



Revista Peruana de Biología

ISSN: 1561-0837

lromeroc@unmsm.edu.pe

Universidad Nacional Mayor de San  
Marcos  
Perú

Pucci, Graciela; Acuña, Adrián; Pucci, Oscar  
Biodegradación de hidrocarburos en fondos de tanques de la industria petrolera  
Revista Peruana de Biología, vol. 22, núm. 1, abril, 2015, pp. 97-101  
Universidad Nacional Mayor de San Marcos  
Lima, Perú

Disponible en: <http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=195038591006>

- Cómo citar el artículo
- Número completo
- Más información del artículo
- Página de la revista en redalyc.org

redalyc.org

Sistema de Información Científica  
Red de Revistas Científicas de América Latina, el Caribe, España y Portugal  
Proyecto académico sin fines de lucro, desarrollado bajo la iniciativa de acceso abierto

## TRABAJOS ORIGINALES

# Biodegradación de hidrocarburos en fondos de tanques de la industria petrolera

## Biodegradation of hydrocarbon from bottom oil tanks

Graciela Pucci <sup>1\*</sup>, Adrián Acuña <sup>2</sup> y Oscar Pucci <sup>1</sup>

<sup>1</sup> Centro de Estudios e Investigación en Microbiología Aplicada, Facultad de Ciencias Naturales, Universidad Nacional de la Patagonia San Juan Bosco, Apartado Postal 9000. Ciudad Universitaria, Comodoro Rivadavia, Argentina.

<sup>2</sup> Universidad Tecnológica Nacional - Facultad Regional Santa Cruz. Los Inmigrantes 555. Río Gallegos (CP 9400). Santa Cruz, Argentina.

\* Autor para correspondencia.

Email Graciela Pucci: [granapu@unpata.edu.ar](mailto:granapu@unpata.edu.ar)

Email Adrián Acuña: [ajcuna@unpata.edu.ar](mailto:ajcuna@unpata.edu.ar)

Email Oscar Pucci: [ceima@unpata.edu.ar](mailto:ceima@unpata.edu.ar)

### Resumen

Los fondos de tanques provenientes de la industria petrolera son un problema ambiental a resolver en la cuenca del golfo San Jorge. En este trabajo se estudio la biodegradación del hidrocarburo remanente que queda en el sedimento después del lavado con agua y detergente del fondo de tanque. Se realizaron bioreactores a los cuales se los siguió con el sistema OxiTop, consumo de oxígeno, se realizaron recuentos bacterianos y determinación de hidrocarburos por infrarrojo (IR) y por cromatografía gaseosa (GC). El sedimento proveniente del lavado de fondo de tanque contenía cantidad suficiente de bacterias degradadoras y aerobias totales, con un predominio de los géneros *Pseudomonas* sp y *Rhodococcus* sp que junto a las condiciones de 20 % humedad, oxigenación y nutrientes en una proporción de 100:3:03 redujeron los hidrocarburos de 2,9 a 0,4 %. La degradación se produjo mayoritariamente entre los hidrocarburos alifáticos de cadena entre 13 a 26 átomos de carbono, la fracción aromáticas presentó baja degradación.

**Palabras claves:** Fondos de tanques; biorremediación.

### Abstract

Oil bottom tank sludge is an environmental problem to be solved in the Gulf San Jorge basin. In this paper we study the biodegradation of hydrocarbon remaining in the sediment after washing with water and detergent of the oil bottom tanks. Bioreactors were made to which the system followed by OxiTop, oxygen consumption, and bacterial counts were carried hydrocarbon determination infrared (IF) and by gas chromatography (GC). The sediment from the background wash tank contained enough degrading and total aerobic bacteria, with a predominance of the genera *Pseudomonas* sp. and *Rhodococcus* sp. Microbial population, and the condition of 20% humidity, oxygen and nutrients in a ratio of 100: 3: 03 showed an decreased from 2.9 to 0.4% of hydrocarbon with a strong used of linear alkane (13 to 26C) and less used of aromatic.

**Keywords:** oil bottom tank; biorremediation.

### Citación:

Pucci G., A. Acuña & O. Pucci. 2015. Biodegradación de hidrocarburos en fondos de tanques de la industria petrolera. Revista peruana de biología 22(1): 097 - 0101 (Abril 2015). doi: <http://dx.doi.org/10.15381/rpb.v22i1.11126>

### Información sobre los autores:

GP realizó el diseño experimental y análisis de FAMES; AA realizó los análisis de hidrocarburos, GP redactó el manuscrito, y OP supervisó todas las tareas. GP, AA y OP revisaron y aprobaron el manuscrito.

