

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 35.453	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 58.693	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 Ytrobio 88.906	40 Zr Zirconio 91.224	41 Nb Níquel 92.906	42 Mo Molibdeno 95.94	43 Tc Tecnecio 98
44 Ru Rutenio 101.07	45 Rh Rodio 102.91	46 Pd Paladio 106.42	47 Ag Plata 107.87	48 Cd Cadmio 112.41	49 In Indio 114.82	50 Sn Estadío 118.71
51 Sb Antimonio 121.76	52 Te Teluro 127.6	53 I Yodo 126.90	54 Xe Xenón 131.29	55 Ba Bario 137.33	56 La Lantano 138.91	57 Ce Cerio 140.12
58 Pr Praseodimio 140.91	59 Nd Neodimio 144.24	60 Pm Prometio 145	61 Sm Samario 150.36	62 Eu Europio 151.96	63 Gd Gadolinio 157.25	64 Tb Terbio 158.93
65 Dy Dysprosio 162.50	66 Ho Holmio 164.93	67 Er Erbio 167.26	68 Tm Terbio 168.93	69 Yb Ytterbio 173.05	70 Lu Lutecio 174.96	71 Hf Hafnio 178.49
72 Ta Tantalio 180.95	73 W Wolframio 183.85	74 Re Renio 186.21	75 Os Osmio 190.23	76 Ir Iridio 192.22	77 Pt Platino 195.08	78 Au Oro 196.97
79 Hg Mercurio 200.59	80 Tl Talio 204.38	81 Pb Plomo 207.2	82 Bi Bismuto 208.98	83 Po Polonio 209	84 At Astatino 210	85 Rn Radón 222
86 Fr Francio 223	87 Ra RADIOACTIVO 226	88 Ac ACTINÓIDES 227	89 Th Torio 232.04	90 Pa Protactinio 231.04	91 U Uranio 238.03	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 No Nobelio 259	102 Lr Lawrencio 260	103 Rf Rutherfordio 261	104 Db Dubnio 262	105 Sg Seaborgio 263	106 Bh Bohrio 264
107 Hs Hassiumio 265	108 Mt Meitnerio 266	109 Ds Darmstadtio 268	110 Uu Ununbio 269	111 Uuh Ununbicio 270	112 Uue Ununbicio 271	113 Uuq Ununquicio 272
114 Uup Ununpentio 273	115 Uuq Ununquicio 274	116 Uuh Ununbicio 275	117 Uus Ununseptio 276	118 Uuo Ununoctio 277	119 Uuq Ununquicio 278	120 Uuo Ununoctio 279

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â