

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.

13	14	15	16	17	18
IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
					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
27 Co Cobalto 58.933	28 Ni Níquel 58.71	29 Cu Cobre 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Gallio 69.723	32 Ge Germanio 72.64
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
43 Tc Technecio 98	44 Ru Rutenio 101.07	45 Rh Rodio 102.91	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 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
61 Pm Prometio 145	62 Sm Samario 150.36	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	69 Tm Terminio 168.930	70 Yb Ytterbio 173.054	71 Lu Lutecio 174.967	72 Hf Hafnio 178.49
73 Ta Tungsteno 180.948	74 W Wolframio 183.84	75 Re Renio 186.207	76 Os Osmio 190.23	77 Ir Iridio 192.222	78 Pt Platino 195.084
79 Au Oro 196.967	80 Hg Mercurio 200.59	81 Tl Talio 204.383	82 Pb Plomo 207.2	83 Bi Bismuto 208.980	84 Po Polonio 209
85 At Astato 210	86 Rn Radón 222	87 Fr Francio 223	88 Ra Radio 226	89 Ac Actinio 227	90 Th Torio 232.038
91 Pa Protactinio 231	92 U Uranio 238.029	93 Np Neptunio 237	94 Pu Plutonio 244	95 Am Americio 243	96 Cm Curcio 247
97 Bk Berkelio 247	98 Cf Californio 251	99 Es Einsteinio 252	100 Fm Fermio 257	101 Md Mendelevio 258	102 No Nobelio 259
103 Lr Lawrencio 260	104 Rf Rutherfordio 261	105 Db Dubnio 262	106 Sg Seaborgio 263	107 Bh Bohrio 264	108 Hs Hassiumio 265
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 Mc Moscovio 288	116 Lv Livermorio 293	117 Ts Teneso 294	118 Og Oganesson 294	119 Uue Ununennio 295	120 Uuo Unbinilium 296

Para mÃ¡s informaciÃ³n puedes contactar con este mail.

Â

Noticia creada por SOFIA BARBERÃ€ LANGA (Seminario, turno 2)

Â

Â

Â