Los autores no incurren en conflictos de intereses.

Presentado: 29/09/2014  
Aceptado: 13/12/2014  
Publicado online: 24/04/2015

**Fuentes de financiamiento:** El presente trabajo se realizó gracias al financiamiento del CEIMA (Centro de Estudios e Investigación en Microbiología Aplicada), Universidad Nacional de la Patagonia San Juan Bosco, Argentina

**Journal home page:** <http://revistasinvestigacion.unmsm.edu.pe/index.php/rpb/index>

© Los autores. Este artículo es publicado por la Revista Peruana de Biología de la Facultad de Ciencias Biológicas, Universidad Nacional Mayor de San Marcos. Este es un artículo de acceso abierto, distribuido bajo los términos de la Licencia Creative Commons Atribución-NoComercial-CompartirIgual 4.0 Internacional (<http://creativecommons.org/licenses/by-nc-sa/4.0/>), que permite el uso no comercial, distribución y reproducción en cualquier medio, siempre que la obra original sea debidamente citadas. Para uso comercial, por favor póngase en contacto con [editor.revperubiol@gmail.com](mailto:editor.revperubiol@gmail.com).

## Introducción

El manejo inadecuado de los materiales y residuos ha generado en todo el mundo un problema de contaminación de los suelos y cuerpos de agua. Entre las más severas contaminaciones se destacan las producidas a causa de la extracción y el manejo del petróleo en todos los países productores de hidrocarburos (Wang et al. 2006). El tratamiento de residuos contaminados con hidrocarburos es esencial para mantener la calidad del medio ambiente y la salud de la población. La industria petrolera genera contaminantes sólidos, semisólidos y líquidos que requieren diferentes formas de tratamiento. Los tratamientos pueden ser físicos, químicos y biológicos dependiendo de la muestra y el estado de contaminación que posea. Los tratamientos biológicos son muy buenos pero necesitan condiciones de pH, humedad, nutrientes y concentraciones de hidrocarburos y metales pesados por debajo de 5% y 2500 ppm respectivamente (EPA 2004).

Uno de los residuos generados por esta actividad en las plantas de tratamiento y almacenamiento son los llamados fondos de tanque, se trata de un producto acumulado en el fondo de los tanques de almacenamiento de petróleo y otras instalaciones, formado por la precipitación de las partículas sólidas y fracciones del petróleo. Los fondos de tanque de petróleo son periódicamente removidos ya que quitan espacio de almacenamiento es estos. Estos suelen contener agua, sedimentos, arenas, grasas, aceites, petróleo, compuestos orgánicos y elementos inorgánicos, como los metales, en algunos casos dependiendo de la cuenca de donde se extraiga el crudo. Existen varios métodos para la descontaminación de los fondos de tanque, en la cuenca del Golfo San Jorge en algunas áreas se realiza un lavado del mismo con detergentes y agua caliente, quedando un residuo que contiene partículas finas de sedimento un porcentaje variable de hidrocarburos, pero este sigue siendo elevado, superior a la que exige la legislación vigente, por lo que se debe seguir tratando.

Existe una gran variedad de tratamientos que pueden aplicarse a este tipo de residuos contaminados con hidrocarburos, que van desde solo disponerlos en lugares considerados seguros, métodos de incineración, tratamientos químicos y tratamientos biológicos. La biorremediación, un tratamiento biológico, es una de las herramientas más adecuadas para el saneamiento de estos residuos. Es una técnica de bajo costo de operación que ha sido aplicada exitosamente en este tipo de contaminaciones en suelos patagónicos (Pucci et al. 2000, Pucci et al. 2013).

Existen diversos parámetros que pueden aumentar la eficiencia de estos tratamientos, como el agregado de nutrientes e inoculación de bacterias seleccionadas obtenidas del mismo sitio (Acuña et al. 2012). Otro aspecto de gran importancia es la composición del residuo a tratar, los tres grupos principales de compuestos presentes en los hidrocarburos del petróleo (alifáticos, aromáticos y polares) tienen diferentes velocidades de biodegradación y algunos de ellos también presentan una marcada toxicidad para ciertos grupos bacterianos e inhiben su crecimiento (Pucci y Pucci 2003). La biodegradación puede complementarse con otras tecnologías que pueden en determinadas situaciones aumentar su eficiencia. La utilización de bacterias es factible, hay autores que han trabajado con mezclas de microorganismo a fin de optimizar la degradación (Ferrari et al. 1996, Gallego et al. 2007, Matsui et al. 2013, Saikia et al. 2013) ya que son muestras complejas con hidrocarburos de cadenas largas.

