

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
1 H 1.00794	2 He 4.002602					
3 Li 6.941	4 Be 9.012182	5 B 10.811	6 C 12.0107	7 N 14.00644	8 O 15.999	9 F 18.9984032
10 Ne 20.1797	11 Na 22.98976928	12 Mg 24.304	13 Al 26.9815386	14 Si 28.08558	15 P 30.973762	16 S 32.06
17 Cl 35.453	18 Ar 39.948	19 K 39.0983	20 Ca 40.078	21 Sc 44.955912	22 Ti 47.88	23 V 50.9415
24 Cr 51.9961	25 Mn 54.938045	26 Fe 55.845	27 Co 58.933195	28 Ni 58.6934	29 Cu 63.546	30 Zn 65.38
31 Ga 69.723	32 Ge 72.630	33 As 74.92160	34 Se 78.96	35 Br 79.904	36 Kr 83.798	37 Rb 85.468
38 Sr 87.62	39 Y 88.905848	40 Zr 91.224	41 Nb 92.90638	42 Mo 95.94	43 Tc 98.9062	44 Ru 101.07
45 Rh 102.9055	46 Pd 106.42	47 Ag 107.8682	48 Cd 112.411	49 In 114.818	50 Sn 118.710	51 Sb 121.757
52 Te 127.6	53 I 126.90548	54 Xe 131.29	55 Ba 137.327	56 La 138.90547	57 Ce 140.12	58 Pr 140.90766
59 Nd 144.242	60 Pm 144.91288	61 Sm 150.36	62 Eu 151.964	63 Gd 157.25	64 Tb 158.92535	65 Dy 162.5001
66 Ho 164.93033	67 Er 167.259	68 Tm 168.93032	69 Yb 173.054	70 Lu 174.967	71 Hf 178.49	72 Ta 180.94788
73 W 183.84	74 Re 186.207	75 Os 190.23	76 Pt 195.084	77 Au 196.96657	78 Hg 200.59	79 Tl 204.38
80 Pb 207.2	81 Bi 208.9804	82 Po 209	83 At 210	84 Rn 222	85 Fr 223	86 Ra 226
87 Ac 227	88 Th 232.0377	89 Pa 231.036	90 U 238.02891	91 Np 237.04817	92 Pu 239.05216	93 Am 243.06138
94 Cm 247.07035	95 Bk 247.07035	96 Cf 251.0825	97 Es 252.0832	98 Fm 257.1037	99 Md 258.1037	100 No 259.1037
101 Lr 262.1037	102 Uuq 263	103 Uup 263	104 Uuh 263	105 Uus 263	106 Uuo 263	107 Uuq 263

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â