

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 Li Litio 6.941	6 IIIA Be Berilio 9.012182	7 IVA B Boro 10.811	8 VA C Carbono 12.0107	9 VIA N Nitrógeno 14.00643	10 VIIA O Oxígeno 15.999	11 VIIIA F Fluor 18.9984032
12 IIA Mg Magnesio 24.304	13 IIIA Al Aluminio 26.9815386	14 IVA Si Silicio 28.0855	15 VA P Fósforo 30.973762	16 VIA S Azufre 32.06	17 VIIA Cl Cloro 35.453	18 VIIIA Ar Argón 39.948
19 IA K Potasio 39.0983	20 IIA Ca Calcio 40.078	21 IIIB Sc Escandio 44.955912	22 IIIB Ti Titanio 47.88	23 IIIB V Vanadio 50.9415	24 IIIB Cr Cromo 51.9961	25 IIIB Mn Manganeso 54.938045
26 IIB Zn Zinc 65.38	27 IIB Ga Galio 69.723	28 IIB Ge Germanio 72.64	29 IIB As Arsénico 74.9216	30 IIB Se Selenio 78.96	31 IIB Br Bromo 79.904	32 IIB Kr Kriptón 83.796
33 IIB In Indio 114.818	34 IIB Sn Estadío 118.710	35 IIB Sb Antimonio 121.757	36 IIB Te Teluro 127.6	37 IIB I Yodo 126.905	38 IIB Xe Xenón 131.29	39 IIB Ba Bario 137.327
41 IIB Tl Talio 204.3833	42 IIB Pb Plomo 207.2	43 IIB Bi Bismuto 208.9804	44 IIB Po Polonio 209	45 IIB At Astatino 210	46 IIB Rn Radón 222	47 IIB Fr Francio 223
113 IIB Uut Ununtrio 288	114 IIB Uuq Ununquadio 289	115 IIB Uup Ununpentio 290	116 IIB Uuh Ununhexio 291	117 IIB Uus Ununseptio 292	118 IIB Uuo Ununoctio 293	

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

Noticia creada por SOFIA BARBERÀ LANA (Seminario, turno 2)

Â

Â

Â