El objetivo del trabajo fue estudiar la posibilidad de la degradación de los hidrocarburos presentes en los sedimentos que quedaron después del proceso de lavado del fondo de tanque por parte de la comunidad bacteriana presente en la muestra con agregado de nutrientes para favorecer el proceso.

## Materiales y métodos

**Muestra de fondo de tanque.-** Se trabajó con fondos de tanques de la industria petrolera que habían sido tratados previamente con lavado de agua a 70 °C con tensiactivo biodegradable, que redujo el contenido de hidrocarburo.

**Análisis físico químico, caracterización inicial.-** Se determinó la presencia de los siguientes aniones y cationes: cloruros, por método argentimétrico de Mohr (Standard methods, 1992), carbonatos y bicarbonatos, por titulación con ClH valorado (Standard methods, 1992), sulfatos, por método turbidimétrico (Standard methods, 1992), calcio y magnesio, por titulación complejométrica con solución de EDTA (Standard methods, 1992), hierro, por método colorimétrico, mediante la utilización de tiocianato (Obras Sanitarias de la Nación 1970), amonio por el método colorimétrico basado en la reacción del amoníaco, libre y/o liberado por hidrólisis de la urea, con fenol e hipoclorito en medio alcalino dando como resultado un complejo coloreado, el Azul de Indo fenol que es leído en el espectrofotómetro a 540 nm (método de uremia de laboratorios Wiener), fosfatos, método colorimétrico basado en la reacción entre el fósforo inorgánico y el molibdato en medio ácido para dar fosfomolibdato, que es reducido por el ácido ascórbico a azul de fosfomolibdeno. El exceso de molibdato se eliminó con una solución de arsenito/citrato y el complejo coloreado formado se mide en espectrofotómetro a 620 nm (equipo de determinación de fosfatemia de Laboratorios Wiener). pH (EPA 9040C), densidad aparente, porosidad y capacidad de retención de agua (García Trejo 1981).

**Experiencia de biodegradación.-** Se armaron bioreactores conteniendo 100 g de sedimento de fondo de tanque, por triplicado, a los cuales se les adicionó agua destilada y nutrientes en una relación 100:3:0,3 de carbono, nitrógeno y fósforo respectivamente (sales utilizadas  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{HPO}_4$  y  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ ). Se incubó a 28 °C durante 80 días en frascos color caramelo y con el sistema de OxiTop para medición de consumo de oxígeno automático.

**Recuento de microorganismos.-** El número de microorganismos fue determinado por la técnica de conteo en placa. Se utilizó una suspensión de 10 g de suelo en 90 mL de solución fisiológica estéril que se agitó 30 minutos a 150 r.p.m. Para bacterias totales se utilizó agar nutritivo g/L (5 g peptona de carne, 3 g extracto de levadura, 12 g de agar, 1000 mL de agua destilada, pH 7.2), para bacterias degradadoras de hidrocarburos (BDH) se utilizó un medio mineral 100 mL solución I, 25 mL de la solución II y 14 g de agar-agar completando al litro con agua destilada (solución I (g/L): cloruro de calcio 0.235 g, nitrato de potasio 0.427 g, sulfato de amonio 5 g, cloruro de magnesio hexahidratado 1 g, bicarbonato de potasio 1,2 g. Solución II (g/L): fosfato ácido di sódico dihidratado 0.5 g, fosfato monopotásico 0.5 g. Solución III: EDTA-Na 800 g, cloruro ferroso 300 g, cloruro de calcio hexahidratado 4 g, cloruro de manganeso tetrahidratado 10 g, sulfato cúprico 1g, permanganato de potasio dihidratado 3 g, cloruro de zinc 2 g,

cloruro de litio 0.5 g) al cual se le agregó 30 µL de una mezcla de petróleo y gasoil 1:1 por diseminación en superficie que se denominó MBM-PGO (Pucci y Pucci 2003).

