correspondiente, y solo el 2% de todos los talleres mecánicos que son formales cuentan con los requisitos para las buenas prácticas ambientales. (Singh, et al., 2022) menciona, la contaminación del suelo por hidrocarburos totales en los talleres mecánicos, en los últimos años está ocasionando grandes impactos ambientales que alteración la estructura del suelo y hace pierda su fertilidad para un cultivo, la contaminación por hidrocarburos en los talleres mecánicos aparte de contaminar el suelo está afectando a la salud pública aledañas a la zona debido a la toxicidad que tiene el hidrocarburo, pero en su mayoría las personas que sufren más de alguna enfermedad crónica son las personas que laboran en el taller mecánica, ya que estas personas día a día están en contacto con estas sustancias. (Márquez-Romance, et al., 2022) menciona, debido a los grandes impactos ambientales ocasionados por el hidrocarburo en los últimos años se vienen realizando biorremediación de suelos usando diferentes métodos de biorremediación, como por ejemplo mediante el método de lavado de suelos, el uso de bacterias biodegradables, así como también el uso del biocarbon a base de diferentes tipos de residuos. Según (Singh, et al., 2022) indica, la biorremediación de suelo contaminado por hidrocarburos totales mediante el uso del biocarbon en los últimos años se vuelto un método muy accesible para la recuperación del suelo contaminado debido a su bajo costo, ya que el biocarbon se puede realizar a base de diferentes tipos de materia prima como es estiércol de gallina, residuos domésticos, residuos vegetales y entre otros, este método se ha vuelto muy beneficioso debido a que el biocarbon funciona como adsorbente del hidrocarburos u otro tipo de metales químicos que contamina el suelo, ya que este es un material muy poroso el cual hace que los contaminantes se adhieran al poro del biocarbon y pierdan su estructura. Rodríguez-Uribe, et al. (2021) menciona, el método que en los últimos años se viene realizando en gran extensión es la bioestimulación asistida por el biocarbon, ya que este método aparte de ser una buena vía de biorremediación para un suelo contaminado es muy rentable debido al bajo costo, la bioestimulacion asistida por el biocarbon funciona juntamente con las bacterias oriundos del suelo, es

decir con la incorporación del biocarbon se busca plurificar las bacterias nativas los cuales funcionaran como los degradadores del contaminante no obstante esto si se busca tener buenos resultados se puede incorporar algunos fertilizantes que ayuden en la plurificacion de la bacteria nativa. Rivas, et al., (2014) menciona, para una buena bioestimulación en la biodegradación de un suelo contaminado con TPH, lo recomendable es añadir un fertilizante que ayude en la recuperación de las colonias microorganismos del suelo, ya que si se tiene más bacterias nativas la degradación del contaminante será aún más rápida y en gran cantidad. Consecuente a ello en esta investigación biorremedio suelo de un taller mecánica contaminados por todos los derivados del TPH, mediante el método de bioestimulacion asistida por el biocarbon de estiércol de gallina el cual funciono como enmienda y estimulante de las bacterias nativas, ya que el degradador del hidrocarburo total fue las bacterias nativas presentes en el suelo contaminado para el cual se buscó la purificación de las bacterias con la incorporación de la solución A y la solución B que son ricos en nitrógeno, zinc, fosforo y potasio los que son buenos nutrientes para la bioestimulacion de las bacterias nativas.

Justificación: el presente desarrollo de investigación, propone la utilización del biochar del estiércol de gallinas, para biorremediar suelos contaminados por hidrocarburos donde utilizamos fertilizantes siendo la solución A y la solución B que permitió observar cómo esta se recuperaba en todo su proceso del tratamiento. Se debe considerar las siguientes justificaciones: justificación Social, los suelos contaminados con hidrocarburos son altamente tóxicos, por lo que perjudican a la salud de las personas, ocasionándoles diversas enfermedades, como dificultad en la respiración, males estomacales, lo que se soluciona utilizando este método de biorremediación donde el biochar no genera olores ni descomposición alguna tampoco genera gases que atente contra el ambiente, obteniéndose una calidad de vida, justificación económica, la biorremediación mediante el aprovechamiento del biocarbon aparte de ser un buen biorremediador es muy económico ya que este material se puede realizar a base de diferentes materiales primas es decir de cualquier tipo de residuos, justificación ambiental, El biochar en el suelo contaminado va a funcionar como un sumidero de carbono, no permitiendo la generación del dióxido de carbono

gas de efecto invernadero, se recupera nutrientes y macronutrientes, mejorando el suelo, y podamos tener un suelo sostenible, (Zhao, et al. 2016).

problema general:

PG: ¿Cómo la bioestimulación asistida por biocarbon de estiércol de gallinas degrada la contaminación de hidrocarburos totales de petróleo en el suelo?

problemas específicos:

PE1: ¿Cuáles serán las propiedades físicas del biocarbon del estiércol de gallina para reducir el hidrocarburo de petróleo en el suelo contaminado?

PE2: ¿Cuáles son las presuntas bacterias presentes en el suelo contaminado por hidrocarburos totales antes y durante el proceso?

PE3: ¿Cuáles serán las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después del tratamiento con el biocarbon del estiércol de gallina?

PE4: ¿Cuál será las dosis óptimas del biocarbon del estiércol de gallina para disminuir la concentración del hidrocarburo total en las pilas de suelo contaminado?

objetivo general:

OG: Evaluar la bioestimulación asistida por biocarbon de estiércol de gallinas en la degradación de la contaminación de hidrocarburos totales de petróleo en el suelo Lima- Jicamarca 2022

objetivos específicos:

OE1: Analizar las propiedades físicas del biocarbon del estiércol de gallina para reducir los hidrocarburos totales de petróleo en el suelo contaminado.

OE2: Analizar las presuntas bacterias presentes en el suelo contaminado de hidrocarburos totales antes y durante el proceso

OE3: Analizar las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después del tratamiento con el biocarbon de estiércol de gallina

OE4: Analizar la dosis óptima del biocarbon de estiércol de gallina en la reducción de la concentración del hidrocarburo total en las pilas de suelo contaminado

Hipótesis General:

HG: La bioestimulación asistida por biocarbon de estiércol de gallinas influirá en la degradación de los hidrocarburos totales de petróleo en el suelo Jicamarca-Lima 2022.

Hipótesis específicas:

H1: Las propiedades físicas del biocarbon del estiércol de gallina mejora los parámetros del suelo contaminado con hidrocarburos.

H2: La determinación de las presuntas bacterias presentes en el suelo contaminado con hidrocarburos totales de petróleo resulta significativa durante el proceso.

H3: Las características físicas y químicas del suelo contaminado mejoran un 54% después del tratamiento con el estiércol de gallina

H4: La dosis del estiércol de gallina disminuye la concentración del hidrocarburo total en las pilas de suelo contaminado.

II. MARCO TEÓRICO

Liu, et al., (2019) realizo tres tipos de biocarbon, siendo la primera materia prima el estiércol de pollo, la segunda la paja de trigo y como tercero aserrín de madera, los cuales fueron pirolizados a una temperatura de 600°C, estos materiales fueron utilizados para la remediación del suelos contaminados con TPH, la biodegracion del suelo contaminado con TPH duro 223 días, teniendo como resultado final, en la mayor degradación de hidrocarburos total de petróleo presentes en el suelo se produjo con el biocarbon del estiércol de pollo, y el que tuvo menor eficiencia en la degradación de los hidrocarburos fue el biocarbon abases del aserrín de madera.

Barati, et al., (2017) realizo la comparación de dos enmiendas siendo del estiércol fresco de gallinas y el biocarbon a base de la misma materia prima, para el cual utilizo como indicador a la ceba, este tratamiento fue realizando durante cinco meses todo este tratamientos fueron realizado bajo un invernadero, finalmente teniendo como resultado los suelos con plantas de ceba tuvieron mayor grado de eficiencia en la degradación del hidrocarburo y en la respiración de comunidad microbiana, mientras que el suelo sin un cultivo no tuvo buenos resultados, concluyendo en la degradación del hidrocarburo total el suelo con tratamiento de estiércol fresco junto con la comunidad microbiana degradaron en un 15,64 y un 12,74% y el tratamiento con el biocarbon a base de estiércol de gallina y las bacterias nativas degradaron en un 28,07 y un 26,86%, algo que el suelo sin ningún tipo de tratamiento solo tuvo un 4% de degradación de hidrocarburos totales.

Aziz, et al., (2020) para su trabajo de investigación realizo biocarbon a partir de los residuos de frutas, verduras y lodos de depuradora para el cual utilizo un enfoque térmico, siendo su aplicación para la biodegradación de suelos contaminados por hidrocarburos totales mediante los métodos de bioaumentacion y bioestimulacion, para el cual la caracterización del biocarbon se realizó mediante la espectroscopia infrarroja transformada de Fourier, donde se realizaron los análisis de área superficial y el análisis de poros, en la investigación se pudo ver la eficiencia del biocarbon en la recuperación de suelos contaminados, teniendo como resultado de la investigación el 82% de degradación del contaminante fue realizado mediante la bioaumentacion con el estiércol de vaca siendo así que donde ubo mayor degradación de hidrocarburos.

se tuvo mayor presencia de bacterias nativas que ayudaron en la degradación del hidrocarburo total, esta investigación concluyo destacando que la enmiendas mediante el biocarbon tiene un alto grado en degradación del hidrocarburo total presentes en el suelo.

Deebika, et al., (2021) investigo la degradación de los hidrocarburos totales en el suelo mediante la aplicación del biocarbon a base de estiércol de gallina y el compost de vegetales y la presencia de las bacterias nativas del suelo, para el cual el experimento tuvo como indicador a la planta de la marihuana quienes fueron sembradas en macetas de plásticos y para retener la filtración del agua de riego de cada maseta se utilizó el biocarbon ya que este material es un compuesto muy poroso y ayuda en la retención del agua y en la degradación del hidrocarburo total, el experimento tuvo un tiempo de tres meses de tratamiento en él se llegó a observar que el biocarbon junto al compost realizaron la degradación del hidrocarburo en 62,2% y 77.1%, concluyendo que el biocarbon es un material prima muy beneficioso y accesible en la descontaminación de suelos contaminados por hidrocarburos totales.

Saeed, et al. (2021) en su trabajo de investigación realizo bioestimulacion asistida por el biocarbon para la biorremediación del suelo contaminado por hidrocarburos total de petróleo, donde identifico bacterias nativas con diferentes tipos de agares, en el cual inicialmente carecía de bacterias, pero todo fue cambiando según el tiempo de tratamiento ya que las bacterias aumento en 10 y 8 veces más el cual iso que el hidrocarburo se degrade en un 41% de la concentración, todo esta degradación fue realizada en tiempo de 40 días, concluyendo que el biocarbon es un gran adsorbente y un buen estimulante para el crecimiento de las colonias bacterianas del suelo.

Hussain, et al., (2022) realizo la biorremediación del suelo contaminado por hidrocarburo mediante el biocarbon de residuos vegetales, el compost del mismo material y las bacterias nativas, donde se obtuvieron resultados muy satisfactorios pero con porcentajes de degradación distintos para cada tratamiento, él tuvo una duración de 3 meses, donde se tuvo mayor degradación del 40% en la combinación de los tres insumos que fueron biocarbon de residuos vegetales, compost de residuos y la presencia de las bacterias nativas en el suelo y la segunda muestra que tuvo una degradación notable fue la muestra

que contenía el biocarbon el cual tuvo una degradación de 36%, en esta investigación se pudo destacar que el biocarbon junto a otras enmiendas ayudo mucho en la degradación de hidrocarburo, así como también cabe mencionar que el biocarbon es un material muy recomendable para biorremediación de suelos contaminados por hidrocarburos totales.

Zhang, et al., (2019) realizo biorremediación de suelos contaminado por hidrocarburo total utilizando como enmienda al biocarbon de hongo seco y incorporación de las bacterias presentes en suelo, los cuales fueron aisladas y cultivadas para luego volverlos al suelo junto al biocarbon, si bien se sabe el biocarbon es un gran adsorbente de un contaminante presentes en el suelo, en este trabajo se estudió a las bacterias degradadoras de hidrocarburos, las cuales fueron involucrados en el biocarbon para luego tratar al suelo contaminado, este estudio fue realizado por un tiempo de 60 días donde se tuvo un resultado favorable, el suelo tratado con estos compuestos realizaron una degradación de hidrocarburo total y el n-alcanos presentes en C12-18, este estudio demostró que el biocarbon junto a las bacterias inmovilizadas realizaron una buena biorremediación del suelo haciendo que este suelo recupere su fertilidad para el cultivo.

Mierzwa-Hersztek, et al., (2018) realizo biocarbon con la cama de las aves, los que fueron usados en la biorremediación de suelos contaminados por hidrocarburos totales, para el cual la identificación de los hidrocarburos presentes en el suelo realizo mediante el método de gravimetría el cual permio ver el nivel de contaminación tenía el suelo que remedio, para el cual utilizo biocarbon del estiércol de las aves como fuente estimulante para la reproducción de las bacterias presentes en el suelo ya que las bacterias y el biocarbon fueron los que tuvieron gran eficiencia en la degradación del hidrocarburo total, para el cual aplicaron 2,5kg de biocarbon en sus muestras de tratamiento, donde finalmente en tiempo de 3 meses lograron degradar el hidrocarburo en un 34%, esto quiere decir que el biocarbon de la cama de las aves que funciono como enmiendo degradaron y un gran adsorbente de hidrocarburo presente en el suelo.

Abangadura, et al., (2022) investigo cómo influye la aplicación de biocarbon de estiércol de aves de campo y estiércol de aves de campo en la biorremediación de suelos contaminados por hidrocarburos, ya que el biocarbon fue aplicada como enmienda para la mejora del suelo en el contenido de carbono orgánico del suelo y la productividad de las plantas para el cual el experimento se realizó con cultivos de plantas donde se buscaba ver la producción de las plantas en el suelo contaminado y suelo con tratamiento, este tratamiento tuvo una duración de 12 meses donde se vieron que la muestras con tratamiento es decir el suelo con el biocarbon tuvo una degradación del hidrocarburo en un 26% y el suelo con estiércol de campo en un 24% y suelo sin tratamiento 0%, concluyendo que el mayor degradante del hidrocarburo fue el biocarbon de estiércol de aves y también vieron que en la muestra ubo más reproducción del cultivo es decir del indicador.

Ji, et al., (2022) nos indica la manera de preparar el biocarbon a base de estiércol de pollo, para el cual la primera etapa fue realizar el secado a temperatura ambiente para luego ser pasado por una estufa de 60°C por 12h, seguidamente se realizó la pirolizacion donde se probaron varias temperaturas para su pirolización llegando a las temperaturas de 400°C, 500°C, 600°C, 700°C y 800°C donde se tuvieron resultados muy distintos, pero donde se llegó obtener el biocarbon de dicha materia prima fue en los 400°C por un tiempo de 3 horas, los cuales fueron triturados y tamizados para ser aplicados en la biorremediación deun suelo contaminado.

Guo, et al., (2022) la pirólisis del biocarbon se puede realizar en diferentes tiempos y temperaturas, estas se pueden realizar en una pirolisis lenta, pirólisis rápida, pirólisis intermedia y pirólisis flash, por el cual esta investigación procedió realizar la pirólisis intermedia, el Biocarbon se realizó a partir de una muestra seca la que se depositó en el reactor anaerobio, sin presencia de oxígeno, en las primeras 2 horas se alcanzó a la temperatura de 100°C, posteriormente entre la tercera y cuarta hora se llega a la temperatura de 200°C y finalmente en la quinta hora se llegó a una temperatura de 300°C, donde se obtuvo el biocarbon de estiércol de gallina, siendo luego lavados y secados en estufa a 100 °C por 1 hora, para luego ser demolidos hasta la malla -90mm ya que mientras las partículas de biocarbon sean más pequeñas tendrán mayor adsorción.

Quang, et al., (2022) menciona, para la producción del biocarbon del estiércol de pollo recogido de una granja se secó a temperatura ambiente por un tiempo de 15 días, los cuales pasaron a secar a una estufa a 100°C durante una hora para luego ser pirolizado en reactor aeróbico a una temperatura de 500°C por un tiempo de 4 horas en los que se obtuvo el biocarbon, consecuentemente se realizó la trituración del biocarbon a un tamaño de 2mm, para luego ser aplicados para la biorremediación del suelo contaminado por hidrocarburos de petróleo, donde finalmente se tuvo una degradación del hidrocarburo en 52% esto quiere decir que el tamaño y el método de pirolisis del biocarbon tuvo buenos resultadosen la degradación del contaminante.

Teorías relacionadas al tema. El Biocarbón; según, (Lataf, et al., 2022) el biocarbon es un material poroso y adsorbente para cualquier tipo de contaminante que puede estar presente en el suelo, este material se pirolizado a altos grados de temperatura y con oxigeno moderado para evitar la incineración completa ya que la presencia del oxígeno puede ocasionar que el biocarbon se convierta en ceniza.

Por otro lado, (Zhang, et al., (2022) menciona, que el biocarbon es un buen adsorbente para cualquier tipo de metal pesado presentes en el suelo en específico para los hidrocarburos totales ya que el biocarbon funciona como un sumidero e bioestimulante para las bacterias presentes que degradan el hidrocarburo. Según, (Jingqin, et al., 2022) el biocarbon es producto del proceso de pirolisis, se caracteriza por capturar carbono del suelo, asimismo adsorbe contaminantes metálicos. Controla la movilidad y disminuye la toxicidad del contaminante, esto está demostrado por distintos estudios lo efectivo que resulta el biochar para remover metales pesados, por ello su aplicación contribuye a la problemática de la Contaminación por metales pesados.

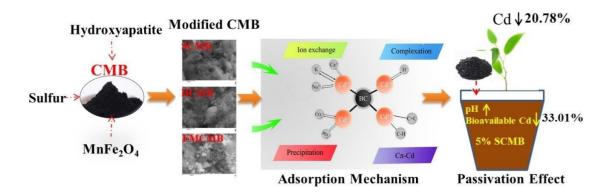


Figura1. Adsorción de biocarbon

Fuente: Sol, et al., (2022).

Respecto a la producción del biocarbon (carbón vegetal). La pirolisis del biocarbon es el proceso termoquímico empleado para la transformación de la biomasa de cualquier tipo de materia prima, esta materia prima será quemado en un reactor con poca presencia del oxígeno, por el cual se le conoce como secuestro del oxígeno (Abangadura, et al., 2022).

(Guo, et at., 2022) el biocarbon o carbón vegetal se produce a partir de diferentes tipos de materia prima es por ende que su costo es demasiado bajo, la producción del pirolisis según los estudios realizado se puede realizar en diferentes tiempos y temperaturas ya que para la producción del biocarbon se tiene la pirolisis rápido, pirolisis intermedio y al pirolisis flash ya que en estos métodos se puede obtener biocarbon, pero para esto depende mucho la textura de la materia prima que se va pirolizar y según el material se puede aplicar los métodos mencionados.

Tipos de pirolisis. La producción del biocarbon tiene diferentes métodos de pirolización siendo las diferencias en la temperatura y en el tiempo, la producción del biocarbon se puede realizar a base de muchos materiales, por lo tanto, su costo es muy rentable (Guo, et at., 2022).

tabla 1. Parámetros de operación y distribución de productos de diferentes procesos termoquímicos de biomasa.

| tipos de procesos termoquímico s | temperatura de reacción °C | velocidad de calentamie nto C/min) | tiempo de residen cia | tamaño de alimentaci ón (mm) | |
|----------------------------------|----------------------------------|--|--------------------------------|---------------------------------------|---------|
| pirólisis lento | 400 - 500 | 5 a 7 | >1h | 5 a 50 | 25 a 35 |
| pirólisis rápido | 850 - 1250 | 6000- | >2s | <1 | 10 a 25 |
| pirólisis intermedio | 400-650 | 60 - 600 | 10 - 30s | 1 a 5 | 25 a 40 |
| pirólisis flash | >1000 | >60,000 | >1s | <0.5 | 10 a 25 |
| gasificación | >500 | 1 a 50 | 10 - 20s | 0.2 - 10 | 5 a 10 |

Fuente: (Guo, et at., 2022).

La pirolisis lenta se realiza con temperaturas bajas que alcanza de 5 a 7°C/min como un tiempo de resistencia de 1 hora y más llegando a la temperatura de calentamiento de 300 – 800°C aproximado, en el proceso de la pirolisis el vapor permanece en el reactor y la fase gaseosa permanece por mucho tiempo, el cual hace que la producción de la pirolisis sea favorable (Liu etal., 2015).

La pirolisis rápida es el procedimiento donde se realiza la pirolisis a base de diferentes materias primas, la pirolisis se puede realizar al aire libre es decir con la presencia del oxígeno, la pirolisis rápida tiene un calentamiento elevado que sobrepasa los 100°C /min, ya que este tipo de pirolisis se puede realizar un tiempo corto por su elevada temperatura hace que la biomasa se incinere más rápido ya que la temperatura suele ser de los 400°C – 600°C en un corto tiempo (Guo, et at., 2022).

La pirolisis intermedia es la combinación de la pirolisis lenta y la pirolisis rápida, donde se utilizan generalmente las temperaturas de 300°C – 600°C para producción del biocarbon, para el cual se cuenta con un tiempo de 2 – 4s de resistencia de vapor, la pirolisis intermedia es el proceso más recomendable en la producción de un biocarbon ya que en este procedimiento se puede tener un biocarbon más poroso (Guo, et at., 2022).

La pirolisis flash es similar a la pirolisis rápida con diferencia de temperatura y tiempo, así como el mismo nombre lo dice este de pirolisis se puede realizar en un menor tiempo con altos grados de temperatura el cual es mayor de 100°C/s con una temperatura de 900°C – 1300°C para el cual las partículas de la materia prima son

más pequeñas con un aproximado de 105 – 250um (Guo, et at., 2022).

Considerando las propiedades fisicoquímicas del biocarbon, las características fisicoquímicas del biocarbon también depende del método de pirolisis, ya que si se realiza a temperaturas altas aumenta la microporosidad del biocarbon, así como también depende mucho del tipo de materia que se realiza es decir la estructura de la materia prima influye mucho en el tipo de textura del biocarbon (Bao, et al., 2020).

El pH del biocarbon: El pH del biocarbon varía dependiendo de la temperatura en que realizo, así como también influye mucho en el pH el tipo de material que se utilizó en la producción del biocarbon si el biochar se produce a altas temperaturas y con materia vegetal el pH será elevado (Bian, et al., 2019).

La capacidad de intercambio catiónico: La CIC tiene una capacidad muy variable y va de unas cuentas unidades hasta 40 cm kg-1 producto de la química superficial. Esta puede resultar baja cuando se utiliza en la pirolisis temperaturas bajas, pero se incrementa cuando se trabaja a temperaturas más altas (Guo, et al., 2022)

La conductividad eléctrica o solidos totales disueltos (ms/cm): Es la media del contenido de las sales disueltas presentes en el biochar, es decir si el biocarbon tiene ceniza en gran cantidad tendrá la probabilidad de alzar los SDT puesto que las sales presentes en el biocarbon se miden como ceniza (Liu et al.,2015).

El tamaño de partícula: Este depende mucho de tipo de material que se utiliza en la producción del biocarbon, ya que si se realiza la pirolisis de un material con partículas de buen tamaño se tendrá que realizar la trituración en más pequeñas ya que este fue procesado a grandes temperaturas y menor tiempo el cual hace que el biocarbon será aún más porosa (Liu, et al., 2015).

El área de superficie: Se llama área de superficie a la unidad de masa, el cual constituye a la suma del área de superficie para formar un gramo de material, el área de superficie y la porosidad influyen mucho en la capacidad de adsorción que el biocarbon ante un contamínate (Lataf, et al., 2022).

La Bioestimulación, es la bioaumentacion de las bacterias presentes en el suelo mediante la aplicación de un nutriente que ayude en la plurificacion de las

dichas bacterias, el nutriente que se le añade al suelo contaminado tienen que ser ricos en nitrógeno, fosforo, carbono y potación ya que estos nutrientes serán los bioestimulantes en la regeneración de las bacterias es decir la parte microbiana del suelo con la incorporación del nutriente se multiplicara en gran cantidad y estas actuaron con los degradadores del contaminante y lo convertirá en un producto menos toxico (Xiong, et al., 2017).

Dinámica de microorganismos en procesos de bioestimulación. Los microorganismos del suelo en la bioestimulacion para la remediación de un suelo contaminado, tomaran el control en la degradación del contaminante, ya que son estimulados mediante dos o más compuesto que hacen que se plurifiquen en gran cantidad y realizan la degradación del contaminante del suelo, ya las bacterias degradan a la sustancia toxica hasta convertirlo en un producto inocuos o también llamado compuesto menos toxico para el suelo (Wei, et al., 2020).

Tipo de microorganismos. Según Bao, et al., (2020) los microorganismos vivos del suelo tienen diversa formas y tamaños, como los lombrices, insectos y pequeñas bacterias que ayudan al desarrollo de las plantas y a la descomposición de algún animal en descomposición en suelo, en el cual las bacterias ayudan en la descomposición liberando nutrientes para el suelo, el cual hace que una planta se desarrolló.

Identificación de microorganismo. La identificación de las bacterias se realiza mediante el aislamiento con la finalidad de obtener las cepas de bacterias puras, y los medios apropiados para la aislación de estas principalmente usando las sales minerales modificado (vandera & koukkou, 2017). Todo este procedimiento se realiza en laboratorio especializado, donde se hace las transferencias de las bacterias de su ambiente a otro espacio que tenga todo lo necesario para el desarrollo de la bacteria, para su posterior identificación, donde se podrían encontrar a las siguientes bacterias.

Sphingobium, Sphingomonas, Acidovorax, Alkaligenes, Actinobacteria, Burkholderia sp., Rhizobium sp., Pseudomonas sp., Stenotrophomonas y Sinorhizobium.

Figura2. Bacterias presentes en el suelo con TPH

Características de microorganismos. Macroscópica. Este procedimiento es útil para la poder ver la presencia de las bacterias de gram negativo y gram positivo los cuales se distinguirán por el color, el tamaño, forma, etc. diana, et al., (2020).

Microscópica, como Tinción gram. Es el procedimiento más importante para la identificación de las bacterias ya que este procedimiento permite saber la presencia de las bacterias de gram negativo o gram positivo, ya que mediante este procedimiento se puede verificar la presencia de estas dos bacterias presentes en una membrana (Hidalgo *et al.*, 2020).

Una vez realizada la tinción de gram se observará en un microscopio con los diferentes lentes (10X,40X y 100X), para el cual se le añadirá aceite de inversión quien facilitará la verificación de las bacterias de gram (-) y (+) diana, etal., (2020).

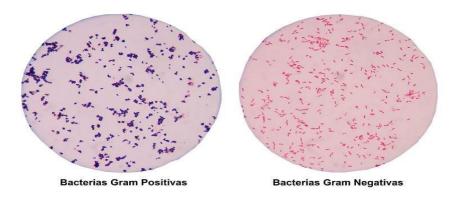


Figura3. Identificación de las bacterias de gram (-) y (+)

Fuente: diana, et al., (2020)

Metabolismo de degradación del hidrocarburo presente en el suelo

Para realizar la degradación del hidrocarburo mediante la estimulación se necesita trabajar con las bacterias aeróbicas presentes en el suelo, para ello es necesario la presencia del oxígeno molecular, que este facilite la oxidación del hidrocarburo, ya que como resultado se tendrá un bi-producto enzimático multicomponente conocido como cis-dihidrioles, finalmente son divididos por la oxigenasas en los anillos intradiol o extradiol, para luego juntarse por una via de orto-escisión o meta-escisión, que correlaciona para la formación de los

productos intermedios centrales (protocatecuato y catecoles) conocido como los precursores del ciclo del ácido tricarboxilico (Vandera, E., & Koukkou, A. I. 2017).

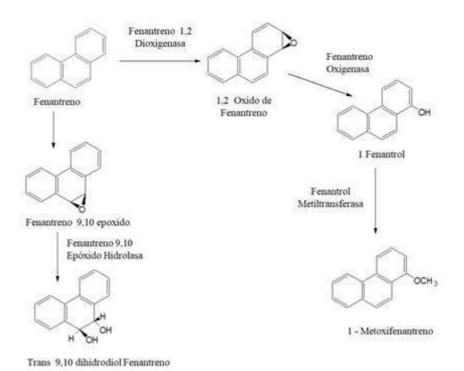


Figura4. Ruta de degradación del hidrocarburo por bacterias

Fuente: Vandera, E., & Koukkou, A. I. (2017)

Hidrocarburos totales de petróleo en el suelo. Todos los derivados del hidrocarburo usados por la humanidad en las diferentes industrias en los últimos años vienen afectando notoriamente a la estructura del suelo, consecuencia a ello los cultivos no pueden desarrollarse ya que ellos adsorben el hidrocarburo del suelo, y esto afecta a los cultivos por su alta toxicidad el cual hace que el suelo pierda los nutrientes como el potasio, sodio, sulfato y el nitrato, consecuente a ello el suelo se expone a la lixiviación y a la degradación, consecuencia a ello el suelo pierde su fertilidad para un cultivo (Barati, et al., 2017). La presencia del hidrocarburo en el suelo hace que se pierda la permeabilidad, la compactación debido al exceso de aceite en el suelo.

Metodología para determinar El TPH presente en el Suelo. Para determinar el nivel de concentración del hidrocarburo se puede realizar mediante muestras húmedas pero lo más apropiado seria sacarlos y homogenizarse en su totalidad (Patel *et al.*, 2020).

Extracción del hidrocarburo. Los métodos más usados para la extracción del hidrocarburo.

Extracción por soxhlet o reflujo. Es la técnica que más se utiliza para la extracción del hidrocarburo ya sea volátiles o semivolatiles. (Valencia, et al., 2011) indica, este método permite tener los resultados en óptimos de la muestra del solvente de extracción, pero sin embargo para el solvente de los compuestos orgánicos es necesario contar con una muestra con partículas de menor tamaño. (Almonte, et al., 2019) indica, para el método de extracción de soxhlet es necesario tener el solvente apropiado y que tenga una afinidad en la muestra y baja afinidad por la muestra, este debe tener un alto grado de volatilidad para poder ser removidos con facilidad finalmente, ya que método por extracción de soxhlet tiene la eficiencia en la extracción en 80% pero con una limitación por la cantidad de muestra y el tiempo.

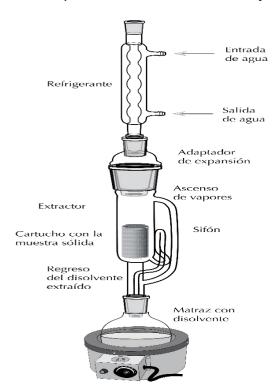


Figura5. Extracción por soxhlet o reflujo

Fuente:

https://www.dequimica.info/extraccionsolido-liquido/ **Extracción por agitación – centrifugado.** Este método es lo más económico debido a se puede analizar mayor cantidad de muestras al mismo tiempo, debido a que lo realiza en menor tiempo, con varias muestras y por la cantidad de solventes que se utiliza, es decir se puede tener los resultados en menor tiempo (Almonte, et al., 2019).

