

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.

ELEMENTOS					
13	14	15	16	17	18
3A	4A	5A	6A	7A	8A
					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 30.974	15 S Azufre 32.06	16 Cl Cloro 35.453
19 K Potasio 39.0983	20 Ca Calcio 40.078	21 Sc Escandio 44.956	22 Ti Titanio 47.88	23 V Vanadio 50.942	24 Cr Cromo 51.996
29 Cu Cobre 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Gallio 69.723	32 Ge Germanio 72.64	33 As Arsénico 74.922	34 Se Selenio 78.96
37 Rb Rubidio 85.468	38 Sr Estroncio 87.62	39 Y Yttrio 88.906	40 Zr Zirconio 91.224	41 Nb Níquel 92.906	42 Mo Molibdeno 95.94
47 Ag Plata 107.868	48 Cd Cadmio 112.411	49 In Indio 114.818	50 Sn Estaño 118.710	51 Sb Antimonio 121.757	52 Te Teluro 127.6
55 Cs Cesio 132.905	56 Ba Bario 137.327	57 La Lantano 138.905	58 Ce Cerio 140.12	59 Pr Praseodimio 140.908	60 Nd Neodimio 144.24
63 Eu Europio 151.964	64 Gd Gadolinio 157.25	65 Tb Terbio 158.925	66 Dy Dysprosio 162.50	67 Ho Holmio 164.930	68 Er Erbio 167.259
71 Lu Lutecio 174.967	72 Hf Hafnio 178.49	73 Ta Tantalio 180.948	74 W Wolframio 183.84	75 Re Renio 186.207	76 Os Osmio 190.23
79 Au Oro 196.967	80 Hg Mercurio 200.59	81 Tl Talio 204.387	82 Pb Plomo 207.2	83 Bi Bismuto 208.980	84 Po Polonio 209
87 Fr Francio 223	88 Ra RADIOACTIVO	89 Ac ACTINÓIDES	90 Th Torio 232.038	91 Pa Protactinio 231.036	92 U Uranio 238.029
101 Md Mendelevio 288	102 No Nobelio 289	103 Nh Nihonio 288	104 Fl Flerovio 289	105 Lv Livermorio 293	106 Ts Teneso 294
113 Nh Nihonio 288	114 Fl Flerovio 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