

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.

Tabla Periódica de 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 Na Sodio 22.98976928	12 Mg Magnesio 24.304	13 Al Aluminio 26.9815386	14 Si Silicio 28.0855	15 P Fósforo 30.973762	16 S Azufre 32.06
17 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 51.99616	25 Mn Manganeso 54.938044	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 Gallio 69.723	32 Ge Germanio 72.64	33 As Arsénico 74.9216	34 Se Selenio 78.96
35 Br Bromo 79.904	36 Kr Kriptón 83.796	37 Rb Rubidio 85.4678	38 Sr Estroncio 87.62	39 Y Yttrio 88.905848	40 Zr Zirconio 91.224
41 Nb Níobio 92.90638	42 Mo Molibdeno 95.94	43 Tc Technecio 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	49 In Indio 114.818	50 Sn Estaño 118.710	51 Sb Antimonio 121.757	52 Te Teluro 127.6
53 I Yodo 126.9054	54 Xe Xenón 131.29	55 Ba Bario 137.327	56 La Lantano 138.90547	57 Ce Cerio 140.12	58 Pr Praseodimio 140.90766
59 Nd Neodimio 144.242	60 Pm Prometio 144.91262	61 Sm Samario 150.36	62 Eu Europio 151.964	63 Gd Gadolinio 157.25	64 Tb Terbio 158.92532
65 Dy Disproscio 162.5001	66 Ho Holmio 164.93032	67 Er Erbio 167.259	68 Tm Terminio 168.93032	69 Yb Ytterbio 173.054	70 Lu Lutecio 174.967
71 Hf Hafnio 178.49	72 Ta Tantalio 180.94788	73 W Wolframio 183.84	74 Re Renio 186.207	75 Os Osmio 190.23	76 Ir Iridio 192.222
77 Pt Platino 195.084	78 Au Oro 196.966569	79 Hg Mercurio 200.59	80 Tl Talio 204.38	81 Pb Plomo 207.2	82 Bi Bismuto 208.9804
83 Po Polonio 209	84 At Astatino 210	85 Rn Radón 222	86 Fr Francio 223	87 Ra RADIOACTIVO	88 Ac ACTINÓIDES
89 U URANIO	90 Th TALIO	91 Pa Protactinio	92 U URANIO	93 Np Neptunio	94 Pu Plutonio
95 Am Americio	96 Cm Curcio	97 Bk Berkelio	98 Cf Californio	99 Es Einsteinio	100 Fm Fermio
101 Md Mendelevio	102 No Nobelio	103 Lr Lawrencio	104 Rf Rutherfordio	105 Db Dubnio	106 Sg Seaborgio
107 Bh Bohrio	108 Hs Hassiumio	109 Mt Meitnerio	110 Ds Darmstadtio	111 Rg Roentgenio	112 Cn Copernicio
113 Nh Nihonio	114 Fl Flerovio	115 Mc Moscovio	116 Lv Livermorio	117 Uus Unseptio	118 Uuo Ununoctio

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â