Fraccionamiento del hidrocarburo. El fraccionamiento del hidrocarburo es muy necesario ya que permite verificar el tipo de hidrocarburos que se tiene en la muestra que se está analizando. Además, este método realiza la identificación de los hidrocarburos por fraccionamiento en una columna empacada con materia altamente porosos y granular teniendo al pH neutro, separando las fracciones de los compuestos alifatos es decir se puede analizar por cada fracción teniendo a la F1, aromáticos F2 y nitrogenados f3 de petróleo (Anticona, et al., 2021).

tabla 2. Fracciones principales del hidrocarburo

| FRACCIONES PRINCIPALES DE UN CRUDO TIPICO | | | | | |
|---|--------------|------------------------|---|--|--|
| FRACCIONES | COMPOSICION | RANGO DE EBULLICION(°) | USOS | | |
| Gas | C1-C4 | O-30 | Combustible gaseoso | | |
| Compuestos volátiles | C5-C6 | 30-60 | Solvente | | |
| Gasolina | C6-C9 | 70-150 | Combustible para motores | | |
| Querosene | C10-C12 | 160-240 | Combustible para reactores, petróleo combustible | | |
| ACPM (gas-oíl) | C13-C16 | 250-300 | combustible diésel, reserva paracracking | | |
| lubricantes (aceites de cera) | C16-C20 | 300-450 | Aceite lubricante, aceite mineral,reserva para cracking | | |
| Fuel-oíl (pesado) | C20-C30 | 450-600 | Aceite para carreteras, asfalto | | |
| Residuo | Mayor de C30 | Mas de 600 | papel encerado, velas, alquitrán paratechos, asfaltos, impermeabilizantes | | |

Fuente: https://www.emaze.com/@AOOITQTIL

Cuantificación de los hidrocarburos. El método de gravimetría es lo más recomendado para muestras que contengan aceites y grasos como es el TPH ya sea en una muestra de suelo o en una muestra de agua (Anticona, et al., 2021).

Métodos analíticos. Espectroscopia de infrarrojo (IR): En este método se puede tener los resultados en poco tiempo y con un bajo costo, pero hay una

cierta ocasión se presentan ciertas limitaciones en cuanto a la precisión de los resultados, estas limitaciones mayormente se tiene las muestras que no está bien homogenizadas. **Cromatografía de gases (CG):** Este método clasifica los compuestos que tiene la materia orgánica o los compuestos generados en el tratamiento, por el cual el hidrocarburo es extraído por los solventes y decantados mediante el método de cromatografía de gases, donde se podrá verificar el tipo de hidrocarburos que se tiene presente en la muestra (Almonte, et al., 2019).

Isotermas de adsorción Isotermas de adsorción de Freunchlich. El modelo de freunchlich es lo más recomendable para la superficie heterogéneas ya que preside un aumento en la parte iónicas adsorbidas de la superficie del solido esto ocurre debido al aumento en las concentraciones de las especies que se encuentran en la etapa liquida, este método hace que la energía de adsorción disminuya en la parte final de los centros de adsorción (Rivas, et al., 2022).

Isotermas de adsorción de Langmuir. El método de Langmuir tiene la metodología de que todos los sitios de adsorción son iguales de activos, si bien se sabe la superficie es energéticamente homogénea donde se forma coberturas de superficies monocapa sin ninguna interacción entre moléculas adsorbidas, ya que también hay cambio de energías libres en todos los sitios de adsorción donde no interacción de adsorbente- adsorbato (De Los Santos, et al., 2019).

III. METODOLOGÍA

3.1. Tipo, diseño y nivel de investigación

3.1.1. Tipo de Investigación

La investigación propone un estudio de tipo aplicado con un enfoque cuantitativo según, (Fuentes, et al., 2020) se manipula una variable independiente esperando un efecto en la variable dependiente, para el cual se realiza tratamientos antes, durante y después del experimento, donde se emplea ciertas teorías para convertirlos en conocimientos prácticos que resuelvan los problemas.

La investigación es de tipo aplicada, ya que se realizará bioestimulacion a un suelo contaminado por hidrocarburos totales de petróleo, para lo que se usó como enmienda al biocarbon de estiércol de gallina el cual hace que las bacterias nativas se desarrollen con más facilidad y degraden el hidrocarburo total de petróleo, en cuanto al enfoque de la investigación es de tipo cuantitativa, por lo que se obtuvo resultados a través de los tratamientos que se realizaron en cada una de sus etapas.

3.1.2. Diseño de investigación

La investigación tuvo un diseño experimental, según (Hernández, et al., 2019) hacen referencia a un estudio donde se manipulan las Variables Independientes para poder realizar el análisis de los resultados.

La investigación es experimental, debido a que se realizó un estudio a los suelos contaminados con hidrocarburo mediante la aplicación del biocarbon de estiércol de gallina (BEG) el cual funciono como enmienda, en ese sentido, se

utilizaron distintas informaciones y conocimientos sobre el BEG y las bacterias

nativas del suelo, para el cual se realizó pruebas antes, durante y después del

experimento, las muestras se seleccionaron al azar para ser analizados en una

preprueba y posprueba.

3.2. Variables y Operacionalización

Variables: Son todos los cambios que se originan cuando estas llegan a

interactuar con la finalidad de conseguir objetivos positivos.

3.2.1. Variable Independiente:

Bioestimulación asistida por biocarbon

3.2.2. Variable Dependiente:

remediación de suelos contaminados por hidrocarburos totales de

petróleo.

3.3. Población, muestra y muestreo

3.3.1.- Población

Se dice población inferencia, a un grupo de unidades de estudio

conformados por sujetos u objetos los que tienen un característica observable o

reacción que pueda expresarse en un estudio de interés (Fuentes, et al., (2020).

La población de la investigación está conformada por los 100m² de suelo

contaminado con hidrocarburo total de petróleo dentro del taller mecánico, de

Jicamarca, y está ubicado en el distrito de Huarochirí del departamento de Lima,

de donde se extrajo la muestra.

Criterio de inclusión: suelos contaminados por hidrocarburos

Criterio de exclusión: partículas y residuos sólidos presentes en el suelo

contaminado

3.3.2.- Muestra

32

Esta es un grupo de poblaciones, en el que se realizara investigación para el cual se tiene para conseguir la cantidad de un componente para la muestra, que consiste un conjunto de reglas para la selección de la muestra, la muestra es la parte más significativa de una población, (Hernández, et al., 2019).

La presente investigación realizó la recolección de la muestra de acuerdo a la guía de muestreo de suelos, del decreto supremo 011 – 2017 MINAM, la recolección de la muestra se realizó en el taller mecánica ubicada en la localidad de Jicamarca del distrito de Huarochirí, en una área de 100m², en los que se realizaron 50 hoyos de 10 cm de profundidad con diámetro 15 cm según la guía de muestreo de suelos, de los cuales se tomaron 4 kg de muestra por cada hoyo obteniendo 200 kg de muestra y posteriormente fue homogenizada y cuarteada para así obtener la muestra representativo y ser conducidos al laboratorio donde se realizará la medición de los parámetros físico químicos del suelo.



Figura6. Área de estudio

3.3.3.- Muestreo

En cuanto al muestreo es probabilístico, el método que se emplea para la clasificación de la muestra general de la población se rige bajo ciertos conjuntos de reglas, procedimientos y criterios los que permiten la selección del conjunto de la población el cual representara lo que sucede en toda la población (Hernández, et al., 2019).

El muestreo de la investigación es de tipo probabilístico, debido a que las unidades tienen las probabilidades para la selección y recolección de las muestras representativas, la cual se desarrollaron utilizando el método de homogenización y cuarteo, consecuente a ello la presente investigación realizo el muestreo de acuerdo a la guía de muestreo de suelos, del decreto supremo 011 – 2017 MINAN, la que fue homogenizada y cuarteada para así obtener la muestra representativo que fueron distribuidas en 4 pilas.

3.4. Técnicas e instrumentos de recolección de datos

3.4.1. Técnica de la Investigación

La técnica observación se refiere a toda investigación ligada a verificar todos los cambios que ocurre durante el transcurso de un trabajo, con el fin de probar la hipótesis planteada (Kazdin, et al.,2001).

La técnica que se empleó para el desarrollo de la investigación fue la observacional, debido a que se analizó todos los cambios que ocurrió durante la biorremediación del suelo contaminado con TPH, por el cual estas muestras fueron analizados desde la toma de muestra hasta los tiempos del tratamiento para obtener respuestas fiables a los objetivos planteados

3.4.2. Instrumentos de recolección de datos

Los instrumentos que se utilizarán para la recolección de los datos serán clasificados por registros en este caso se tendrá cinco registros.

Registro 1: Recolección de la muestra

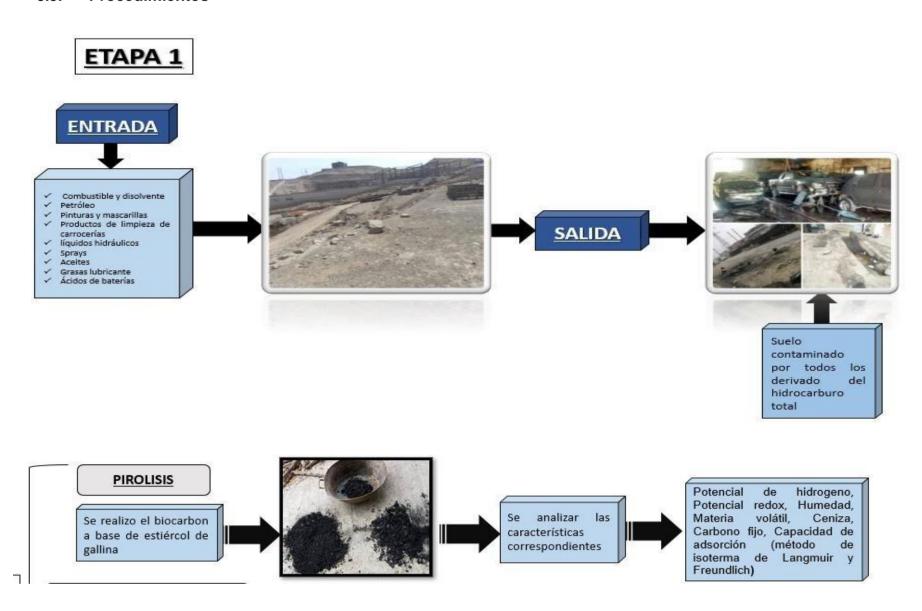
Registro 2: Características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después del tratamiento

Registro 3: bacterias presentes en el suelo contaminado de hidrocarburos totales antes y durante el proceso.

Registro 4: Las propiedades físicas del biocarbon del estiércol de gallina

Registro 5: Dosis del biocarbon de estiércol de gallina en la reducción de la concentración del hidrocarburo total en las pilas de suelo contaminado.

3.5. Procedimientos



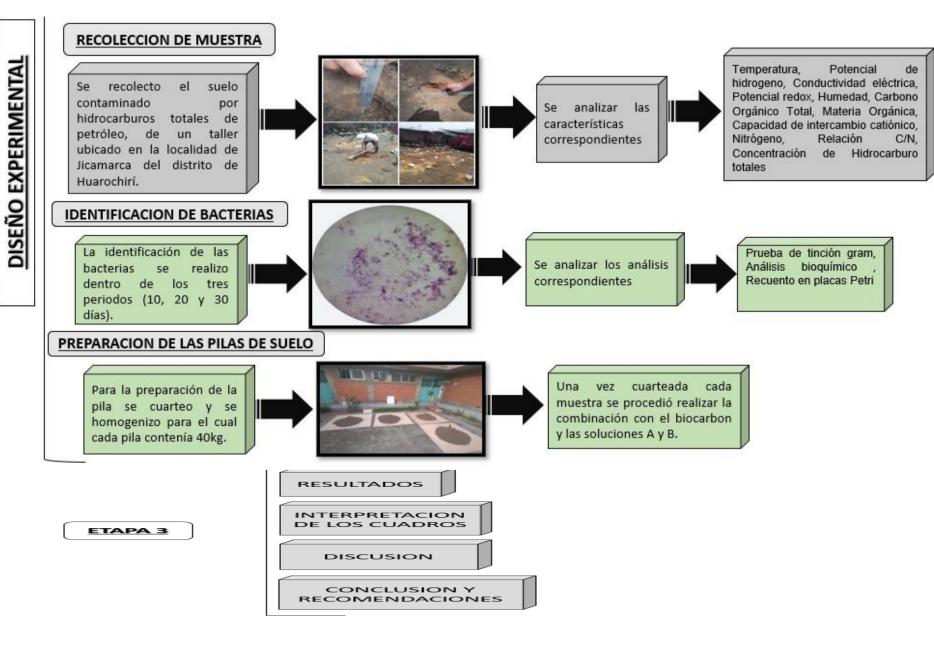


Figura7. procedimiento

3.5.1. RECOLECCIÓN DE LA MUESTRA

• Ubicación de la zona de estudio

El suelo contaminado con hidrocarburos fue tomado del taller mecánica el chino ubicado en de Jicamarca, del distrito de San Antonio, provincia de Huarochirí del departamento de Lima.

tabla 3. Georreferenciación de la zona de estudio

| Muestra | Coordenadas UTM – WG84 | | |
|---------|-----------------------------------|--|--|
| GAT-JHL | X: 285840 y: 8680405 | | |
| Muestra | Coordenadas geográficas en grados | | |
| GAT-JHL | Longitud: 84° 17´54.43630¨ | | |
| | Latitud: 78°2´41.09051" | | |

GAT-JHL: Georreferenciación del área de toma de muestra – Jicamarca, Huarochirí, Lima.

• Equipos y materiales para la toma de muestra

Equipos

01 balanza de 5 kilogramos

01 GPS

01 multiparámetro de campo

01 cinta métrica de 50 metros

01 equipo de protección personal

Materiales

01 lampa

01 barreta

100 bolsas de polietileno de media densidad

01 indeleble, sticker, pabilo.

05 sacos de 50 kilogramos.

Muestreo de detalle toma de muestra de suelo con hidrocarburo

La recolección de la muestra se realizó bajo la guía del D.S. 011 – 2017 MINAN, mediante el método sistemático de rejillas simples, bajo este decreto supremo se realizaron hoyos de 10 cm de profundidad por 15 cm de diámetro, para suelo industrial como son los talleres de mecánica, la recolección de muestras se realizó en un área de 100m², donde se realizaron 50 hoyos en todo lo el perímetro del área, de los cuales se sacaron 4kg de muestra por cada hoyo, logrando un peso de 200 kilogramos de muestra general los que fueron, los que fueron conducidos al lugar donde se realizó el experimento, las muestras fueron secados a temperatura ambiente para luego ser pasados por un tamiz de 0,2mm, obteniendo la muestra a tratar de 160kg los que fueron cuarteadas en cuatro pilas para su tratamiento.

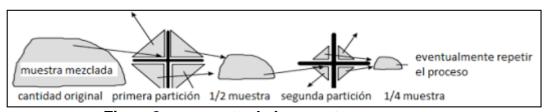


Figura8. cuarto de la muestra

Fuente: decreto supremo 011-2017 MINAM



Figura9. Colecta de suelo contaminado con hidrocarburo

Fuente: Elaboración propia

Muestreo de Identificación

El muestreo de identificación fue tomado para poder tomar la decisión del estudio, ya que este análisis nos permitió conocer que tanto estaba el contaminante por encima de los valores de los estándares de calidad de suelo (ECA de Suelo), con respecto al Decreto Supremo 017-2017 MINAN.

Plan de descontaminación del suelo

Se conoce que los hidrocarburos en el suelo de los talleres de mecánica son un riesgo para la salud de las personas como también para el ambiente, ya que su exceso en suelo puede llegar a ocasionar alergias, como heridas cancerígenas, además si estas se encuentran con suelos arenosos su infiltración pudiera llegar a niveles freáticos contaminando el agua del sub suelo (Barati, et al., 2017). por tal razón es importante realizar un sistema de gestión ambiental para poder prevenir los impactos ambientales para lo cual se tomaron datos de la guía de evaluación de riesgo a la salud y medio ambiente (ERSA).

3.5.2. Características fiscas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después del tratamiento

Temperatura (°C), Potencial de Hidrogeno (acido/base),
 Conductividad eléctrica (mS/cm), Potencial redox (mV)
 (Método Potenciométrico)

La evaluación se realizó obteniendo un extracto de suelo, en una relación de 1:2 para ponerlo en agitación rotacional a 30 rpm por 45" para luego dejarlo reposar por 24h y realizar las mediciones.

Humedad gravimétrica del suelo (HG%) (Norma ASTM D2216)
 Nos proporciona cual es la cantidad de agua que retiene cuando el suelo se encuentra contaminado con hidrocarburo y conocer como lo afecta.

Formula:

 Concentración de Hidrocarburo total (Método cromatografía de gases)

El método de cromatografía de gases, es el método que determina los compuestos volátiles de un suelo contaminado u otro tipo de muestra, esta técnica utiliza la como fase un gas inerte el que arrastra los diferentes componentes de la muestra atravez de una columna cromatográfica (Jareño-Esteban, et al., 2013).

La presente investigación analizo la concentración del hidrocarburo volátil de la muestra por el método de cromatografía de gases, donde se analizaron las fracciones F1, F2 y F3 del hidrocarburo y la cantidad de cada carbono, ya que estos análisis nos permitieron conocer que tanto estaba contaminante el suelo y si sobrepasaba los valores de los estándares de calidad de suelo (ECA de Suelo), con respecto al Decreto Supremo 017-2017 MINAM.

 Concentración de Hidrocarburo total (Método gravimétrico -Extracción Soxhlet)

La concentración del hidrocarburo total, será extraído con hexano, por reflujo por 4 horas, para luego destilar la muestra y separar el hidrocarburo del solvente, y luego colocarlo en la estufa y secar por 4 horas, enfriar y pesar el método será físico.

Formula:

HTPs =
$$\frac{(W_{b+htp} - W_{bs}) * FC}{(P * FH)}$$

Donde:

HTPs: Suelo contaminado con hidrocarburo (mgHTP/Kgss)

Wb+htp: Peso del balón + extracción (g)

Wbs: Peso del balón seco (g)

P: Peso de muestra seca a 105°C

FH: Factor de corrección de humedad

FC: Factor de corrección para transformar a kg de ss = 1000

Carbono Orgánico Total y materia Orgánica (%CO) (Método Walkley – Black)

Se realizo para conocer como el hidrocarburo en un suelo contaminado es influenciado en el equilibrio de carbono porque la cadena de hidrocarburo tiene carbono, donde también hace cambios en la materia orgánica, su método utiliza al dicromato de potasio 0.25 normal y terminando en una titulación de volumetría con el indicador ferroina y la sal de Mohr como titulante.

Formula:

%C =
$$\frac{(V_{boo} - V_m) * N * 0.003 * 1.3 * 100}{\text{Peso de la muestra en gramos}}$$

Donde:

V_{b∞}: Volumen usado en el blanco (ml)

Vm: Volumen usado en la muestra (ml)

N: Normalidad del sulfato ferroso

1.3: Factor

0.003: meq de Carbono

Capacidad de intercambio catiónico (CIC meq/100g) (método del acetato de amonio – 1N pH7)

Se acondiciona la muestra a secar con temperatura ambiente por 24 horas, la que será analizo agregando al acetato de amonio en 25 ml, para colocarlo en agitador magnético por 30 minutos, y así generar el extracto necesario para evaluar el CIC, teniendo en cuenta que el método termina con una titulación volumétrica con hidróxido de sodio y con un indicador la fenolftaleína.

Formula:

Donde:

vm: Volumen usado en el filtrado (ml)

vb: Volumen usado en el blanco (ml)

Pmsa: Peso de muestra secado al aire (g)

W: Humedad del suelo seco al aire.

• Nitrógeno Total (N%) (Método Kjeldahl)

La determinación del nitrógeno total se realizó en dos etapas la primera mediante la digestión y la segunda por destilación, para terminar en una titulación volumétrica.

Formula

• Relación C/N (Adimensional)

En la relación se observa cuanto aumenta o disminuye el nitrógeno o como es el comportamiento del carbono en el suelo contaminado por hidrocarburos.

3.5.3. PARÁMETROS DEL ESTIÉRCOL DE GALLINA ANTES DEL BIOCARBON

Potencial de hidrógeno (pH), Potencial redox (mV) (Método potenciométrico)

Se tomó un peso de 15 g de estiércol de gallina seco al ambiente y se añadió 50 ml de agua destilada, seguidamente se agito en un equipo rotacional de 30 rpm por un tiempo de 45", retirarlo y ponerlo a decantar por 24 horas, para luego tomar la solución decantada y realizar las mediciones potenciométricas con un equipo multiparámetro Gondo ezodo, con certificado de calibración por empresa acreditada al Inacal.

Figura 10. Potencial de hidrógeno (pH), Potencial redox (mV) (Método potenciométrico).

fuente: elaboración propia

3.5.4. PIRÓLISIS DE LA MATERIA PRIMA (MÉTODO ANAERÓBICO)

• Pirolisis de estiércol de gallina (metodología: Guo, et al., 2022)

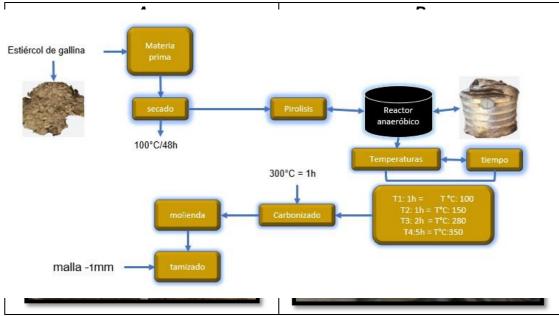


Figura11. Flujograma de pirolisis de estiércol de gallina

Fuente: Elaboración propia

Descripción

Para realizar la pirolisis del estiercol de gallina se utilize la medologia de (Dike, et al., 2022) pero con ciertos cambios.

Es el método de obtener Biocarbon a partir de una muestra seca de estiércol de gallina se tuvo que hacerlo secar al ambiente hasta una humedad del 4% para poder realizar la pirolisis, en el reactor anaerobio, donde no existía presencia de oxígeno, por un tiempo de 4 horas en tres tiempos que fueron el bajo medio y alto a temperatura de 100 °C, se tuvo por 1 hora con la finalidad de sacar todo el agua residual de la muestra, luego llegamos a 150 grados centígrados para que se inicie el secado final por 1 hora, seguidamente siguió la temperatura de 280°C a 300°C para iniciar la formación del biocarbon por un tiempo de 1 hora la hora final se cierran las válvulas y se deja hasta la temperatura de 300°C y luego se deja enfriar sin destapar el reactor hasta que tenga una temperatura ambiente y poder retirar el producto de la pirolisis, para luego ser demolidos hasta la malla -90mm ya que mientras las partículas de biocarbon sean más pequeñas tendrán mayor adsorción.

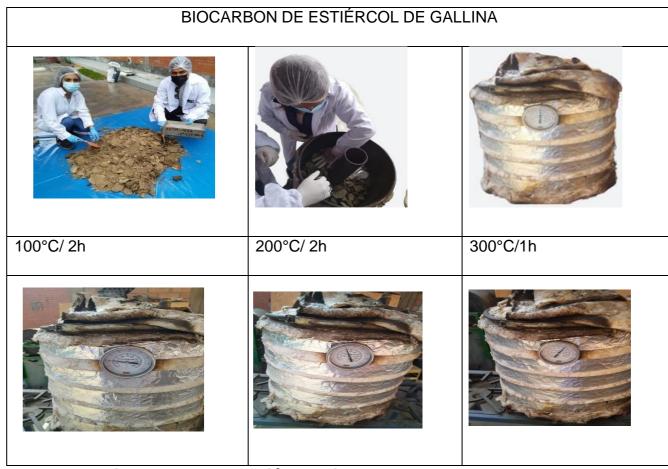


Figura 12. Preparación del hidrocarburo

3.5.4.1. Propiedades físicas del biocarbon del estiércol de gallina

Humedad (%) (método: Norma ASTM D 2216)

Parámetro físico que fue determinado para conocer la humedad de la materia prima que se realizó biocarbon, este se realizó en un crisol de porcelana secado a 105 °C por 60 minutos, enfriado en desecador hasta temperatura ambiente para luego pesarlo en balanza analítica de cuatro dígitos, verter la muestra y colocarlo en una estufa a 105 °C por 90 minutos, enfriar y pesarlo y así poder obtener el resulta mediante la siguiente ecuación:

Ecuación:

$$(W c + sh) - (W c + ss)$$

H = $(W c + ss) - (W c)$

Donde:

H: Humedad de la muestra (%)

W c + sh: Peso de crisol + suelo húmedo (g) W c + ss: Peso de crisol + suelo seco (g)

W c: Peso de crisol (g)



Figura 13. Determinación de la humedad del estiércol de gallina

Fuente: elaboración propia

Materia Volátil (%) (método: Norma ASTM D – 3175)

La materia volátil de la materia prima se tomó a partir de la muestra seca en una cápsula de porcelana con tapa ya que este proceso es anaeróbico, sin presencia de oxígeno, llevado a 900 °C por un tiempo de 7 minutos, para luego enfriar la capsula y pesarlo en una balanza analítica y tener sus resultados utilizando la ecuación.

Ecuación:

$$MV = \frac{(W C + MS) - (W C + MS 900^{\circ} Cx7'')}{(W C + MS) - (WC)} \times 100$$

Donde:

W C + MS: Peso de capsula + Muestra seca (g)

W C + MS 900°Cx7": Peso de la capsula + Muestra seca a 900 °C (g)

WC: Peso de la capsula (g)

MV: Materia volátil (%)

Ceniza (%) (método: Norma ASTM D – 5142 – 2015)

La ceniza fue evaluada a partir de la muestra de materia volátil, colocándolo en la mufla a 900 °C por 2 horas u observar que la muestra tomo un color blanquecino, para enfriarlo en el desecador hasta temperatura ambiente y pesarlo en una balanza analítica.

Ecuación:

Carbono Fijo (%) (Método: Norma ASTM D – 3172)

Para calcular el carbono fijo se tiene que tener como datos fundamentales la materia volátil y la ceniza y así poder determinar su resultado que nos sirve para evaluar la superficie de adsorción de los contaminantes y también como retenedor del agua para la planta indicadora.

Ecuación:

$$% CF = 100 - (% Ceniza + % MV)$$

 Capacidad de adsorción (método de isoterma de Langmuir y Freundlich)

Para la prueba de adsorción Langmuir nos guiamos de la metodología de (Hodelin-Barrera, et al., 2022) pero con ciertos cambios.

Para la prueba de adsorción de Langmuir lo primero que se realizo fue pesar los vasos que se usaron, para el cual los vasos fueron lavados para luego ser secados en una estufa a una temperatura de 105°C por un tiempo de 1h, una

vez secadas se deja enfriar para luego ser pesados, una vez pesados se procedió a realizar el experimento para el cual se tomó 100ml de agua destilada para cada vaso precipitado, donde se le añade 1ml de hidrocarburo para ser homogenizados por 10 minutos a 300 rpm, seguidamente se añadió el biocarbon en diferentes dosis siendo 0.1g, 0.3g, 0.5g, 0.8g, 1.0g, 1.3g, 1.5g, 1.8g, 2.0g y 2.3g de igual manera esto fue homogenizado por 10 minutos a 300 rpm, luego se dejó reposar un tiempo de 50 minutos, para luego pesar los filtros pero para que eso suceda todas las muestras fueron colocadas en una estufa a una temperatura de 100°c por un tiempo de 2h y media donde se evaporo todo el agua presente en cada muestra para luego nuevamente ser colocados a la estufa a una temperatura de 100°C por un tiempo de 3h para luego ser pesados.

Formula:

 $P_i - P_f = V_m \times 10^{-6}$

Donde:

Pi: peso inicial

P_f: peso final

V_m: volumen de la muestra

3.5.4. BACTERIAS PRESENTES EN EL SUELO CONTAMINADO DE HIDROCARBUROS TOTALES DURANTE EL PROCESO

Identificación y aislación de las bacterias del suelo

Para el aislamiento de las bacterias del suelo se aplicó la metodología planteada por (Rodríguez-Uribe. al.et. 2021). Es la prueba cuantitativa que se realizó para determinar las bacterias gram (+) y gram (-), se utilizó el cristal violeta, un mordiente complejo yodo Lugol, otro para decolorar el alcohol de 96% y finalmente la safranina todos tuvieron una fijación de un minuto, controlado con un cronometro.

Seguidamente fueron evaluados en un microscopio electrónico con su lente de 100x utilizando aceite de inmersión.

• Prueba de tinción gran (+) (-)

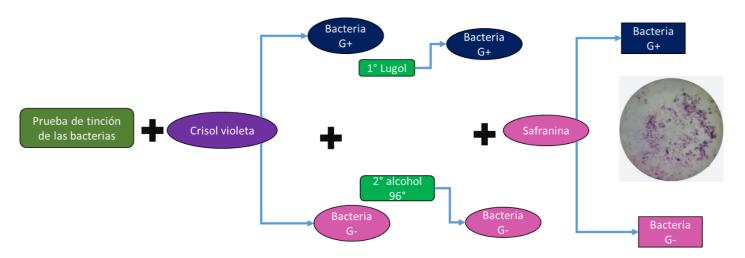


Figura14. Flujograma de identificación de bacteria de Gram (-) y gram (+)

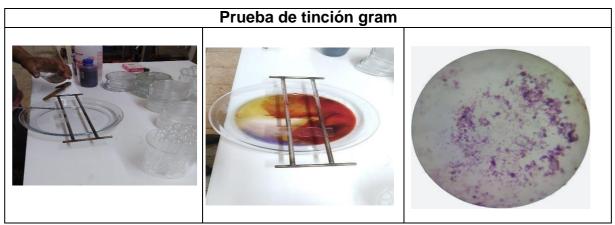


Figura15. Prueba de tinción del gram (-) (+)

Fuente: elaboración propia

Análisis microbiológico

Para el análisis microbiológico de las bacterias nativas nos guiamos de la metodología planteado por (Rodríguez-Uribe. al.et. 2021) pero con algunos cambios.

Para iniciar el análisis se esterilizaron todos los materiales a utilizar, en una autoclave a una temperatura de 121 °C por 20 minutos.

