



## La Química cuida el medio ambiente

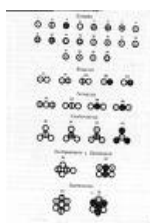
Organizado por la **Sección Territorial de la Real Sociedad Española de Química** ha tenido lugar a lo largo del presente curso académico el **I Concurso** dirigido a los alumnos de **Enseñanza Secundaria** de nuestra región “**La Química está en tu vida**” bajo el tema “**La Química cuida el medio ambiente**”

El jurado compuesto por los miembros de la ST, D. Félix Jalón Sotes (Presidente), D<sup>a</sup> Beatriz Cabañas Galán, D. Francisco Javier Guzmán Bernardo, D. Antonio Mucientes Balado y D. Julián Rodríguez López (Secretario), una vez evaluados todos los trabajos presentados, concedió el primer premio en la categoría de alumnos de Bachillerato al **IES Eladio Cabañero de Tomelloso (Ciudad Real)** dotado con 800 euros, mientras que en la categoría alumnos de E.S.O. el primer premio fue par el **I.E.S. Fray Luis de León de Las Pedroñeras (Cuenca)** dotado también con 800 euros. ¡Enhorabuena a los ganadores!



## Breve biografía de John Dalton 1766-1844

Una buena parte de los descubrimientos de **Dalton** tuvieron su origen en la meteorología a la que se dedicó junto con la Química. Estimaba que el aire estaba formado por un 80% de Nitrógeno y un 20% de Oxígeno y que aquel no era un elemento en sí mismo. Los primeros trabajos sobre las propiedades de los gases le llevó a la formulación de la **Teoría Atómica**, por la que ha sido considerado como “Padre de la Química” junto a **Lavoisier**. **Dalton** también estudió el defecto de su visión pues no podía percibir varios colores. A su muerte dejó un ojo para que se comprobase si el humor ocular estaba teñido de verde. No fue así pero en 1990 se hizo el estudio de su ADN y se vio que le faltaba el pigmento para la sensibilidad al verde.



## El comportamiento del agua a escala nanométrica

El grupo del profesor **Abderrazzak Douhal** ha publicado un trabajo sobre el comportamiento del agua a escala nanométrica que es portada en la revista **The Journal of Physical Chemistry B** y que recoge el diario **El País.com** (30/05/2007). Los investigadores introdujeron el agua en micelas (nanopiscinas) junto a una molécula espía elegida para revelar los cambios en las moléculas de agua. La molécula espía es inducida por un laser a intercambiar protones con las moléculas de agua y al hacerlo emite luz cuyo color y características dependen del número de moléculas implicadas en el intercambio. Al medir el movimiento de la molécula espía se puede conocer el cambio estructural y dinámico del agua en la nanopiscina.

## Certamen Arquímedes

En la siguiente dirección electrónica puedes encontrar las bases del **Certamen Arquímedes 2007** de Introducción a la Investigación Científica.  
<http://www.mec.es/universidades/arquimedes/index.html>.