

Applets en Física y Química

Seminario 2 - 22/02/2010

Los applets son representaciones gráficas y animadas. Pueden adoptar muchas variedades: la elaboración de gráficas y diagramas a partir de una serie de datos, la reproducción de muchas prácticas habituales de laboratorio, la simulación de fenómenos físico-químicos, etc.

A continuación se muestra un listado de páginas webs donde podremos encontrar applets muy interesantes para su utilización en una clase de física y química:

- Educatur: página donde encontraremos applets sobre todo para su utilización en clases de física de Bachillerato.

- De ciencias: en ésta se podrán encontrar applets de química, que permitan la visualización de algunos fenómenos microscópicos. Algunos de éstos se pueden utilizar a nivel de ESO.

- Física con ordenador: en esta página se pueden encontrar applets de física, desde simulaciones de cinemática y dinámica hasta de mecánica cuántica.

- Applets Java de física: página donde separados por unidades podemos encontrar applets aplicables a 4ºESO y Bachillerato.

Â

Los applets tienen un gran potencial didáctico, siendo una herramienta que se adapta al nivel académico deseado. Se puede utilizar para la resolución de problemas, para complementar el laboratorio tradicional y también para desarrollar virtualmente ciertas prácticas difíciles de ejecutar en un laboratorio convencional.

PERIÓDICO DE ELEMENTOS

						18 VIIA
	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	2 VIIIA He Helio 4.002602
5 IIA B Boro 10.811	6 IIIA C Carbono 12.011	7 IVA N Nitrógeno 14.007	8 VA O Oxígeno 15.999	9 VIA F Fluor 18.998	10 VIIA Ne Neón 20.1797	
11 IB Al Aluminio 26.981538	12 IIB Si Silicio 28.0855	13 IIIA P Fósforo 30.973762	14 IVB S Azufre 32.06	15 VB Cl Cloro 35.453	16 VIB Ar Argón 39.948	
19 IIIB Ga Galio 69.723	20 IIB Ge Germanio 72.64	21 IIIA As Arsénico 74.9216	22 IVB Se Selenio 78.96	23 VB Br Bromo 79.904	24 VIB Kr Kriptón 83.796	
29 IIB In Indio 114.818	30 IIB Sn Estadío 118.710	31 IIIA Sb Antimonio 121.757	32 IVB Te Teluro 127.6	33 VB I Yodo 126.905	34 VIB Xe Xenón 131.29	
37 IIB Tl Talio 204.3833	38 IIB Pb Plomo 207.2	39 IIIA Bi Bismuto 208.9804	40 IVB Po Polonio 209	41 VB At Astato 210	42 VIB Rn Radón 222	
113 IIB Uut Ununtrio 288	114 IIB Uuq Ununquadio 288	115 IIIA Uup Ununpentio 288	116 IVB Uuh Ununhexio 288	117 VB Uus Ununseptio 288	118 VIB Uuo Ununoctio 288	

Para mÃ¡s informaciÃ³n puedes contactar con este mail.

Â

Noticia creada por SOFIA BARBERÃ€ LANGA (Seminario, turno 2)

Â

Â

Â