Seguidamente se tomó una muestra de las 4 pilas, completando un peso de 100g, se le agregó 200 ml de agua peptonada relación (1:2), bacteriológica para obtener una solución con las bacterias de identificación inicial sin ningún tipo de agregado, colocándolo en un equipo de agitación de rotación a una velocidad de 30 rpm por 40 minutos, cumplido el tiempo se dejó decantar 2 horas y se tomó

la muestra enrasando una fiola de 100ml de donde se tomaron las diluciones de los tubos múltiples, 10⁻¹, 10⁻², y 10⁻³

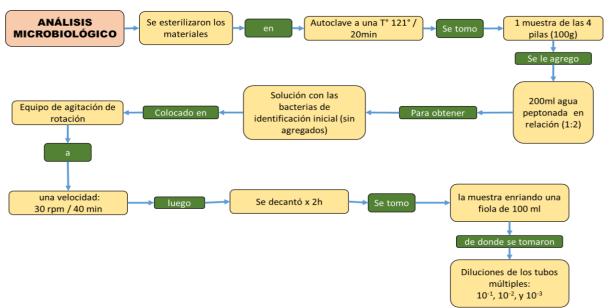


Figura16. Flujograma del análisis microbiológica del suelo

Fuente: Elaboración propia



Figura17. Analis microbioogico

Fuente: elaboracion propia

 Siembra en placas Petri ZHAO, (método planteado por (Baowei et al.2022)).

Se realizo la siembra con el asa de siembra esterilizando en el mechero bunsen, y realizando una siembra en zig, zag, también hubo tres blancos, de cada Agar diferencial, uno estafilococo, rhodococcus, con el manitol, cetramide agar

diferencial de la familia pseudomona sp., el citrato Simmons, agar para presencia de pseudomonas y estafilococos.

Estas placas Petri ya sembradas fueron colocados en la incubadora a una temperatura de 36 °C por 24 horas.

Después de las 24 horas se procedió al recuento de colonias en el contador de colonias.

Formula:

Numero de colonias = (alto + medio + bajo/3) * 65

Numero de colonias * factor de dilución

UFC/g = Volumen de muestra

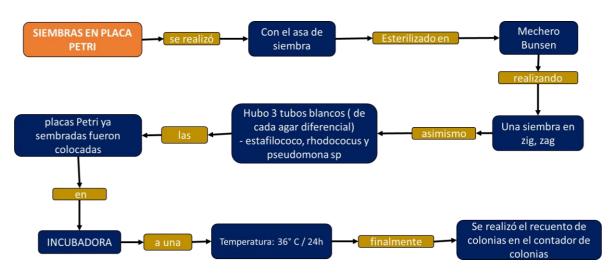


Figura 18. Flujograma de siembra en placas Petri

Fuente: Elaboración propia

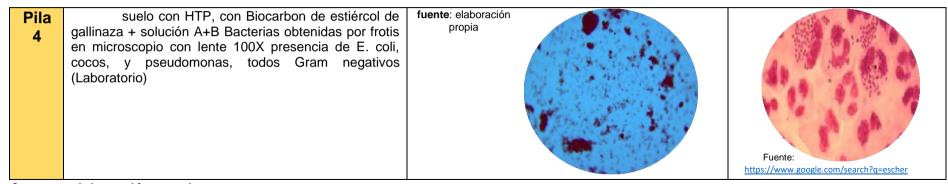
Siembra en placas Petri ZHAO

3.5.5.

PRUEBAS BIOQUÍMICAS DE IDENTIFICACIÓN DE BACTERIAS

tabla 4. pruebas bioquímicas de identificación de bacterias

| Dila. | Descripción | lusa non laboratoria | |
|-----------|---|--|--|
| Pilas | Descripción | Imagen laboratorio | |
| Pila 1 | Suelo con HTP con humedecimiento de agua por 30 días Bacterias obtenidas por frotis en microscopio con lente 100X Presencia de cocos y leucocitos todos Gram negativos (Laboratorio) | fuente: elaboración propia | |
| | | Fuente: https://www.google.com/search?q=e scherichia+coli+microscopio&tbm=is | |
| Pila 2 | Suelo con HTP, se rego con nutrientes A+B por 30 días Bacterias obtenidas por frotis en microscopio con lente 100 presencia de Diplococos todos Gram negativos (Laboratorio) | fuente: elaboración propia Fuente: https://www.google.com/search?q=escher | |
| Pila 3 | Suelo con HTP, y Biocarbon de estiércol de gallinaza Bacterias obtenidas por frotis en microscopio con lente 100X presencia de E. coli, cocos, y pseudomonas, todos Gram negativos (Laboratorio). | | |



• Prueba bioquímica de la catalasa

| PILAS | TIPO DE | Presuntas bacterias | DESCRIPCION | IMAGEN | PRUEBA | DESCRPCION | IMAGEN |
|--------|-------------|--|--------------------------|--------|--------------------|-----------------------|--------|
| | AGAR | | | | BIOQUIMICA | | |
| PILA1 | Agar Triple | Escherichia coli | determina las grandes | | La prueba | Bacterias que para su | (+) |
| - PILA | Sugar Iron | Klebsiella/Enterobacte | negativas porque este | | bioquímica nos dio | vida necesitan | () |
| 2 | _ | r | en un agar diferencial, | | positivo, | peptone, lactosa, | |
| | | - Proteus | donde se observaron | | reconociendo a las | dextrosa, sacarosa, | |
| | | - Salmonella (cepas con | en la prueba de frotis | | bacterias ya | sodio y sulfato de | |
| | | resultado positivo a | cocos, estafilococos y | | mencionadas. | fierro. | 10 .00 |
| | (+) | H2S) | debido al color | | | | |
| | ` ′ | - Shigella y Salmonella | amarillento en el agar | | | | |
| | | con resultado negativo | triple sugar iron se | | | | |
| | | a H2S | puede percibir que hay | | | | |
| | | Enterococcus | presencia de | | | | |
| | | | enteroccus, eschirichia | | | | |
| | | | coli y klebsiella/entero | | | | |
| | | | bacterias | | | | |

| PILA 2- PILA4 | Agar Simmons Citrate | Salmonella Enteritidis Klebsiella pneumoniae Proteus vulgaris Escherichia coli | Ammoniun phophe, indicador que cambia al color por el cambio de pH, Bromo tymol blue donde finalmente se puede deducir que tiene presencia de las bacterias mencionadas. | 254 | La prueba bioquímica fue positiva porque efervece en ambas pilas corroborando el cambio de color del indicador. | Presencia de enterobacterias, porque en las 24 horas de incubación cambio de color | (+) |
|-----------------------|--|--|---|----------|---|--|-----|
| PILA 3- PILA4 | Pruebas de catalasa en las dos pilas Mac Conkey Agar (+) | Escherichia coli Klebsiella, Enterobacter Proteus Pseudomonas aeruginosa Enterococos Staphylococcus aureus | método de siembra en placas y colocados en incubadora por 24 horas teniendo como resultado, una supuesta presencia de las bacterias Enterococos, Staphylococcus aureus y Escherichia coli | ALAC SEE | Prueba resulto positivo porque al utilizar el reactivo bioquímico esta efervece de manera inmediata. (método del porta objeto) | presencia de Enterobacterias, y presencia de e. coli | (+) |
| PILAS 1,2,3 Y 4 | (+) | El ultimo resultado por tubos hace referencia a la presencia de bacterias nativas en el suelo | Pruebas realizadas en las pilas 1,2,3,4 haciéndose un barrido en método de tubos inclinados por inoculación de profundidad. | 5131615 | Se observa cómo es que son positivos dando respuesta a lo antes evaluado incluso mostramos un compasito que efervece siendo la prueba positiva. | | (+) |

Figura20. Pruebas bioquímicas de la catalasa

3.5.6. PREPARACIÓN DE LAS MUESTRAS DE CADA PILA

Se tamizo la muestra con malla N° 10 (10mm) de acuerdo a la metodología planteado por Xinxin Liu (2019). Se realizo la homogenización de la muestra en un equipo mezclador, con la finalidad que las pilas sean representativas, y así se procedió a realizar la mezcla del biocarbon + suelo contaminado, suelo contaminado + el fertilizante (solución A y Solución B), suelo contaminado + biocarbon de estiércol de gallina más el fertilizante (solución A y solución B), para la bioestimulacion.



Figura21. Preparación de las pilas con el suelo contaminado

Fuente: elaboración propia

• Peso de la muestra

Los pesos que se utilizaron fueron:

tabla 5. dosis de biocarbon

| Muestra | Peso de suelo (kg) | Peso de biocarbon (g) | Volumen de fertilizante (ml) A+B |
|---------|-----------------------|-----------------------------|--|
| Pila 1 | 40 | | |
| Pila 2 | 40 | 2.4 | |
| Pila 3 | 40 | 2.4 | 3000ml |
| Pila 4 | 40 | | 4000ml |

3.6. Método de análisis de datos

El método de análisis de dato es el desarrollo y análisis de datos, ya sea de nivel descriptivo o inferencial. La información obtenida será analizada utilizando métodos estadísticos, elaboración de gráficos y cuadros en Microsoft Excel, ubicación del área de estudio Google earth, transcripción de información en el cuaderno de campo sobre el proceso de estudio del trabajo de investigación.

3.7. Aspectos éticos

El desarrollo de la investigación fue por decisión propia y se respetará los derechos de autor con las citas bibliográficas, por el cual toda información redactada es verídica, toda información plasmada es confiable, asi como lo pide la universidad y el consejo de la universidad N° 0262-2020/UCV que fue promulgado el 28 de agosto del 2020, además se respeta cada autor de los artículos y toda fuente utilizada para la investigación.

IV: RESULTADOS

OG: Evaluar la bioestimulación asistida por biocarbon de estiércol de gallinas en la degradación de la contaminación de hidrocarburos totales de petróleo en el suelo Lima-Jicamarca 2022

tabla 6. Concentración de Hidrocarburo del petróleo (método Soxhlet)

| Pilas - Primer tratamiento | Peso de Balón (g) | Peso de balón + HTP | Peso de muestra seca | HTP mg/kg _{ps} |
|----------------------------|----------------------|------------------------|-------------------------|----------------------------|
| P1-(10 DIAS) | 202.4730 | 202.5572 | 5.0238 | 14.2462 |
| P2 - (10 DIAS) | 142.4058 | 142.4846 | 5.0234 | 13.3336 |
| P3 - (10 DIAS) | 162.3445 | 162.4103 | 5.0023 | 11.1809 |
| P4 - (10 DIAS) | 181.2559 | 181.3212 | 5.0004 | 11.1001 |

Fuente: elaboración propia

tabla 7. Concentración de Hidrocarburo total inicial (ECAS – 5000 mgHTP/kg_{ps})

| Pilas - Segundo tratamiento | | Peso de balón + HTP | Peso de muestra seca | HTP mg/kg _{ps} |
|-----------------------------|----------|------------------------|----------------------------|----------------------------|
| P1-(20 DIAS) | 202.4741 | 202.5372 | 5.0124 | 10.700 |
| P2 - (20 DIAS) | 142.4154 | 142.4728 | 5.0125 | 9.734 |
| P3 - (20 DIAS) | 162.2343 | 162.2879 | 5.0211 | 9.074 |
| P4 - (20 DIAS) | 181.2255 | 181.2732 | 5.0078 | 8.096 |

Fuente: elaboración propia

tabla 8. Concentración de Hidrocarburo total inicial (ECAS – 5000 mgHTP/kg_{ps})

| Pilas - Tercer tratamiento | Peso de Balón (g) | Peso de balón + HTP | Peso de muestra seca | HTP mg/kg _{ps} |
|----------------------------|----------------------|------------------------|-------------------------|----------------------------|
| P1-(30 DIAS) | 202.4642 | 202.5262 | 5.0012 | 10.537 |
| P2 - (30 DIAS) | 142.5154 | 142.5678 | 5.0045 | 8.900 |
| P3 - (30 DIAS) | 162.3343 | 162.3789 | 5.0058 | 7.573 |
| P4 - (30 DIAS) | 181.4255 | 181.4642 | 5.0041 | 6.574 |

tabla 9. HTP mg/kg ps

| HTP mg/kg ps | | | | | | |
|-----------------------------|---------|---------|---------|---------|--|--|
| pila 1 pila 2 pila 3 pila 4 | | | | | | |
| 10 días | 14.2462 | 13.3336 | 11.1809 | 11.1001 | | |
| 20 días | 10.700 | 9.734 | 9.074 | 8.096 | | |
| 30 días | 10.537 | 8.900 | 7.573 | 6.574 | | |

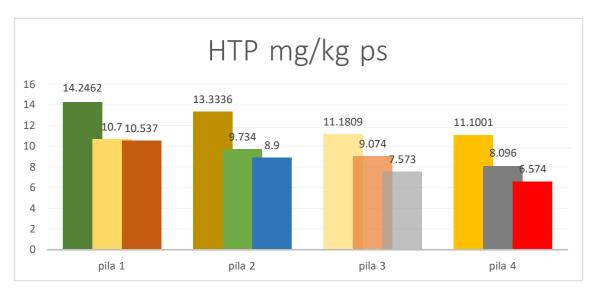


Figura22. HTP mg/kg ps

Interpretación:

En el grafico N 9 se puede observar la concentración del hidrocarburo total de petróleo los cuales fueron analizados en diferentes periodos de 10 días, 20 y 30 días, de los cuales en el periodo uno (10 días) se tuvo una concentración de 14.2462 de TPH y según el tratamiento que se le realizo finalmente se tuvo una concentración de 6.574 de hidrocarburo total de petróleo, esto resultado se obtuvo de la pila 4 que contenía el biocarbon de estiércol de gallina y la solución A y la solución B donde se degrado el hidrocarburo total en un aproximado de 46%.

OE1: determinar las propiedades físicas del biocarbon del estiércol de gallina para reducir los hidrocarburos totales de petróleo en el suelo contaminado.

tabla 10. Parámetros físico químicos del estiércol de gallina (Potenciometría)

| Muestra | Temperatura | Potencial de | Conductividad | Potencial |
|---------|-------------|--------------|---------------|-----------|
| | °C | hidrogeno | eléctrica | redox |
| | | (acido/base) | (mS/cm) | (mV) |
| PFQ-EG | 18.5 | 6.27 | 7.98 | 245.5 |

Las tablas N° 10, son los parámetros físicos que se realizaron en el biocarbón del estiércol de gallina, fue importante porque con ellos deberíamos obtener resultados del carbono fijo que es un indicador fundamental para demostrar su buena capacidad de adsorción cuando es menor del 50%

tabla 11. Humedad del estiércol de gallina (Método: ASTM D2216)

| Muestra | Peso del | Peso del crisol + | Peso del | Peso del | Humedad |
|---------|------------|-------------------|--------------|-------------|---------|
| | crisol (g) | EH(g) | estiércol(g) | crisol + ES | % |
| HEG-I | 48.2953 | 53.0972 | 4.8019 | 50.3601 | 57.00 |

tabla 12. Materia volátil del estiércol de gallina (MV) (método: ASTM D3175)

| Musstas | Peso de | Peso crisol + CC | Peso de crisol+CC a | MV |
|---------|------------|------------------|----------------------|-------|
| Muestra | crisol (g) | (g) | 900°C – 7minutos (g) | % |
| MV-EG | 22.8991 | 23.2074 | 22.9801 | 73.73 |

tabla 13. ceniza del estiércol de gallina (método: ASTM D5142)

| Musetre | Peso del | Peso del crisol | Peso del crisol +CC a | Ceniza |
|---------|------------|-----------------|-----------------------|--------|
| Muestra | crisol (g) | +CC (g) | 900 - 1H (g) | % |
| CEG | 22.8991 | 23.2074 | 22.9300 | 10.02 |

tabla 14. Carbono fijo del estiércol de gallina (método: ASTM D3172)

| muestra | Ceniza % | Materia volátil % | Carbono fijo |
|---------|----------|-------------------|--------------|
| CF-EG | 10.02 | 73.73 | 16.25 |

PRUEBA DE ADSORCIÓN DEL BIOCARBON DE ESTIÉRCOL DE GALLINA

Determinación de las isotermas de Langmuir

tabla 15. Concentración inicial del hidrocarburo de Petróleo.

| Muestra | Peso del vaso (g) | Peso del vaso + HTP (g) | Volumen de muestra (ml) | C (mg HTP/Kg) |
|---------|----------------------|----------------------------|----------------------------|------------------|
| 1 | 101.0130 | 102.0130 | 101 | 9900.99 |
| 2 | 101.2041 | 102.2041 | 101 | 9900.99 |
| 3 | 104.0479 | 105.0479 | 101 | 9900.99 |
| 4 | 107.7272 | 108.7272 | 101 | 9900.99 |
| 5 | 107.3513 | 108.3513 | 101 | 9900.99 |
| 6 | 99.6000 | 100.6000 | 101 | 9900.99 |
| 7 | 96.3301 | 97.3301 | 101 | 9900.99 |
| 8 | 99.6077 | 100.6077 | 101 | 9900.99 |
| 9 | 107.1593 | 108.1593 | 101 | 9900.99 |
| 10 | 102.7474 | 103.7474 | 101 | 9900.99 |
| | | | Promedio = | 9900.99 |

tabla 16. Condiciones para realizar una prueba de cinética de Adsorción

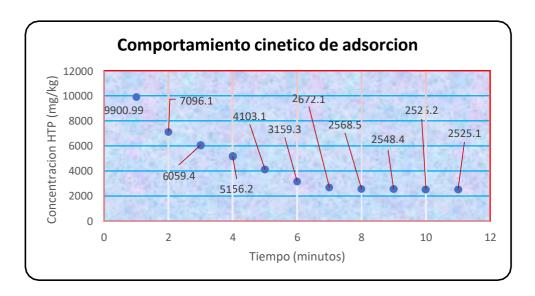
| Muestra | Malla (mm) | Potencial de Hidrogeno | Temperatura °C | Peso del biocarbon | Concentración del adsorbato | Tiempos (minutos) | Agitación (rpm) |
|---------|---------------|---------------------------|----------------|-----------------------|-----------------------------|----------------------|--------------------|
| | | (acido/base) | | (g) | (mg/kg) | | |
| 1 | N°18 (1) | 7 | 20 | 0.1032 | 9900.99 | 5 | 300 |
| 2 | N°18 (1) | 7 | 20 | 0.3030 | 9900.99 | 10 | 300 |
| 3 | N°18 (1) | 7 | 20 | 0.5024 | 9900.99 | 15 | 300 |
| 4 | N°18 (1) | 7 | 20 | 0.8000 | 9900.99 | 20 | 300 |
| 5 | N°18 (1) | 7 | 20 | 1.0041 | 9900.99 | 25 | 300 |
| 6 | N°18 (1) | 7 | 20 | 1.3039 | 9900.99 | 30 | 300 |
| 7 | N°18 (1) | 7 | 20 | 1.5023 | 9900.99 | 35 | 300 |
| 8 | N°18 (1) | 7 | 20 | 1.8039 | 9900.99 | 40 | 300 |
| 9 | N°18 (1) | 7 | 20 | 2.0035 | 9900.99 | 45 | 300 |
| 10 | N°18 (1) | 7 | 20 | 2.3010 | 9900.99 | 50 | 300 |

En lo que se pudo observar a través de la adsorción es que cuando la granulometría es pequeña la superficie tiene una mayor capacidad de adsorción, de acuerdo a los antecedentes que se evaluaron (Landeta Tapia, et al. 2020).

tabla 17. Cinética de adsorción

| Muestra | Tiempos (minutos) | concentración de adsorbato Ce (mg/kg) | Concentración Inicial (mg/kg) | Adsorbente Biocarbon (mg/kg) |
|---------|----------------------|---|-------------------------------------|------------------------------------|
| 1 | t0 | 9900.99 | 9900.99 | |
| 2 | t1 | 7096.1 | 9900.99 | 2804.89 |
| 3 | t2 | 6059.4 | 9900.99 | 3841.59 |
| 4 | t3 | 5156.2 | 9900.99 | 4744.79 |
| 5 | t4 | 4103.1 | 9900.99 | 5797.89 |
| 6 | t5 | 3159.3 | 9900.99 | 6741.69 |
| 7 | t6 | 2672.1 | 9900.99 | 7228.89 |
| 8 | t7 | 2568.5 | 9900.99 | 7332.49 |
| 9 | t8 | 2548.4 | 9900.99 | 7352.59 |
| 10 | t9 | 2525.2 | 9900.99 | 7375.79 |

Figura23. comportamiento cinético de adsorción



Fuente: Elaboración propia

En la prueba cinética de la adsorción del adsorbente se ve claramente como es extraído el contaminante del adsorbato, lo que mediante las fuerzas de van der Wall se realiza la adsorción de muy aceptable capacidad debido a su área de superficie como se pudo observar en la tabla N°17.

Capacidad de adsorcion vs concentracion de equilibrio (Isoterma de adsorcion) 12000 9900.99 Concentracion de adsorcion del 7228.89 7332.49 10000 6059.4 7375.79 8000 7096.1 5797.89 adsorbente 6000 6741.69 4103.1 4744.79 2525.2 2568.5 3159.3 4000 3841.59 2000 5156.2 2672.1 2804.89 2548.4 10 12 Concentracion de equilibrio en un tiempo (t)

Figura24. capacidad de adsorción vs concentración de equilibrio (isoterma de adsorción)

Tabla 18: El Excel nos grafica como se llega a la concentración de equilibrio, con relación a la capacidad de adsorción del adsorbente (biocarbon)

Series1

Series2

tabla 18. Determinación de la Isoterma de Langmuir

| Peso del biocarbon (g) | Concentración de equilibrio en adsorbato (mg/kg) | X= Ci - Ce | q= X/m | Eje X (C) | Eje y (C/q) |
|------------------------------|---|------------|--------|-----------|-------------|
| 0 | 9900.99 | 0 | | 9900.99 | 0 |
| 0.1032 | 7096.1 | 2804.89 | 27.179 | 7096.1 | 2.5 |
| 0.3030 | 6059.4 | 1036.7 | 3.421 | 6059.4 | 5.8 |
| 0.5024 | 5156.2 | 903.2 | 1.798 | 5156.2 | 5.7 |
| 0.8000 | 4103.1 | 1053.1 | 1.316 | 4103.1 | 3.9 |
| 1.0041 | 3159.3 | 943.8 | 0.940 | 3159.3 | 3.3 |
| 1.3039 | 2672.1 | 487.2 | 0.374 | 2672.1 | 5.5 |
| 1.5023 | 2568.5 | 103.6 | 0.069 | 2568.5 | 24.8 |
| 1.8039 | 2548.4 | 20.1 | 0.011 | 2548.4 | 126.8 |
| 2.0035 | 2525.2 | 23.2 | 0.012 | 2525.2 | 108.8 |
| 2.3010 | 2525.1 | 0.1 | 0.000 | 2525.1 | 25251.0 |

Langmuir 140.0 120.0 y = -0.015x + 91. $R^2 = 0.2768$ 100.0 80.0 60.0 40.0 20.0 0.0 6000 7000 1000 2000 3000 4000 5000 80 00 -20.0 -40.0

Figura25. Langmuir

figura N° 24: Isoterma de Langmuir se calcula la capacidad de adsorción del biocarbon mediante la ecuación de la recta, teniendo una muy aceptable respuesta cuando el R² no se encuentra formando una recta, si sucedía así su adsorción del adsorbente no sería tan representativo en la prueba.

Datos de la formula lineal:

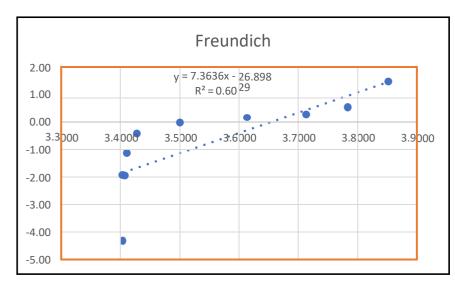
b = -66.7

K = -0.727

Capacidad de adsorción en el equilibrio = 0.012 mg/g

Capacidad de adsorción en tiempo (t) = 307.9 mg/g

Figura26. Freundlich



1/n= 7.3636 n= 0.1358 Log kd = -26.898 Kd= 1.265*10⁻²⁷ Log q = 1/n logC + Log Kd

Log q: 1.48 = 30.2 mg/kg

OE2: Identificar las presuntas bacterias presentes en el suelo contaminado de hidrocarburos totales antes y durante el proceso

TIEMPO INICIAL

tabla 19. Análisis microbiológico inicial

| Agares diferenciales utilizados | Descripción (Presunción) |
|---------------------------------|----------------------------|
| Agar Simmons Citrate | Enterobacter, Salmonella |
| Agar base Mannitol Salt | Staphylococcus, Rodococcus |
| Agar base Cetramide | Pseudomonas p. |

tabla 20. diluciones en tubos múltiples con siembra en placas Petri

| Siembra placa Petri | 10 ⁻¹ | 10 ⁻ | 10 ⁻ | 10-4 | 10 ⁻⁵ | 10 ⁻⁶ |
|------------------------|------------------|-----------------|-----------------|------|------------------|------------------|
| Simmons Citrate | - | - | - | - | - | - |
| Mannitol Salt | 195 colonias | - | - | - | - | - |
| Cetramide | - | - | - | - | - | - |

Nota: De las 195 colonias obtuvimos UFC/g =1950

En una pila de 40 kg hubo: 780000 UFC/kg (Rhodococcus)

PRIMER PERIODO

tabla 21. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Primer Tratamiento Pila 1 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 130.0 | 10 | 1 | 1300 |
| Agar Mannitol Salt base | 151.7 | 10 | 1 | 1511 |
| Agar Cetramide base | 0 | 10 | 1 | 0 |

Fuente: elaboración propia

tabla 22. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Primer Tratamiento Pila 2 | Alto | Medio | Bajo | N° Colonias |
|------------------------------|------|-------|------|----------------|
| Agar Simmons | 3 | 2 | 2 | 151.7 |
| Agar Mannitol Salt base | 4 | 2 | 2 | 173.3 |
| Agar Cetramide base | 0 | 0 | 0 | 0 |

Fuente: elaboración propia

tabla 23. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Primer Tratamiento Pila 2 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------------|--------|
| Agar Simmons | 151.7 | 10 | 1 | 1517 |
| Agar Mannitol Salt base | 173.3 | 10 | 1 | 1733 |
| Agar Cetramide base | 0 | 10 | 1 | 0 |

tabla 24. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Primer Tratamiento Pila 3 | Alto | Medio | Bajo | N° Colonias |
|------------------------------|------|-------|------|----------------|
| Agar Simmons | 7 | 4 | 2 | 281.6 |
| Agar Mannitol Salt base | 6 | 3 | 2 | 238.4 |
| Agar Cetramide base | 1 | 0 | 0 | 21.7 |

tabla 25. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Primer Tratamiento Pila 3 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------------|--------|
| Agar Simmons | 281.6 | 100 | 1 | 28160 |
| Agar Mannitol Salt base | 238.4 | 100 | 1 | 23840 |
| Agar Cetramide base | 21.7 | 100 | 1 | 2170 |

Fuente: elaboración propia

tabla 26. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Primer Tratamiento Pila 4 | Alto | Medio | Bajo | N° Colonias |
|------------------------------|------|-------|------|----------------|
| Agar Simmons | 5 | 3 | 1 | 195.0 |
| Agar Mannitol Salt base | 6 | 3 | 1 | 216.7 |
| Agar Cetramide base | 2 | 1 | 0 | 65.0 |

Fuente: elaboración propia

tabla 27. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Primer Tratamiento Pila 4 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 195.0 | 100 | 1 | 19500 |
| Agar Mannitol Salt base | 216.7 | 100 | 1 | 21670 |
| Agar Cetramide base | 65.0 | 100 | 1 | 6500 |

Fuente: elaboración propia

SEGUNDO PERIODO

tabla 28. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Segundo Tratamiento | Alto | Medio | Bajo | N° |
|-------------------------|------|-------|------|----------|
| Pila 1 | | | | Colonias |
| Agar Simmons | 2 | 3 | 1 | 130.0 |
| Agar Mannitol salt base | 3 | 2 | 2 | 151.7 |
| Agar Cetramide base | 0 | 0 | 0 | 0 |

tabla 29. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| segundo Tratamiento Pila 1 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/mI |
|-------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 130.0 | 10 | 1 | 1300 |
| Agar Mannitol salt base | 151.7 | 10 | 1 | 1511 |
| Agar Cetramide base | 0 | 10 | 1 | 0 |

tabla 30. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| segundo Tratamiento Pila 2 | Alto | Medio | Bajo | N° Colonias |
|-------------------------------|------|-------|------|----------------|
| Agar Simmons | 4 | 3 | 2 | 195 |
| Agar Mannitol salt base | 4 | 2 | 2 | 173.3 |
| Agar Cetramide base | 0 | 0 | 0 | 0 |

Fuente: elaboración propia

tabla 31. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| segundo Tratamiento Pila 2 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|-------------------------------|----------|--------|------------------------------|--------|
| Agar Simmons | 195 | 10 | 1 | 1950 |
| Agar Mannitol Salt base | 173.3 | 10 | 1 | 1733.3 |
| Agar Cetramide base | 0 | 10 | 1 | 0 |

Fuente: elaboración propia

tabla 32. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Segundo Tratamiento Pila 3 | Alto | Medio | Bajo | N° Colonias |
|-------------------------------|------|-------|------|----------------|
| Agar Simmons | 6 | 3 | 1 | 216.7 |
| Agar Mannitol salt base | 5 | 2 | 2 | 195.0 |
| Agar Cetramide base | 3 | 2 | 1 | 43.3 |

Fuente: elaboración propia

tabla 33. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Segundo Tratamiento Pila 3 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|-------------------------------|----------|--------|------------------------------|--------|
| Agar Simmons | 216.7 | 100 | 1 | 21670 |
| Agar Mannitol Salt base | 195.0 | 100 | 1 | 19500 |
| Agar Cetramide base | 43.3 | 100 | 1 | 4330 |

tabla 34. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Segundo Tratamiento | Alto | Medio | Bajo | N° |
|-------------------------|------|-------|------|----------|
| Pila 4 | | | | Colonias |
| Agar Simmons | 7 | 3 | 2 | 260 |
| Agar Mannitol Salt base | 6 | 3 | 2 | 238.3 |
| Agar Cetramide base | 2 | 1 | 0 | 65.0 |

tabla 35. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Segundo Tratamiento Pila 4 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|-------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 260 | 100 | 1 | 26000 |
| Agar Mannitol Salt base | 238.3 | 100 | 1 | 23830 |
| Agar Cetramide base | 65.0 | 100 | 1 | 6500 |

Fuente: elaboración propia

TERCER PERIODO

tabla 36. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Alto | Medio | Bajo | N° |
|------|-------------|-------------------------|---|
| | | | Colonias |
| 6 | 3 | 2 | 238.3 |
| 5 | 3 | 1 | 195 |
| 1 | 0 | 0 | 0 |
| | 6 5 1 | Alto Medio 6 3 5 3 1 0 | Alto Medio Bajo 6 3 2 5 3 1 1 0 0 |

Fuente: elaboración propia

tabla 37. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Tercer Tratamiento Pila 1 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|---------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 238.3 | 100 | 1 | 23830 |
| Agar Mannitol Salt base | 195 | 100 | 1 | 19500 |
| Agar Cetramide base | 0 | 100 | 1 | 0 |

