



# MOLÉCULA

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

Nº 11 Época II. octubre de 2005.

Editor: A. Mucientes.

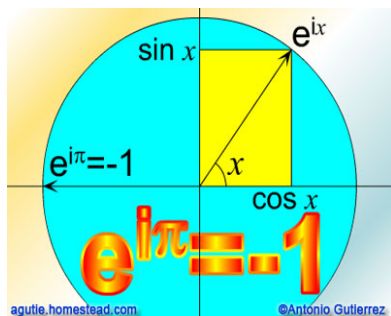
Coordina Decanato

## Noticias

Durante los días 19 a 23 de Septiembre se ha celebrado en Lugo la [XXX Biental de Química de la RSEQ](#), en la que ha participado una nutrida representación de nuestra Facultad presentando comunicaciones orales o en panel. En la siguiente dirección electrónica puedes encontrar algunos de los posters presentados por los miembros de nuestra Facultad. [Póster](#)



## La ecuación más bella: $e^{i\pi} + 1 = 0$



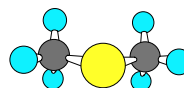
La revista *Physics World* proponía en el año 2004 la pregunta de cuál es la fórmula más distinguida del Parnaso científico-matemático. Las respuestas se publicaron en diferentes meses de dicho año. En marzo se apostaba por enunciados tales como la ecuación de Einstein  $E = m \cdot c^2$ , la de Planck-Einstein,  $E = h \cdot f$ , la compleja ecuación ondulatoria de Schrödinger, incluso, por fórmulas químicas como la descomposición del ozono:  $O_3 = O + O_2$ . En mayo las ecuaciones se retrotraían a la historia previa al siglo XX, introduciéndose igualdades clásicas como la Segunda Ley de Newton  $F = m \cdot a$ , o la ley de Galileo sobre la caída libre según el modelo de movimiento uniformemente acelerado,  $s = \frac{1}{2} a \cdot t^2$ .

Existió un unánime acuerdo general en que la ecuación más bella descubierta hasta la fecha, es la fórmula de Leonhard Euler:  $e^{i\pi} + 1 = 0$ . Resulta conmovedor cómo interactúan la unidad imaginaria ( $i = \sqrt{-1}$ ) con números irracionales ( $e$  y  $\pi$ ) para producir la nada (el cero) con una simple suma con el 1.

## Editorial

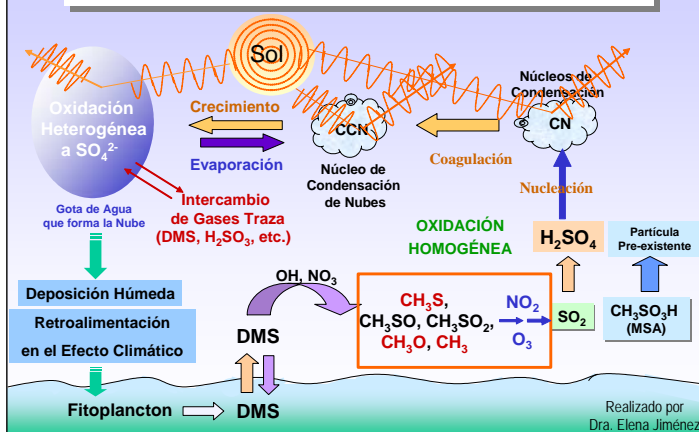
El día 28 comenzaron las clases del curso académico 2005-2006 (los de primero comenzaron una semana antes). Los [Reyes de España](#), acompañados del presidente de la Junta de Comunidades de Castilla-La Mancha y la ministra de Educación y Ciencia, presidirán el acto de [apertura del curso académico universitario 2005/2006, de la Universidad de Castilla-La Mancha](#), el día cuatro de Octubre.

## Molécula del mes: Sulfuro de Dimetilo ( $CH_3SCH_3$ , DMS)



El grupo de Cinética Química Atmosférica del Departamento de Química Física ha contribuido al estudio del efecto climático del DMS, principal fuente de azufre atmosférico en el hemisferio Sur. El estudio de la reactividad en fase gaseosa de algunos intermedios de oxidación del DMS ([Atmospheric Environment](#), 34 (2000) 5295; [Journal of Physical Chemistry A](#), 106 (2002) 2512) se realizó bajo la financiación de dos proyectos europeos (DOMAC y EL CID). El DMS juega un papel crucial en la regulación climática a escala global, al ejercer un **efecto contrario** al Efecto Invernadero.

## Efecto del DMS sobre el Cambio Climático



Grupo de Cinética Química Atmosférica. Departamento de Química Física.