



MOLÉCULA

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

Nº 26 Época II. Marzo de 2007.

Editor: A. Mucientes.

Coordina Decanato

PREMIO DE INVESTIGACIÓN PARA LA CATEDRÁTICA MARÍA DOLORES CABEZUDO

La Consejería de Educación y Ciencia ha concedido los Premios de Investigación Científica e Innovación 2006 con el fin de reconocer y apoyar la labor investigadora y el esfuerzo innovador realizado por los científicos de la región. El Premio a la Excelencia "Gabriel Alonso de Herrera", dotado con 18.000 euros, ha sido para María Dolores Cabezudo Ibáñez, por su amplia contribución científica en el campo de la enología y la ciencia y la tecnología de los alimentos, y por la creación en la UCLM del departamento responsable de la formación y la investigación en estas disciplinas.



El equipo decanal felicita en nombre propio y en el de todos los profesores de la Facultad de Química a la profesora M.D. Cabezudo por el brillante premio obtenido.

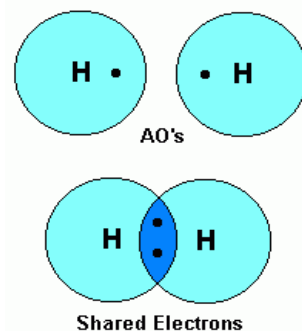
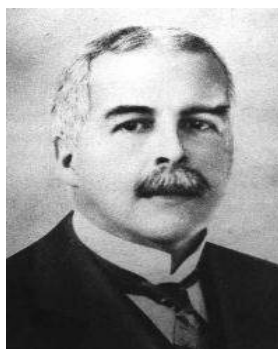
OLIMPIADA DE QUIMICA



El sábado 25 de febrero tuvo lugar en el Aulario Polivalente del Campus de Ciudad Real la edición 2007 de la Fase Local de Castilla-La Mancha de la Olimpiada de Química, con la participación de cerca de 60 alumnos de diferentes I.E.S. de la región. El nivel mostrado fue muy elevado, con unas más que notables calificaciones. Los tres primeros clasificados fueron: D. Victor Saavedra Yurriagoitia, del IES Alfonso X el Sabio (Toledo), D. Fernando Acebron Sánchez-Herrera, del IES Santa María de Alarcos (Ciudad Real) y D. Manuel Piqueras Flores, del IES Hernán Pérez del Pulgar (Ciudad Real), respectivamente.

BREVE BIOGRAFIA DE GILBERT NEWTON LEWIS

G.N. Lewis nació en Weymouth, Massachusetts, el 23 de Octubre de 1875. Se doctoró en la Universidad de Harvard en 1899 bajo la supervisión de T.W. Richards, quien le fomentó el interés por la Termodinámica. En el Instituto de Tecnología Massachusetts estudió durante siete años (1905-1912) los potenciales de electrodo y las energías libres de los elementos.



En 1912 comenzó a investigar en la Universidad de Berkeley. Su teoría del par de electrones compartidos es la primera descripción del enlace covalente. Aunque él nunca usó realmente el término "octete" para cuatro pares de electrones, la regla del octete es asociada a menudo con él. El libro de Lewis, "Valencia y la Estructura de Átomos y Moléculas", es una de las más grandes contribuciones a la moderna teoría del enlace químico. En el año 1923 comenzó a trabajar en su Teoría ácido-base. En la década de los años 30 investigó sobre isótopos publicando 26 artículos sobre el deuterio, agua deuterada, isótopos de litio, física de neutrones. Él predijo la existencia del agua pesada antes de ser aislada. En el año 1940 comenzó a trabajar en fotoquímica y continuó investigando hasta su muerte el 23 de marzo de 1946, en su laboratorio de la Universidad de Berkeley, rodeado de matraces y tubos de ensayo. Lewis definió la Química Física como aquello que abarca "todo lo que es interesante". No hay un científico en toda la historia de América que haya contribuido más extensamente que él a todos los campos de la Química. Aunque nunca recibió el Premio Nobel existe el sentimiento general que lo mereció por sus contribuciones a la Termodinámica y a la Teoría de la valencia.