Fuente: elaboración propia

tabla 38. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Tercer Tratamiento | Alto | Medio | Bajo | N° |
|-------------------------|------|-------|------|----------|
| Pila 2 | | | | Colonias |
| Agar Simmons | 6 | 4 | 3 | 281.7 |
| Agar Mannitol Salt base | 6 | 4 | 2 | 260 |
| Agar Cetramide base | 1 | 1 | 1 | 65 |

tabla 39. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Tercer Tratamiento Pila 2 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------------|----------|
| Agar Simmons | 281.7 | 1000 | 1 | 281666.7 |
| Agar Mannitol Salt base | 260 | 100 | 1 | 26000 |
| Agar Cetramide base | 65 | 100 | 1 | 6500 |

tabla 40. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Tercer Tratamiento Pila 3 | Alto | Medio | Bajo | N° Colonias |
|------------------------------|------|-------|------|----------------|
| Agar Simmons | 8 | 3 | 2 | 281.6 |
| Agar Mannitol Salt base | 7 | 3 | 2 | 260 |
| Agar Cetramide base | 5 | 4 | 2 | 238.3 |

Fuente: elaboración propia

tabla 41. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Tercer Tratamiento Pila 3 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------------|--------|
| Agar Simmons | 281.6 | 1000 | 1 | 281600 |
| Agar Mannitol Salt base | 260 | 1000 | 1 | 260000 |
| Agar Cetramide base | 238.3 | 1000 | 1 | 238300 |

Fuente: elaboración propia

tabla 42. Microbiología de suelo contaminado con hidrocarburo de petróleo

| Tercer Tratamiento Pila 4 | Alto | Medio | Bajo | N° Colonias |
|------------------------------|------|-------|------|----------------|
| Agar Simmons | 6 | 4 | 3 | 281.7 |
| Agar Mannitol Salt base | 5 | 4 | 2 | 238.4 |
| Agar Cetramide base | 4 | 4 | 2 | 216.7 |

Fuente: elaboración propia

tabla 43. Unidades formadoras de colonias/ml (UFC/ml)

| Tercer Tratamiento Pila 4 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 281.7 | 1000 | 1 | 281700 |
| Agar Mannitol Salt base | 238.4 | 1000 | 1 | 238400 |
| Agar Cetramide base | 216.7 | 1000 | 1 | 216700 |

tabla 44. Agar simmons

| Agar Simmons | | | | |
|--------------|---------|---------|----------|--|
| | 10 días | 20 días | 30 días | |
| pila 1 | 1300 | 1300 | 23830 | |
| pila 2 | 1517 | 1950 | 281666.7 | |
| pila 3 | 28160 | 21670 | 281600 | |
| pila 4 | 19500 | 26000 | 281700 | |

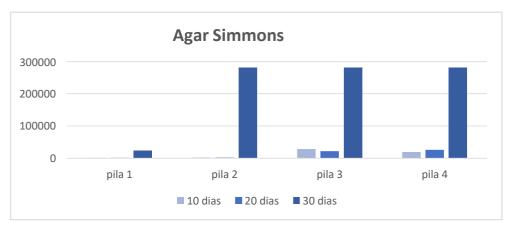


Figura 27. Agar simmons

Fuente: elaboración propia

Interpretación:

Según la tabla N 44 se puede observar que la presencia de las bacterias en la primera etapa no se tenía mucha presencia de bacterias, los cuales fueron cambiando durante el tiempo de tratamiento como se puede observar en el segundo periodo ya se contaba con una cierta cantidad de bacterias en el agar Simmons es decir se cuenta con la presencia de las bacterias del gran negativo en gran cantidad.

tabla 45. Agar manitol salt base

| Agar Mannitol salt base | | | | | |
|-------------------------|-------|--------|--------|--|--|
| 10 días 20 días 30 días | | | | | |
| pila 1 | 1511 | 1511 | 19500 | | |
| pila 2 | 1733 | 1733.3 | 26000 | | |
| pila 3 | 23840 | 19500 | 260000 | | |
| pila 4 | 21670 | 23830 | 238400 | | |

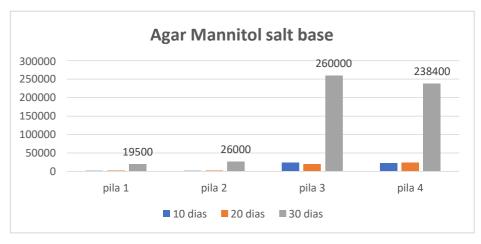


Figura 28. Agar mannitol salt base

Interpretación:

En la tabla N°45, se observa cómo va aumentando las bacterias según el tratamiento que se le brinda al suelo ya que como se ve en la tabla en la primera etapa se carece de bacterias algo que cambia notoriamente en el tercer periodo para la pila 3 y la pila 4 que contenían biocarbon, ya que según los resultados se puede decir que el biocarbon ayudo a que las bacterias del gram negativo se plurifiquen en gran cantidad.

tabla 46. Agar cetramide base

| Agar Cetramide base | | | | | |
|-------------------------|------|------|--------|--|--|
| 10 días 20 días 30 días | | | | | |
| pila 1 | 0 | 0 | 0 | | |
| pila 2 | 0 | 0 | 6500 | | |
| pila 3 | 2170 | 4330 | 238300 | | |
| pila 4 | 6500 | 6500 | 216700 | | |

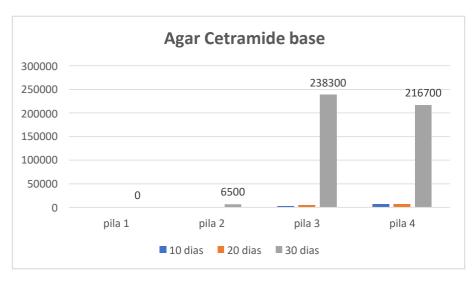


tabla 47. Agar cetramide base

Interpretación:

En la tabla N°46, se observa como las bacterias de gram positiva va en aumento en los diferentes periodos, donde una vez más se ve que las pila 3 y la pila 4 tienen más aumento de estas bacterias, una vez más se demuestra que la presencia del biocarbon hace que las bacterias nativas aumenten en gran cantidad.

OE3: determinar las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después del tratamiento con el biocarbon de estiércol de gallina

En la tabla N° 48, se observa una comparación del suelo de Jicamarca con un suelo agrícola con la finalidad de ver los impactos que ocasiona el hidrocarburo de petróleo, con respecto al pH vemos que el suelo contaminado se vuelve ligeramente alcalino, y la conductividad eléctrica aumenta, lo que significa que el suelo ha perdido su formación inicial.

tabla 48. Parámetros físico químico del suelo inicial con HTP de petróleo (Método potenciométrico)

| Muestra | °C | Potencial de hidrogeno (acido/base) | Conductividad eléctrica mS/cm | Potencial redox mV |
|-----------|------|---|-------------------------------------|--------------------------|
| STM-HTP | 18.7 | 7.45 | 0.794 | 215.23 |
| SA - Bco. | 18.7 | 6.59 | 0.285 | 122.80 |

STM-HTP: Suelo de taller mecánico – hidrocarburo de petróleo

SA - Bco.: Suelo agrícola blanco

En la tabla 48: Para la humedad podemos observar que la capacidad de infiltración es menor en el suelo contaminado ya que los hidrocarburos no permiten la absorción de agua a diferencia del suelo agrícola

tabla 49. Determinación de la humedad (método: ASTM D 2215)

| Muestra | Peso del crisol (g) | Peso crisol + muestra húmeda (g) | Peso del crisol +muestra seca (g) | Humedad % |
|-----------|------------------------|-------------------------------------|--------------------------------------|--------------|
| STM-HTP | 44.5597 | 54.8001 | 54.3747 | 4.15 |
| SA - Bco. | 45.3310 | 50.0035 | 49.5324 | 10.08 |

STM-HTP: Suelo de taller mecánico – hidrocarburo de petróleo

SA - Bco.: Suelo agrícola blanco

En la tabla N° 49, la capacidad de intercambio catiónico es menor debido a que las sales del suelo no se solubilizan tanto de manera normal de ahí sus valores diferentes.

tabla 50. Capacidad de intercambio catiónico (método del acetato de amonio pH7 – 1N)

| | Peso de | Volumen | Volumen | Normalidad | CIC |
|----------|----------------|---------------------------|----------------------------|------------|----------|
| Muestra | muestra (g) | gastado en Blanco (ml) | gastado en muestra (ml) | NaOH | meq/100g |
| STM-HTP | 5.0072 | 0.3 | 1.4 | 0.5 | 11.34 |
| SA - Bco | 5.0045 | 0.3 | 2.1 | 0.5 | 18.56 |

STM-HTP: Suelo de taller mecánico – hidrocarburo de petróleo

SA - Bco.: Suelo agricola blanco

En la tabla N° 50, el carbono en un suelo contaminado por hidrocarburo es mayor a la del suelo que estamos comparando lo que significa que un desequilibrio origina impactos ambientales.

tabla 51. Carbono Orgánico (CO) (Método Walkley – Black)

| | Peso de muestra | Volumen gastado en | Volumen gastado en | Normalidad Sulfato | CO |
|----------|-----------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|----------|
| Muestra | (g) | Blanco (ml) | muestra (ml) | ferroso | meq/100g |
| STM-HTP | 0.5031 | 10.2 | 7.4 | 1 | 4.46 |
| SA - Bco | 0.5002 | 10.2 | 9.8 | 1 | 2.56 |

STM-HTP: Suelo de taller mecánico – hidrocarburo de petróleo

SA - Bco.: Suelo Agrícola - blanco

tabla 52. Densidad aparente del suelo contaminado (método cilindro biselado)

| Muestra | Peso de tara (g) | Peso de tara + SH (g) | Peso de tara + SS (g) | | Densidad aparente (g/cm³) |
|----------|---------------------|--------------------------|--------------------------|-----|---------------------------|
| STM-HTP | 271 | 600 | 592 | 212 | 1.51 |
| SA - Bco | 459 | 779 | 765 | 212 | 1.44 |

STM-HTP: Suelo de taller mecánico – hidrocarburo total de petróleo

SA - Bco.: Suelo agrícola - blanco

tabla 53. materia Orgánica, nitrógeno total, nitratos

| Muestra | Materia orgánica (%) | Nitrógeno total (%) | Nitratos mg/l | Relación C/N |
|----------|-------------------------|------------------------|------------------|-----------------|
| STM-HTP | 7.70 | 0.36 | 185 | 12.40 |
| SA - Bco | 4.41 | 0.23 | 85 | 11.13 |

(método Walkley – Black), (método Kjeldahl), (método espectrofotometría UV/V)

STM-HTP: suelo de taller mecánica – hidrocarburo total de petróleo

SA - Bco.: Suelo Agrícola – blanco

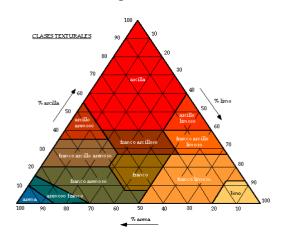
tabla 54. Textura del suelo (método Bouyoucos)

| Muestra | Arena (%) | Limo % | Arcilla % | Textura del suelo |
|-----------|--------------|-----------|--------------|---------------------|
| STM-HTP | 15 | 45 | 40 | Arcilla - Limoso |
| SA - Bco. | 12 | 25 | 63 | arcilla |

STM-HTP: Suelo de taller mecánico – hidrocarburo total de petróleo

SA - Bco.: Suelo Agrícola – blanco

Figura29. textura del suelo



PRIMER TRATAMIENTO

tabla 55. Parámetros físicos químicos (método potenciométrico)

| Pilas - Primer tratamiento | Temperatura °C | Potencial de hidrogeno (Acido/base) | Conductividad eléctrica (mS/cm) | Potencial Redox (mV) |
|----------------------------|-------------------|---|---------------------------------------|----------------------------|
| P1-(10 DIAS) | 19.6 | 6.92 | 2.69 | 109.32 |
| P2-(10 DIAS) | 19.6 | 7.15 | 2.47 | 125.12 |
| P3-(10 DIAS) | 19.6 | 7.24 | 3.87 | 128.42 |
| P4-(10 DIAS) | 19.6 | 7.19 | 4.92 | 120.51 |

Fuente: elaboración propia

tabla 56. Humedad del suelo (método: Norma ASTM D2216)

| Pilas - Primer tratamiento | Peso del crisol seco a 105°C (g) | Peso del crisol + muestra Húmeda(g) | Peso de la muestra (g) | Peso del crisol + muestra seca(g) | Humedad % |
|-------------------------------|--|---|------------------------------|--|--------------|
| P1-(10 DIAS) | 50.4797 | 70.4354 | 19.9557 | 67.1232 | 16.60 |
| P2 - (10 DIAS) | 48.4282 | 79.8652 | 31.437 | 74.9629 | 15.59 |
| P3 - (10 DIAS) | 48.3656 | 80.9598 | 32.5942 | 75.8321 | 15.73 |
| P4 - (10 DIAS) | 47.0472 | 80.5135 | 33.4663 | 74.9791 | 16.54 |

Fuente: elaboración propia

tabla 57. Capacidad de Intercambio Catiónico (método acetato de amonio pH7 – 1N)

| | Peso de la | | | Normalidad | CIC |
|----------------|------------|------------|-------------|------------|-----------|
| Pilas - Primer | muestra | Volumen | Volumen | del NaOH | (mq/100g) |
| tratamiento | (g) | gastado en | gastado en | | |
| | | blanco(ml) | muestra(ml) | | |
| P1-(10 DIAS) | 5.0031 | 0.3 | 2.36 | 0.5 | 21.25 |
| P2 - (10 DIAS) | 5.0004 | 0.3 | 2.55 | 0.5 | 23.22 |
| P3 - (10 DIAS) | 5.006 | 0.3 | 2.91 | 0.5 | 26.91 |
| P4 - (10 DIAS) | 5.064 | 0.3 | 2.95 | 0.5 | 27.00 |

Fuente: elaboración propia

tabla 58. Carbono Orgánico Total (método de Wackley – Black)

| Pilas - Primer tratamiento | Peso de la muestra | Volumen gastado en blanco | Normalidad de Sulfato ferroso | Volumen gastado en muestra | Carbono Orgánico Total |
|-------------------------------|-----------------------|---------------------------------|-------------------------------------|----------------------------------|------------------------------|
| P1-(10 DIAS) | 0.566 | 10 | 1 | 7.2 | 1.93 |
| P2 - (10 DIAS) | 0.5011 | 10 | 1 | 7.6 | 1.87 |
| P3 - (10 DIAS) | 0.5029 | 10 | 1 | 6.5 | 2.71 |
| P4 - (10 DIAS) | 0.5137 | 10 | 1 | 6.8 | 2.43 |

tabla 59. Materia orgánica, nitrógeno, relación carbono/ nitrógeno

| Pilas - Primer tratamiento | Materia Organica % | Nitrógeno % | Relación C/N |
|----------------------------|-----------------------|----------------|--------------|
| P1-(10 DIAS) | 3.33 | 0.21 | 9.19 |
| P2 - (10 DIAS) | 3.22 | 0.18 | 10.38 |
| P3 - (10 DIAS) | 4.68 | 0.25 | 10.86 |
| P4 - (10 DIAS) | 4.19 | 0.24 | 10.12 |

SEGUNDO TRATAMIENTO

tabla 60. Parámetros físico químico

| | Temperatura | Potencial de | Conductividad | Potencial |
|-----------------|-------------|--------------|---------------|-----------|
| Pilas - segundo | °C | hidrogeno | eléctrica | Redox |
| tratamiento | | (Acido/base) | (mS/cm) | mV |
| P1-(20 DIAS) | 20.15 | 6.98 | 2.15 | 125.14 |
| P2 - (20 DIAS) | 20.15 | 7.11 | 2.12 | 141.23 |
| P3 - (20 DIAS) | 20.15 | 7.18 | 2.49 | 132.11 |
| P4 - (20 DIAS) | 20.15 | 7.12 | 2.56 | 131.12 |

Fuente: elaboración propia

tabla 61. Humedad del suelo contaminado con hidrocarburo de Petróleo

| Pilas - Segundo tratamiento | Peso del crisol seco a 105°C (g) | Peso del crisol + muestra Húmeda(g) | Peso de la muestra (g) | Peso del crisol + muestra seca (g) | Humedad % |
|-----------------------------|--|--|---------------------------------|---|--------------|
| P1-(20 DIAS) | 50.4557 | 70.2364 | 19.7807 | 67.0242 | 16.24 |
| P2 - (20 DIAS) | 48.4864 | 72.5612 | 24.0748 | 68.7544 | 15.81 |
| P3 - (20 DIAS) | 48.5157 | 72.7988 | 24.2831 | 68.9281 | 15.94 |
| P4 - (20 DIAS) | 47.1132 | 73.1145 | 26.0013 | 68.9211 | 16.13 |

Fuente: elaboración propia

tabla 62. Capacidad de Intercambio catiónico (CIC)

| Pilas - Segundo tratamiento | Peso de la muestra (g) | Volumen gastado en blanco (ml) | Volumen gastado en muestra (ml) | Normalidad del NaOH | CIC (mq/100g) |
|-----------------------------|------------------------------|--------------------------------------|---------------------------------------|------------------------|------------------|
| P1-(20 DIAS) | 5.0211 | 0.3 | 2.25 | 0.5 | 20.04 |
| P2 - (20 DIAS) | 5.0034 | 0.3 | 2.35 | 0.5 | 21.14 |
| P3 - (20 DIAS) | 5.0045 | 0.3 | 2.61 | 0.5 | 23.82 |
| P4 - (20 DIAS) | 5.0124 | 0.3 | 2.65 | 0.5 | 24.19 |

tabla 63. Carbono Orgánico (CO)

| Pilas - Segundo tratamiento | Peso de la muestra (g) | Volumen gastado en blanco (ml) | Normalidad de Sulfato ferroso | | Carbono Orgánico Total (%) |
|-----------------------------|------------------------------|--------------------------------------|-------------------------------------|-----|----------------------------------|
| P1-(20 DIAS) | 0.5261 | 10 | 1 | 7.1 | 2.15 |
| P2 - (20 DIAS) | 0.5121 | 10 | 1 | 7.1 | 2.21 |
| P3 - (20 DIAS) | 0.5012 | 10 | 1 | 7.2 | 2.18 |

| P4 - (20 DIAS) | 0.5031 | 10 | 1 | 7.3 | 2.09 |
|----------------|--------|----|---|-----|------|
|----------------|--------|----|---|-----|------|

tabla 64. Materia orgánica, Nitrógeno, relación C/N

| Pilas - Segundo tratamiento | Materia Organica (%) | Nitrógeno (%) | Relación C/N |
|-----------------------------|-------------------------|------------------|-----------------|
| P1-(20 DIAS) | 3.71 | 0.20 | 10.75 |
| P2 - (20 DIAS) | 3.81 | 0.15 | 14.72 |
| P3 - (20 DIAS) | 3.76 | 0.21 | 10.38 |
| P4 - (20 DIAS) | 3.61 | 0.20 | 10.47 |

Fuente: elaboración propia

TERCER TRATAMIENTO

tabla 65. Parámetros físicos y químicos

| Pilas - Tercer tratamiento | Temperatura °C | Potencial de hidrogeno (acido/base) | Conductividad eléctrica (mS/cm) | Potencial Redox (mV) |
|----------------------------|-------------------|---|---------------------------------------|----------------------------|
| P1-(30 DIAS) | 20.0 | 6.99 | 2.02 | 131.45 |
| P2 - (30 DIAS) | 20.0 | 7.09 | 2.01 | 143.21 |
| P3 - (30 DIAS) | 20.0 | 7.10 | 2.24 | 145.51 |
| P4 - (30 DIAS) | 20.0 | 7.08 | 2.29 | 145.12 |

Fuente: elaboración propia

tabla 66. Humedad del suelo con HTP de Petróleo

| Pilas - Tercer tratamiento | Peso del crisol seco a 105°C (g) | Peso del crisol + muestra Húmeda (g) | Peso de la muestra (g) | Peso del crisol + muestra seca (g) | Humedad % |
|----------------------------|---|--|---------------------------------|---|--------------|
| P1-(30 DIAS) | 50.4087 | 70.2861 | 19.8774 | 68.0242 | 11.38 |
| P2 - (30 DIAS) | 48.4924 | 70.5842 | 22.0918 | 68.1544 | 11.00 |
| P3 - (30 DIAS) | 48.6037 | 70.4798 | 21.8761 | 68.0221 | 11.23 |
| P4 - (30 DIAS) | 47.5212 | 70.9995 | 23.4783 | 68.3811 | 11.15 |

Fuente: elaboración propia

tabla 67. Capacidad de intercambio catiónico

| Pilas - Tercer | Peso de | Volumen | Volumen | Normalidad | CIC |
|----------------|------------|-------------|--------------|------------|-----------|
| tratamiento | la muestra | gastado en | gastado en | del NaOH | (mq/100g) |
| | (g) | blanco (ml) | muestra (ml) | | |
| P1-(30 DIAS) | 5.0001 | 0.3 | 2.21 | 0.5 | 19.71 |
| P2 - (30 DIAS) | 5.0003 | 0.3 | 2.25 | 0.5 | 20.12 |
| P3 - (30 DIAS) | 5.0005 | 0.3 | 2.21 | 0.5 | 19.71 |
| P4 - (30 DIAS) | 5.0004 | 0.3 | 2.25 | 0.5 | 20.12 |

tabla 68. Carbono Orgánico (CO)

| Pilas - Tercer tratamiento | Peso de la muestra (g) | Volumen gastado en blanco (ml) | Normalidad de Sulfato ferroso | Volumen gastado en muestra (ml) | Carbono Orgánico Total |
|----------------------------|---------------------------|--------------------------------------|-------------------------------------|---------------------------------------|------------------------------|
| P1-(30 DIAS) | 0.5001 | 10 | 1 | 7.42 | 2.01 |
| P2 - (30 DIAS) | 0.5002 | 10 | 1 | 7.39 | 2.03 |
| P3 - (30 DIAS) | 0.5000 | 10 | 1 | 7.28 | 2.12 |
| P4 - (30 DIAS) | 0.50014 | 10 | 1 | 7.26 | 2.14 |

tabla 69. Materia orgánica, Nitrógeno, relación C/N

| Pilas - Tercer tratamiento | Materia orgánica (%) | Nitrógeno (%) | Relación C/N |
|----------------------------|-------------------------|------------------|-----------------|
| P1-(30 DIAS) | 3.47 | 0.22 | 9.25 |
| P2 - (30 DIAS) | 3.51 | 0.21 | 10.10 |
| P3 - (30 DIAS) | 3.66 | 0.2 | 10.68 |
| P4 - (30 DIAS) | 3.68 | 0.20 | 10.68 |

Fuente: elaboración propia

tabla 70. Potencial de hidrogeno (Acido/base)

| Potencial de hidrogeno (Acido/base) | | | | | |
|-------------------------------------|------|------|------|------|--|
| pila 1 pila 2 pila 3 pila 4 | | | | | |
| 10 días | 6.92 | 7.15 | 7.24 | 7.19 | |
| 20 días | 6.98 | 7.11 | 7.18 | 7.12 | |
| 30 días | 6.99 | 7.09 | 7.1 | 7.08 | |

Fuente: elaboración propia

Potencial de hidrogeno (Acido/base) 7.3 7.18 7.15 __7.11 _{7.09} 7.2 7.12 7.08 7.1 7.1 6.98 6.99 6.92 6.9 6.8 6.7 pila 1 pila 2 pila 3 pila 4

Figura 30. Potencial de hidrogeno (Acido/base)

Interpretación:

En la tabla N°70 se puede observar el pH del suelo contaminado por hidrocarburo, donde se observa que en los primeros tratamientos el suelo se encontraba demasiado acido ya que se encontraba por debajo de lo establecido, así como también se puede observar en la tabla como el pH va mejorando según el tratamiento como se puede observar en el tercer periodo (30) el pH se encuentra casi neutro.

 Conductividad eléctrica (mS/cm)

 pila 1
 pila 2
 pila 3
 pila 4

 10 días
 2.69
 2.47
 3.87
 4.92

 20 días
 2.15
 2.12
 2.49
 2.56

2.01

tabla 71. Conductividad eléctrica (mS/cm)

2.24

2.29

Fuente: elaboración propia

30 días

2.02

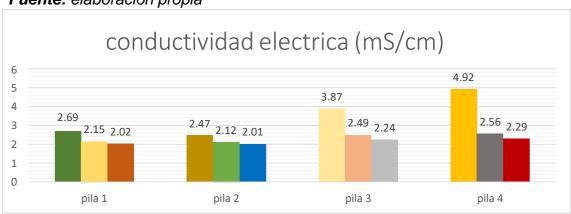


Figura31. Conductividad eléctrica (mS/cm)

Fuente: elaboración propia

Interpretación:

En la tabla N° 71, se puede observar la conductividad eléctrica del suelo contaminado por hidrocarburo y los cambios que ocurrió durante el tratamiento, como se puede observar en la tabla y en el grafico en el primer periodo se tuvo una conductividad eléctrica alta es decir tenía alta salinidad, los cuales en los fueron disminuyendo según el tiempo de tratamiento.

tabla 72. Potencial redox (mV)

| Potencial redox (mV) | | | | | | |
|----------------------|--------|--------|--------|--------|--|--|
| DIAS | pila 1 | pila 2 | pila 3 | pila 4 | | |
| 10 días | 109.32 | 125.12 | 128.42 | 120.51 | | |
| 20 días | 125.14 | 141.23 | 132.11 | 131.12 | | |
| 30 días | 131.45 | 143.21 | 145.51 | 145.12 | | |

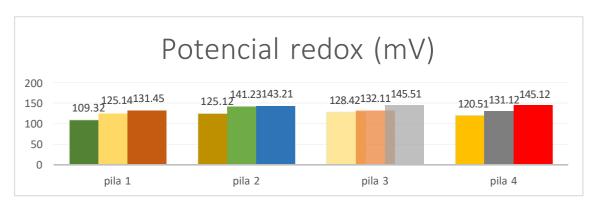


Figura 32. potencial redox (mV)

Interpretación:

El comportamiento del potencial redox (mV) en la pila 1,2,3 y pila 4 en los periodos de 10, 20 y 30 días se observa en la tabla 68, que a los 30 días el potencial redox (mV) en la pila 3 y la pila 4 mejoro en un buen porcentaje esto quiere decir que el tratamiento mediante la incorporación del biocarbon al suelo contaminado está dando buenos resultados.

tabla 73. Humedad %

| Humedad % | | | | | |
|-----------------------------|-------|-------|-------|-------|--|
| pila 1 pila 2 pila 3 pila 4 | | | | | |
| 10 días | 16.6 | 15.59 | 15.73 | 16.54 | |
| 20 días | 16.24 | 15.81 | 15.94 | 16.13 | |
| 30 días | 11.38 | 11 | 11.23 | 11.15 | |

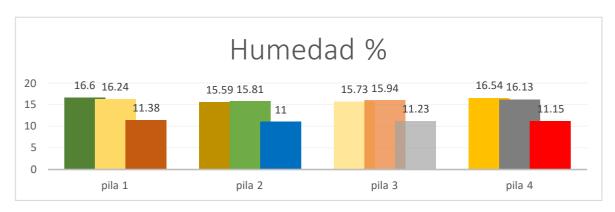


Figura 33. Humedad %

Interpretación:

La humedad del suelo contaminado por hidrocarburos total de petróleo en la pila 1, 2, 3 y la pila 4 en los diferentes periodos de 10 días, 20, y 30 días se puede observar en la tabla N 69 que varía mucho en especial en la pila 3 y la pila 4 debido a la incorporación del biocarbon del estiércol de gallina y a las Solución A y solución B.

tabla 74. CIC (mq/100g)

| CIC (mq/100g) | | | | | |
|-----------------------------|-------|-------|-------|-------|--|
| pila 1 pila 2 pila 3 pila 4 | | | | | |
| 10 días | 21.25 | 23.22 | 26.91 | 27 | |
| 20 días | 20.04 | 21.14 | 23.82 | 24.19 | |
| 30 días | 19.71 | 20.12 | 19.71 | 20.12 | |

Fuente: elaboración propia

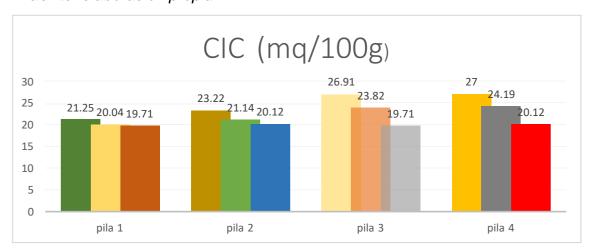


Figura34. CIC(q/100g)

Interpretación:

El CIC del suelo contaminado por hidrocarburos totales de petróleo en las pilas 1,2,3 y 4 varían mucho, los cuales fueron determinado en los diferentes periodos de 10 días, 20 y 30 días el cual se puede observar en la tabla N70, la variación de la humedad se dio específicamente en la pila 3 en el que fue incorporado el biocarbon de estiércol de gallina.

tabla 75. Carbono orgánico total

| Carbono orgánico total | | | | | |
|-----------------------------|------|------|------|------|--|
| pila 1 pila 2 pila 3 pila 4 | | | | | |
| 10 días | 1.93 | 1.87 | 2.71 | 2.43 | |
| 20 días | 2.15 | 2.21 | 2.18 | 2.09 | |
| 30 días | 2.03 | 2.03 | 2.12 | 2.14 | |

Fuente: elaboración propia

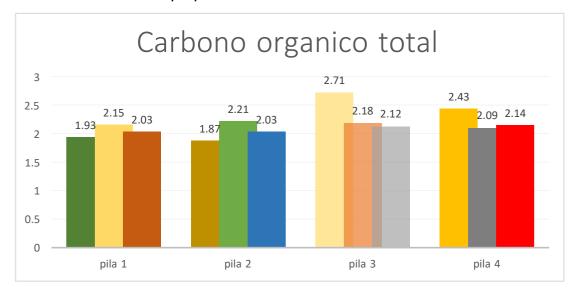


Figura35. carbono orgánico total

Fuente: elaboración propia

Interpretación:

El carbono orgánico tiene una cierta variación en las cuatro pilas con tratamiento de suelo, los cuales se puede observar en la tabla N 75, siendo la más destacada la pila 3 y la pila 4 esto quiere decir que el tratamiento con la incorporación del biocarbon y la solución A y la solución B ayudaron mucho en el carbono orgánico.

tabla 76. Materia orgánica %

| Materia orgánica % | | | | | | |
|-----------------------------|------|------|------|------|--|--|
| pila 1 pila 2 pila 3 pila 4 | | | | | | |
| 10 días | 3.33 | 3.22 | 4.68 | 4.19 | | |
| 20 días | 3.71 | 3.81 | 3.76 | 3.61 | | |
| 30 días | 3.47 | 3.51 | 3.66 | 3.68 | | |

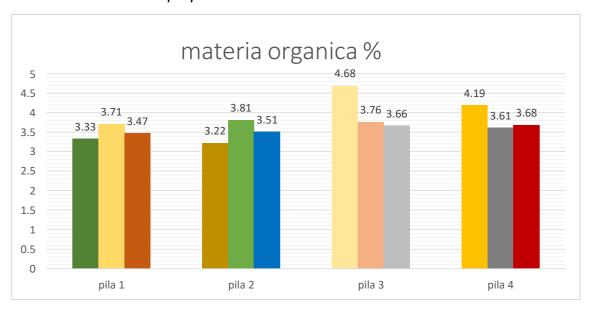


Figura36. Materia orgánica %

Fuente: elaboración propia

Interpretación:

En la tabla N° 76 se observa los cambios que ocurrió en el suelo contaminado por hidrocarburos total de petróleo, es decir con la incorporación del biocarbon ayudo a que la parte microbiana se recupere es decir las bacterias se multipliquen ya que estas bacterias realizan la degradación del contaminante y finalmente hacen que la materia orgánica del suelo se recupere haciendo que este tome su estructura natural se vuelva fértil para el cultivo

tabla 77. nitrógeno %

| Nitrógeno % | | | | | | |
|-----------------------------|------|------|------|------|--|--|
| pila 1 pila 2 pila 3 pila 4 | | | | | | |
| 10 días | 0.21 | 0.18 | 0.25 | 0.24 | | |
| 20 días | 0.2 | 0.15 | 0.21 | 0.2 | | |
| 30 días | 0.22 | 0.21 | 0.2 | 0.2 | | |

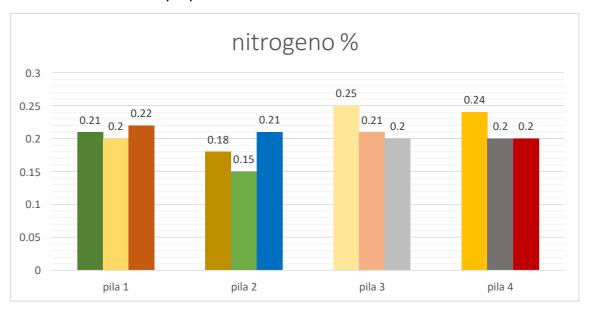


Figura37. Nitrógeno %

Fuente: elaboración propia

Interpretación:

En la tabla N° 77 se puede observar el cómo fue tomando su estructura el nitrógeno ya que esto fue alterado por la presencia del hidrocarburo total del petróleo, si bien se sabe el nitrógeno es la parte fundamental para la producción de las plantas que se puede cultivar en un suelo ya que el nitrógeno es el nutriente más principal del suelo por el cual en la tabla se ve como fue recuperándose durante los tres periodos.

tabla 78. relación C/N

| relación C/N | | | | | | |
|-----------------------------|-------|-------|-------|-------|--|--|
| pila 1 pila 2 pila 3 pila 4 | | | | | | |
| 10 días | 9.19 | 10.38 | 10.86 | 10.12 | | |
| 20 días | 10.75 | 14.72 | 10.38 | 10.47 | | |
| 30 días | 9.25 | 10.1 | 10.68 | 10.68 | | |

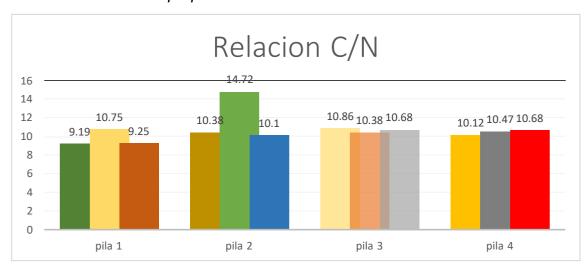


Figura38. Relación C/N

Fuente: elaboración propia

Interpretación:

En la tabla N 78 se puede observar la relación carbono nitrógeno de los cuales en la pila 2 en el segundo periodo de 20 días se puede observar que el nivel de C/N se muestra en un nivel muy alto debido a la incorporación de la solución A y la solución B, esto quiere decir que las soluciones son grandes influyentes en la relación de C/N.

