



ESCUELA SECUNDARIA TÉCNICA # 100

"JUAN AIDAMA" CIENCIAS III "QUÍMICA" Segundo Momento



TEMA 5: TABLA PERIÓDICA, ORGANIZACIÓN Y REGULARIDADES: DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS.

SUBTEMA 1: Regularidades en la tabla periódica de los elementos químicos representativos.

Aprendizajes Esperados:

- Identifica la información de la tabla periódica, analiza sus regularidades y su importancia en la organización de los elementos químicos.

1. Completa el esquema arrastrando al recuadro el concepto que indica a qué se refiere la información o parte de la organización de la tabla periódica señalada.

FAMILIA **PERÍODO** **SÍMBOLO** **NÚMERO ATÓMICO** **NOMBRE** **MASA ATÓMICA**

2. La organización en la tabla periódica, informa sobre las propiedades de los elementos. Como ya viste en tu libro hay metales, metaloides y no metales. Ahora que sabes que la tabla periódica se organiza por períodos y grupos o familias. Arma el rompecabezas, de las familias, siguiendo las pistas.
 - a. Los **metales alcalinos** se encuentran en el grupo 1, desde el periodo 2 hasta el 7.
 - b. Los **metales de transición** están del período 3 al 7, en los grupos 3 al 12.
 - c. Los **metales alcalinotérreos** forman el grupo 2.
 - d. Los **gases nobles** constituyen el grupo 18.
 - e. En el **grupo 13**, hay mayormente metales, aunque el grupo está encabezado por el Boro que es un **metaloide**.
 - f. La mayoría de los **no metales** se ubican en los grupos 16 y 17, grupos en los que también encontramos algunos metaloides.

5 B Boro 10,81	6 C Carbonio 12,011	7 N Nitrogenio 14,007	4 Be Berilio 9,0122	21 Sc Scandio 44,956	22 Ti Titanio 47,867	23 V Vanadio 50,942	24 Cr Cromo 51,996	25 Mn Manganese 54,938	26 Fe Ferro 55,845	27 Co Cobalto 58,933	28 Ni Nichel 58,693	29 Cu Cobre 63,546	30 Zn Zinc 65,38	8 O Ossigeno 15,999	9 F Fluoro 18,998	2 He Elio 4,0026	3 Li Litio 6,94
13 Al Alluminio 26,982	14 Si Silicio 28,085	15 P Fosforo 30,974	12 Mg Magnesio 24,305	39 Y Ittrio 88,906	40 Zr Zirconio 91,224	41 Nb Niobio 92,906	42 Mo Molibdeno 95,95	43 Tc Tecnecio (98)	44 Ru Rutenio 101,07	45 Rh Rodio 101,92	46 Pd Palladio 106,42	47 Ag Argento 107,87	48 Cd Cadmio 112,41	16 S Zolfo 32,06	17 Cl Cloro 35,45	10 Ne Neon 20,180	11 Na Sodio 22,990
31 Ga Gallio 69,723	32 Ge Germanio 72,630	33 As Arsenico 74,922	20 Ca Calcio 40,078	57-71	72 Hf Hafnio 178,49	73 Ta Tantalio 180,95	74 W Wolframio 183,84	75 Re Renio 186,21	76 Os Osmio 190,23	77 Ir Iridio 192,22	78 Pt Platino 195,08	79 Au Oro 196,97	80 Hg Mercurio 200,59	34 Se Selenio 78,971	35 Br Bromo 79,904	18 Ar Argon 39,948	19 K Potassio 39,098
49 In Indio 114,82	50 Sn Stagno 118,71	51 Sb Antimonio 121,76	38 Sr Stronzio 87,62	89-103	104 Rf Ruterfordio (267)	105 Db Dubnio (268)	106 Sg Seiborgio (269)	107 Bh Bohrio (270)	108 Hs Hassio (277)	109 Mt Meitnerio (278)	110 Ds Darmstadtio (281)	111 Rg Roentgenio (282)	112 Cn Copernicium (285)	52 Te Tellurio 127,60	53 I Iodio 126,90	36 Kr Kriptone 83,798	37 Rb Rubidio 85,468
81 Tl Tallio 204,38	82 Pb Piombo 207,2	83 Bi Bismuto 208,98	56 Ba Bario 137,33	86 Ra Radio (226)	84 Po Polonio (209)	85 At Astatina (210)	86 Rn Radon (222)	87 Fr Francio (223)	55 Cs Cesio 132,91	56 Xe Xenone 131,29	57 La Lantanio (138,905)	58 Ce Cerio (140,12)	59 Pr Praseodimio (140,908)	60 Nd Neodimio (144,24)	61 Pm Prometio (144,913)	62 Sm Samario (150,36)	63 Eu Eurio (151,964)

- q. Gas noble del período 1, utilizado para inflar globos decorativos.

AI

- He

- Si

- O