**Análisis de hidrocarburos.-** Determinación por espectrofotometría infrarroja (IR): Sobre dos gramos de muestra mezclados con dos gramos de sulfato de sodio, se procedió a extraer los hidrocarburos presentes con tetracloruro de carbono durante 30 minutos por sonicación. El extracto orgánico obtenido se limpió con sílica gel para posteriormente realizar la lectura en el infrarrojo medio a 2930 cm<sup>-1</sup> según lo propuesto por la norma EPA 418.1.

Determinación de hidrocarburos por Cromatografía Gaseosa (GC). Para determinar la composición de los hidrocarburos presentes en la muestra se mezcló 2 g de la muestra, 1 g SO<sub>4</sub>Na<sub>2</sub> y 10 mL de Hexano, la cual se filtró para separar la fase sólida y líquida. Seis mililitros del filtrado se evaporó cuidadosamente hasta sequedad, se enfrió y retomó con 50 µL de Hexano. Para la cuantificación se utilizó un cromatógrafo de gases Varian 3800 GC, con detector FID y una columna capilar VF-5ms (30 m, 0.25 mm, 0.2523 µm). La temperatura del inyector fue de 200 °C y la del detector FID 300 °C, se inyectó 1 µL. Los parámetros de corrida de la columna fueron los siguientes: 45 a 100 °C con un aumento de 5 °C/min y una segunda rampa de 100 a 275 °C a 8 °C/min. La temperatura final de 275 °C se mantuvo por 5 minutos.

**Aislamiento e identificación de cepas bacterianas.-** A partir de las placas de MBM-PGO utilizadas para conteo de bacterias, se aislaron e identificaron 90 cepas por metil ésteres de ácidos grasos (FAMES) según el método Sherlock MIDI versión 6.0. La extracción de ácidos grasos de membrana se realizó sobre 40 mg de masa celular comenzando con una saponificación con 2mL de alcohol metílico, hidróxido de sodio y agua (150 mL: 45 g: 150 mL). Posteriormente se realizó una metilación con 1 mL ácido clorhídrico 6 N y alcohol metílico (325 mL: 275 mL), seguido de una extracción con 1.25 mL de n-hexano y metil terbutil éter (1:1). Finalmente se realizó un lavado con 3 mL de hidróxido de sodio y agua (10.8 g en 900 mL) de acuerdo a lo propuesto por el sistema de identificación (MIDI Newark, Del., USA).

Los ácidos grasos obtenidos se determinaron como metil ésteres por cromatografía gaseosa. Para tal fin se utilizó una columna capilar Ultra 2 de 25 m de longitud y 0.2 mm de diámetro. El análisis se llevó a cabo con un cromatógrafo HP 6890 series II GC (inyección splitless, presión inicial 10 psi, programa de temperatura: 170 – 288 °C a 28 °C.min<sup>-1</sup>, 288 – 310 °C a 60 °C.min<sup>-1</sup>, 1.5 min de permanencia a 310 °C, detector por ionización de llama). La integración de los pico se efectuó mediante el programa HP 10.01 Chem Station.

Los ácidos grasos fueron identificados utilizando el sistema Sherlock (versión 6.0) con el estándar Agilent "Calibration standards kit for the microbial identification system". La composición en ácidos grasos fue calculada como porcentaje del área de pico (MIDI).

**Análisis de resultados.-** Los valores de hidrocarburos y recuentos bacterianos se analizaron por análisis de la varianza (ANOVA) mediante el programa BIOM (Applied Biostatistics INC 3 Heritage Setauket NY 11711 USA).

## Resultados y discusión

Las características iniciales del fondo de tanque, lo hacen un material para el uso de técnicas biológicas en la eliminación de hidrocarburos. El fondo de tanque contenía un pH 7.5, humedad de 8.9%, residuo orgánico 25%, residuo inorgánico de 75%, densidad aparente 0.8, porosidad 49%, capacidad de retención del agua 64% cloruros 32260 ppm, bicarbonatos 226 ppm, sulfatos 2553 ppm, calcio 5511 ppm, magnesio 1337 ppm, hierro 39 ppm, amonio 18 ppm, fosfato 1.5 ppm y TPH 2.9% compuesto por 48, 35, y 17% de hidrocarburos alifáticos, aromáticos y polares respectivamente.

