

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.

The image shows a periodic table of elements with a red border around the central elements (Al, Si, P, S, Cl, Ga, Ge, As, Se, Br, In, Sn, Sb, Te, I, Tl, Pb, Bi, Po, At, Uut, Uuq, Uup, Uuh, Uus, Uuo). The table is color-coded by groups: Group 1 (purple), Group 2 (orange), Groups 3-10 (yellow), Group 11 (green), Group 12 (light blue), Groups 13-18 (red).

| 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
|-----------------------------------|----------------------------------|---------------------------------|----------------------------------|----------------------------------|--------------------------------|
| 3A | 4A | 5A | 6A | 7A | 8A |
| | | | | | 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 Si Silicio 28.0855 | 13 P Fósforo 30.973762 | 14 S Azufre 32.06 | 15 Cl Cloro 35.453 | 16 Ar Argón 39.948 |
| 29 Cu Cobre 63.546 | 30 Zn Zinc 65.38 | 31 Ga Galio 69.723 | 32 Ge Germanio 72.64 | 33 As Arsénico 74.9216 | 34 Se Selenio 78.96 |
| 47 Ag Plata 107.8682 | 48 Cd Cadmio 112.411 | 49 In Indio 114.818 | 50 Sn Estaño 118.710 | 51 Sb Antimonio 121.757 | 52 Te Teluro 127.6 |
| 63 Eu Europio 151.964 | 64 Gd Gadolinio 157.25 | 65 Tb Terbio 158.925 | 66 Dy Dysprosio 162.500 | 67 Ho Holmio 164.930 | 68 Er Erbio 167.259 |
| 81 Tl Talio 204.3833 | 82 Pb Plomo 207.2 | 83 Bi Bismuto 208.9804 | 84 Po Polonio 209 | 85 At Astatino 210 | 86 Rn Radón 222 |
| 113 Uut Ununtrio 288 | 114 Uuq Ununquadrío 289 | 115 Uup Ununpentio 288 | 116 Uuh Ununhexio 289 | 117 Uus Ununseptio 289 | 118 Uuo Ununoctio 289 |

Para mÃ¡s informaciÃ³n puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â