

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

	13 3A	14 4A	15 5A	16 6A	17 7A	18 8A
2 He Helio 4.0026	3 Li Litio 6.941	4 Be Berilio 9.0122	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 20.179	11 Na Sodio 22.990	12 Mg Magnesio 24.305	13 Al Aluminio 26.982	14 Si Silicio 28.086	15 P Fósforo 30.974
16 S Azufre 32.06	17 Cl Cloro 35.45	18 Ar Argón 39.948	19 K Potasio 39.098	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	25 Mn Manganeso 54.938	26 Fe Hierro 55.845	27 Co Cobalto 58.933	28 Ni Níquel 58.69	29 Cu Cobre 63.546
30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Galio 69.723	32 Ge Germanio 72.64	33 As Arsénico 74.922	34 Se Selenio 78.96	35 Br Bromo 79.904	36 Kr Kriptón 83.796
37 Rb Rubidio 85.468	38 Sr Estroncio 87.62	39 Y Yttrio 88.906	40 Zr Zirconio 91.224	41 Nb Níobio 92.906	42 Mo Molibdeno 95.94	43 Tc Tecnecio 98
44 Ru Rutenio 101.07	45 Rh Rodio 102.905	46 Pd Paladio 106.42	47 Ag Plata 107.868	48 Cd Cadmio 112.411	49 In Indio 114.818	50 Sn Estadío 118.710
51 Sb Antimonio 121.757	52 Te Teluro 127.6	53 I Yodo 126.905	54 Xe Xenón 131.29	55 Ba Bario 137.327	56 La Lantano 138.905	57 Ce Cerio 140.12
58 Pr Praseodimio 140.908	59 Nd Neodimio 144.24	60 Pm Prometio 145	61 Sm Samario 150.36	62 Eu Europio 151.964	63 Gd Gadolinio 157.25	64 Tb Terbio 158.925
65 Dy Dysprosio 162.50	66 Ho Holmio 164.930	67 Er Erbio 167.259	68 Tm Terminio 168.930	69 Yb Ytterbio 173.054	70 Lu Lutecio 174.967	71 Hf Hafnio 178.49
72 Ta Tungsteno 180.948	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 196.967
79 Hg Mercurio 200.59	80 Tl Talio 204.387	81 Pb Plomo 207.2	82 Bi Bismuto 208.980	83 Po Polonio 209	84 At Astatino 210	85 Rn Radón 222
86 Fr Francio 223	87 Ra RADIOACTIVO 226	88 Ac Actino 227	89 Th Torio 232.038	90 Pa Protactinio 231.036	91 U Uranio 238.029	92 Np Neptunio 237
93 Pu Plutonio 244	94 Am Americio 243	95 Cm Curcio 247	96 Bk Berkelio 247	97 Cf Californio 251	98 Es Einsteinio 252	99 Fm Fermio 257
100 Md Mendelevio 258	101 Nh Nihonio 261	102 Ds Darmstadtio 261	103 Rg Roentgenio 262	104 Uu Ununquadio 263	105 Uub Ununbicio 264	106 Uuq Ununquencio 265
107 Uup Ununpentio 268	108 Uuh Ununheptio 269	109 Uuo Ununoctio 270	110 Uuq Ununquencio 271	111 Uuh Ununheptio 272	112 Uuo Ununoctio 273	113 Uut Ununtrio 274
114 Uuq Ununquencio 275	115 Uuh Ununheptio 276	116 Uuo Ununoctio 277	117 Uus Ununseptio 278	118 Uuo Ununoctio 279	119 Uue Ununenneio 280	120 Uuo Ununoctio 281

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â