

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.

| ELEMENTOS | | | | | |
|----------------------------------|--------------------------------|------------------------------------|--------------------------------|---------------------------------|---------------------------------|
| 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 14.00643 | 8 O Oxígeno 15.999 | 9 F Fluor 18.998463 | 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 | 18 Ar Argón 39.948 | 31 Ga Galio 69.723 | 32 Ge Germanio 72.64 | 33 As Arsénico 74.9216 | 34 Se Selenio 78.96 |
| 35 Br Bromo 79.904 | 36 Kr Kriptón 83.796 | 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 | 52 Te Teluro 127.6 | 53 I Yodo 126.905 | 54 Xe Xenón 131.29 | 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 Ununquadio 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