OE4: evaluar la dosis óptima del biocarbon de estiércol de gallina en la reducción de la concentración del hidrocarburo total en las pilas de suelo contaminado

tabla 79. dosis de biocarbon

| Muestra | Peso de suelo (kg) | Peso de biocarbon (g) | Volumen de fertilizante (ml) A+B |
|---------|-----------------------|-----------------------------|--|
| Pila 1 | 40 | | |
| Pila 2 | 40 | 2.4 | |
| Pila 3 | 40 | 2.4 | 3000ml |
| Pila 4 | 40 | | 4000ml |

Fuente: elaboración propia

4.3. Estadística

tabla 80. Pruebas de normalidad en 10,20 y 30 días

| | Kolmogorov-Smirnov ^a | | | Shapiro-Wilk | | |
|--------|---------------------------------|----|-------|--------------|----|------|
| | Estadístico | gl | Sig. | Estadístico | gl | Sig. |
| pH_123 | ,183 | 12 | ,200* | ,958 | 12 | ,760 |
| CE_123 | ,316 | 12 | ,002 | ,711 | 12 | ,001 |
| Eh_123 | ,146 | 12 | ,200* | ,938 | 12 | ,468 |

En la tabla N°°80, de normalidad se pudo observar que en los tres tratamientos combinados del suelo contaminado con HTP, el pH tiene un p>0.05, los que nos indica que tiene tuna distribución normal, en cambio la conductividad eléctrica su p<0.05 siendo esta no paramétrica, y el potencial redox es su p>0.05 también teniendo una distribución normal en los treinta días.

tabla 81. Análisis de varianza (ANOVA)

| | | Suma de | | Media | | |
|--------|------------------|-----------|----|------------|-------|------|
| | | cuadrados | gl | cuadrática | F | Sig. |
| pH_123 | Entre grupos | ,075 | 3 | ,025 | 9,678 | ,005 |
| | Dentro de grupos | ,021 | 8 | ,003 | | |
| | Total | ,096 | 11 | | | |
| Eh_123 | Entre grupos | 394,136 | 3 | 131,379 | 1,138 | ,390 |
| | Dentro de grupos | 923,331 | 8 | 115,416 | | |
| | Total | 1317,468 | 11 | | | |
| CE_123 | Entre grupos | 2,248 | 3 | ,749 | ,984 | ,448 |
| | Dentro de grupos | 6,096 | 8 | ,762 | | |
| | Total | 8,344 | 11 | | | |

En los parámetros físicos y químicos del suelo contaminado con HTP, en 10, 20, y 30 días, en lo que respecta al comportamiento del pH tiene un F grande y una significancia con un p<0.05 entonces rechaza la hipótesis nula y acepta la hipótesis alterna, donde las medias son diferentes para el caso de la conductividad eléctrica y potencial redox su Fes pequeño y su p>0.05 acepta la hipótesis nula y rechaza la hipótesis alterna teniendo medias iguales.

tabla 82. Tabla: El pH_123

| HSD Tukey ^a | | | | |
|------------------------|---|------------------------------|--------|--|
| | | Subconjunto para alfa = 0.05 | | |
| SC_HTP | N | 1 | 2 | |
| 1 | 3 | 6,9633 | | |
| 2 | 3 | | 7,1167 | |
| 4 | 3 | | 7,1300 | |
| 3 | 3 | | 7,1733 | |
| Sig. | | 1,000 | ,554 | |

tabla 83. potencial redoxEh_123

| HSD Tukey ^a | | |
|------------------------|---|------------------|
| | | Subconjunto |
| | | para alfa = 0.05 |
| SC_HTP | N | 1 |
| 1 | 3 | 121,9700 |
| 4 | 3 | 132,2500 |
| 3 | 3 | 135,3467 |
| 2 | 3 | 136,5200 |
| Sig. | | ,402 |

tabla 84. estadístico Tukey para CE_123

HSD Tukeya Subconjunto para alfa = 0.05SC_HTP Ν 3 2,2000 3 2,2867 3 2,8667 4 3 3,2567 Sig. ,489 En las tablas de pH, CE, Y Eh la significancia tiene un valor p>0.05indicando Tukey que el tratamiento tuvo una distribución normal.

tabla 85. Pruebas de normalidad

| | Kolmogorov-Smirnov ^a | | | Shapiro-Wilk | | |
|---------|---------------------------------|----|------|--------------|----|------|
| | Estadístico | gl | Sig. | Estadístico | gl | Sig. |
| CIC_123 | ,231 | 12 | ,076 | ,842 | 12 | ,029 |
| CO_123 | ,239 | 12 | ,058 | ,880 | 12 | ,088 |
| MO_123 | ,241 | 12 | ,052 | ,879 | 12 | ,085 |
| N_123 | ,244 | 12 | ,047 | ,927 | 12 | ,347 |

carbono orgánico, materia Organica, y nitrógeno tienen un p>0.05 lo que estos resultados tienen una distribución normal, a diferencia de la capacidad de intercambio catiónico que es p<0.05 teniendo una distribución no paramétrica.

tabla 86. Prueba de homogeneidad de varianzas

| | | Estadístico de | | | |
|---------|---|----------------|-----|-------|------|
| | | Levene | gl1 | gl2 | Sig. |
| CIC_123 | Se basa en la media | 1,497 | 3 | 8 | ,288 |
| | Se basa en la mediana | 1,013 | 3 | 8 | ,436 |
| | Se basa en la mediana y con gl ajustado | 1,013 | 3 | 5,193 | ,458 |
| | Se basa en la media recortada | 1,467 | 3 | 8 | ,295 |
| CO_123 | Se basa en la media | 2,231 | 3 | 8 | ,162 |
| | Se basa en la mediana | ,263 | 3 | 8 | ,850 |
| | Se basa en la mediana y con gl ajustado | ,263 | 3 | 3,879 | ,849 |

ΕI

| | Se basa en la media recortada | 1,950 | 3 | 8 | ,200 |
|--------|---|-------|---|-------|------|
| MO_123 | Se basa en la media | 2,230 | 3 | 8 | ,162 |
| | Se basa en la mediana | ,259 | 3 | 8 | ,853 |
| | Se basa en la mediana y con gl ajustado | ,259 | 3 | 3,912 | ,852 |
| | Se basa en la media recortada | 1,948 | 3 | 8 | ,200 |
| N_123 | Se basa en la media | ,992 | 3 | 8 | ,444 |
| | Se basa en la mediana | ,299 | 3 | 8 | ,825 |
| | Se basa en la mediana y con gl ajustado | ,299 | 3 | 6,000 | ,825 |
| | Se basa en la media recortada | ,927 | 3 | 8 | ,471 |

De acuerdo a la homogeneidad de varianza con el estadístico de Levene las significancias tienen un p>0.05, donde los grupos son iguales.

tabla 87. Análisis de varianza (ANOVA)

| | | Suma de cuadrados | gl | Media cuadrática | F | Sig. |
|---------|------------------|-------------------|----|---------------------|-------|------|
| CIC_123 | Entre grupos | 23,896 | 3 | 7,965 | 1,132 | ,393 |
| | Dentro de grupos | 56,290 | 8 | 7,036 | | |
| | Total | 80,185 | 11 | | | |
| CO_123 | Entre grupos | ,201 | 3 | ,067 | 1,482 | ,291 |
| | Dentro de grupos | ,361 | 8 | ,045 | | |
| | Total | ,561 | 11 | | | |
| MO_123 | Entre grupos | ,598 | 3 | ,199 | 1,475 | ,293 |
| | Dentro de grupos | 1,081 | 8 | ,135 | | |
| | Total | 1,678 | 11 | | | |
| N_123 | Entre grupos | ,003 | 3 | ,001 | 1,687 | ,246 |
| | Dentro de grupos | ,004 | 8 | ,001 | | |
| | Total | ,007 | 11 | | | |

En el estadístico inferencial del análisis de varianza los F son pequeños y su p>0.05 entonces se puede afirmar que las medias son iguales.

| tabla 88. | | (| CIC_123 | | | |
|------------|---|---|------------------|--|--|--|
| HSD Tukeya | | | | | | |
| | | | Subconjunto | | | |
| | | | para alfa = 0.05 | | | |
| SC_HTP | N | | 1 | | | |
| 1 | | 3 | 20,3600 | | | |
| 2 | | 3 | 21,4933 | | | |
| 3 | | 3 | 23,4800 | | | |
| 4 | | 3 | 23,7700 | | | |
| Sig. | | | ,442 | | | |

| HSD Tukey ^a | | | | | |
|------------------------|---|------------------|--|--|--|
| | | Subconjunto | | | |
| | | para alfa = 0.05 | | | |
| SC_HTP | N | 1 | | | |
| 1 | 3 | 2,0300 | | | |
| 2 | 3 | 2,0367 | | | |
| 4 | 3 | 2,2200 | | | |
| 3 | 3 | 2,3367 | | | |
| Sig. | | ,353 | | | |

CO_123

N_123

tabla 89.

tabla 91.

| tab | la 90. l | | MO_123 | |
|------------------------|----------|---|------------------|--|
| HSD Tukey ^a | | | | |
| | Subo | | Subconjunto | |
| | | | para alfa = 0.05 | |
| SC_HTP | N | | 1 | |
| 1 | | 3 | 3,5033 | |
| 2 | | 3 | 3,5133 | |
| 4 | | 3 | 3,8267 | |
| 3 | | 3 | 4,0333 | |
| Sig. | | | ,354 | |

| HSD Tukey ^a | | | | | |
|------------------------|---|------------------|--|--|--|
| | | Subconjunto | | | |
| | | para alfa = 0.05 | | | |
| SC_HTP | N | 1 | | | |
| 2 | 3 | ,1800 | | | |
| 1 | 3 | ,2100 | | | |
| 4 | 3 | ,2133 | | | |
| 3 | 3 | ,2200 | | | |
| Sig. | | ,240 | | | |

En los 4 parámetros del suelo contaminado con HTP, tienen una significancia de p>0.05 rechazando la hipótesis alterna.

| | tabla 92. | Correlaciones | | | |
|---------|------------------------|---------------|-------------------|---------|-------|
| | | CIC_123 | CO_123 | MO_123 | N_123 |
| CIC_123 | Correlación de Pearson | 1 | ,665 [*] | ,664* | ,511 |
| | Sig. (bilateral) | | ,018 | ,019 | ,089 |
| | N | 12 | 12 | 12 | 12 |
| CO_123 | Correlación de Pearson | ,665* | 1 | 1,000** | ,555 |
| | Sig. (bilateral) | ,018 | | ,000 | ,061 |
| | N | 12 | 12 | 12 | 12 |
| MO_123 | Correlación de Pearson | ,664* | 1,000** | 1 | ,558 |
| | Sig. (bilateral) | ,019 | ,000 | | ,059 |
| | N | 12 | 12 | 12 | 12 |
| N_123 | Correlación de Pearson | ,511 | ,555 | ,558 | 1 |
| | Sig. (bilateral) | ,089 | ,061 | ,059 | |
| | N | 12 | 12 | 12 | 12 |

El CIC guarda correlación con la materia orgánica y carbono orgánico, y el carbono orgánico también guarda relación junto a la materia orgánica porque tienen un p<0.05, a diferencia del nitrógeno que tiene un p>0.05 y no guarda correlación con los demás parámetros.

tabla 93. Pruebas de normalidad

| | Kolmo | gorov-Smirn | OV ^a | S | Shapiro-Wilk | |
|-----------|-------------|-------------|-----------------|-------------|--------------|------|
| | Estadístico | gl | Sig. | Estadístico | gl | Sig. |
| RHTP_1234 | ,147 | 12 | ,200* | ,971 | 12 | ,924 |

En la prueba de normalidad de las 4 pilas en 10, 20, 30, días se evaluo de acuerdo al estadístico de Shapiro – Wilk ya que su grado de libertad es de 12 resultados, donde se observa un p>0.05, determinando una distribución normal.

tabla 94. Prueba de homogeneidad de varianzas

| | | Estadístico de Levene | gl1 | gl2 | Sig. |
|-----------|---|--------------------------|-----|-------|------|
| RHTP_1234 | Se basa en la media | ,183 | 3 | 8 | ,905 |
| | Se basa en la mediana | ,028 | 3 | 8 | ,993 |
| | Se basa en la mediana y con gl ajustado | ,028 | 3 | 6,875 | ,993 |
| | Se basa en la media recortada | ,161 | 3 | 8 | ,920 |

El estadístico de Levene tiene un p>0.05, donde nos indica que los grupos son homólogos.

tabla 95. Análisis de varianza (ANOVA)

RHTP_1234

| | Suma de | | Media | | |
|------------------|-----------|----|------------|-------|------|
| | cuadrados | gl | cuadrática | F | Sig. |
| Entre grupos | 18,757 | 3 | 6,252 | 1,349 | ,326 |
| Dentro de grupos | 37,068 | 8 | 4,634 | | |
| Total | 55,826 | 11 | | | |

En el anova se observa que el f es pequeño y su p>0.05 indicando que las medias son iguales.

tabla 96. RHTP_1234

| HSD Tukey ^a | | | | | | |
|------------------------|---|------------------|--|--|--|--|
| | | Subconjunto | | | | |
| | | para alfa = 0.05 | | | | |
| RHTP_4P | N | 1 | | | | |
| 4 | 3 | 8,590033 | | | | |
| 3 | 3 | 9,275967 | | | | |
| 2 | 3 | 10,655867 | | | | |
| 1 | 3 | 11,827733 | | | | |
| Sig. | | ,323 | | | | |

De acuerdo al estadístico inferencial de Tukey la significancia es mayor a 0.05 aceptando la hipótesis nula y rechazando la hipótesis alterna

IV. DISCUSIÓN

OG: Evaluar la bioestimulación asistida por biocarbon de estiércol de gallinas en la degradación de la contaminación de hidrocarburos totales de petróleo en el suelo Lima- Jicamarca 2022

En la presente investigación se observa la eficiencia de la bioestimulacion asistida por el biocarbon de estiércol de gallina para la biorremediación del suelo contaminado con hidrocarburo total de petróleo, para el cual se trabajó con las bacterias nativas quienes fueron bioestimulados con el biocarbon de estiércol de gallina con una dosis de 2.4g, la solucione A con 3000ml y la solución B con una dosis de 4000ml, los cuales fueron incorporados en las diferentes pilas de suelo contaminado los cuales fueron ordenada de la siguiente manera, pila 1 sin hidrocarburos, pila 2 suelo más solución A y solución A, pila 3 suelo más biocarbon de estiércol de gallina y la pila 4 suelo más biocarbon y las soluciones A y B, de los cuales se tuvieron resultados muy distintos en el aumento de las bacterias para los cuales se aislaron en tres diferentes agares siendo agar Simmons, agar manitol Salt base y el agar cetramide base, donde inicialmente en el primer agar se tuvo la presencia 130.0 de colonias de bacterias de gramnegativo, en el segundo agar se tuvo 151.7 de colonias de gram-positivos donde finalmente en el tercer agar no se tuvo presencia de las bacterias de gramnegativos, algo que al final todo esto cambio debido a la presencia de las soluciones y el biocarbon ya que finalmente se tuvo aumento de las bacterias en las diferentes pilas, pero la pila que tuvo más resultado fue la pila 4 que contenía el biocarbon más las dos soluciones donde se tuvo la presencia de la bacteria 281.7 de colonias en el agar Simmons (gram-negativo), 238.4 de colonias de gram-positivo en el agar manitol Salt base y 216.7 de gram-negativos en el agar cetramide base, donde finalmente la presencia de estas bacterias ayudó en la degradación del hidrocarburo ya que se degrado de 14.2462 hasta 6.574 es decir se redujo en un 46% del hidrocarburo en un tiempo de 30 días de tratamiento.

Por otro lado, Saeed, et al. (2021) en su trabajo similar a la presente investigación, biorremedio el suelo contaminado aplicando el biocarbon a base de estiércol de gallinaza y un fertilizante que ayudo en la recuperación de las colonias microbianas del suelo, con la finalidad de degradar el TPH presentes en

el suelo donde finalmente tuvo una degradación del 46% hidrocarburo en un tiempo de 40 días. Por otro lado, Abangadura, et al., (2022) biorremedio el suelo contaminado aplicando solo el biocarbon de estiércol de aves de campo, donde tuvo una degradación de 26% de hidrocarburos, en un tiempo de 12 meses, esto quiere decir que es necesario aplicar un fertilizante que ayude en la recuperación de las bacterias nativas del suelo, ya que estas serán las que degradan el hidrocarburo.

OE1: determinar las propiedades físicas del biocarbon del estiércol de gallina para reducir los hidrocarburos totales de petróleo en el suelo contaminado.

En la presente investigación las propiedades físicas del biocarbon de estiércol de gallina van a dependen mucho para la degradación del hidrocarburo, por el cual el biocarbon fue realizado a base del estiércol de gallina a una temperatura de 350°C por un tiempo de 5h,obteniéndose el biocarbon aceptable para absorción, donde de igual manera el tamaño del biocarbon influye mucho en la absorción del contaminante hidrocarburo siendo así el biocarbon fue triturado hasta alcanzar una partícula de 1mm ya que mientras las partículas del biocarbon sean aún más pequeñas mejor será la capacidad de absorción y que finalmente esta investigación tuvo una degradación del hidrocarburo en un 46% en 30 días.

Por otro lado, (Barati, et al., 2017) para la biorremediación de suelo contaminado con hidrocarburos totales, aplico el biocarbon a base de estiércol de aves que fue realizado a una temperatura de 400°C en tiempo de 4h y triturado a un tamaño de 2mm, donde tuvo una degradación del hidrocarburo en un 45,18% en tiempo de 3 meses. Así como (Quang, et al., 2022) biorremedio un suelo contaminado con TPH, para el cual aplico biocarbon de estiércol de pollo que pirolizado a una temperatura de 500°C en tiempo de 4h y triturados a un tamaño de 0,02mm, donde finalmente degrado el 52% del hidrocarburo en tiempo de 2 meses. Esto quiere decir que propiedades físicas del biocarbon influyen mucho para la biorremediación de un suelo contaminado.

OE2: Identificar las presuntas bacterias presentes en el suelo contaminado de hidrocarburos totales antes y durante el proceso

En la presente investigación se realizaron diferentes tipos de análisis con la finalidad de identificar los tipos de bacterias que tenía el suelo contaminado con hidrocarburos, para el cual se utilizaron tres tipos de agares que fueron agar Simmons, agar manitol Salt base y el agar cetramide base, donde en el agar Simmons se llegó observar que si había colonias de bacterias que podrían haber sido escherichia coli, Sphingomonas paucimobilis EPA 505, Sphingobium yanoikuyae B1 y enterobacter aerogenes, así como también en el agar manitol Salt base ubo muchas colonias de gram-positivos es decir que este agar hace referencia a las bacterias cocos y el agar cetramide base hace referencia a las bacterias pseudomonas aeruginosa u escherichia coli ya que en el agar ubo una gran cantidad de colonias que podían haber sido dichas bacterias, la presencia de estas bacterias mayormente fueron en el periodo 2 y en el periodo 3 de la investigación ya que en el tiempo cero no se tuvo mucha presencia de dichas colonias de las bacterias.

Ccolque, et al. (2017) en su trabajo de investigación realizo la aislación e identificación de las bacterias nativas de un suelo contaminado donde uso los agares Simmons, agar manitol Salt base y el agar cetramide base, donde tiene las bacterias mencionadas y hace referencia a las posibles bacterias de gramnegativos y gram-positivos. así como (zhao et al., 2017) indica el grado de descontaminación de hidrocarburos que tuvo en tiempo de 3 mese el cual en rango de 65%, para el cual trabajo con las presuntas bacterias nativas del suelo, que podrían haber sido los Sphingomonas paucimobilis EPA 505, Sphingobium yanoikuyae B1 que son los que mayormente se encuentran en un suelo contaminado.

OE3: determinar las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después del tratamiento con el biocarbon de estiércol de gallina

Para la presente investigación las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburos total de petróleo, inicialmente se buscó ver el nivel de concentración de hidrocarburo que tenía el suelo, por el cual la determinación del hidrocarburo fue realizado por el método gravimétrico por

extracción de soxhlet, donde inicialmente se tuvo una concentración de 14.2462 el cual sobrepasa los niveles establecidos por el ECA, de igual manera todos los parámetros del suelo se encontraban fuera de lo establecido, donde se tenía, 7.45 de potencial de hidrogeno, 0.794 de conductividad eléctrica, 215.23 de potencial redox, 4.15 humedad, 11.34 de CIC, 4.46 de carbono orgánico, 1.51 de densidad aparente, 7.70 de materia orgánica, 0.36 de nitrógeno total, 185 de nitratos 12.40 de relación C/N y finalmente se tuvo una textura arcilla-limoso, como se puede ver en los parámetros físicos y químicos del suelo inicialmente se encuentra muy alterado debido a la presencia del hidrocarburo lo cual fue cambiando con el tratamiento sé que le dio es decir con la incorporación de biocarbon y las soluciones A y B, donde finalmente en la pila sin tratamiento se tuvo 6.92 de potencial de hidrogeno, 2.69 de conductividad eléctrica, 109.32 de potencial redox, 16.60 humedad, 21.25 de CIC, 1.93 de carbono orgánico, 1.51 de densidad aparente, 3.33 de materia orgánica, 0.21 de nitrógeno total, 185 de nitratos 9.19 de relación C/N y 10.537 de TPH en la primera pila que no tiene ningún tipo de tratamiento se puede ver claramente como estos aún se encuentran alterados ya que no hay presencia de ningún tipo sustancia que ayude en la degradación del hidrocarburo algo que cambia notoriamente en la pila 4 que contiene biocarbon y las soluciones A y B, donde se tiene 7.08 de potencial de hidrogeno, 2.29 de conductividad eléctrica, 145, 12 de potencial redox, 11.15 humedad, 20.12 de CIC, 2.14 de carbono orgánico, 3.68 de materia orgánica, 0.20 de nitrógeno total, 9.25 de relación C/N y 6.574 de TPH, se ve la gran diferencia que se tiene la pila 1 y la pila 4 con tratamiento, según los resultados obtenidos quiere decir que el biocarbon y los dos soluciones isieron que la parte microbiana del suelo se fortalezcan y por ende con la degradación del hidrocarburo que isieron bajaron la alcalinidad del suelo haciendo que los parámetros del suelo se neutralicen.

Del mismo modo, Barati, et al., (2017) para la biorremediación del el suelo contaminado analizo el suelo mediante el método de gravimetría por extracción donde inicialmente tuvo una concentración muy elevada, de igual manera los parámetros del suelo se encontraban completamente alterados debido a la presencia del hidrocarburo, donde inicialmente tuvo 6.09 de pH, 2.71 de conductividad eléctrica, con una textura de marga arenosa, arcilla 15, arena 56, limo 29, ECC 26, MO 11.34, Fe extraíble con DTPA 1.99 y la concentración del

hidrocarburo tuvo 10.13mil de los cuales según el tratamiento logro semi establecer todos los parámetros según la ECA, donde tuvo una degradación del hidrocarburo en 45.18% todo esto fue realizada debido a la presencia de las bacterias. Esto quiere decir que la presencia de las bacterias nativas es muy precisa ya estas son la parte fundamental para el crecimiento de un cultivo, así como estos actúan como los degradantes de un contaminante.

OE4: evaluar la dosis óptima del biocarbon de estiércol de gallina en la reducción de la concentración del hidrocarburo total en las pilas de suelo contaminado

En la presente investigación se realizaron 4 pilas de 40kg suelos contaminado con hidrocarburos totales de petróleo para el cual se utilizó el biocarbon de estiércol de gallina como una enmienda, ya que el biocarbon fue aplicada en la pila 3 y la pila 4 con una dosis de 2,4kg los cuales fueron homogenizadas con el suelo, para luego analizar la concentración del hidrocarburo en 3 periodos donde finalmente se tuvo una degradación de 46% de hidrocarburos en tiempo de 30 días.

Mierzwa-Hersztek, et al. (2018) produjo biocarbón con la cama de las aves, los que fueron usados en la biorremediación de suelos contaminados por hidrocarburos totales, el cual fue aplicado al suelo en una dosis de 2,5kg por muestra donde finalmente tuvo una degradación de 34% de hidrocarburo total de petróleo en un tiempo de 3 meses. A pesar de que su investigación tuvo más tiempo de tratamiento no logro tener una buena degradación del hidrocarburo, algo que fue totalmente lo contrario en la presente investigación, es decir se logró degradar un porcentaje más alto y en poco tiempo.

VI: CONCLUSIÓN

OG: Evaluar la bioestimulación asistida por biocarbon de estiércol de gallinas en la degradación de la contaminación de hidrocarburos totales de petróleo en el suelo Lima- Jicamarca 2022

En cumplimiento de los trabajos de manera general se cumplió con la determinación de la bioestimulacion asistida por el biocarbon de estiércol de gallina para la degradación del hidrocarburo total de petróleo en el suelo, esto fue realizado mediante el proceso de pilas aeróbicas ya que estas tuvieron una reducción de hidrocarburos en cada cierto periodo donde se mantuvo fundamentalmente la humedad de la pila para que esta pueda generar nuevos microorganismos que puedan ayudar a la biodegradación del hidrocarburopresente en el suelo.

OE1: Analizar las propiedades físicas del biocarbon del estiércol de gallina para reducir los hidrocarburos totales de petróleo en el suelo contaminado.

De acuerdo a las propiedades físicas del biocarbon de estiércol de gallina se realizó una pirolisis para poder obtener el biocarbon los cuales fueron caracterizados en sus parámetros físicos Humedad, materia volátil, ceniza, carbono fijo y capacidad de adsorción los que nos dieron como resultado poder obtener una superficie bastante pequeña de un milímetro para poder obtener mejor reducción del hidrocarburo total.

OE2: Analizar las presuntas bacterias presentes en el suelo contaminado de hidrocarburos totales antes y durante el proceso

En nuestro tercer objetivo lo que se realizo fue determinar los tipos de bacterias que se generaron, donde inicialmente se realizó un análisis microbiológico para determinar las bacterias y como este iba reduciendo el hidrocarburo ya que en tiempo cero se tuvo 14.2462, los cuales en la primera etapa se redujo a 11.1001, en la segunda etapa se redujo a 8.096 y finalmente logro una óptima reducción de 6.574 y mejorando el suelo en sus parámetros físicos y químicos como la humedad, la capacidad de intercambio catiónico, el carbono orgánico, la materia orgánico y el nitrógeno y lo confirma la prueba cinética para aplicar la prueba de isoterma de Langmuir y se corrobora la isoterma de Freundlich

OE3: Analizar las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después del tratamiento con el biocarbon de estiércol de gallina

Las propiedades físicas y química se realizaron inicialmente caracterizando al suelo de manera inicial para saber cómo se encontraba el suelo hallando la concentración inicial de hidrocarburo que el suelo tenía en donde se realizaron análisis mediante cromatografía de gases y análisis gravimétrico por extracción Soxhlet de los cuales el más representativo fue el análisis gravimétrico.

OE4: Analizar la dosis óptima del biocarbon de estiércol de gallina en la reducción de la concentración del hidrocarburo total en las pilas de suelocontaminado

En los tratamientos por cada pila, ya que se tuvo 4 pilas de tratamiento donde se obtuvo la reducción del hidrocarburo en un 465 siendo los siguientes resultados para cada pila de tratamiento teniendo en la primera pila 10.537 para la segunda pila, 8.900 para la tercera pila 2, 7.573 y finalmente para la pila 4 que redujo a 6.574 mg/kg de hidrocarburo, notoriamente.