El valor de pH se encontró dentro de los valores óptimos para el desarrollo bacteriano, entre 6.5 y 7.5 (EPA 510-B-95-002 2004, Pucci et al. 2011). Se observó un alto contenido de cloruros, sodio y potasio, valores frecuentes dado que el petróleo de la zona se extrae en un 40% por recuperación secundaria por lo que esta acompañado de agua de formación que es muy rica en sales y que el petróleo de la cuenca posee una salinidad medida en cloruros de 2000-20000 ppm. Se ha comprobado que estos valores de salinidad pueden resultar tóxicos para algunos grupos de bacterias, desarrollando aquellos discretamente halófilos que presenten tolerancia a niveles de salinidad de 1 a 6% de cloruro de sodio (Meshler & Pucci 2006). Los valores de densidad, tanto aparente como real, se observaron por debajo de los valores normales, de 1 a 1.8 para densidad aparente y 2.6 a 2.7 para densidad real, esto es debido al alto contenido de hidrocarburos en la muestra.

El valor inicial de hidrocarburos totales del petróleo (TPH) fue de 2.9 %, el cual se disminuyó a un 0.4% de TPH (Tabla 1) que se llevo a cabo en la experiencia. Los hidrocarburos que más se degradaron pertenecen al grupo de los n-alcenos con una degradación del 31%, obteniéndose en C13, C14 y C15 los más altos porcentajes de degradación, de 100%, 87% y 82% respectivamente (Tabla 2). Los hidrocarburos poliaromáticos se degradan más lentamente (Acuña et al. 2012), logrando una degradación del 4.5%, la presencia de benzo-antraceno con niveles superiores a las que pide el TIER 1 (ASTM 1739 2010) para suelos industriales sería lo que limita la disposición final de estos, no en todos los fondos de tanque se encuentran valores tan elevados de este compuesto (Bojes & Pope 2007, Pucci et al. 2013).

El sedimento resultante del lavado del fondo de tanque presenta una cantidad de bacterias compatible para el uso de este en procesos biológicos de degradación (Tabla 1) y valores normales encontrados en suelos patagónicos con procesos de biodegradación aceptables (Acuña et al. 2008, Pucci & Pucci 2003). Esta elevada concentración de bacterias con capacidad de degradar

**Tabla 1.** Valores de los recuentos bacterias aeróbicas totales (BAT), de las bacterias degradadoras de hidrocarburos (BDH) y los valores de TPH y consumo de oxígeno final.

	Inicial	final
BAT (UFC/g)	1.60x10 <sup>5</sup>	4.9 x 10 <sup>3</sup>
BDH (UFC/g)	1.27x10 <sup>6</sup>	8.76 x 10 <sup>4</sup>
TPH (%) IR	2.9	0.44
Consumo de oxígeno ppm	----	6400



**Tabla 2.** Análisis de hidrocarburos por GC, del los sedimentos de fondos de tanques al inicio al final del ensayo de biodegradación.

Hidrocarburos	Inicial (ppm)	Final (ppm)	% Biodegradación
C13	21.167	-	100.000
C14	192.681	24.728	87.166
C15	466.232	81.324	82.557
C16	514.107	158.178	69.232
C17	1486.560	1387.921	6.635
C18	288.177	248.514	13.763
C19	624.138	154.944	75.175
C20	377.095	259.470	31.192
C21	327.058	204.673	37.420
C22	513.235	260.742	49.196
C23	623.938	595.594	4.543
C24	434.236	431.711	0.582
C25	404.857	347.498	14.168
C26	515.291	515.225	0
n-Alcanos totales	6783.773	4670.523	31.152
2-Metilnaftaleno	17.351	17.134	1.252
Acenaftileno	31.650	30.997	2.064
Acenaftaleno	19.096	19.024	0.374
Fenantreno	179.963	179.342	0.345
Antraceno	166.027	108.704	34.526
Fluorantreno	335.107	335.088	0.006
Benzo(a) antraceno	233.597	233.242	0.152
Criseno	282.962	282.991	0
PAH totales	1265.754	1206.523	4.680
Total	8049.526	5877.045	26.989

