

# 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>Yttrio<br>88.905848       | 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>106.42        |
| 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>140.90764 |
| 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>158.92532      |
| 65<br>Dy<br>Dysprosio<br>162.5001    | 66<br>Ho<br>Holmio<br>164.93032     | 67<br>Er<br>Erbio<br>167.259          | 68<br>Tm<br>Terminio<br>168.93032      | 69<br>Yb<br>Ytterbio<br>173.054      | 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>196.966569       | 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>Astatino<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>U<br>Uranio<br>238.02891       | 90<br>Th<br>Torio<br>232.0377       | 91<br>Pa<br>Protactinio<br>231.036888 | 92<br>U<br>Uranio<br>238.02891         | 93<br>Np<br>Neptunio<br>237.048173   | 94<br>Pu<br>Plutonio<br>244.06422    |
| 95<br>Am<br>Americio<br>243.061381   | 96<br>Cm<br>Curcio<br>247.07125     | 97<br>Bk<br>Berkelio<br>247.07125     | 98<br>Cf<br>Californio<br>251.0832     | 99<br>Es<br>Einsteinio<br>252.0832   | 100<br>Fm<br>Fermio<br>257.10375     |
| 101<br>Md<br>Mendelevio<br>258.10375 | 102<br>No<br>Nobelio<br>259.10375   | 103<br>Lr<br>Lawrencio<br>262.10375   | 104<br>Rf<br>Rutherfordio<br>261.10375 | 105<br>Db<br>Dubnio<br>262.10375     | 106<br>Sg<br>Seaborgio<br>266.10375  |
| 107<br>Bh<br>Bohrio<br>264.10375     | 108<br>Hs<br>Hassiumio<br>265.10375 | 109<br>Mt<br>Meitnerio<br>268.10375   | 110<br>Ds<br>Darmstadtio<br>271.10375  | 111<br>Rg<br>Roentgenio<br>272.10375 | 112<br>Cn<br>Copernicio<br>285.10375 |
| 113<br>Nh<br>Nihonio<br>286.10375    | 114<br>Fl<br>Flerovio<br>287.10375  | 115<br>Mc<br>Moscovio<br>288.10375    | 116<br>Lv<br>Livermorio<br>293.10375   | 117<br>Ts<br>Teneso<br>294.10375     | 118<br>Og<br>Oganesson<br>294.10375  |
| 119<br>Uut<br>Ununtrio<br>288        | 120<br>Uuq<br>Ununquadio<br>289     | 121<br>Uup<br>Ununpentio<br>290       | 122<br>Uuh<br>Ununhexio<br>291         | 123<br>Uus<br>Ununseptio<br>292      | 124<br>Uuo<br>Ununoctio<br>293       |

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â