



MOLÉCULA

Publicación mensual de la Facultad de Químicas de la Universidad de Castilla la Mancha

Nº 6 Época II. 1 de Abril de 2005.

Editor: A. Mucientes.

Coordina Decanato

Los primeros plásticos (III): el Nylon



En los años 30 se crea la primera fibra artificial, el nylon. Su descubridor fue el químico **Wallace Carothers**, que trabajaba para la empresa Du Pont. Descubrió que la hexametilendiamina y el ácido adípico podían formar un polímero que bombeado a través de agujeros y estirado podía formar hilos que podían tejerse.

Su primer uso fue la fabricación de paracaídas para las fuerzas armadas estadounidenses durante la Segunda Guerra Mundial, extendiéndose rápidamente a la industria textil en la fabricación de medias y otros tejidos combinados con algodón o lana. Al nylon le siguieron otras fibras sintéticas como por ejemplo el orlón y el acrilán.

Noticias



La Consejería de Educación y Ciencia ha otorgado los Premios de Investigación Científica e Innovación de Castilla-La Mancha 2004. En concreto, el Premio a la Excelencia “Gabriel Alonso de Herrera”, dotado con 18.000 euros y que reconoce el conjunto de la labor investigadora realizada y la trayectoria científico-técnica, ha sido para nuestro compañero **Antonio de Lucas Martínez**. CU de Ingeniería Química. Enhorabuena!!



El día 17 de Marzo tuvo lugar la constitución de la Junta de Facultad (cuyos miembros fueron elegidos el 3 de Marzo) y la elección de Decano, que recayó nuevamente en el Catedrático de Química Inorgánica **D. Antonio Fermín Antiñolo García**.



Durante el mes de Abril se proyectarán las siguientes películas, en el salón de actos de la Facultad, dentro de las actividades programadas por la Asociación de A.A y amigos de la Facultad, **ALAMBIQUE**.

Lunes 4, 19:30h

Delicatessen

(Jean Pier-Jeunet, 1991)

Lunes 11, 19:30h

Trainspotting

(Danni Boyle, 1996)



Libros y direcciones electrónicas de interés:



Historia Química de una Vela

Autor: **Michael Faraday**

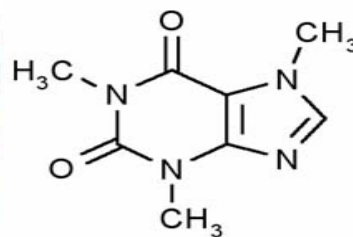
Editorial: **Nivola**

Las lecciones que se presentan en este libro fueron dirigidas a gente joven de la Real Institución de Londres en 1860. Faraday eligió este tema, porque según él explicó: “No hay ley que gobierne el universo que no juegue un papel en estos fenómenos”.

En la siguiente dirección electrónica puedes encontrar un interesante artículo de Didáctica de la Química sobre [“La comunicación en el proceso de enseñanza aprendizaje”](#) cuyo autor es el **Prof. Dr. J. Rodríguez Guarnizo** de la Fac. C.C. Medioambiente de Toledo.

Molécula del mes: cafeína

Foto: reafin



3,7-dihidro-1,3,7-trimetil-1H-purina-2,6-diona
(C₈H₁₀N₄O₂)

La cafeína se encuentra en el café, te, chocolate y bebidas con cola. Estimula el sistema nervioso, el corazón y la respiración. Produce euforia e interfiere en la relajación y el sueño. Acelera el corazón, es diurético y aumenta la producción de jugos gástricos. Estos efectos se deben al bloqueo de la acción de la adenosina, molécula que se libera durante el sueño y el descanso y que protege al cerebro y al corazón. El consumo de cafeína puede crear dependencia y producir ansiedad, nerviosismo, alteración del sueño e irritación estomacal, además de bloquear los efectos protectores de la adenosina. ¿Café?, sí, pero poco.

Dra. Mairena Martín López . Área de Bioquímica.