hidrocarburos indica un importante potencial de biodegradación (Atlas 1995, Bartha 1986). La identificación de cepas bacterianas a partir de sus ácidos grasos de membrana permitió observar la presencia bacterias de los géneros *Micrococcus* sp., *Ocrhobacterium* sp., *Clavibacter* sp., *Kocuria rosacea*, *Bacillus* sp. y *Rhodococcus* sp. todos microorganismos que poseen metabolismos con capacidad de degradar hidrocarburos. En los procesos de lavado a 70 C con tensioactivos, previo al análisis de laboratorio se pierden bacterias por la temperatura y los detergentes utilizados aunque existe una población bacteriana capaz de soportar dicho proceso formada principalmente por bacterias Gram positivas y algunas Gram negativas. Predominó el género *Pseudomonas* sp. (35% de las identificaciones) que son ampliamente conocidas por poseer la habilidad de utilizar diversos sustratos xenobióticos, incluyendo aquellos creados por el petróleo, productoras de biosurfactantes, como los ramnolípidos (Atlas 1981, Foght y Westlake 1988, Kumari et al. 2012, Yan et al. 2012, Zhang et al. 2012,) dado a que muchos poseen plámidos (Bhattacharya et al. 2003, Ghazali et al. 2004).

También se identificó bacterias degradadora de gran cantidad de sustratos como el n-hexadecano, utilización de compuestos

alifáticos y degradación de hidrocarburos aromáticos y poliaromáticos. Por su gran capacidad de adaptación, ya que este tipo de bacterias se encuentran normalmente en el suelo y presentan una versatilidad metabólica muy grande que se traduce en su capacidad de utilizar sustratos muy variados como fuente de carbono. El género *Rhodococcus* (24% de las identificaciones) posee una gran variedad de vías metabólicas para la degradación y modificación de compuestos aromáticos, incluyendo las actividades de di-oxigenasas sobre anillos, así como la actividad de ruptura de catecol. Algunas cepas presentan también la vía del 3-oxoadipato. Lo anterior sumado a su capacidad de crecimiento en medios con escasos nutrientes, la carencia de un sistema de represión catabólica y su persistencia ambiental lo hacen un excelente candidato para los tratamientos de biorremediación (Benavides López de Mesa 2006). Estas son bacterias degradadoras de hidrocarburos con alta resistencia a la desecación y adaptadas a sistemas ecológicos con bajo contenido de nutrientes y temperaturas bajas (Díaz-Ramírez et al. 2008). Ambos géneros bacterianos se encuentran comúnmente presentes en suelos patagónicos (Perezutti et al. 2003).

En los recuentos bacterianos de las muestras de los biorreactores (Tabla 1), luego de 80 días de tratamiento, se produjo un consumo de oxígeno que necesitan las bacterias para transformar los hidrocarburos en biomasa y dióxido de carbono, (Tabla 1), se observó un buen desarrollo, tanto de bacterias aerobias totales como de bacterias degradadoras de hidrocarburos. No se observan diferencias significativas ( $P < 0.05$ ) en los valores de los tres sistemas ya que el aumento de un logaritmo está dentro del error del método. Esto demuestra que la diferencia en el rendimiento de la biodegradación no se debe a una mayor población bacteriana sino a un incremento de su capacidad degradadora de hidrocarburos gracias al agregado de nutrientes (Acuña et al. 2008).

## Conclusiones

El residuo proveniente del lavado de fondo de tanque contenía bacterias en cantidad suficiente para la utilización de la técnicas de biodegradación de hidrocarburos de la muestra, esta presentaba un predominio de los géneros *Pseudomonas* sp. y *Rhodococcus* sp. que junto a las condiciones de 20% humedad y nutrientes en una proporción de 100:3:0.3 redujeron los hidrocarburos de 2.9 a 0.4 % medidos por EPA 418.1 infrarojo. La fracción que mejor se degradó fue la de los hidrocarburos alcanos de cadena entre 13 a 26 átomos de carbono, siendo las fracciones aromáticas más difíciles de degradar por lo que requieren tratamientos más prolongados para obtener resultados satisfactorios o el complemento de otras técnicas como la electriobiorremediación (Pucci et al. 2012a, Pucci et al. 2012b, Acuña et al. 2012b)

## Agradecimientos

Agradecemos al CEIMA y a la UNPSJB por el financiamiento del trabajo. Al personal técnica del laboratorio Natalia Tonin, Mirra Leiva y Miriam Robledo.

## Literatura citada

- Acuña A.J., O.H. Pucci & G.N. Pucci. 2012. Effect of nitrogen deficiency in the biodegradation of aliphatic and aromatic hydrocarbons in patagonian contaminated soil. *International Journal of Research and Reviews in Applied Sciences* 11: 479-485.

