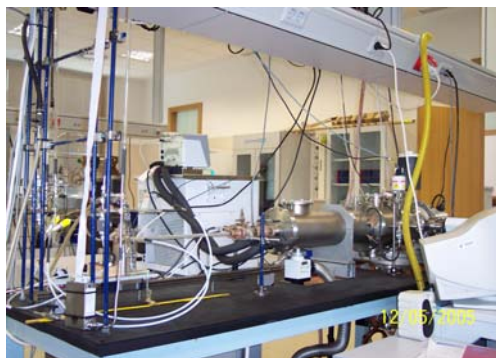




## INAUGURACIÓN DEL INSTITUTO DE TECNOLOGÍA QUÍMICA Y MEDIOAMBIENTA (ITQUIMA).

El consejero de Educación y Ciencia, José Valverde, inauguró oficialmente, el día 3 de julio, en el campus de Ciudad Real, junto con el rector de la UCLM, Ernesto Martínez Ataz, el Instituto de Tecnologías Química y Medioambiental (ITQUIMA). El consejero explicó que este centro, nacido en el seno de la Universidad, refleja la apuesta decidida que el Gobierno regional está realizando para impulsar la investigación y la innovación. Según dijo, nace con la vocación de fomentar la colaboración entre los investigadores universitarios y el mundo empresarial en el ámbito de las Tecnologías Químicas y el Medio Ambiente.



En la fotografía se observa un aspecto parcial del Laboratorio de Química de la Atmósfera cuyo responsable es Alberto Notario Molina, Profesor Titular de Química Física.

## LECTURA DE DEAS

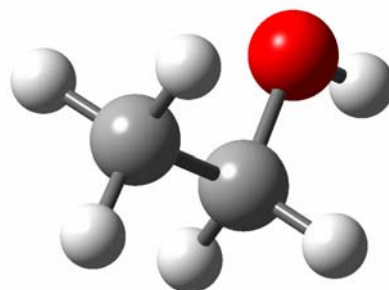
Iván Bravo Pérez y Beatriz Lanza Fernández del área de Química Física, Carlos Alberto Castillo Sarmiento del área de Bioquímica y Purificación Aranda Aranda del área de Química Analítica presentaron y defendieron, el día 5 de Julio, la memoria del trabajo de investigación realizado para obtener el Diploma de Estudios Avanzados. Todos ellos obtuvieron la máxima calificación.

## MOLECULA DEL MES: ETANOL

No cabe duda de que el etanol es uno de los compuestos químicos que más interés suscita por las múltiples aplicaciones que tiene.

El etanol es uno de los llamados compuestos *traza* atmosféricos que más profusamente se emiten. Se viene usando como combustible desde la invención del motor de combustión interna. Brasil es el país del mundo con mayor número de automóviles que emplean etanol como combustible: en 1997, contaba aproximadamente con 4 millones de automóviles que empleaban sólo etanol como combustible y 9 millones que usaban una mezcla etanol-agua con un 22% del alcohol.

Así, en el Dpto. de Química Física se han estudiado algunos procesos de degradación del etanol en la baja atmósfera, en concreto las reacciones del etanol con radical cloro, un radical troposférico diurno que actúa casi exclusivamente en zonas costeras.



## DIRECCIONES ELECTRÓNICAS DE INTERÉS

En la siguiente dirección electrónica puedes encontrar una interesante [Tabla Periódica](#) de los elementos que permite ver, pinchando sobre ellos, además de las características de los átomos de cada elemento, como su configuración electrónica, peso atómico, número atómico, una fotografía de ellos.

<http://www.chem.ox.ac.uk/vrchemistry/pt/>