

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 B Boro 10 81100	14 C Carbono 12 7100	15 N Nitrógeno 14 7100	16 O Oxígeno 16 8100	17 F Fluor 19 9100	18 Ne Neón 20 10100
19 K Potasio 39 19100	20 Ca Calcio 40 20100	21 Sc Escandio 45 21100	22 Ti Titanio 48 22100	23 V Vanadio 51 23100	24 Cr Cromo 52 24100
25 Mn Manganeso 55 25100	26 Fe Hierro 56 26100	27 Co Cobalto 59 27100	28 Ni Níquel 58 28100	29 Cu Cobre 63 29100	30 Zn Zinc 65 30100
31 Ga Galio 69 31100	32 Ge Germanio 72 32100	33 As Arsénico 75 33100	34 Se Selenio 79 34100	35 Br Bromo 80 35100	36 Kr Kriptón 84 36100
37 Rb Rubidio 85 37100	38 Sr Estroncio 88 38100	39 Y Yttrio 89 39100	40 Zr Zirconio 91 40100	41 Nb Níobio 93 41100	42 Mo Molibdeno 96 42100
43 Tc Tecnecio 98 43100	44 Ru Rutenio 101 44100	45 Rh Rodio 103 45100	46 Pd Paladio 106 46100	47 Ag Plata 108 47100	48 Cd Cadmio 112 48100
49 In Indio 115 49100	50 Sn Estadío 119 50100	51 Sb Antimonio 122 51100	52 Te Teluro 128 52100	53 I Yodo 127 53100	54 Xe Xenón 131 54100
55 Ba Bario 137 55100	56 La Lantano 139 56100	57 Ce Cerio 140 57100	58 Pr Praseodimio 141 58100	59 Nd Neodimio 144 59100	60 Pm Prometio 145 60100
61 Sm Samario 150 61100	62 Eu Europio 152 62100	63 Gd Gadolinio 157 63100	64 Tb Terbio 159 64100	65 Dy Dysprosio 163 65100	66 Ho Holmio 165 66100
67 Er Erbio 167 67100	68 Tm Terencio 169 68100	69 Yb Ytterbio 173 69100	70 Lu Lutecio 175 70100	71 Hf Hafnio 178 71100	72 Ta Tantalio 181 72100
73 W Wolframio 184 73100	74 Re Renio 187 74100	75 Os Osmio 190 75100	76 Pt Platino 195 76100	77 Au Oro 197 77100	78 Hg Mercurio 201 78100
79 Tl Talio 204 79100	80 Pb Plomo 208 80100	81 Bi Bismuto 209 81100	82 Po Polonio 210 82100	83 At Astato 210 83100	84 Rn Radón 222 84100
113 Nh Nihonio 284 113100	114 Fl Flerovio 289 114100	115 Mc Moscovio 288 115100	116 Lv Livermorio 293 116100	117 Uu Ununseptio 289 117100	118 Uuo Ununoctio 294 118100

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â