- Acuña A.J., O.H. Pucci & G.N. Pucci. 2012b. Electrobioremediation of Hydrocarbon Contaminated Soil from Patagonia Argentina. En el libro *New Technologies in the Oil and Gas Industry*. (J. Salgado Gómez, Ed.) Intech, Croacia, pp. 29-48.
- Acuña A.J., O.H. Pucci & G.N. Pucci. 2008. Caracterización de un Proceso de Biorremediación de Hidrocarburos en Deficiencia de Nitrógeno en un Suelo de la Patagonia Argentina. *Ecosistemas* 17: 85-93.
- ASTM 1739. 2010. <http://www.astm.org/Standards/E1739.htm>
- Atlas R.M. 1981. Microbial degradation of petroleum hydrocarbons: an environmental perspective. *Microbiological Reviews* 45: 180-209.
- Benavides López de Mesa J., G. Quintero, A.L. Guevara Vizcaino, et al. 2006. Bioremediación de suelos contaminados con hidrocarburos derivados del petróleo; Bioremediation of contaminated soils with hydrocarbons derived from petroleum. *NOVA* 4: 82-90.
- Bhattacharya D., P. Sarma, S. Krishnan, S. Mishra & B. Lal. 2003. Evaluation of Genetic Diversity Among *Pseudomonas citrone-lonis* Strains Isolated from Oily Sludge-Contaminated Sites. *Applied and Environmental Microbiology* 69: 1435-1441. <http://dx.doi.org/10.1128/AEM.69.3.1435-1441.2003>
- Bojes H.K. & P.G. Pope. 2007. Characterization of EPA's 16 priority pollutant polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs) in tank bottom solids and associated contaminated soils at oil exploration and production sites in Texas. *Regulatory Toxicology and Pharmacology* 47: 288-295. <http://dx.doi.org/10.1016/j.yrtph.2006.11.007>
- Díaz-Ramírez I., E. Escalante-Espinosa, E. Favela-Torres, M. Gutiérrez-Rojas & H. Ramírez-Saad. 2008. Design of Bacterial Defined Mixed Cultures for Biodegradation of Specific Crude Oil Fractions. Using Population Dynamics Analysis by DGGE. *International Biodeterioration. Biodegradation*. 68 (1) 21-30. doi:10.1016/j.ibiod.2007.11.001
- EPA (Environmental Protection Agency). 2004. Capítulo IV (Biopilas) de EPA 510-B-95-002: How to Evaluate Alternative Cleanup Technologies for Underground Storage Tank Sites, a Guide for Corrective Action Plan Reviewers. 27 pp. EPA 9040C. pH Electrometric Measurement <http://www.epa.gov/osw/hazard/testmethods/sw846/pdfs/9040c.pdf>
- EPA Method 418.1. 1979. Petroleum hydrocarbon, total recoverable. In: *Methods for Chemical Analysis of Water and Wastes*. U.S. EPA, Washington, DC, EPA 600/4-79/020.
- Ferrari M.D., E. Neirotti, C. Albornoz, M.R. Mostazo & M. Cozzo. 1996. Biotreatment of hydrocarbons from petroleum tank bottom sludges in soil slurries. *Biotechnology Letters* 18: 1241-1246. <http://dx.doi.org/10.1007/BF00129947>
- Foght J.M. & D.W.S. Westlake. 1988. Degradation of polycyclic aromatic hydrocarbons and aromatic heterocycles by a *Pseudomonas* species. *Canadian Journal of Microbiology* 34: 1135-1141. <http://dx.doi.org/10.1139/m88-200>
- Gallego J.L.R., M.J. García-Martínez, J.F. Llamas, et al. 2007. Biodegradation of oil tank bottom sludge using microbial consortia. *Biodegradation* 18: 269-281. <http://dx.doi.org/10.1007/s10532-006-9061-y>
- García Trejo A. 1981. Experimentos en microbiología de suelos. Compañía Editorial Continental S.A. Primera edición. México. Pág. 14-16, 22-27.
- Ghazali F., R. Rahman, A. Salleh & M. Basri. 2004. Biodegradation of Hydrocarbons in Soil by Microbial Consortium. *International Biodeterioration & Biodegradation* 54: 61-67. <http://dx.doi.org/10.1016/j.ibiod.2004.02.002>