VII: RECOMENDACIONES

Realizar el tratamiento del suelo contaminado con hidrocarburos totales de petróleo en periodo más amplio para así tener buenos resultados que sean más representativos.

Importante conservar la humedad del suelo contaminado con hidrocarburo total de petróleo

Las bacterias sé que se le agrega para reducir el hidrocarburo debe ser especificas es decir pseudomonas para así obtener buenos resultados.

Utilizar otros materiales más que ayuden en la degradación del hidrocarburo presente en el suelo.

Se recomienda para conocer el tamaño de los poros utilizar un barrido electrónico de microscopia que

Se recomienda usar una partícula más pequeña para poder tener buenos resultados en la biodegracion.

REFERENCIAS

- ABANGADURA, G. et al (2022). Soil greenhouse gas emissions, organic carbon and crop yield following pinewood biochar and biochar manure applications at eroded and depositional landscape positions: A field trial in South Dakota, USA, Soil Use and Management, 38 (1), pp. 487-502
- ADENIYI, A. A. y J. A. AFOLABI. Determination of total petroleum hydrocarbons and heavy metals in soils within the vicinity of facilities handling refined petroleum products in Lagos metropolis. *Environment International* [en línea]. 2002, 28(1-2), 79–82 [consultado el 11 de noviembre de 2022]. ISSN 0160-4120. Disponible en: doi:10.1016/s0160-4120(02)00007-7
- AMERICAN SOCIETY FOR TESTING AND MATERIALS. Standard Test Method for Volatile Matter in the Analysis Sample of Coal and Coke. USA, ASTM, 2002. 3 p. (International Standard ASTM D 3175-02). [12]
- American Society for Testing and Materials (ASTM) International (2003).
 ASTM D 5142– 02a. Standard test methods for proximate analysis of the analysis sample of coal and coke by instrumental procedures. ASTM International, West Conshohocken, USA
- ASTM Standard D3172 (1997). Standard practice for proximate analysis of coal and coke. ASTMInternational, West Conshohocken, PA
- ALMONTE MURGA, Joice Mariel; TAMAYO CORNEJO, Renzo Mauricio.
 Estudio de la caracterización fisicoquímica del yacimiento de Yuramayo-Arequipa para el tratamiento de minerales auríferos (cuarcíferos ferruginosos) utilizando un sistema alternativo de centrifugado. 2019.
- ANTICONA LIZAMA, Leslie Sofía; MEDINA YZQUIERDO, Eylin Fabiana.
 Increasing the efficiency level of loading operation in a fuel distribution plant. 2021.
- 8. MARTÍNEZ GUIJARRO, Ma; PACHÉS GINER, María Aguas Vivas. Determinación de la alcalinidad del agua: método potenciométrico. 2021.
- 9. BAO, Huanyu, et al. Effects of biochar and organic substrates on polycyclic aromatic hydrocarbon biodegradation and microbial community structure

- in PAH-contaminated soils. Hazardous Materials Journal, 2020, Vol. 385, p. 121595.
- 10. BARATI, Maryam, et al. Comparison of the effects of poultry manure and its biochar on barley growth in oil-contaminated soils. International Journal of Phytoremediation, 2017, Vol. 20, no. 2, p. 98-103.
- 11. BUJAHICO HUERTAS, Karen, et al. Tecnología omica para la biorremediación de suelos contaminados por hidrocarburos en el oleoducto Nor peruano-Loreto. 2020.
- 12. BRAVO ALARCÓN, Fernando Augusto. El papel de los parlamentos en los asuntos climáticos: la actitud legislativa del Congreso de la República del Perú frente a la ley marco sobre cambio climático. 2019.
- 13. CHRISTOPHER, Judia Magthalin et al. Bioremediation of aromatic hydrocarbons contaminated soil from industrial site using surface modified amino acid enhanced biosurfactant. *Environmental Pollution* [en línea]. 2021, 289, 117917 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 0269-7491. Disponible en: doi: 10.1016/j.envpol.2021.117917
- 14. CONGRESO de la república. Comisión investigadora del Oleoducto.02 de noviembre de 2017.
- 15. CHÁVEZ, Vicente Marino Castañeda; GUADALUPE, Alex Lenin Guivin; MAS, Erik Cuzco. Evaluación de diferentes sustratos en la alimentación de la lombriz roja californiana (Eisenia foetida) a efectos de mejorar su producción. Revista de Investigación de Agroproducción Sustentable, 2019, vol. 3, no 2, p. 57-62.
- 16. CCOLQUE, et al. biorremediación de suelos contaminados por hidrocarburos totales de petróleo (htp's) mediante el método de biopilas con dos tipos de sustrato (tierra y abonos orgánicos). 2017
- 17. DEEBIKA, P.; MERLINE SHEELA, A.; ILAMATHI, R. Biochar and compost-based phytoremediation of crude oil-contaminated soils. Indian Journal of Science and Technology, 2021, Vol. 14, no. 3, p. 220-228.
- 18. DIKE, Charles Chinyere et al. The co-application of biochar with bioremediation for the removal of petroleum hydrocarbons from contaminated soil. Science of The Total Environment [en línea]. 2022, 157753 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 0048-9697. Disponible en: doi: 10.1016/j.scitotenv.2022.157753

- 19. DE LOS SANTOS, Candelario Ramón, et al. Adsorption of copper (II) and cadmium (II) in aqueous suspensions of nanostructured biogenic CaCO3. Bulletin of the Spanish Society of Ceramics and Glass, 2019, vol. 58, no 1, p. 2-13.
- 20. Determinación del contenido de humedad (ASTM D2216-98). [En línea]. http://www.geotecnia.edu.bo/administrador/manual/Humedad.pdf
- 21. Fuentes, D., et al. (2020). Metodología de la investigación: Conceptos, herramientas y ejercicios prácticos en las ciencias administrativas y contables (1 a ed.). Medellín, Colombia.: Editorial Universidad Pontificia Bolivariana. ISBN: 978-958-764-879-9
- 22. FERNÁNDEZ VALQUI, Rosa Luz. Atenuación natural y biorremedición de suelos contaminados por hidrocarburos, Amazonas, Perú. 2020.
- 23. GUO, Shifang et al. Recent advances in biochar-based adsorbents for CO2 capture. Carbon Capture Science & Technology [en línea]. 2022, 100059 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 2772-6568. Disponible en: doi: 10.1016/j.ccst.2022.100059
- 24. Hernández, R., Mendoza, C. (2019). Metodología de la investigación: Las rutas cuantitativas, cualitativas y mixtas. México.: McGraw Hill. ISBN: 978-1-4562-6096-5
- 25. HUSSAIN, Khan, AHA, Hussain, I. et al. Soil conditioners enhance the rhizodegradation of aged petroleum hydrocarbons and enhance the growth of Lolium multiflorum. Environ Sci Pollut Res 29, 9097–9109 (2022).
- 26. Hidalgo, K. J.; Sierra-Garcia, I. N.; Dellagnezze, B. M.; & de Oliveira, V. M. (2020). Metagenomic Insights Into the Mechanisms for *Biodegradation* of Polycyclic Aromatic Hydrocarbons in the Oil Supply Chain. Front Microbiol, 11, 561506. https://doi.org/10.3389/fmicb.2020.561506
- 27. HODELIN-BARRERA, Radames, et al. Adsorción de cromo (VI) y plomo (II) sobre biomasa seca de Kluyveromyces marxianus CCEBI 2011. Revista Cubana de Química, 2022, vol. 34, no 1, p. 111-130.
- 28. LANDETA TAPIA, Jeisson Javier. Análisis bibliográfico de tipos de isotermas de adsorción Freundlich, Langmuir y Brunauer, Emmett, Teller en zeolita para la recuperación de suelos agrícolas de la provincia de

- Cotopaxi en el periodo 2020. 2020. Tesis de Licenciatura. Ecuador, Latacunga: Universidad Técnica de Cotopaxi UTC.
- 29. JI, Jingqin et al. Resource utilization of chicken manure to produce biochar for effective removal of levofloxacin hydrochloride through peroxymonosulfate activation: The synergetic function of graphitization and nitrogen functionality. *Chemosphere* [en línea]. 2022, 136419 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 0045-6535. Disponible en: doi: 10.1016/j.chemosphere.2022.136419
- 30. JAREÑO-ESTEBAN, José Javier et al. Study of volatile organic compounds in exhaled air in a clinically healthy population: effect of smoking. Archives of Bronconeumology [online]. 2013, 49(11), 457–461 [cited 2022 Oct 27]. ISSN 0300-2896. Available at: doi: 10.1016/j.arbres.2013.04.004
- 31. KAZDIN, Alan E.; GUTIÉRREZ, Mónica Gabriela Gutiérrez. *Métodos de investigación en psicología clínica*. México: Pearson Educación, 2001.
- 32. LATAF, A. et al. The effect of pyrolysis temperature and feedstock on biochar agronomic properties. *Journal of Analytical and Applied Pyrolysis* [en línea]. 2022, 105728 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 0165-2370. Disponible en: doi: 10.1016/j.jaap.2022.105728
- 33. Liu et., al., W.-.J. Liu, H. Jiang, H.-.Q. Yu Development of functional biochar-based materials: Towards a chemical sustainable platform carbon material Rev., 115 (2015), pp. 12251 12285
- 34. LIU, Xinxin et al. Meat and bone meal as a novel biostimulation agent in hydrocarbon contaminated soils. *Chemosphere* [en línea]. 2019, **225**, 574–578 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 0045-6535. Disponible en: doi: 10.1016/j.chemosphere.2019.03.053
- 35. LEITE, Cibele; BERNARDES, Ricardo S.; OLIVEIRA, Sebastião A. de. Método Walkley-Black na determinação da matéria orgânica em solos contaminados por chorume. *Revista Brasileira de Engenharia Agrícola e Ambiental*, 2004, vol. 8, p. 111-115.
- 36. MAMANI, Marlene, et al. Validación del método Kjeldahl en la determinación del Nitrógeno Mineral, mediante el uso de Cloruro Potasio. *Apthapi*, 2020, vol. 6, no 2, p. 1917–1925-1917–1925.

- 37. MARTÍNEZ GUIJARRO, Ma; PACHÉS GINER, María Aguas Vivas. Determinación de la alcalinidad del agua: método potenciométrico. 2021.
- 38. MIERZWA-HERSZTEK, M.; KLIMKOWICZ-PAWLAS, A.; GONDEK, K. Influence of poultry litter and poultry litter biochar on soil microbial respiration and nitrifying bacteria activity. *Waste and biomass valorization*, 2018, vol. 9, no 3, p. 379-389.
- 39. MÁRQUEZ-ROMANCE, Adriana Mercedes, et al. Una aproximación a la remediación de un acuífero tropical contaminado con hidrocarburos. *Gestión de la Calidad Ambiental*, 2022, vol. 31, nº 4, pág. 357-390.
- 40. MINAM, GUÍA PARA EL MUESTREO DE SUELOS. 2013 "Aprueban Estándares de Calidad Ambiental (ECA) para Suelo. Decreto Supremo N° 011-2017-MINAM"
- 41. Patel, A. B.; Shaikh, S.; Jain, K. R.; Desai, C.; & Madamwar, D. (2020). Polycyclic Aromatic Hydrocarbons: Sources, Toxicity, and Remediation Approaches. *Front Microbiol*, 11, 1-23. https://doi.org/10.3389/fmicb.2020.562813
- 42. RODRÍGUEZ-URIBE, Mónica Liliana et al. Native bacteria isolated from weathered petroleum oil-contaminated soils in Tabasco, Mexico, accelerate the degradation petroleum hydrocarbons in saline soil microcosms. *Environmental Technology & Innovation* [en línea]. 2021, 23, 101781 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 2352-1864. Disponible en: doi: 10.1016/j.eti.2021.101781
- 43. ROSELL-MELÉ, Antoni et al. Oil pollution in soils and sediments from the Northern Peruvian Amazon. *Science of The Total Environment* [en línea]. 2018, 610-611, 1010–1019 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 0048-9697. Disponible en: doi: 10.1016/j.scitotenv.2017.07.208
- 44. RIVAS, Carlos F; NUNEZ, Oswaldo; LONGORIA, Francisco y GONZALEZ, Lucy. Isoterma de langmuir y freundlich como modelos para la adsorción de componentes de ácido nucleico sonbre WO3. Saber [online]. 2014, vol.26, n.1 [citado 2022-10-27], pp.43-49. Disponible en: ">http://ve.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://ve.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://ve.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://ve.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://ve.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://ve.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://ve.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://ve.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://ve.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.org/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1315-01622014000100008&Ing=es&nrm=iso>">http://we.scielo.php?script=sci_artt

- 45. R.M. 085-2014 MINAM, P. (2017). Guía para el muestreo de suelos. Lima
- 46. SINGH, Rakesh et al. Assessment of the environmental impact on the ecosystem of Doon–valley by auto workshops effluents. *Materials Today: Proceedings* [en línea]. 2022 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 2214-7853. Disponible en: doi: 10.1016/j.matpr.2022.09.034
- 47. SAEED, Maimona, et al. Potencial de bioestimulación del biocarbón para remediar el suelo contaminado con petróleo crudo y el crecimiento de las plantas. *Revista Saudita de Ciencias Biológicas*, 2021, vol. 28, nº 5, pág. 2667-2676.
- 48. VELÁSQUEZ CAMPOS, Jesmina; LEÓN ZAMORA, Sunilda. Eficiencia degradadora de hidrocarburos por Pseudomona putida y Pseudomona fluorescens en suelos contaminados por talleres mecánicos en Carabayllo, 2022.
- VELÁZQUEZ-MALDONADO, Jazmín, et al. Concentración nutrimental de biocarbón de cascarilla de arroz. Revista fitotecnia mexicana, 2019, vol. 42, no 2, p. 129-136.
- 50. VALENCIA, Mónica, et al. Extracción de fracciones con actividad antioxidante en hojas de Guadua angustifolia Kunth. *Revista Cubana de Plantas Medicinales*, 2011, vol. 16, no 4, p. 364-373
- 51. Vandera, E., & Koukkou, A. I. (2017) Bacterial Community Response to Hydrocarbon Contamination in Soils and Marine Sediments: A Critical Review of Case Studies. En C. Cravo-Laureau, C. Cagnon, B. Lauga, R. Duran (Eds) *Microbial Ecotoxicology* (pp. 185-226). Springer, Cham. https://doi.org/10.1007/978-3-319-61795-4_9
- 52. XIONG, Bijing et al. Enhanced biodegradation of PAHs in historically contaminated soil by M. gilvum inoculated biochar. *Chemosphere* [en línea]. 2017, **182**, 316–324 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 0045-6535. Disponible en: doi: 10.1016/j.chemosphere.2017.05.020
- 53. ZHANG, B., Zhang, L., & Zhang, X. (2019). Bioremediation of soils contaminated with petroleum hydrocarbons by oil-degrading bacteria immobilized on biochar. RSC Advances, 9(60), 35304–35311. ISSN: 20462069
- 54. ZHANG, Huiwen et al. Agricultural waste-derived biochars from cohydrothermal gasification of rice husk and chicken manure and their

- adsorption performance for dimethoate. *Journal of Hazardous Materials* [en línea]. 2022, 429, 128248 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 0304-3894. Disponible en: doi: 10.1016/j.jhazmat.2022.128248
- 55. ZHAO, Baowei et al. Effects of biochars derived from chicken manure and rape straw on speciation and phytoavailability of Cd to maize in artificially contaminated loess soil. *Journal of Environmental Management* [en línea]. 2016, 184, 569–574 [consultado el 27 de octubre de 2022]. ISSN 0301-4797. Disponible en: doi: 10.1016/j.jenvman.2016.10.020
- 56. Zhao, Q., Yue, S., Bilal, M., Hu, H., Wang, W., & Zhang, X. (2017). Comparative genomic analysis of 26 Sphingomonas and Sphingobium strains: Dissemination of bioremediation capabilities, biodegradation potential and horizontal gene transfer. Sci Total Environ, 609(1), 1238-1247. https://doi.org/10.1016/j.scitotenv.2017.07.249



ANEXO N°1: INSTRUMENTOS DE RECOLECCION DE DATOS

| | Ficha 1: Recole | cción de la muestra | | |
|------------------------------|--|---------------------|------------------|-----------------------|
| Título de la tesis | Bioestimulación asistida por biocarbon de hidrocarburos totales de petróleo Jicama | | nediación de su | elos contaminados por |
| Responsables | -Curihuaman Luis, Eduard Gabriel | - Félix Modesto | o Delsa | |
| Asesor | Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres | | | |
| Línea de investigación | Calidad y gestión de los recursos naturale | es | | |
| Lugar | Jicamarca – distrito de Huarochirí - Lima | | | |
| Fecha | 05/10/2022 | | Hora | |
| Muestras | Ubicación | Toma de mo | Toma de muestras | |
| suelo | | | | |
| Georreferenciación | | | | |
| Protocolo de toma de muestra | | | | |
| Materiales | | | | |
| | | | | |

| Ficha 2: Las cara | cterísticas físicas y químicas del sue | elo contaminado con hidr | ocarburo an | ites y después | | | | | |
|------------------------------------|---|--|------------------|------------------|--|--|--|--|--|
| Título del proyecto | Bioestimulación asistida por biocarbon de est hidrocarburos totales de petróleo Jicamarca-L | | ción de suelos o | contaminados por | | | | | |
| Responsables | -Curihuaman Luis, Eduard Gabriel | -Curihuaman Luis, Eduard Gabriel - Félix Modesto Delsa | | | | | | | |
| Asesor | Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres | Ig. Rita Jaqueline, Cabello Torres | | | | | | | |
| Línea de investigación | Calidad y gestión de los recursos naturales | | | | | | | | |
| Lugar | Jicamarca – distrito de Huarochirí - Lima | | | | | | | | |
| Fecha | 05/10/2022 | Но | ra | | | | | | |
| Muestra | estra Características del suelo | | S | | | | | | |
| Temperatura | | | °C | | | | | | |
| Potencial de hidrogeno | | | Acido/base | | | | | | |
| Conductividad eléctrica | | | mS/cm | | | | | | |
| Potencial redox | | | mV | | | | | | |
| Humedad | | | % | | | | | | |
| Carbono Orgánico Total | | | % | | | | | | |
| Materia Orgánica | | | % | | | | | | |
| Capacidad de intercambio catiónico | | | Meq/100g | | | | | | |
| Nitrógeno | | | % | | | | | | |

| Ficha 3: bacteri | as presente | es en el sue | elo contaminad | do de hidrocarbu | ros totales antes y d | urante el proceso. |
|--|--------------|-----------------|---|------------------|----------------------------|--------------------|
| Título del proyecto | | | or biocarbon de es etróleo Jicamarca | | a la remediación de suelos | contaminados por |
| Responsables | -Curihua | aman Luis, Ed | luard Gabriel | - Félix N | lodesto Delsa | |
| Asesor | Mg. Rita Jac | ueline, Cabel | lo Torres | | | |
| Línea de investigación | Calidad y ge | stión de los re | ecursos naturales | | | |
| Lugar | Jicamarca – | distrito de Hu | arochirí - Lima | | | |
| Fecha | 05/10/2022 | | | | Hora | |
| Muestra | | | | Indicadores | | |
| Prueba de tinción gram | | | | | | |
| Análisis microbiológico mediante PCR (16s) | | | | | diferencial | |
| Recuento en placas Petri | | | | | UFC/g | |

| F | icha 4: Propie | edades físicas y químicas o | del biocarbon del e | estiércol de galli | na | | | | |
|---------------------------|------------------|--|---------------------|-----------------------|------------------|--|--|--|--|
| Título del proyecto | | asistida por biocarbon de estiéro otales de petróleo Jicamarca-Lima | | nediación de suelos d | contaminados por | | | | |
| Responsables | -Curihuama | an Luis, Eduard Gabriel | - Félix Modesto | Delsa | | | | | |
| Asesor | Mg. Rita Jaque | Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres | | | | | | | |
| Línea de investigación | Calidad y gestid | ón de los recursos naturales | | | | | | | |
| Lugar | Jicamarca – dis | trito de Huarochirí - Lima | | | | | | | |
| Fecha | 05/10/2022 | | | Hora | | | | | |
| Muestra | Paráme | tros físico químicos | indicad | ores | | | | | |
| Humedad | | | | % | | | | | |
| Materia volátil | | | | % | | | | | |
| Ceniza | | | | % | | | | | |
| Carbono fijo | | | | % | | | | | |
| Potencial de hidrogeno | | | | gramos | | | | | |
| Conductividad eléctrica | | | | Acido/base | | | | | |
| Potencial redox | | | | mV | | | | | |

| Ficha 5: Dosis optima | a del estiércol | de gallina para dismin | uir la concentración | n del hidrocarburo | O . | | | | |
|---|--|--|----------------------|--------------------|------------|--|--|--|--|
| Título del proyecto | | Bioestimulación asistida por biocarbon de estiércol de gallina para la remediación de suelos contaminados por hidrocarburos totales de petróleo Jicamarca-Lima 2022 | | | | | | | |
| Responsables | -Curihuaman Luis, Eduard Gabriel - Félix Modesto Delsa | | | | | | | | |
| Asesor | Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres | | | | | | | | |
| Línea de investigación | Calidad y gestić | Calidad y gestión de los recursos naturales | | | | | | | |
| Lugar | Jicamarca – dis | trito de Huarochirí - Lima | | | | | | | |
| Fecha | 05/10/2022 | 05/10/2022 Hora | | | | | | | |
| Muestra | Paráme | tros físico químicos | Indicadores | | | | | | |
| Peso del biocarbón de estiércol de gallina | | | | % | | | | | |
| Cantidades de pilas del suelo con tratamiento | | | | g | | | | | |
| Peso del suelo | | | | g | | | | | |
| Tiempo 10, 20, 30 días | | | | Días | | | | | |
| Evaluación de hidrocarburos suelo | | | | periodos | | | | | |
| Peso del biocarbón de estiércol de gallina | | | | g | | | | | |

ANEXO N° 2: VALIDACIÓN DE INSTRUMENTO



VALIDACIÓN DEL INSTRUMENTO 1

DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Dr. Eduardo Ronald Espinoza Farfan
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Director de la Escuela de Ingeniería Ambiental
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Recolección de la muestra
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | | INACEPTABLE | | | | | | MINIMAMENT E ACEPTABLE | | | ACEPTABLE | | | | |
|-------------------|---|----|-------------|----|----|----|----|----|------------------------------|----|----|-----------|------|-----|--|--|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 100 | | |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | Tier I Law | | | | | | | | | Х | 2.00 | | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | Х | | | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | Х | | | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | X | | | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | Х | | | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | X | | | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores, | | T | | | | | | | | | х | 5 | | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico, | | | | | | | | | | | Х | | | | |

III. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

IV. PROMEDIO DE VALORACIÓN

90%

Lima, 17 de noviembre de 2022



V. DATOS GENERALES

- 5.1. Apellidos y Nombres: Dr. Eduardo Ronald Espinoza Farfán
- 5.2. Cargo e institución donde labora: Director de la Escuela Profesional de Ingeniería Ambiental
- 5.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 5.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Las características físicas y químicas del suelo contaminado con hídrocarburo antes y después.
- 5.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

VI. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INACEPTABLE | | | | | | MINIMAMENT E ACEPTABLE | | | ACEPTABLE | | | | |
|-------------------|---|----|----|----|----|----|------------------------------|----|----|-----------|----|----|----|-----|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 100 |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | X | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | X | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | X | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica, | | | | | | | | | | | X | | (0) |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | X | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | × | | | | Х | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodologia y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | | | Х | | |

VII. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

VIII. PROMEDIO DE VALORACIÓN

90%

Lima, 17 de noviembre de 2022



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Dr. Eduardo Ronald Espinoza Farfán
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Director de la Escuela Profesional de Ingeniería Ambiental
- 1.3. Especialidad o linea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: bacterias presentes en el suelo contaminado de hidrocarburos totales antes y durante el proceso.
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | | INACEPTABLE | | | | | MINIMAMENT E ACEPTABLE | | | ACEPTABLE | | | |
|-------------------|---|----|-------------|----|----|----|----|------------------------------|----|----|-----------|----|----|-----|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 100 |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | X | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | 60 | | | | | | | | | | Х | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | X | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | X | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | X | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos, | | | | | | | | | | | Х | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | | | Х | | |

| | OPINIÓN | DE | APLICABILIDAD |
|--|---------|----|---------------|
|--|---------|----|---------------|

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

| ** | PROMEDIO DE VALORACIÓN |
|-----|------------------------|
| Hi. | PROMEDIO DE VALURACION |

90%

Lima, 17 de noviembre de 2022



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Dr. Eduardo Ronald Espinoza Farfan
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Director de la Escuela Profesional de Ingeniería Ambiental
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Propiedades físicas y químicas del biocarbon del estiércol de gallina.
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | INACEPTABLE | | | | | | MINIMAMENT E ACEPTABLE | | | ACEPTABLE | | | | |
|-------------------|---|-------------|----|----|----|----|----|------------------------------|----|----|-----------|----|----|-----|--|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 100 | |
| I. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | X | | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | Х | | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | Х | | 9 | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | X | | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | X | | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | Х | | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | X | | 8 | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | | х | | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | Х | | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | | | Х | | | |

I. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

II. PROMEDIO DE VALORACIÓN

х

90%

Lima, 17 de noviembre de 2022



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Dosis optima del estiércol de gallina para disminuir la concentración del hidrocarburo.
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | INACEPTABLE | | | | | | MINIMAMENT E ACEPTABLE | | | ACEPTABLE | | | |
|-------------------|---|-------------|----|----|----|----|----|------------------------------|----|----|-----------|----|----|-----|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 100 |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | X | E | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | X | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | X | 0 | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | X | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | X | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 8, COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | | | Х | | |

| l. | - El Instrumento cumple con | |
|-----|-----------------------------------|-----|
| | los Requisitos para su aplicación | X |
| | - El Instrumento no cumple con | |
| | Los requisitos para su aplicación | |
| II. | PROMEDIO DE VALORACIÓN | |
| *** | PROMEDIO DE VALORACION | 90% |

Lima, 17 de noviembre de 2022



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Recolección de la muestra
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | | IN | ACEP | TABI | .E | | MINIMAMENT E ACEPTABLE | | | ACEPTABLE | | | E |
|-------------------|---|----|----|------|------|----|----|------------------------------|----|----|-----------|----|----|-----|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 100 |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | X | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | X | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | X | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | Х | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos: | | | | | | | | | | | Х | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | 6 | | | | X | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | | | Х | | |

III. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

IV. PROMEDIO DE VALORACIÓN

X

90

Lima, 17 de noviembre de 2022

Mgtr. Freddy Pillpa Aliaga Código: 196897



V. DATOS GENERALES

- 5.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 5.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 5.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 5.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después.
- 5.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

VI. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | INACEPTABLE | | | | | | MINIMAMENT E ACEPTABLE | | | ACEPTABLE | | | |
|-------------------|---|-------------|----|----|----|----|----|------------------------------|----|------|-----------|----|----|-----|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 100 |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | -413 | | 20 | 33 | - | | 10 | | 00 | 0.0 | X | | 100 |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | - 1 | | Х | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | X | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | X | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | 9 | | 65 | | X | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | - 62 | | Х | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | 2 | | | | | | G | 100 | Х | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | 50 | - b | Х | | 11: |

VII. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

VIII. PROMEDIO DE VALORACIÓN

х

90

Lima, 17 de noviembre de 2022

Mgtr. Freddy Pillpa Aliaga Código: 196897



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: bacterias presentes en el suelo contaminado de hidrocarburos totales antes y durante el proceso.
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | | IN | ACEP | TABI | E | | | EPTA | ACEPTABLE | | | |
|-------------------|---|----|------|------|------|----|----|----|------|-----------|----|----|-----|
| | | 40 | 45 | -50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 85 | 90 | 95 | 100 |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | 7-11 | | | | | T- | 77 | | X | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | 77 | | X | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | 3-4 | | LE. | | | | | 9 | X | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | X | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | X | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis, | | | | | | | | | | Х | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | X | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | X | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | х | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | (A | | TE. | | | | | | Х | | |

I. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

II. PROMEDIO DE VALORACIÓN

х

90

Lima, 17 de noviembre de 2022

Mgtr√Freddy Pillpa Aliaga Código: 196897



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Propiedades fisicas y químicas del biocarbon del estiércol de gallina.
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | INACEPTABLE | | | | | | | MINIMAMENT E ACEPTABLE | | | ACEPTABLE | | | |
|-------------------|---|-------------|----|----|----|-----|----|------|------------------------------|----|-----|-----------|-----|-----|--|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | .90 | .95 | 100 | |
| I. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | - 8 | | | | X | | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | X | | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | Х | | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | - 10 | - | | - 7 | X | | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | 2 8 | | | | X | | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | Х | | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | | Х | | | |
| 9, METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | - 5 | | | | | | X | | | |
| 10, PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | 2 | - 10 | | | 30 | Х | | | |

I. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

| 11. | PROMEDIO DE VALORACIÓN |
|-----|------------------------|
| 11. | PROMEDIO DE VALORACION |

90

Lima, 17 de noviembre de 2022

Mgtr. Freddy Pillpa Aliaga Código: 196897



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Dosis optima del estiércol de gallina para disminuir la concentración del hidrocarburo.
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | | | MINI | | ACEPTABLE | | | | | | | | |
|-------------------|---|----|----|------|----|-----------|----|----|----|-----|----|-----|----|-----|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | .90 | 95 | 100 |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | X | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | X | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | - 1 | | X | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | Х | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respulda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | X | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | | | X | | |

I. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

| ** | DECEMENTO DE MALC | MACION |
|-----|-------------------|---------|
| 11. | PROMEDIO DE VALO | JRACION |

| X | |
|---|--|
| - | |
| | |

90

Lima, 17 de noviembre de 2022

Mgtr. Freddy Pillpa Aliaga Código: 196897



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Recolección de la muestra
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | ITERIOS INDICADORES INACEPTABLE | | | | | | | MINIMAMENT E ACEPTABLE | | | A | CEPI | TABLE | |
|-------------------|---|----|----|----|----|----|----|------------------------------|----|----|----|------|-------|-----|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 100 |
| I. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | X | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 3, ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | X | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | Х | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | X | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico, | | | | | | | | | | | X | i | |

×

III. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

| IV. PROMEDIO DE VALORA | ACIÓN |
|------------------------|-------|
|------------------------|-------|

90

Lima, 17 de noviembre de 2022

Lorgio Valdiviezo Gonzales CIP:__77088_



V. DATOS GENERALES

- 5.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 5.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 5.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 5.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después.
- 5.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

