

Titular del grupo: **Jazmín Martínez Martínez**

Docente en Formación: **Karen Yazmin Díaz Villafaña**

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.

6

C

Carbon

12.01

SÍMBOLO

MASA ATÓMICA

NÚMERO ATÓMICO

GRUPOS

NOMBRE

PERÍODO

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	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

*	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

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 periodos y grupos. Arma el rompecabezas siguiendo las pistas.

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 **metaloide**.
- 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	Metales de transición	Otros metales	Metaloideos	Otros no metales	Halógenos	Gases nobles
		Actínidos						

TABLA PERIÓDICA

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		

4 Be	13 Al	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	37 Rb	54 Xe					
12 Mg	31 Ga	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	55 Cs	86 Rn					
20 Ca	49 In	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	87 Fr	118 Og					
38 Sr	81 Tl	6 C	7 N	8 O	1 H	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn				
56 Ba	14 Si	15 P	16 S	32 Ge	33 As	34 Se	50 Sn	51 Sb	52 Te	82 Pb	83 Bi	84 Po	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr
88 Ra	5 B	9 F	17 Cl	35 Br	53 I	85 At	117 Ts	3 Li	10 Ne	11 Na	18 Ar	19 K	36 Kr					

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