

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 VIIIA He Helio 4.002602
5 IIA Li Litio 6.941	6 IIIA Be Berilio 9.012182	7 IVA B Boro 10.811	8 VA C Carbono 12.0107	9 VIA N Nitrógeno 14.00644	10 VIIA O Oxígeno 15.999	11 VIIIA F Fluor 18.9984032
12 IIA Mg Magnesio 24.304	13 IIIA Al Aluminio 26.9815386	14 IVA Si Silicio 28.0855	15 VA P Fósforo 30.973762	16 VIA S Azufre 32.06	17 VIIA Cl Cloro 35.453	18 VIIIA Ar Argón 39.948
19 IA K Potasio 39.0983	20 IIA Ca Calcio 40.078	21 IIIB Sc Escandio 44.955912	22 IIIB Ti Titanio 47.88	23 IIIB V Vanadio 50.9415	24 IIIB Cr Cromo 51.9961	25 IIIB Mn Manganeso 54.938045
37 IA Rb Rubidio 85.4678	38 IIA Sr Estroncio 87.62	39 IIIB Y Yttrio 88.905848	40 IIIB Zr Zirconio 91.224	41 IIIB Nb Níquel 92.90638	42 IIIB Mo Molibdeno 95.94	43 IIIB Tc Tecnecio 98.9062
55 IA Cs Cesio 132.90545196	56 IIA Ba Bario 137.327	57 IIIB La Lantano 138.90547	58 IIIB Ce Cerio 140.12	59 IIIB Pr Praseodimio 140.90766	60 IIIB Nd Neodimio 144.242	61 IIIB Pm Promecio 144.91288
87 IA Fr Francio [223]	88 IIA Ra Radio [226]	89 IIIB Ac Actinio [227]	90 IIIB Th Torio [232]	91 IIIB Pa Protactinio [231]	92 IIIB U Uranio [238]	93 IIIB Np Neptunio [237]
113 IIIA Nh Nihonio [284]	114 IIIVA Fl Flerovio [285]	115 IIIVA Mc Moscovio [286]	116 IIIVA Lv Livermorio [287]	117 IIIVA Ts Teneso [288]	118 IIIVA Og Oganesson [289]	119 IIIA Uue Ununseptio [289]
120 IIIA Uuo Ununoctio [290]						

Para más información puedes contactar con este mail.

Â

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

Â

Â

Â