

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 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
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	25 Mn Manganeso 54.938045
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
37 Rb Rubidio 85.4678	38 Sr Estroncio 87.62	39 Y Ytrio 88.9062	40 Zr Zirconio 91.224	41 Nb Níquel 92.90638	42 Mo Molibdeno 95.94	43 Tc Tecnecio 98
45 Rh Rutenio 101.072	46 Pd Paladio 106.36	47 Ag Plata 107.8682	48 Cd Cadmio 112.411	49 In Indio 114.818	50 Sn Estadío 118.710	51 Sb Antimonio 121.757
53 I Yodo 126.90549	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
61 Pm Prometio 144.9127	62 Sm Samario 150.36	63 Eu Europio 151.964	64 Gd Gadolinio 157.25	65 Tb Terbio 158.92535	66 Dy Dysprosio 162.50014	67 Ho Holmio 164.93033
69 Tm Terbio 168.93048	70 Yb Ytterbio 173.0547	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
77 Ir Iridio 192.222	78 Pt Platino 195.084	79 Au Oro 196.96657	80 Hg Mercurio 200.59	81 Tl Talio 204.3833	82 Pb Plomo 207.2	83 Bi Bismuto 208.9804
85 At Astato 210	86 Rn Radón 222	87 Fr Francio 223	88 Ra Radio 226	89 Ac Actinio 227	90 Th Torio 232.0377	91 Pa Protactinio 231.036888
93 U Uranio 238.02891	94 Np Neptunio 237.048173	95 Pu Plutonio 244.06422	96 Am Americio 243.061389	97 Cm Curcio 247.0713	98 Bk Berkelio 247.0713	99 Cf Californio 251.079589
101 Md Mendelevio 258.10	102 No Nobelio 259	103 Lr Lawrencio 262	104 Rf Rutherfordio 261	105 Db Dubnio 262	106 Sg Seaborgio 263	107 Bh Bohrio 264
109 Mt Meitnerio 268	110 Ds Darmstadtio 271	111 Rg Roentgenio 272	112 Cn Copernicio 285	113 Nh Nihonio 286	114 Fl Flerovio 289	115 Lv Livermorio 293
117 Uus Unseptio 289	118 Uuo Unoctio 294					

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â