

Práctica: construcción de un Sistema Periódico

Material:

- Cartulinas de diferentes colores.
- Tijeras.
- Pegamento.
- Base de corcho.
- Elementos para fijar la base de corcho a la pared.

Procedimiento:

- Cada alumno se encargará de la realización de una serie de elementos en cartulina donde venga reflejada toda la información del mismo. Así mismo, se reflejarán mediante determinados colores de las cartulinas el estado físico de cada elemento, lo que permitirá al alumno la familiarización con los mismos.
- Finalmente todas las cartulinas se pegarán sobre una base de corcho y quedará el Sistema Periódico en el aula. Dicho Sistema Periódico se utilizará de consulta a lo largo de todo el curso.

Esquema:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H Hidrógeno -1,1																	2 He Helio
3	4																10
Li Litio 1	Be Berilio 2																Ne Neón
11	12																18
Na Sodio 1	Mg Magnesio 2																Ar Argón
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
K Potasio 1	Ca Calcio 2	Sc Escandio 3	Ti Titanio 2,3,4	V Vanadio 2,3,4,5	Cr Cromo 2,3,4,6	Mn Manganeso 2,4,6,7	Fe Hierro 2,3	Co Cobalto 2,3	Ni Níquel 2,3	Cu Cobre 1,2	Zn Cinc 2	Ga Galio 3	Ge Germanio 4	As Arsénico -3,3,5	Se Selenio -2,4,6	Br Bromo -1,1,3,5,7	Kr Kriptón 2,4
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
Rb Rubidio 1	Sr Estroncio 2	Y Ytrio 3	Zr Zirconio 4	Nb Niobio 3,5	Mo Molibdeno 2,3,4,6	Tc Tecnecio 7	Ru Rutenio 3,4,8	Rh Rodio 2,3,4	Pd Paladio 2,4	Ag Plata 1	Cd Cadmio 2	In Indio 3	Sn Estaño 2,4	Sb Antimonio -3,3,5	Te Telurio -2,4,6	I Yodo -1,1,3,5,7	Xe Xenón 2,4,6
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
Cs Cesio 1	Ba Bario 2	La Lantano 3	Hf Hafnio 4	Ta Tántalo 5	W Wolframio 2,3,4,6	Re Renio 2,4,7	Os Osmio 2,3,4,8	Ir Iridio 3,4	Pt Platino 2,4	Au Oro 1,3	Hg Mercurio 1,2	Tl Talio 1,3	Pb Plomo 2,4	Bi Bismuto 3,5	Po Polonio 2,4	At Astatio -1	Rn Radón
87	88	89															
Fr Francio 1	Ra Radio 2	Ac Actinio 3															

Los números escritos en **negrita** corresponden a los estados de oxidación más frecuentes de cada elemento.

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce Cerio 3,4	Pr Praseodimio 3,4	Nd Neodimio 3	Pm Prometio 3	Sm Samario 2,3	Eu Europio 2,3	Gd Gadolinio 3	Tb Terbio 3,4	Dy Disprosio 3	Ho Holmio 3	Er Erbio 3	Tm Tulio 2,3	Yb Yterbio 2,3	Lu Lutecio 3
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th Torio 4	Pa Protactinio 4,5	U Uranio 3,4,5,6	Np Neptunio 3,4,5,6	Pu Plutonio 3,4,5,6	Am Americio 3,4,5,6	Cm Curcio 3,4	Bk Berkelio 3,4	Cf Californio 3,4	Es Einsteinio 3	Fm Fermio 3	Md Mendelevio 3	No Nobelio 2,3	Lr Lawrencio 3

Sólido	Líquido
Gas	