



ESCUELA SECUNDARIA FEDERALIZADA

"JUAN ANTONIO MATEOS"

TERCERO "D"

CONTENIDO: **TABLA PERIÓDICA**

organización y regularidades de los elementos químicos

Titular del grupo: Jazmín Martínez Martínez

Docente en Formación: Karen Yazmin Díaz Villafañá

ANEXO 1. INFORMACIÓN Y REGULARIDADES DE LA TABLA PERIÓDICA

Observa el video para poder responder las actividades: <https://www.youtube.com/watch?v=qrb0apkL-iE>

La tabla periódica tiene una organización definida y muestra información sobre elementos químicos.

1. Identifica a que se refiere cada parte en las imágenes, tanto las casillas como la organización de la Tabla Periódica.

Diagram illustrating the organization and information of the Periodic Table, focusing on the element Carbon (C).

Carbon (C) Information:

- Atomic Number: 6
- Symbol: C
- Name: Carbon
- Atomic Mass: 12.01

Labels for the Periodic Table:

- SÍMBOLO
- MASA ATÓMICA
- NÚMERO ATÓMICO
- GRUPOS
- NOMBRE
- PERÍODO

Periodic Table Structure:

The table is organized into periods (rows) and groups (columns). The main body of the table is divided into blocks: s-block (Groups 1-2), p-block (Groups 13-18), d-block (Groups 3-10), and f-block (Groups 14-16).

Period	Group 1	Group 2	Group 3	Group 4	Group 5	Group 6	Group 7	Group 8	Group 9	Group 10	Group 11	Group 12	Group 13	Group 14	Group 15	Group 16	Group 17	Group 18	
1	1 H																	2 He	
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
4	19 K	20 Ca		21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr		39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	*		72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	*		104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og

Lanthanide and Actinide Series:

*	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
*	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

metaloides y no metales. Ahora que sabes que la tabla periódica se organiza por periodos y grupos. Arma el rompecabezas siguiendo las pistas.

- Los **metales alcalinos** se encuentran en el grupo 1, desde el periodo 2 hasta el 7.
- Los **metales de transición** están del periodo 3 al 7, en los grupos 3 al 12.
- Los **metales alcalinotérreos** forman el grupo 2
- Los **gases nobles** constituyen el grupo 18
- En el **grupo 13**, hay mayormente metales, aunque el grupo está encabezado por el Boro que es **metaloides**.
- La mayoría de los **no metales** se ubican en los grupos 16 y 17 en los que también encontramos algunos metaloides.

Metales					No metales			
Alcalinos	Alcalino-térreos	Lantánidos Actínidos	Metales de transición	Otros metales	Metaloides	Otros no metales	Halógenos	Gases nobles

[illegible]

4 Be																	9 F	3 Li	10 Ne															
12 Mg	13 Al																	17 Cl	11 Na	18 Ar														
20 Ca	31 Ga																	35 Br	19 K	36 Kr														
38 Sr	49 In	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	53 I	37 Rb	54 Xe																
56 Ba	81 Tl				39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	85 At	55 Cs	86 Rn																	
88 Ra			6 C	7 N	8 O		72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	117 Ts	87 Fr	118 Og																
	14 Si	15 P	16 S					72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg																		
	32 Ge	33 As	34 Se			5 B				104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn																
	50 Sn	51 Sb	52 Te																	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr
	82 Pb	83 Bi	84 Po																															
																				57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu