

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 He Helio 4.002602
5 B Boro 10.811	6 C Carbono 12.011	7 N Nitrógeno 14.007	8 O Oxígeno 15.999	9 F Fluor 18.998	10 Ne Neón 20.1797	
11 Al Aluminio 26.981538	12 Mg Magnesio 24.305	13 Si Silicio 28.086	14 P Fósforo 30.973762	15 S Azufre 32.06	16 Cl Cloro 35.453	18 Ar Argón 39.948
19 K Potasio 39.0983	20 Ca Calcio 40.078	21 Sc Escandio 44.955912	22 Ti Titanio 47.88	23 V Vanadio 50.9415	24 Cr Cromo 51.9961	26 Fe Hierro 55.845
27 Co Cobalto 58.933195	28 Ni Níquel 58.6934	29 Cu Cobre 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Galio 69.723	32 Ge Germanio 72.64	34 Se Selenio 78.96
35 Br Bromo 79.904	36 Kr Kriptón 83.798	37 Rb Rubidio 85.468	38 Sr Estroncio 87.62	39 Y Yttrio 88.906	40 Zr Zirconio 91.224	42 Mo Molibdeno 95.94
43 Tc Tecnecio 98	44 Ru Rutenio 101.07	45 Rh Rodio 102.9055	46 Pd Paladio 106.36	47 Ag Plata 107.8682	48 Cd Cadmio 112.411	50 Sn Estadío 118.710
51 In Indio 114.818	52 Sn Estadío 118.710	53 Sb Antimonio 121.757	54 Te Teluro 127.6	55 I Yodo 126.905	56 Xe Xenón 131.29	
61 La Lantano 138.905	62 Ce Cerio 140.12	63 Pr Praseodimio 140.90765	64 Nd Neodimio 144.242	65 Pm Prometio 144.91262	66 Sm Samario 150.36	68 Er Erbio 167.259
71 Lu Lutecio 174.967	72 Hf Hafnio 178.49	73 Ta Tantalio 180.94788	74 W Wolframio 183.84	75 Re Renio 186.207	76 Os Osmio 190.23	78 Pt Platino 195.084
81 Tl Talio 204.3833	82 Pb Plomo 207.2	83 Bi Bismuto 208.98038	84 Po Polonio 209	85 At Astato 210	86 Rn Radón 222	
113 Uut Ununtrio 288	114 Uuq Ununquadio 289	115 Uup Ununpentio 288	116 Uuh Ununhexio 289	117 Uus Ununseptio 289	118 Uuo Ununoctio 289	

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â