VI. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | INACEPTABLE | | | | | INDICADORES INACEPTABLE MINIM ACEP | | INACEPTABLE | | E | | A | CEPT | ABL | E |
|-------------------|---|-------------|----|----|----|----|------------------------------------|----|-------------|----|----|-----|----|------|-----|---|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | .90 | 95 | 100 | | |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | | X | | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | 20 | | | | | | | | | | X | | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | | X | | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | - 1 | X | | | |
| 5, SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | - 5 | X | | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | - P | X | | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | | X | | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | // | | | | | | | | | | X | | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | | X | | | |
| 10, PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | | | | X | | | |

| VII. | OPINIÓN DE APLICABILIDAD | T- |
|-------|---|--|
| | El Instrumento cumple con | X |
| | los Requisitos para su aplicación | |
| | - El Instrumento no cumple con | |
| | Los requisitos para su aplicación | |
| | C42164070326552064107534794464615559#2C** | The state of the s |
| VIII. | PROMEDIO DE VALORACIÓN | 05 |

Lima, 17 de noviembre de 2022

Lorgio valdiviezo Gonzales CIP: 77088



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: bacterias presentes en el suelo contaminado de hidrocarburos totales antes y durante el proceso.
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | | IN/ | ACEP | TABI | E | | - | MAN E PTA | MENT BLE | ACEPTABLE | | | |
|-------------------|---|-----|-----|------|------|----|----|----|-----------------|-------------|-----------|----|----|--------|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 95 100 |
| I. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | X | | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | X | | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | 2 | | | | | | | | | | X | | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | X | | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | S(c | | | | | | | - 4 | | | Х | | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | Х | | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos, | | | | | | | | | | | X | | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | | X | | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodologia y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | х | | |
| 10, PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | 2 | | | | | | | | | | х | | |

×

III. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

| IM | DROMEDIO DE VALORACIÓN |
|----|------------------------|

| | 4 |
|----|---|
| | |
| | |
| | = |
| on | 7 |

Lima, 17 de noviembre de 2022

Lorgio Valdiviezo Gonzales CIP:__77088_



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después.
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | | IN | ACEP | TABI | E | | MINI | MAN E PTA | | A | CEPT | TABL | E |
|-------------------|---|----|----|------|------|----|----|------|-----------------|----|----|------|------------------------------------|----|
| | | 40 | 45 | 50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 90 95 100 X X X X X | |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | | | | x | 6 |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos. | | | | | | | | | | | | х | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | | х | 10 |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | | X | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | | X | 6 |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | | x | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | | x | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores, | | | | | | | | | | | | х | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | | X | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | | | | X | |

III. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

| IV. PROMEDIO DE VALORA | ACIÓN |
|------------------------|-------|
|------------------------|-------|

x

Lima, 17 de noviembre de 2022

Lorgio valdiviezo Gonzales CIP:_77088__



I. DATOS GENERALES

- 1.1. Apellidos y Nombres: Mg. Rita Jaqueline, Cabello Torres
- 1.2. Cargo e institución donde labora: Docente / UCV Lima Este
- 1.3. Especialidad o línea de investigación: Calidad y gestión de los recursos naturales
- 1.4. Nombre del instrumento motivo de evaluación: Las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después.
- 1.5. Autor(A) de Instrumento: Felix Modesto, Delsa/Curihuaman Luis, Edward Gabriel

II. ASPECTOS DE VALIDACIÓN

| CRITERIOS | INDICADORES | | IN/ | ACEP | TABI | Æ | | | MAN E PTA | HENT BLE | ٨ | CEPI | TABL | E |
|-------------------|---|----|-----|------|------|----|----|----|-----------------|-------------|----|------|------|-----|
| | | 40 | 45 | -50 | 55 | 60 | 65 | 70 | 75 | 80 | 85 | 90 | 95 | 100 |
| 1. CLARIDAD | Esta formulado con lenguaje comprensible. | | | | | | | | | 10 | | | X | |
| 2. OBJETIVIDAD | Esta adecuado a las leyes y principios científicos, | | | | | | | | | | | | X | |
| 3. ACTUALIDAD | Esta adecuado a los objetivos y las necesidades reales de la investigación. | | | | | | | | | | | | X | |
| 4. ORGANIZACIÓN | Existe una organización lógica. | | | | | | | | | | | | X | |
| 5. SUFICIENCIA | Toma en cuenta los aspectos metodológicos esenciales | | | | | | | | | | | | X | |
| 6.INTENCIONALIDAD | Esta adecuado para valorar las variables de la Hipótesis. | | | | | | | | | | | | X | |
| 7. CONSISTENCIA | Se respalda en fundamentos técnicos y/o científicos. | | | | | | | | | | | | X | |
| 8. COHERENCIA | Existe coherencia entre los problemas objetivos, hipótesis, variables e indicadores. | | | | | | | | | | | | X | |
| 9. METODOLOGÍA | La estrategia responde una metodología y diseño aplicados para lograr probar las hipótesis. | | | | | | | | | | | | x | |
| 10. PERTINENCIA | El instrumento muestra la relación entre los componentes de la investigación y su adecuación al Método Científico. | | | | | | | | | | | 9- | х | |

III. OPINIÓN DE APLICABILIDAD

- El Instrumento cumple con los Requisitos para su aplicación
- El Instrumento no cumple con Los requisitos para su aplicación

| IV. | PROMEDIO | DE V | ALORACIÓN |
|-----|-----------------|------|-----------|
| | | | |

x

95

Lima, 17 de noviembre de 2022

CID- 770

ANEXO N° 3. MATRIZ DE OPERACIONALIZACIÓN DE VARIABLES

| Variable | Definición Conceptual | Definición Operacional | Dimensiones | Indicadores | Escala | |
|--|---|---|---|--|---|---------|
| Indepe ndiente: Biostim ulacion asistida biocarb on de estiérco I de | El biocarbon es un compuesto orgánico que se realiza de diferentes tipos de materiales los cuales se realiza a altos grados de temperatura, los cuales son utilizados como un material | El biocarbon fue realizado a base de estiércol de gallina, el cual fue realizada a una temperatura de 300°C durante cinco horas en un reactor aeróbico. | Propiedades físicas del biocarbon del estiércol de gallinas | Potencial de hidrogeno Potencial redox Pirolisis Humedad Materia volátil Ceniza Carbono fijo Capacidad de adsorción (método de isoterma de Langmuir y Freundlich) | Acido/base mV °C % % % | Ordinal |
| gallina | prima en una descontaminación de agua y suelo (Shifang, et al., 2022). | | Dosis del estiércol de gallina para la reducción de la concentración del hidrocarburo total en las pilas de suelo contaminado | Peso del estiércol con el suelo contaminado con HTP. Tiempos del tratamiento Reducción optima en el tiempo. | % | |
| Variable | Definición Conceptual | Definición Operacional | Dimensiones | Indicadores | Escala | |
| Depend iente: Remedi ación de suelo con hidrocar buros | el suelo contaminado por hidrocarburo en su gran en las grandes industrias como los talleres mecánicos los cuales son contaminados por las diferentes maniobras que realizan en la zona para el cual se | para la biorremediación de suelo contaminado de la investigación se realizó mediante el uso de biocarbon del estiércol de gallina el cual funciono como enmienda siendo un gran aporte para las | Las características físicas y químicas del suelo contaminado con hidrocarburo antes y después. | Temperatura Potencial de hidrogeno Conductividad eléctrica Potencial redox Humedad Carbono Orgánico Total Materia Orgánica Capacidad de intercambio catiónico Nitrógeno Relación C/N Concentración de Hidrocarburo totales | °C Acido/base mS/cm mV % % meq/100g % Adimensional mgTHP/Kg | Ordinal |
| totales, de petróleo | utiliza en petróleo y otras sustancias que contengan algún derivado del petróleo (Lei, et al., 2022). | bacterias presentes en el suelo contaminado, los cuales degradaran el hidrocarburo total. | Identificar las presuntas bacterias presentes en el suelo contaminado de hidrocarburos totales antes y durante el proceso | Prueba de tinción gram Análisis bioquímico Recuento en placas Petri Preparación de las muestras de cada pila | + o – diferencial UFC/g | Nominal |

ANEXO N° 4: MUESTREO DE SUELO BAJO EL DECRETO SUPREMO 011-2017 MINAM









| PROBLEMA | | | |
|----------|-----------|-----------|----------|
| | HIPOTESIS | OBJETIVOS | VARIABLE |

| PG: ¿De que manera la bioestimulación asistida por biocarbón de estiércol de gallina remedia los suelos contaminados por hidrocarburos totales de petróleo Jicamarca-Lima 2022? | HG: La bioestimulación asistida por biocarbón de estiércol de gallina remedia de manera significativa los suelos contaminados por hidrocarburos totales de petróleo Jicamarca-Lima 2022 | Evaluar la bioestimulación asistida por biocarbón de estiércol de gallina para remediar los suelos contaminados por hidrocarburos totales de petróleo Jicamarca-Lima 2023 | |
|--|--|---|-------------|
| PE1: Cuales son las condiciones de Bioestimulación asistida por biocarbón relacionadas cn las propiedaes del biocaron y el tratamiento en la remediacion de suelos contaminados con hidrocarburos de petroleo -TPH? | HE1: Existen condiciones de Bioestimulación asistida por biocarbón optiimas relacionadas cn las propiedaes del biocaron y el tratamiento en la remediacion de suelos contaminados con hidrocarburos de petroleo -TPH | OE1: Analizar las condiciones de Bioestimulación asistida por biocarbón relacionadas con las propiedaes del biocaron y el tratamiento en la remediacion de suelos contaminados con hidrocarburos de petroleo -TPH | VI: Bioesti |
| PE2: Que bacterias dominan los procesos de remediacion de suelos contaminados con hidrocarburos de petroleo -TPH? | HE2: Diferentes bacterias dominan los procesos de remediacion de suelos contaminados con hidrocarburos de petroleo -TPH | PE2: Analizar las bacterias dominantes en los procesos de remediacion de suelos contaminados con hidrocarburos de petroleo -TPH? | VD: remedia |

ANEXO N° 5: PREPARACION DEL BIOCARBON









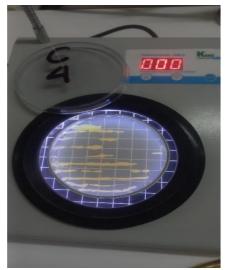
ANEXO N° 6: ANALISIS MICROBIOLOGICO

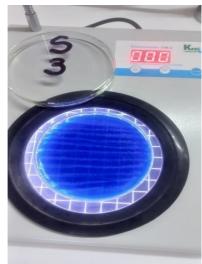


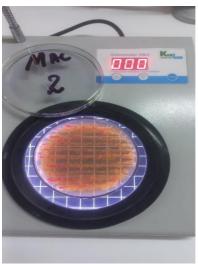












ANEXO N° 7: PREPARACION DE LAS PILAS DE TRATAMIENTO









ANEXO N° 8: RESULTADOS DEL LABORATORIO DE LA UNI



UNIVERSIDAD NACIONAL DE INGENIERIA

Facultad de Ingeniería Geológica, Minera y Metalúrgica Laboratorio de Espectrometría

SOLICITADO POR

: Félix Modesto, Delsa

Procedencia de muestra : Jicamarca – San Antonio – Huarochirí – Lima.

Recepción de muestra : Lima, 06 de Septiembre del 2022

Análisis de suelo contaminado con hidrocarburos de Petróleo

| Muestra | Temperatura °C | Potencial de hidrogeno (acido/base) | Conductividad eléctrica mS/cm | Potencial redox mV |
|---------|-------------------|---|-------------------------------------|--------------------------|
| STM-HTP | 18.7 | 7.45 | 0.794 | 215.23 |
| SA-Bco. | 18.7 | 6.59 | 0.285 | 122.80 |

Método Potenciométrico

| Muestra | Humedad % | CIC meq/100g | COT % | Densidad aparente (g/cm³) |
|-----------|--------------|-----------------|----------|---------------------------------|
| STM-HTP | 4.15 | 11.34 | 4.46 | 1.51 |
| SA - Bco. | 10.08 | 18.56 | 2.56 | 1.44 |

(método cilindro biselado) (Método Walkley - Black) (método del acetato de amonio pH7 - 1N)

| Muestra | Materia orgánica (%) | Nitrógeno total . (%) | Nitratos mg/l | Relación C/N |
|----------|-------------------------|--------------------------|------------------|-----------------|
| STM-HTP | 7.70 | 0.36 | 185 | 12.40 |
| SA - Bco | 4.41 | 0.23 | 85 | 11.13 |

(método Walkley - Black), (método Kjeldahl), (método espectrofotometría UV/V)

| Muestra | Arena (%) | Limo % | Arcilla % | Textura del suelo |
|----------|--------------|-----------|--------------|-------------------|
| STM-HTP | 15 | 45 | 40 | Arcilla - Limoso |
| SA - Bco | 12 | 25 | 63 | arcilla |

Método Bouyoucos

Av. Túpac Amarú N° 210, Lima 25, Apartado 1301-Perú

Teléfono: (511) 4824427, Central Telefónica (511) 4811070, Anexo 4245



Facultad de Ingeniería Geológica, Minera y Metalúrgica Laboratorio de Espectrometría

Análisis microbiológico

| Agares diferenciales utilizados | Descripción |
|---------------------------------|----------------------------|
| Agar Simmons Citrate | Enterobacter, Salmonella |
| Agar base Mannitol Salt | Staphylococcus, Rodococcus |
| Agar base Cetramide | Pseudomonas p. |

| Siembra placa Petri | 10-1 | 10 ⁻² | 10-3 | 10-4 | 10-5 | 10-6 |
|---------------------|--------------|------------------|------|------|------|------|
| Simmons Citrate | - | ata . | - | - | _ | - |
| Mannitol Salt | 195 colonias | - | - | - | 2 | - |
| Cetramide | | - | - | / | | - |

UFC/g = 1950

| Muestra | Temperatura °C | Potencial de hidrogeno (acido/base) | Conductividad eléctrica (mS/cm) | Potencial redox (mV) |
|---------|-------------------|---|---------------------------------------|----------------------------|
| PFQ-EG | 18.5 | 6.27 | 7.98 | 245.5 |

PFQ-EG: Parámetros Físico químicos - estiércol de gallinaza

| Muestra | Humedad | MV | Ceniza | Carbono fijo |
|---------|---------|----|--------|--------------|
| | % | % | % | % |
| PF-G | 57 | | 10.02 | 16.25 |

Método: Normas ASTM D3172, ASTM D5142, ASTM D3175, ASTM D3175, Potenciometría.

Lima, 15 de Septiembre del 2022

MSc. Atilio Mendoza A. Jefe Lab. Espectrometria

Av. Túpac Amarú N° 210, Lima 25, Apartado 1301-Perú

Teléfono: (511) 4824427, Central Telefónica (511) 4811070, Anexo 4245



Facultad de Ingeniería Geológica, Minera y Metalúrgica Laboratorio de Espectrometría

SOLICITADO POR

: Félix Modesto, Delsa

Procedencia de muestra : Jicamarca - San Antonio - Huarochirí - Lima.

Recepción de muestra

: Lima, 21 de Octubre del 2022

Primer: Análisis de 4 Pilas de suelo contaminado con Hidrocarburos

| Pilas - Primer tratamiento | Temperatura °C | Potencial de hidrogeno (Acido/base) | Conductividad eléctrica (mS/cm) | Potencial Redox (mV) |
|-------------------------------|-------------------|---|---------------------------------------|----------------------------|
| P1-(10 DIAS) | 19.6 | 6.92 | 2.69 | 109.32 |
| P2 - (10 DIAS) | 19.6 | 7.15 | 2.47 | 125.12 |
| P3 - (10 DIAS) | 19.6 | 7.24 | 3.87 | 128.42 |
| P4 - (10 DIAS) | 19.6 | 7.19 | 4.92 | 120.51 |

| Pilas - Primer tratamiento | Humedad % | CIC (mq/100g) | Carbono Orgánico Total (%) |
|-------------------------------|--------------|------------------|----------------------------------|
| P1-(10 DIAS) | 16.60 | 21.25 | 1.93 |
| P2 - (10 DIAS) | 15.59 | 23.22 | 1.87 |
| P3 - (10 DIAS) | 15.73 | 26.91 | 2.71 |
| P4 - (10 DIAS) | 16.54 | 27.00 | 2.43 |

| Pilas - Primer tratamiento | Materia Organica % | Nitrógeno % | Relación C/N |
|----------------------------|-----------------------|----------------|--------------|
| P1-(10 DIAS) | 3.33 | 0.21 | 9.19 |
| P2 - (10 DIAS) | 3.22 | 0.18 | 10.38 |
| P3 - (10 DIAS) | 4.68 | 0.25 | 10.86 |
| P4 - (10 DIAS) | 4.19 | 0.24 | 10.12 |

(método potenciométrico), (método: Norma ASTM D2216), (método acetato de amonio pH7 -

1N), (método de Wackley - Black), (método Kjeldahl)

Lima, 28 de Octubre del 2022

MSc. Atilio Mendoza A Jefe Lab. Espectrometría

Av. Túpac Amarú N° 210, Lima 25, Apartado 1301–Perú

Teléfono: (511) 4824427, Central Telefónica (511) 4811070, Anexo 4245



Facultad de Ingeniería Geológica, Minera y Metalúrgica Laboratorio de Espectrometría

SOLICITADO POR

: Félix Modesto, Delsa

Procedencia de muestra : Jicamarca – San Antonio – Huarochirí – Lima.

Recepción de muestra

: Lima, 31 de Octubre del 2022

Segundo: Análisis de 4 Pilas de suelo contaminado con Hidrocarburos

| Pilas - segundo tratamiento | Temperatura °C | Potencial de hidrogeno (Acido/base) | Conductividad eléctrica (mS/cm) | Potencial Redox mV |
|--------------------------------|-------------------|---|---------------------------------------|--------------------------|
| P1-(20 DIAS) | 20.15 | 6.98 | 2.15 | 125.14 |
| P2 - (20 DIAS) | 20.15 | 7.11 | 2.12 | 141.23 |
| P3 - (20 DIAS) | 20.15 | 7.18 | 2.49 | 132.11 |
| P4 - (20 DIAS) | 20.15 | 7.12 | 2.56 | 131.12 |

| Pilas - Segundo tratamiento | Humedad % | CIC (mq/100g) | Carbono Orgánico Total (%) |
|--------------------------------|--------------|------------------|----------------------------------|
| P1-(20 DIAS) | 16.24 | 20.04 | 2.15 |
| P2 - (20 DIAS) | 15.81 | 21.14 | 2.21 |
| P3 - (20 DIAS) | 15.94 | 23.82 | 2.18 |
| P4 - (20 DIAS) | 16.13 | 24.19 | 2.09 |

| Pilas - Segundo tratamiento | Materia Organica (%) | Nitrógeno (%) | Relación C/N |
|--------------------------------|-------------------------|------------------|-----------------|
| P1-(20 DIAS) | 3.71 | 0.20 | 10.75 |
| P2 - (20 DIAS) | 3.81 | 0.15 | 14.72 |
| P3 - (20 DIAS) | 3.76 | 0.21 | 10.38 |
| P4 - (20 DIAS) | 3.61 | 0.20 | 10.47 |

(método potenciométrico), (método: Norma ASTM D2216), (método acetato de amonio pH7 -

1N), (método de Wackley - Black), (método Kjeldahl)

Lima, 07 de Noviembre del 2022

MSc. Atilio Mendoza Jefe Lab. Espectrometría

Av. Túpac Amarú N° 210, Lima 25, Apartado 1301–Perú

Teléfono: (511) 4824427, Central Telefónica (511) 4811070, Anexo 4245



Facultad de Ingeniería Geológica, Minera y Metalúrgica

Laboratorio de Espectrometría

SOLICITADO POR

: Félix Modesto, Delsa

Procedencia de muestra : Jicamarca - San Antonio - Huarochirí - Lima.

Recepción de muestra

: Lima, 12 de noviembre del 2022

Tercer: Análisis de 4 Pilas de suelo contaminado con Hidrocarburos

| Pilas - Tercer tratamiento | Temperatura °C | Potencial de hidrogeno (acido/base) | Conductividad eléctrica (mS/cm) | Potencial Redox (mV) |
|----------------------------|-------------------|---|---------------------------------------|----------------------------|
| P1-(30 DIAS) | 20.0 | 6.99 | 2.02 | 131.45 |
| P2 - (30 DIAS) | 20.0 | 7.09 | 2.01 | 143.21 |
| P3 - (30 DIAS) | 20.0 | 7.10 | 2.24 | 145.51 |
| P4 - (30 DIAS) | 20.0 | 7.08 | 2.29 | 145.12 |

| Pilas - Tercer tratamiento | Humedad % | CIC (mq/100g) | Carbono Orgánico Total (%) |
|-------------------------------|--------------|------------------|----------------------------------|
| P1-(30 DIAS) | 11.38 | 19.71 | 2.01 |
| P2 - (30 DIAS) | 11.00 | 20.12 | 2.03 |
| P3 - (30 DIAS) | 11.23 | 19.71 | 2.12 |
| P4 - (30 DIAS) | 11.15 | 20.12 | 2.14 |

| Pilas - Tercer tratamiento | Materia Organica (%) | Nitrógeno (%) | Relación C/N |
|-------------------------------|-------------------------|------------------|-----------------|
| P1-(30 DIAS) | 3.47 | 0.22 | 9.25 |
| P2 - (30 DIAS) | 3.51 | 0.21 | 10.10 |
| P3 - (30 DIAS) | 3.66 | 0.2 | 10.68 |
| P4 - (30 DIAS) | 3.68 | 0.20 | 10.68 |

(método potenciométrico), (método: Norma ASTM D2216), (método acetato de amonio pH7 -

1N), (método de Wackley - Black), (método Kjeldahl)

Lima, 21 de Noviembre del 2022

MSc. Atilio Mendoza Jefe Lab. Espectrometría

Av. Túpac Amarú N° 210, Lima 25, Apartado 1301-Perú

Teléfono: (511) 4824427, Central Telefónica (511) 4811070, Anexo 4245



Facultad de Ingeniería Geológica, Minera y Metalúrgica Laboratorio de Espectrometría

SOLICITADO POR

: Félix Modesto, Delsa

Procedencia de muestra : Jicamarca – San Antonio – Huarochirí – Lima.

Recepción de muestra

: Lima, 21 de Octubre del 2022

Primer Tratamiento: Análisis Microbiológico

| Primer Tratamiento Pila 1 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 130.0 | 10 | 1 | 1300 |
| Agar Mannitol salt base | 151.7 | 10 | 1 | 1511 |
| Agar Cetramide base | 0 | 10 | 1 1 | 0 |

| Primer Tratamiento Pila 2 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------------|--------|
| Agar Simmons | 151.7 | 10 | 1 | 1517 |
| Agar Mannitol salt base | 173.3 | 10 | 1 | 1733 |
| Agar Cetramide base | 0 | 10 | 1 | 0 |

| Primer Tratamiento Pila 3 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------------|--------|
| Agar Simmons | 281.6 | 100 | 1 | 28160 |
| Agar Mannitol salt base | 238.4 | 100 | 1 | 23840 |
| Agar Cetramide base | 21.7 | 100 | 1 | 2170 |

| Primer Tratamiento Pila 4 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 195.0 | 100 | 1 | 19500 |
| Agar Mannitol salt base | 216.7 | 100 | 1 | 21670 |
| Agar Cetramide base | 65.0 | 100 | 1 | 6500 |

Método tubos múltiples con siembra en placas Petri.

Av. Túpac Amarú N° 210, Lima 25, Apartado 1301-Perú

Teléfono: (511) 4824427, Central Telefónica (511) 4811070, Anexo 4245



Facultad de Ingeniería Geológica, Minera y Metalúrgica Laboratorio de Espectrometría

Segundo Tratamiento: Análisis Microbiológico

| Segundo Tratamiento Pila 1 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|-------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 130.0 | 10 | 1 | 1300 |
| Agar Mannitol salt base | 151.7 | 10 | 1 | 1511 |
| Agar Cetramide base | 0 | 10 | 1 | 0 |

| Segundo Tratamiento Pila 2 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|-------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 195 | 10 | 1 | 1950 |
| Agar Mannitol salt base | 173.3 | 10 | 1 | 1733.3 |
| Agar Cetramide base | 0 | 10 | 1 | 0 |

| Segundo Tratamiento Pila 3 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|-------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 216.7 | 100 | 1 | 21670 |
| Agar Mannitol salt base | 195.0 | 100 | 1 | 19500 |
| Agar Cetramide base | 43.3 | 100 | 1 | 4330 |

| Segundo Tratamiento Pila 4 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|-------------------------------|----------|--------|---------------------------|--------|
| Agar Simmons | 260 | 100 | 1 | 26000 |
| Agar Mannitol salt base | 238.3 | 100 | 1 | 23830 |
| Agar Cetramide base | 65.0 | 100 | 1 | 6500 |

| Tercer Tratamiento Pila 1 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 238.3 | 100 | 1 | 23830 |
| Agar Mannitol salt base | 195 | 100 | 1 | 19500 |
| Agar Cetramide base | 0 | 100 | 1 | 0 |

Método tubos múltiples con siembra en placas Petri.

Av. Túpac Amarú N° 210, Lima 25, Apartado 1301-Perú

Teléfono: (511) 4824427, Central Telefónica (511) 4811070, Anexo 4245



Facultad de Ingeniería Geológica, Minera y Metalúrgica Laboratorio de Espectrometría

Tercer Tratamiento: Análisis Microbiológico

| Tercer Tratamiento Pila 2 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------------|----------|
| Agar Simmons | 281.7 | 1000 | 1 | 281666.7 |
| Agar Mannitol salt base | 260 | 100 | 1 | 26000 |
| Agar Cetramide base | 65 | 100 | 1 | 6500 |

| Tercer Tratamiento Pila 3 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------------|--------|
| Agar Simmons | 281.6 | 1000 | 1 | 281600 |
| Agar Mannitol salt base | 260 | 1000 | 1 | 260000 |
| Agar Cetramide base | 238.3 | 1000 | 1 | 238300 |

| Tercer Tratamiento Pila 4 | Colonias | Factor | Volumen de muestra(ml) | UFC/ml |
|------------------------------|----------|--------|------------------------|--------|
| Agar Simmons | 281.7 | 1000 | 1 1 | 281700 |
| Agar Mannitol salt base | 238.4 | 1000 | 1 | 238400 |
| Agar Cetramide base | 216.7 | 1000 | 1 | 216700 |

Método tubos múltiples con siembra en placas Petri.

Lima, 25 de Noviembre del 2022

MSc. Atilio Mendoza A Jefe Lab. Espectrometría

Av. Túpac Amarú N° 210, Lima 25, Apartado 1301-Perú

Teléfono: (511) 4824427, Central Telefónica (511) 4811070, Anexo 4245



Facultad de Ingeniería Geológica, Minera y Metalúrgica

Laboratorio de Espectrometría

SOLICITADO POR

: Félix Modesto, Delsa

Procedencia de muestra : Jicamarca - San Antonio - Huarochirí - Lima.

Recepción de muestra

: Lima, 23 de Octubre del 2022

Análisis de suelo contaminado con hidrocarburos

| Pilas - Primer tratamiento | Peso de Balón (g) | Peso de balón + HTP | Peso de muestra seca | HTP mg/kg _{ps} |
|-------------------------------|----------------------|------------------------|----------------------------|----------------------------|
| P1-(10 DIAS) | 202.4730 | 202.5572 | 5.0238 | 14.2462 |
| P2 - (10 DIAS) | 142.4058 | 142.4846 | 5.0234 | 13.3336 |
| P3 - (10 DIAS) | 162.3445 | 162.4103 | 5.0023 | 11.1809 |
| P4 - (10 DIAS) | 181.2559 | 181.3212 | 5.0004 | 11.1001 |

| Pilas - Segundo tratamiento | Peso de Balón (g) | Peso de balón + HTP | Peso de muestra seca | HTP mg/kg _{ps} |
|--------------------------------|----------------------|------------------------|----------------------------|----------------------------|
| P1-(20 DIAS) | 202.4741 | 202.5372 | 5.0124 | 10.700 |
| P2 - (20 DIAS) | 142.4154 | 142.4728 | 5.0125 | 9.734 |
| P3 - (20 DIAS) | 162.2343 | 162.2879 | 5.0211 | 9.074 |
| P4 - (20 DIAS) | 181.2255 | 181.2732 | 5.0078 | 8.096 |

| Pilas - Tercer tratamiento | Peso de Balón (g) | Peso de balón + HTP | Peso de muestra seca | HTP mg/kg _{ps} |
|-------------------------------|----------------------|------------------------|-------------------------|----------------------------|
| P1-(30 DIAS) | 202.4642 | 202.5262 | 5.0012 | 10.537 |
| P2 - (30 DIAS) | 142.5154 | 142.5678 | 5.0045 | 8.900 |
| P3 - (30 DIAS) | 162.3343 | 162.3789 | 5.0058 | 7.573 |
| P4 - (30 DIAS) | 181.4255 | 181.4642 | 5.0041 | 6.574 |

Método Gravimétrico -- extracción de reflujo Soxhlet (US EPA 821-B94-004)

Lima, 25 de Noviembre del 2022

MSc. Atilio Mendoza A Jefe Lab. Espectrometría

Av. Túpac Amarú N° 210, Lima 25, Apartado 1301-Perú

Teléfono: (511) 4824427, Central Telefónica (511) 4811070, Anexo 4245

ANEXO N°9: RESULTADOS DEL LABORATORIO PACIF CONTROL

INFORME DE ENSAYO Nº 220011115/2022

Razón social del cliente: Delsa Felix Modesto RUC:

Domicilio legal del cliente: CMA: CMA2022/5798

Producto declarado: SUELO 01 Número de Muestras:

Envase sellado / Una (01) unidad de 1kg aprox. Presentación:

Procedencia: No Aplica

Condición de la muestra: Temperatura Ambiente

Muestreado por: El cliente

Procedimiento de muestreo: No Aplica Plan de muestreo: No Aplica Fecha y hora de muestreo: No Aplica

Coordenades:

0285840E 8680405N PUNTO UBICADO EN LA LOCALIDA DE JICAMARCA Punto de muestreo:

Fecha de recepción de la muestra: 11/10/2022 220011125 Código de Muestra: Fecha de inicio de análisis: 14/10/2022 Fecha de término de análisis: 07/11/2022 Fecha de emisión: 15/11/2022

Pligna 1 do 2

| | | Físico Químicos | | |
|---|------|-----------------|------------|--|
| Análisis | LCM | Unidad | Resultados | |
| Fracción de hidrocarburos F1(C5-C-10) | 0.25 | mg/kg | 150.00 | |
| Fracción de hidrocarburos F3 (C2S-C40) | 16 | mg/kg | 1,100,00 | |
| Fracción de hidrocarburos F2 (C10-C28) | 16 | mg/kg | 3.000,00 | |

L.C.M.: Limite de cuantificación del método. "<" = Menor que el L.C.M.

| Tipo de análisis | Norma de Referencia |
|---|---|
| Fracción de hidrocarburos F1(C5-C-10) | UNE-ISO 15009. Calidad del sueto - Determinación del contenido de hidrocarburos volátilas aromáticos, nafaleno e hidrocarburos halógenos volátiles mediante cromatografía de gas. Método mediante purga y atrapamiento con desettión térmica. |
| Fracción de hidrocarburos F3 (C28-C40) | UNE-ISO 15009. Calidad del suello – Determinación del comerido de hidrocarburos volátiles aromáticos, naftaleno e hidrocarburos halógenos volátiles mediante cromatografía de gas. Método mediante purga y atrapamiento con decerción térmica. |

USD ADEBDO DE ESTE REFORME DE ENGATO CONSTITUYE UN DOUTO BANCONADO REDINIE ALA LEY, POR LA AUTORIDAD COMPETENTO:

AND OTHER REALEY, FOR LANDINGED COMPETENTS:

We so take improduce of informer on empty, succept on an intelligible, are as suppression ments on PACE CONTROL. Set Los resultants on empty, succept on the intelligible, are in suppression for PACE CONTROL. Set Los resultants on the intelligible of the intelli

INFORME DE ENSAYO Nº 220011115/2022

Fracción de hidrocarburos F2 (C10-C28)

LNE-ISO 15009. Calisad del suato – Determinación del contenido de hidrocarburos volátiles aromáticos, naftaleno e hidrocarburos halógenos volátiles mediante cromatografía de gas. Método mediante purga y atrapamiento con deserción térmica

Muestra N°: 1

| | | Físico Químicos | | |
|---|------|-----------------|------------|--|
| Análisis | LCM | Unidad | Resultados | |
| Fracción de hidrocarburos F1(C5-C-10) | 0.25 | mg/kg | 80,00 | |
| Fracción de hidrocarburos F3 (C28-C40) | 16 | mg/kg | 1.080,00 | |
| Fracción de hidrocarburos F2 (C10-C29) | 16 | mg/kg | 2.850,00 | |

L.C.M.: Limite de cuantificación del método, "<" = Menor que el L.C.M.

| Tipo de análisis | Norma de Referencia |
|---|--|
| Fracción de hidrocarburos F1(C5-C-10) | UNE-ISO 15009. Calidad del sueb – Determinación del conterido de hidrocarburos volátiles aromáticos, natitaleno e hidrocarburos halópenos volátiles mediante cromatografía de gas. Misodo mediante purga y anapamiento con deserción trimtica. |
| Fracción de hidrocarburos F3 (C28-C40) | UNE-ISO 15009. Calidad del suato – Determinación del contenido de hidrocarburto voláfilios aromáticos, natraleno e hidrocarburos halógenos volátiles mediante cromatografia de gas. Metodo mediante purga y ahapamiento con deserción térmica. |
| Fracción de hidrocarburos F2 (C10-C28) | UNE-ISO 15003. Calicad del suelo — Determinación del contenido de hidrocarburos «bábles aromáticos, natitaleno e hidrocarburos halógenos volábles mediante cromatografia de gas. Mitodo mediante purpa y arrapamiento con decembir térmica. |

Muestra N*. 2

| | | Físico Quimicos | 11417 | |
|---|------|-----------------|------------|--|
| Anālisis | LCM | Unidad | Resultados | |
| Fracción de hidrocarburos F1(C5-C-10) | 0.25 | mg/kg | 40,00 | |
| Fracción de hidrocarburos F3 (C28-C40) | 16 | mg/kg | 950,00 | |
| Fracción de hidrocarbures F2 (C10-C28) | 16 | mg/kg | 2.610,00 | |

TEL USO INDICADO DE ESTE INFORME DE ENGLIVO CONSTITUYE UN DELITO SANCIONADO COMPONIME ALO, LEY, POR LA MUTUREJAD COMPETENTE!

