

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

| | | | | | | |
|----------------------------------|---------------------------------|------------------------------------|-------------------------------------|----------------------------------|--------------------------------|--------------------------------------|
| | | | | | | 18 VIIA |
| | 13 IIIA | 14 IVA | 15 VA | 16 VIA | 17 VIIA | 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 Na Sodio 22.98976928 | 12 Mg Magnesio 24.304 | 13 Al Aluminio 26.9815386 | 14 Si Silicio 28.0855 | 15 P Fósforo 30.973762 | 16 S Azufre 32.06 | 17 Cl Cloro 35.453 |
| 19 K Potasio 39.0983 | 20 Ca Calcio 40.078 | 21 Sc Escandio 44.955912 | 22 Ti Titanio 47.88 | 23 V Vanadio 50.9415 | 24 Cr Cromo 51.9961 | 25 Mn Manganeso 54.938045 |
| 27 Co Cobalto 58.933195 | 28 Ni Níquel 58.6934 | 29 Cu Cobre 63.546 | 30 Zn Zinc 65.38 | 31 Ga Gallio 69.723 | 32 Ge Germanio 72.64 | 33 As Arsénico 74.9216 |
| 37 Rb Rubidio 85.4678 | 38 Sr Estroncio 87.62 | 39 Y Yttrio 88.905848 | 40 Zr Zirconio 91.224 | 41 Nb Níquel 92.90638 | 42 Mo Molibdeno 95.94 | 43 Tc Tecnecio 98.9062 |
| 45 Rh Rodio 101.072 | 46 Pd Paladio 106.36 | 47 Ag Plata 107.8682 | 48 Cd Cadmio 112.411 | 49 In Indio 114.818 | 50 Sn Estadío 118.710 | 51 Sb Antimonio 121.757 |
| 53 I Yodo 126.90548 | 54 Xe Xenón 131.29 | 55 Cs Cesio 132.90545196 | 56 Ba Bario 137.327 | 57 La Lantano 138.90547 | 58 Ce Cerio 140.12 | 59 Pr Praseodimio 140.90765 |
| 61 Eu Europio 151.964 | 62 Gd Gadolinio 157.25 | 63 Tm Terbio 168.93032 | 64 Dy Dysprosio 162.500108 | 65 Ho Holmio 164.930329 | 66 Er Erbio 167.259 | 67 Yb Ytterbio 173.054478 |
| 71 Lu Lutecio 174.967 | 72 Hf Hafnio 178.49 | 73 Ta Tantalio 180.94788 | 74 W Wolframio 183.84 | 75 Re Renio 186.207 | 76 Os Osmio 190.23 | 77 Ir Iridio 192.222 |
| 81 Tl Talio 204.3833 | 82 Pb Plomo 207.2 | 83 Bi Bismuto 208.98038 | 84 Po Polonio 209 | 85 At Astato 210 | 86 Rn Radón 222 | 87 Fr Francio 223 |
| 113 Nh Nihonio 284 | 114 Fl Flerovio 285 | 115 Mc Moscovio 286 | 116 Lv Livermorio 287 | 117 Uu Unseptio 288 | 118 Uuo Ununoctio 289 | |

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â