



# MOLÉCULA

**Semanario de la Facultad de Químicas de la Universidad de Castilla la Mancha**  
**Nº27 Época I. 22 de Enero de 2001.**

**Coordinación Decanato**

Esta semana comienzan los exámenes cuatrimestrales, ya sabemos lo que esto supone para nuestros alumnos y esperamos, como siempre que los resultados sean mejores que los del año anterior.

Este año como novedad importante se incorporan los exámenes de asignaturas del plan antiguo, sin docencia. Además y tal como se os ha informado hay dos periodos diferentes, de dos y tres semanas, dependiendo de los cursos de que se trate (para una información mas detallada ver la guía docente del curso 2000/2001).

## Área de Bioquímica y Biología Molecular/ Vicerrectorado de Cooperación Internacional

Curso: "Métodos activos para la mejora en la calidad de la enseñanza en pregrado y postgrado. La enseñanza de la Bioquímica como modelo"

El curso será desarrollado por los Profesores:

Dr. Joaquín Díaz Brito

Dra. Olimpia Carrillo Farnés

Dra. Zaldívar Muñoz

**Departamento de  
Bioquímica  
Facultad de Biología  
Universidad de la Habana**

Salón de Actos de la Facultad de Químicas

29 de Enero a 2 de Febrero

de 10h a 11h30m y de 12h a 13h30


## Colores primarios

Algunos, seguimos teniendo problemas para identificar los colores primarios, aditivos, substractivos etc.

Eliendo adecuadamente tres colores y mezclándolos en diferentes proporciones, podemos obtener casi toda la gama de colores existentes. Estos tres colores reciben el nombre de colores primarios.

En la televisión se utilizan los colores rojo, verde y azul como colores primarios para producir la gama de colores que podemos ver en las pantallas. Estos tres colores se llaman colores primarios aditivos

Cuando mezclamos dos colores puros diferentes, se obtiene otro color, por ejemplo rojo mezclado con verde produce color amarillo

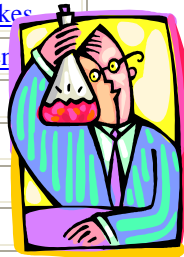
Si quieres saber mas de este tema y practicar con las mezclas de colores conéctate 



Línea de tiempo de los descubrimientos y teorías que conducen al conocimiento atómico actual.



Año	Científico
Antigua Grecia	<a href="#">Democritus</a>
1704	<a href="#">Isaac Newton</a>
1803	<a href="#">John Dalton</a>
1832	Michael Faraday
1869	<a href="#">Dmitri Mendeleeff</a>
1873	<a href="#">James Clerk Maxwell</a>
1879	<a href="#">Sir William Crookes</a>
1895	<a href="#">Wilhelm Roentgen</a>
1896	<a href="#">Henri Becquerel</a>
1897	<a href="#">J.J. Thomson</a>
1897	<a href="#">J.J. Thomson</a>
1898	<a href="#">Rutherford</a>
1898	<a href="#">Marie Skłodowska Curie</a>
1900	<a href="#">Soddy</a>
1900	<a href="#">Max Planck</a>
1906	<a href="#">Hans Geiger</a>
1909	<a href="#">R.A. Millikan</a>
1911	<a href="#">Ernest Rutherford</a>
1914	<a href="#">H.G.J. Moseley</a>
1922	<a href="#">Niels Bohr</a>
1923	<a href="#">de Broglie</a>
1927	<a href="#">Heisenberg</a>
1929	<a href="#">Cockcroft / Walton</a>
1930	<a href="#">Schrodinger</a>
1930	Paul Dirac
1932	<a href="#">James Chadwick</a>
1938	<a href="#">Lise Meitner,</a>
1941 - 51	<a href="#">Glenn Seaborg</a>
1942	<a href="#">Enrico Fermi</a>
1950's -	<a href="#">New findings/particles</a>



Tenemos programas de sistemas periódicos interactivos, si estas interesado en alguno de ellos, ponte en contacto con nosotros.