Nes se dele reproduzir si informe de escape, secaper en se transiend, en le septemblez se informe de escape, secaper en se transiend, en le septemblez de PACEFEC.

CONTREJA, SACCLES escalutates comenciade en el generos documente sels estés insideorados can les lientes empedes. Los resultados de las emperos nos deben per officiales nomo una certificación de información con contrato de poducado como cardidado de las escaperas de calabra de la existencia que aprincipa.

FIR 45-15-01/1902, 2002.852.00

INFORME DE ENSAYO Nº 220011115/2622
L.C.M.: Limite de cuantificación del método, "<" = Menor que el L.C.M.

| Tipo de análisis | Norma de Referencia |
|---|--|
| Fracción de hidrocarburos F1(C5-C-10) | UNE-ISO 15003. Calidad del suelo - Determinación del contenido de hidrocarburos voláticos acomáticos, natistano a hidrocarburos hatógenos volática maidiante cromatografía de gas. Método mediante purga y atrapamiento con desención térmica. |
| Fracción de hidrocarburos F3 (C28-C40) | UNE-ISO 15009. Calidad del suelo - Determinación del correrido de hidrocarburos volátiles aromáticos, naftaleno e hidrocarburos halógenos volátiles mediante cromatograpia de gas. Método mediante purga y atrapamiento con deserción hirmica. |
| Fracción de hidrocarburos F2 (C10-C28) | UNE-ISO 15009. Cuistad del suelty - Determinación del conterido de hidrocurturas voládias aromáticos, nafisieno e hidrocarburos halógenos volátiles mediante cromatografía de gas. Método mediante purga y arrapamiento con deserción térmica: |

ANEXO N° 10: ESTANDAR DE CALIDAD AMBIENTAL (ECA) DE SUELO D.S.011.2017

12 NORMAS LEGALES

Sábado 2 de diciembre de 2017 / El Persiano

Que, de conformidad con lo previsto en el artículo 14 del Reglamento que establece disposiciones relativas a la Publicidad, Publicación de Proyectos Normativos y Difusión de Normas Legales de Carácter General, aprobado por Decreto Supremo Nº 001-2009-JUS, y el artículo 39 del Reglamento sobre Transparencia, Acceso a la Información Pública Ambiental y Participación y Consulta Ciudadana en Asuntos Ambientales, aprobado por Decreto Supremo N° 002-2009-MINAM; corresponde disponer la publicación de la propuesta de metodología en el Diario Oficial El Peruano, antes de la fecha prevista para su entrada en vigencia, con la finalidad de permitir a las personas interesadas formular los comentarios y

aportes respectivos; Con los vistos de la Secretaría General, la Dirección Con los vistos de la Secretaria General, la Dirección de Gestión de Calidad de los Recursos Hidricos, la Oficina de Asesoría Jurídica, y en uso de las facultades conferidas en la Ley de Recursos Hidricos, el Regiamento de Organización y Funciones de esta autoridad, aprobado por Decreto Supremo N° 05-2010-AG, y modificado por Decreto Supremo N° 012-2016-MINAGRI;

SE RESUELVE:

Artículo 1,- Dispóngase la publicación de la presente resolución en el Diario Óficial El Peruano y del documento denominado "Metodología para la determinación del indice de calidad de agua para los recursos hídricos superficiales en el Perú ICA-PE*, en el portal web de la Autoridad Nacional del Agua: www.ana.gob.pe, por el plazo de quince (15) días hábiles, a fin que los interesados

remitan sus opiniones y sugerencias a la dirección electrónica siguiente: IndiceCalidadAgua@ana.gob.pe. Artículo 2.- Encargar a la Dirección de Gestión de Calidad de los Recursos Hídricos, la recepción y análisis de los aportes y comentarios que se presenten respecto al documento citado en el artículo precedente.

Registrese, comuniquese y publiquese,

ABELARDO DE LA TORRE VILLANUEVA Autoridad Nacional del Agua

1593024-1

AMBIENTE

Aprueban Estándares de Calidad Ambiental (ECA) para Suelo

DECRETO SUPREMO

EL PRESIDENTE DE LA REPÚBLICA

CONSIDERANDO:

Que, el numeral 22 del artículo 2 de la Constitución Política del Perú establece que toda persona tiene derecho a gozar de un ambiente equilibrado y adecuado al desarrollo de su vida;

Que, de acuerdo con lo establecido en el artículo 3 de la Ley N° 28611, Ley General del Ambiente, en adelante la Ley, el Estado, a través de sus entidades y órganos correspondientes, diseña y aplica, entre otros, las normas que sean necesarias para garantizar el efectivo ejercicio de los derechos y el cumplimiento de las obligaciones y

responsabilidades contenidas en la Ley; Que, el numeral 31.1 del artículo 31 de la Ley define al Estándar de Calidad Ambiental (ECA) como la medida que establece el nivel de concentración o del grado de elementos, sustancias o parámetros físicos, químicos y biológicos, presentes en el aire, agua o suelo, en su condición de cuerpo receptor, que no representa riesgo significativo para la salud de las personas ni al ambiente; asimismo, el numeral 31.2 del articulo 31 de la Ley establece que el ECA es obligatorio en el diseño de las normas legales y las políticas públicas, así como un referente obligatorio en el diseño y aplicación de todos los instrumentos de gestión ambiental;

Que, según lo dispuesto en el numeral 33.1 del artículo 33 de la Ley, la Autoridad Ambiental Nacional dirige el proceso de elaboración y revisión de ECA y, en coordinación con los sectores correspondientes, elabora o encarga las propuestas de ECA, las que serán remitidas a la Presidencia del Consejo de Ministros para su aprobación mediante decreto supremo;

Que, en virtud a lo dispuesto por el numeral 33.4 del artículo 33 de la Ley, en el proceso de revisión de los parâmetros de contaminación ambiental, con la finalidad de determinar nuevos niveles de calidad, se aplica el principio de gradualidad, permitiendo ajustes progresivos a dichos niveles para las actividades en

Que, de conformidad con el literal d) del articulo 7 del Decreto Legislativo N° 1013, que aprueba la Ley de Creación, Organización y Funciones del Ministerio del Ambiente, esta entidad tiene como función especifica elaborar los ECA, los cuales deberán contar con la opinión del sector correspondiente y ser aprobados mediante decreto supremo:

Oue, mediante Decreto Supremo N° 002-2013-MINAM se aprueban los ECA para Suelo y, a través del Decreto Supremo N° 002-2014-MINAM se aprueban las Supremo N° 002-2014-MINAM se aprueban las disposiciones complementarias para su aplicación; Que, asimismo, mediante Decreto Supremo N°

013-2015-MINAM se dictan las reglas para la presentación y evaluación del Informe de Identificación de Sitios Contaminados;

Que, mediante Resolución Ministerial Nº 331-2016-MINAM se crea el Grupo de Trabajo encargado

DIABO OFICIAL DEL BICENTENARIO



REQUISITO PARA PUBLICACIÓN DE **NORMAS LEGALES Y SENTENCIAS**

Se comunica a las entidades que conforman el Poder Legislativo, Poder Ejecutivo, Poder Judicial, Organismos constitucionales autónomos, Organismos Públicos, Gobiernos Regionales y Gobiernos Locales, que para efectos de la publicación de sus disposiciones en general (normas legales, reglamentos jurídicos o administrativos, resoluciones administrativas, actos de administración, actos administrativos, etc) con o sin anexos, que contengan más de una página, se adjuntará un CD o USB en formato Word con su contenido o éste podrá ser remitido al correo electrónico normaslegales@editoraperu.com.pe.

LA DIRECCIÓN

de establecer medidas para optimizar la calidad ambiental, siendo una de sus funciones específicas, analizar y proponer medidas para mejorar la calidad ambiental del pais:

Que, en mérito a la evaluación técnica realizada por el citado Grupo de Trabajo, se identificó la necesidad de

actualizar los ECA para Suelo;

Que, mediante Resolución Ministerial Nº 182-2017-MINAM, el Ministerio del Ambiente dispuso la prepublicación del proyecto de Decreto Supremo que aprueba los ECA para Suelo, en cumplimiento del artículo 39 del Reglamento sobre Transparencia, Acceso a la Información Pública Ambiental y Participación y Consulta Ciudadana en Asuntos Ambientales, aprobado por Decreto Supremo Nº 002-2009-MINAM, y el artículo 14 del Reglamento que establece disposíciones relativas a la publicidad, publicación de Proyectos Normativos y difusión de Normas Legales de Carácter General, aprobado por Decreto Supremo Nº 001-2009-JUS; en virtud de la cual se recibieron aportes y comentarios al mismo:

De conformidad con lo dispuesto en el numeral 8 del artículo 118 de la Constitución Política del Perú; la Ley N° 29158, Ley Orgánica del Poder Ejecutivo; el Decreto Legislativo N° 1013, que aprueba la Ley de Creación, Organización, y Funciones del Ministerio del Ambiente; y la Ley N° 28611, Ley General del Ambiente;

DECRETA:

Articulo 1.- Aprobación de los Estándares de Calidad Ambiental para Suelo

Apruébase los Estándares de Calidad Ambiental (ECA) para Suelo, que como Anexo forman parte integrante del presente decreto supremo.

Artículo 2 - Los Estándares de Calidad Ambiental para Suelo como referente obligatorio

Los ECA para Suelo constituyen un referente obligatorio para el diseño y aplicación de los instrumentos de gestión ambiental, y son aplicables para aquellos parametros asociados a las actividades productivas, extractivas y de servicios,

Artículo 3.- De la superación de los ECA para Suelo

De superarse los ECA para Suelo, en aquellos parâmetros asociados a las actividades productivas, extractivas y de servicios, las personas naturales y jurídicas a cargo de estas deben realizar acciones de evaluación y, de ser el caso, ejecutar acciones de remediación de sitios contaminados, con la finalidad de proteger la salud de las personas y el ambiente.

Lo indicado en el párrafo anterior no aplica cuando la superación de los ECA para Suelo sea inferior a los niveles de fondo, los cuales proporcionan información acerca de las concentraciones de origen natural de las sustancias químicas presentes en el suelo, que pueden incluir el aporte de fuentes antrópicas no relacionadas al sitio en evaluación.

Articulo 4.- Refrendo

El presente decreto supremo es refrendado por la Ministra del Ambiente, la Ministra de Eriergia y Minas, el Ministro de Salud, el Ministro de Vivienda, Construcción y Saneamiento, el Ministro de la Producción, el Ministro de Transportes y Comunicaciones, y el Ministro de Agricultura y Riego.

DISPOSICIONES **COMPLEMENTARIAS FINALES**

Primera.- Criterios para la gestión de sitios contaminados

Mediante decreto supremo, a propuesta del Ministerio del Ambiente y en coordinación con los sectores competentes, se aprobarán los criterios para la gestión de sitios contaminados, los mismos que regulan las acciones señaladas en el artículo 3 del presente decreto supremo.

Segunda.- Aplicación del ECA para Suelo en los instrumentos de gestión ambiental aprobados

La aplicación de los ECA para Suelo en los instrumentos de gestión ambiental aprobados, que sean de carácter preventivo, se realiza en la actualización o modificación de los mismos, en el marco de la normativa vigente del Sistema Nacional de Evaluación del Impacto Ambiental (SEIA). En el caso de instrumentos correctivos, la aplicación de los ECA para Suelo se realiza conforme a la normativa ambiental sectorial correspondiente.

DISPOSICIONES COMPLEMENTARIAS TRANSITORIAS

Primera,- Instrumento de gestión ambiental en trámite ante la Autoridad Competente

Los/as titulares que, antes de la entrada en vigencia de la presente norma, hayan iniciado un procedimiento administrativo para la aprobación del instrumento de gestión ambiental ante la autoridad competente, tomarán en consideración los ECA para Suelo vigentes a la fecha de inicio del procedimiento. Luego de aprobado el instrumento de gestión

ambiental por la autoridad competente, los/as titulares deberán considerar lo establecido en la Segunda Disposición Complementaria Final, a efectos de aplicar los ECA para Suelo aprobados mediante el presente decreto supremo.

Segunda.- De los procedimientos en trámite para la adecuación de los instrumentos de gestión ambiental a los ECA

Los procedimientos de adecuación de los instrumentos. gestión ambiental a los estándares de calidad ambiental (ECA), iniciados con anterioridad a la vigencia del presente decreto supremo, se resuelven conforme a las disposiciones normativas vigentes al momento de su inicio.

DISPOSICIÓN COMPLEMENTARIA DEROGATORIA

Unica. - Derogación

Derógase el Decreto Supremo Nº 002-2013-MINAM, que aprueba los Estándares de Calidad Ambiental (ECA) para Suelo, y el Decreto Supremo Nº 003-2014-MINAM, que aprueba la Directiva que establece el procedimiento de adecuación de los instrumentos de gestión ambiental a nuevos Estándares de Calidad Ambiental (ECA).

Dado en la Casa de Gobierno, en Lima, al primer día del mes de diciembre del año dos mil diecisiete.

PEDRO PABLO KUCZYNSKI GODARD Presidente de la República

JOSÉ MANUEL HERNÁNDEZ CALDERÓN Ministro de Agricultura y Riego

ELSA GALARZA CONTRERAS Ministra del Ambiente

CAYETANA ALJOVÍN GAZZANI Ministra de Energía y Minas

PEDRO OLAECHEA ÁLVAREZ CALDERÓN Ministro de la Producción

FERNANDO ANTONIO D'ALESSIO IPINZA Ministro de Salud

BRUNO GIUFFRA MONTEVERDE Ministro de Transportes y Comunicaciones

CARLOS RICARDO BRUCE MONTES DE OCA Ministro de Vivienda, Construcción y Saneamiento

ESTÁNDARES DE CALIDAD AMBIENTAL (ECA) PARA SUELO

| | Usos del Suelo ^N | | | |
|--|-------------------------------|---|---|---|
| Parämetros en mg/kg PS® | Suelo Agricola ⁽¹⁾ | Suelo Residencial/ Parques ⁽⁴⁾ | Suelo Comercial ^N / Industrial/ Extractivo ^M | Métodos de ensayo (*) + (*) |
| ORGÁNICOS | | | | |
| Hidrocarburos aromáticos volátiles | | 24.5 | | |
| Benceno | 0.03 | 0,03 | 0,03 | EPA 8260 ^(h) EPA 8021 |
| Toluena | 0,37 | 0,37 | 0,37 | EPA 8260 EPA 8021 |
| Etilbenceno | 0,082 | 0,082 | 0,082 | EPA 8260 EPA 8021 |
| Xilenos (**) | 11 | .11 | 11 | EPA 8260 EPA 8021 |
| Hidrocarburos poliaromáticos | | | | |
| Naffaleno | 0,1 | 0,6 | 22 | EPA 8260 EPA 8021 EPA 8270 |
| Benzo(a) pireno | 0,1 | 0,7 | 0,7 | EPA 8270 |
| Hidrocarburos de Petróleo | | | | |
| Fracción de hidrocarburos F1 I ⁽¹⁾ (C6-C10) | 200 | 200 | 500 | EPA 8015 |
| Fracción de hidrocarburos F2 ⁽¹³⁾ (>C10-C28) | 1200 | 1200 | 5000 | EPA 8015 |
| Fracción de hidrocarburos F3 (19) (>C28-C40) | 3000 | 3000 | 6000 | EPA 8015 |
| Compuestos Organociorados | | | | 1 |
| Bifenilos policiorados - PCB (14) | 0,5 | 1,3 | 33 | EPA 8082 EPA 8270 |
| Tetracionoetileno | 0.1 | 0.2 | 0.5 | EPA 8260 |
| Tricloroefileno | 0.01 | 0.01 | 0.01 | EPA 8260 |
| INORGÁNICOS | | 9 | 1900 | |
| Arsénico | 50 | 50 | 140 | EPA 3050 EPA 3051 |
| Bario total (⁽³⁾ | 750 | 500 | 2 000 | EPA 3050 EPA 3051 |
| Cadmio | 1,4 | 10 | 22 | EPA 3050 EPA 3051 |
| Cromo total | 3#8 | 400 | 1 000 | EPA 3050 EPA 3051 |
| Cromo VI | 0,4 | 0,4 | 1,4 | EPA 3050/ EPA 7199 6 DIN EN 15192*** |
| Mercurio | 6,6 | 6,6 | 24 | EPA 7471 EPA 6020 ó 200.8 |
| Plomo | 70 | 140 | 800 | EPA 3050 EPA 3051 |
| Cianuro Libre | 0,9 | 0,9 | 8 | EPA 9013 SEMWW-AWWA-WEF 4500 CN F of ASTM D7237 y/o ISO 17690:2015 |

Notas:

- ["] Este símbolo dentro de la tabla significa que el parámetro no aplica para
- el uso de suelo agricola. Suelo: Material no consolidado compuesto por particulas inorgánicas, (1) materia orgânica, agua, aire y organismos, que comprende desde la capa superior de la superficie terrestre hasta diferentes niveles de profundidad
- PS: Peso seco.
- (2) (3) Suelo agricola: Suelo dedicado a la producción de cultivos, forrajes y pastos cultivados. Es también aquel suelo con aptitud para el crecimiento de cultivos y el desarrollo de la ganaderia. Esto incluye tienas clasificadas como agricolas, que mantienen un hábitat para especies permanentes y transitorias, además de flora y fauna nativa, como es el caso de las áreas naturales protegidas.
- Suelo residencial/parques. Suelo ocupado por la población para (4) construir sus viviendas, incluyendo áreas verdes y espacios destinados. a actividades de recreación y de esparcimiento. Suelo comercial: Suelo en el cual la actividad principal que se
- (5)
- desarrolla està relacionada con operaciones comerciales y de servicios. Suelo industrialfextractivo: Suelo en el cual la actividad principal que (5) se desamplia abarca la extracción y/o aprovechamiento de recursos naturales (actividades mineras, hidrocarburos, entre otros) y/o, la elaboración, transformación o construcción de bienes.
- (7) Métodos de ensayo estandarizados vigentes o métodos validados y que cuenten con la acreditación nacional e internacional correspondiente. en el marco del Acuerdo de Reconocimiento Mutuo de la International Laboratory Accreditation Cooperation (ILAC). Los métodos de ensayo deben contar con limites de cuamificación que estén por debajo del ECA

- correspondiente al parâmetro bajo análisis. 685 Para aquellos parámetros respecto de los quales no se especifican los nétodos de ensayo empleados para la determinación de las muestr se deben utilizar mélodos que cumplan con las condiciones señaladas
- EPA: Agencia de Protección Ambiental de los Estados Unidos (9)
- (Environmental Protection Agency, por sus siglas en inglés). Este parámetro comprende la suma de Xilenos, o-xileno, m-sileno y p-kileno. En el respectivo informe de ensayo se debe reportar la sum de los Xilenos, así como las concentraciones y límites de cuantificación de los tres (3) isómeros de manera individual.
- Fracción de hidrocarburos F1 o fracción ligera: Mezda de hidrocarburos cuyas moléculas contenen entre ses y diez átomos de carbono (C5 a C10). Los hidrocarburos de fracción ligera deben analizarse en los siguientes productos: mazcia de productos desconocidos derivados del petróleo, petróleo crudo, solventes, gascilinas, gas nafía, entre otros.
- Fracción de hidrocarburos F2 o fracción media: Mescia de hidrocarburos cuyas moléculas contienen mayor a diez y hasta veinticcho átomos de carbono (>C10 a C28). Los hidrocarburos (12)fracción media deben analizarse en los siguientes productos: mezcia de productos desconocidos derivedos del petróleo, petróleo crudo, gasoleo, desel, turbosina, queroseno, mezcla de creosota, gasolvente asolinas, das nafta, entre otros
- Fracción de hidrocarburos F3 a fracción pesada: Mezola de hidrocarburos cuyas moléculas contienen mayor a veinfocho y (13)hasta cuarente átomos de carbono (>C28 a C40). Los hidrocarburos fracción pesada deben analizarse en los siguientes productos mezcla de productos desconocidos derivedos del petróleo, petróleo orudo, parafinas, petrolatos, aceitas del petróleo, entre otros.
- Suma de siete PCB indicadores: PCB 28, PCB 52, PCB 101, PCB 118, (34)PCB 138, PCB 153 y PCB 180.
- De acuerdo con la metodología de Alberta Environment (2009): Soli (15)nemediativo goidelines for bante: environmental health and human health ISBN No. 978-0-7785-7691-4. En el caso de sitios con presencia de baritina se podrán aplicar los valores establecidos para Bario total real en la Tabla 1. Un sitio con presencia de baritina se determina cuando todas las muestras de suelo cumplen con los valores establecidos para Bario extratble, de acuerdo con lo indicado en la tabla 1.

| | Use del suelo | | | |
|---|----------------------------------|--|---|--|
| Parametros en mg/kg PS | Suelo Agricola ⁽ⁱ⁾ | Suelo Residencial/ Parques ¹⁷ | Suelo Comercial ⁽¹⁾ Industrial ⁽¹⁾ Extractivo ⁽¹⁾ | |
| Bario extralble ^{re} (Extractable Barium) | 250 | 250 | 450 | |
| Bano total real en sitios con presencia de bartina ^{to} (True total Bartur at Barte Sites) | 10 000 | 16 000 | 15 000 m 140 000 m | |

Notas:

- A efectos de aplicar los valores establecidos para el Bario (a) total, Barlo extraible o Barlo total real en sitios con presencia de bartina, corresponde utilizar el procedimiento detallado por Alberta Environment (2009). Soit remediation guidelines tental health and human health. ISBN Nº for banta: environme 978-0-7785-7691-4.
- Suelo agricola: Suelo dedicado a la producción de cultivos forrales y pestos cultivados. Es también aquel suelo con aptitud para el crecimiento de cultivos y el desamblio de la ganaderia. Esto incluye servas clasificadas como agricolas. que mantienen un hábitat para especies permanentes y transitorias, además de flora y fauna nativa, como es el caso
- de las áreas naturales protegidas. Suelo residencial/parques. Suelo ocupado por la población para construir sus viviendas, incluyendo áreas verdes y especios destinados a actividades de recreación y de esparcimiento.
- Suelo comercial: Suelo en el cual la actividad principal que se desarrolla está relacionada con operaciones comerciales y de servicios
- Suelo industrial/extractivo: Suelo en el cual la actividad (e) principal que se desarrollo abarca la extracción vio

- aprovechamiento de recursos naturales (actividades mineras hidrocarburos, entre otros) v/b. la elaboración, trano construcción de bienes.
- Se determina mediante la medición en solución extractora (f) 0,1 M CaCl, de acuerdo con la metodología establecida por Alberta Environment (2009). Soli remediation guidelines for barite: environmental health and human health. ISBN Nº 978-0-7785-7691-4.
- Valores aplicables en sitios que cumplen con las (m) concentraciones de Bario extraíble. La concentración del Bario total real se determina mediante las técnicas de fusión XRF o por fusión ICP, de acuendo con la metodología establecida por Alberta Environment (2009). Sol remediation guidelines for barite: environmental health and human health. ISBN N° 978 0 7785-7691-4.
- Suelo industrial/extractivo.
- DIN: Instituto Alemán de Normalización (Deutsches Institut für Normung, por sus siglas en alemán).

1593392-5

Aprueban Criterios para la Gestión de Sitios Contaminados

DECRETO SUPREMO Nº 012-2017-MINAM

EL PRESIDENTE DE LA REPÚBLICA

CONSIDERANDO

Que, el numeral 22 del artículo 2 de la Constitución Política del Perú, establece que toda persona tiene derecho a gozar de un ambiente equilibrado y adecuado al desarrollo de su vida:

al desarrollo de su vida;

Que, el artículo I del Titulo Preliminar de la Ley N°
28611, Ley General del Ambiente, en adelante la Ley,
señala que toda persona tiene el derecho irrenunciable
a vivir en un ambiente saludable, equilibrado y adecuado
para el pleno desarrollo de la vida, y el deber de
contribuir a una efectiva gestión ambiental y de proteger
el ambiente, así como sus componentes, asegurando
particularmente la salud de las personas en forma
individual y colectiva, la conservación de la diversidad
biológica, el aprovechamiento sostenible de los recursos
naturales y el desarrollo sostenible del país.

Que, de acuerdo a lo establecido en el artículo 3 de
la Ley, el Estado, a través de sus entidades y órganos
correspondientes, diseña y aplica, entre otros, las normas
que sean necesarias para garantizar el efectivo ejercicio
de los derechos y el cumplimiento de las obligaciones y
responsabilidades contenidas en la citada Ley;

Que, en virtud del numeral 16.2 del artículo 16 de la

Que, en virtud del numeral 16.2 del artículo 16 de la los instrumentos de gestión ambiental constituyen medios operativos que son diseñados, normados y aplicados con carácter funcional o complementario para efectivizar el cumplimiento de la Política Nacional Ambiental y las normas ambientales que rigen en el país;

Que, asimismo, según lo dispuesto por el numeral 17.2 del artículo 17 de la Ley, los planes de remediación constituyen un tipo de instrumento de gestión ambiental:
Que, el numeral 30.1 del artículo 30 de la Ley, referido a los planes de descontaminación y el tratamiento

a los planes de descontaminación y el fratamiento de pasivos ambientales, señala que estos están dirigidos a remediar impactos ambientales originados por uno o varios proyectos de inversión o actividades, pasados o presentes, asimismo, precisa que los citados planes deben considerar el financiamiento y las responsabilidades que correspondan a los titulares de las actividades contaminantes, incluyendo la compensación por los daños generados, bajo el principio de responsabilidad ambiental;

Que, de conformidad con el numeral 30.2 del artículo 30 de la Ley, las entidades con competencias ambientales promueven y establecen planes de descontaminación y recuperación de ambientes degradados, y la Autoridad Ambiental Nacional establece los criterios para su



FACULTAD DE INGENIERÍA Y ARQUITECTURA ESCUELA PROFESIONAL DE INGENIERÍA AMBIENTAL

Declaratoria de Autenticidad del Asesor

Yo, CABELLO TORRES RITA JAQUELINE, docente de la FACULTAD DE INGENIERÍA Y ARQUITECTURA de la escuela profesional de INGENIERÍA AMBIENTAL de la UNIVERSIDAD CÉSAR VALLEJO SAC - LIMA ESTE, asesor de Tesis titulada: "Bioestimulacion Asistida por Biocarbon (Estiercol de Gallina) para Remediar Suelos Contaminados por Hidrocarburos Totales de Petróleo Jicamarca-Lima 2022", cuyos autores son CURIHUAMAN LUIS EDUARD GABRIEL, FELIX MODESTO DELSA, constato que la investigación tiene un índice de similitud de 11.00%, verificable en el reporte de originalidad del programa Turnitin, el cual ha sido realizado sin filtros, ni exclusiones.

He revisado dicho reporte y concluyo que cada una de las coincidencias detectadas no constituyen plagio. A mi leal saber y entender la Tesis cumple con todas las normas para el uso de citas y referencias establecidas por la Universidad César Vallejo.

En tal sentido, asumo la responsabilidad que corresponda ante cualquier falsedad, ocultamiento u omisión tanto de los documentos como de información aportada, por lo cual me someto a lo dispuesto en las normas académicas vigentes de la Universidad César Vallejo.

LIMA, 14 de Diciembre del 2022

| Apellidos y Nombres del Asesor: | Firma |
|---------------------------------|---|
| CABELLO TORRES RITA JAQUELINE | Firmado electrónicamente |
| DNI : 08947396 | por: RCABELLOTO15 el 14-12-2022 16:48:16 |
| ORCID: 0000-0002-9965-9678 | |

Código documento Trilce: TRI - 0487694

