

# 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.

| 13                                 | 14                                   | 15                                 | 16                                 | 17                                | 18                                   |
|------------------------------------|--------------------------------------|------------------------------------|------------------------------------|-----------------------------------|--------------------------------------|
| 3A                                 | 4A                                   | 5A                                 | 6A                                 | 7A                                | 8A                                   |
|                                    |                                      |                                    |                                    |                                   | 2<br>He<br>Helio<br>4.002602         |
| 5<br>B<br>Boro<br>10.811           | 6<br>C<br>Carbono<br>12.011          | 7<br>N<br>Nitrógeno<br>14.007      | 8<br>O<br>Oxígeno<br>15.999        | 9<br>F<br>Fluor<br>18.998         | 10<br>Ne<br>Neón<br>20.1797          |
| 11<br>Na<br>Sodio<br>22.989769     | 12<br>Mg<br>Magnesio<br>24.304       | 13<br>Al<br>Aluminio<br>26.981538  | 14<br>Si<br>Silicio<br>28.0855     | 15<br>P<br>Fósforo<br>30.973762   | 16<br>S<br>Azufre<br>32.06           |
| 17<br>Cl<br>Cloro<br>35.453        | 18<br>Ar<br>Argón<br>39.948          | 19<br>K<br>Potasio<br>39.0983      | 20<br>Ca<br>Calcio<br>40.078       | 21<br>Sc<br>Escandio<br>44.955912 | 22<br>Ti<br>Titanio<br>47.88         |
| 23<br>V<br>Vanadio<br>50.9415      | 24<br>Cr<br>Cromo<br>51.9961         | 25<br>Mn<br>Manganeso<br>54.938044 | 26<br>Fe<br>Hierro<br>55.845       | 27<br>Co<br>Cobalto<br>58.933195  | 28<br>Ni<br>Níquel<br>58.6934        |
| 29<br>Cu<br>Cobre<br>63.546        | 30<br>Zn<br>Zinc<br>65.38            | 31<br>Ga<br>Gallio<br>69.723       | 32<br>Ge<br>Germanio<br>72.64      | 33<br>As<br>Arsénico<br>74.9216   | 34<br>Se<br>Selenio<br>78.96         |
| 35<br>Br<br>Bromo<br>79.904        | 36<br>Kr<br>Kriptón<br>83.796        | 37<br>Rb<br>Rubidio<br>85.4678     | 38<br>Sr<br>Estroncio<br>87.62     | 39<br>Y<br>Ytrobio<br>88.90584    | 40<br>Zr<br>Zirconio<br>91.224       |
| 41<br>Nb<br>Níobio<br>92.90638     | 42<br>Mo<br>Molibdeno<br>95.94       | 43<br>Tc<br>Technecio<br>98        | 44<br>Ru<br>Rutenio<br>101.07      | 45<br>Rh<br>Rodio<br>102.9055     | 46<br>Pd<br>Paladio<br>106.36        |
| 47<br>Ag<br>Plata<br>107.8682      | 48<br>Cd<br>Cadmio<br>112.411        | 49<br>In<br>Indio<br>114.818       | 50<br>Sn<br>Estadío<br>118.710     | 51<br>Sb<br>Antimonio<br>121.757  | 52<br>Te<br>Teluro<br>127.6          |
| 53<br>I<br>Yodo<br>126.9054        | 54<br>Xe<br>Xenón<br>131.29          | 55<br>Ba<br>Bario<br>137.327       | 56<br>La<br>Lantano<br>138.90547   | 57<br>Ce<br>Cerio<br>140.12       | 58<br>Pr<br>Praseodimio<br>140.90766 |
| 59<br>Nd<br>Neodimio<br>144.242    | 60<br>Pm<br>Prometio<br>144.91288    | 61<br>Sm<br>Samario<br>150.36      | 62<br>Eu<br>Europio<br>151.964     | 63<br>Gd<br>Gadolinio<br>157.25   | 64<br>Tb<br>Terbio<br>158.92535      |
| 65<br>Dy<br>Dysprosio<br>162.50014 | 66<br>Ho<br>Holmio<br>164.93033      | 67<br>Er<br>Erbio<br>167.259       | 68<br>Tm<br>Terminio<br>168.93048  | 69<br>Yb<br>Ytterbio<br>173.05448 | 70<br>Lu<br>Lutecio<br>174.967       |
| 71<br>Hf<br>Hafnio<br>178.49       | 72<br>Ta<br>Tantalio<br>180.94788    | 73<br>W<br>Wolframio<br>183.84     | 74<br>Re<br>Renio<br>186.207       | 75<br>Os<br>Osmio<br>190.23       | 76<br>Ir<br>Iridio<br>192.222        |
| 77<br>Pt<br>Platino<br>195.084     | 78<br>Au<br>Oro<br>196.96657         | 79<br>Hg<br>Mercurio<br>200.59     | 80<br>Tl<br>Talio<br>204.3833      | 81<br>Pb<br>Plomo<br>207.2        | 82<br>Bi<br>Bismuto<br>208.9804      |
| 83<br>Po<br>Polonio<br>209         | 84<br>At<br>Astato<br>210            | 85<br>Rn<br>Radón<br>222           | 86<br>Fr<br>Francio<br>223         | 87<br>Ra<br>Radio<br>226          | 88<br>Ac<br>Actinio<br>227           |
| 89<br>Th<br>Torio<br>232.0377      | 90<br>Pa<br>Protactinio<br>231.03688 | 91<br>U<br>Uranio<br>238.02891     | 92<br>Np<br>Neptunio<br>237.04817  | 93<br>Pu<br>Plutonio<br>244.06422 | 94<br>Am<br>Americio<br>243.06138    |
| 95<br>Cm<br>Curcio<br>247.0713     | 96<br>Bk<br>Berkelio<br>247.0713     | 97<br>Cf<br>Californio<br>251.0832 | 98<br>Es<br>Einsteinio<br>252.0832 | 99<br>Fm<br>Fermio<br>257.10375   | 100<br>Md<br>Mendelevio<br>258.10375 |
| 101<br>No<br>Nobelio<br>259.10375  | 102<br>Lr<br>Lawrencio<br>262.10375  | 103<br>Uut<br>Ununtrio<br>263      | 104<br>Uuq<br>Ununquadio<br>263    | 105<br>Uup<br>Ununpentio<br>263   | 106<br>Uuh<br>Ununhexio<br>263       |
| 107<br>Uus<br>Ununseptio<br>263    | 108<br>Uuo<br>Ununoctio<br>263       | 109<br>Uue<br>Ununennio<br>263     | 110<br>Uuq<br>Ununquadio<br>263    | 111<br>Uuh<br>Ununhexio<br>263    | 112<br>Uuo<br>Ununoctio<br>263       |

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â