

# 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 B Boro 10 81070	14 4A C Carbono 12 72010	15 5A N Nitrógeno 14 70070	16 6A O Oxígeno 16 80080	17 7A F Fluor 18 90090	18 8A Ne Neón 20 10100
19 3A K Potasio 39 19390	20 4A Ca Calcio 40 20200	21 5A Sc Escandio 45 21210	22 6A Ti Titanio 48 22220	23 7A V Vanadio 51 23230	24 8A Cr Cromo 52 24240
25 3A Mn Manganeso 55 25250	26 4A Fe Hierro 56 26260	27 5A Co Cobalto 59 27270	28 6A Ni Níquel 58 28280	29 7A Cu Cobre 63 29290	30 8A Zn Zinc 65 30300
31 3A Ga Galio 69 31310	32 4A Ge Germanio 72 32320	33 5A As Arsénico 75 33330	34 6A Se Selenio 78 34340	35 7A Br Bromo 80 35350	36 8A Kr Kriptón 84 36360
37 3A Rb Rubidio 85 37370	38 4A Sr Estroncio 88 38380	39 5A Y Yttrio 89 39390	40 6A Zr Zirconio 91 40400	41 7A Nb Níobio 93 41410	42 8A Mo Molibdeno 96 42420
43 3A In Indio 114 43430	44 4A Sn Estadío 118 44440	45 5A Sb Antimonio 122 45450	46 6A Te Teluro 128 46460	47 7A I Yodo 127 47470	48 8A Xe Xenón 136 48480
49 3A Tl Talio 204 49490	50 4A Pb Plomo 207 50500	51 5A Bi Bismuto 209 51510	52 6A Po Polonio 209 52520	53 7A At Astato 210 53530	54 8A Rn Radón 222 54540
112 3A Uut Ununbium 284	114 4A Uuq Ununquadio 285	116 6A Uup Ununhexio 285	118 8A Uuh Ununoctio 286	117 7A Uus Ununseptio 288	118 8A Uuo Ununoctio 288

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â