- Kumari B., S.N. Singh & D.P. Singh. 2012. Characterization of two biosurfactant producing strains in crude oil degradation. *Process Biochemistry* 47: 2463-2471. <http://dx.doi.org/10.1016/j.procbio.2012.10.010>
- Matsui T., T. Yamamoto, N. Shinzato, T. Mitsuta, K. Nakano, & T. Namihira. 2013. Degradation of oil tank sludge using long-chain alkane-degrading bacteria. *Annals of Microbiology* 1: 1-5.
- Meshler M. & O.H. Pucci. 2006. Biodegradación de Hidrocarburos de la Comunidad Bacteriana en Condiciones de Alta Concentración en Sales de Sulfato. *Ingeniería Sanitaria y Ambiental* 89: 92-97.
- Obras Sanitarias de la Nación. Dirección de Química y Tecnología. 1970. Métodos para examen de agua y líquidos cloacales. 111p.
- Peressutti S.R., H.M. Alvarez & O.H. Pucci. 2003. Dynamics of Hydrocarbon-Degrading Bacteriocenosis of an Experimental Oil Pollution in Patagonian Soil. *International Biodeterioration & Biodegradation* 52: 21-30. [http://dx.doi.org/10.1016/S0964-8305\(02\)00102-6](http://dx.doi.org/10.1016/S0964-8305(02)00102-6)
- Pucci G.N. & O.H. Pucci. 2003. Biodegradabilidad de Componentes de Mezclas Naturales de Hidrocarburos Previamente Sometidas a Landfarming. *Revista Argentina de Microbiología* 35: 62-68.
- Pucci G.N., A.J. Acu-a & O.H. Pucci. 2013. Electrobioremediación de fondos de tanques petroleros. *Revista Peruana de Biología* 20: 199-201. <http://dx.doi.org/10.15381/rpb.v20i2.2688>
- Pucci G.N., Acu-a A.J., Wick L.Y. & Pucci O.H. 2012a. The use of electrobioremediation in hydrocarbon release and bioremediation. *International Journal of Current Research* 4: 451-454.
- Pucci G.N., Acu-a A.J., Wick L.Y. & Pucci O.H. 2012b. Electrobioremediation of Patagonian Soils contaminated with Hydrocarbon. *Portugaliae Electrochimica Acta* 30: 361-370. <http://dx.doi.org/10.4152/pea.201205361>
- Pucci O.H., A.J. Acu-a & G.N. Pucci 2013. Biodegradación de residuos de estaciones de servicio y lavaderos industriales por la cepa *Rhodococcus erythropolis* ohp-al-gp. *Acta Biológica Colombiana. Universidad Nacional de Colombia* 18: 15-20.
- Pucci G.N., A.J. Acu-a & O.H. Pucci. 2011. Biodegradación de hidrocarburos en la meseta patagónica, un resumen de la optimización de los parámetros a tener en cuenta. *Ingeniería Sanitaria y Ambiental*, 115: 36
- Pucci O.H., M. Bak, S. Peressutti, I. Klein, C. Härting, H. Alvarez & L. Wünsche. 2000. Influence of Crude Oil Contamination on the Bacterial Community of Semiarid Soil of Patagonia (Argentina). *Acta Biotechnol.* 20: 129-146. <http://dx.doi.org/10.1002/abio.370200207>
- Saikia R.R. & S. Deka. 2013. Removal of hydrocarbon from refinery tank bottom sludge employing microbial culture. *Environmental Science and Pollution Research* 20: 1-8. <http://dx.doi.org/10.1007/s11356-013-1888-2>
- Standard Methods for the examinations of Water and Wastewater, 1992. 18th edition. Parte 2320. Método B.
- Wang Z., M. Fingas, C. Yang & J. Christensen. 2006. Crude Oil and Refined Product Fingerprinting, Principles. En, *Environmental Forensics*. (R. Morrison y B.L. Murphy Ed.) Elsevier Science, USA, pp. 339-357.
- Yan P., M. Lu, Q. Yang, H.L. Zhang, Z.Z. Zhang & R. Chen. 2012. Oil recovery from refinery oily sludge using a rhamnolipid biosurfactant-producing *Pseudomonas*. *Biore-source Technol.* 116: 24-28. <http://dx.doi.org/10.1016/j.biortech.2012.04.024>
- Zhang X., D. Xu, C. Zhu, T. Lundaa & K.E. Scherr. 2012. Isolation and identification of biosurfactant producing and crude oil degrading *Pseudomonas aeruginosa* strains. *Chemical Engineering Journal* 209: 138-146. <http://dx.doi.org/10.1016/j.cej.2012.07.110>

