

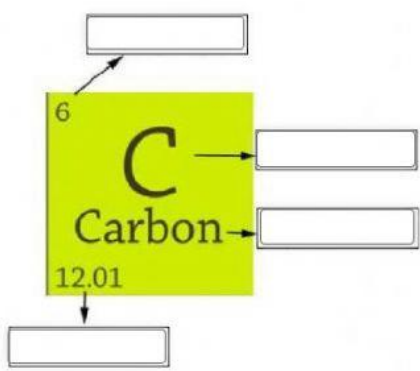
ACTIVIDAD

Maestra: Karen Lorena Macías Rincón

Anexo1. Información y regularidades de la tabla periódica.

Observa el video antes de resolver las actividades. <https://youtu.be/qrb0apkL-iE>

- Identifica a que se refiere cada parte en las imágenes. Talo las casillas como la organización de la tabla periódica.



Símbolo

número atómico

Nombre

Masa atómica

Grupos

Períodos

	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																															
			<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; text-align: center;"> <tr> <td>*</td><td>57 La</td><td>58 Ce</td><td>59 Pr</td><td>60 Nd</td><td>61 Pm</td><td>62 Sm</td><td>63 Eu</td><td>64 Gd</td><td>65 Tb</td><td>66 Dy</td><td>67 Ho</td><td>68 Er</td><td>69 Tm</td><td>70 Yb</td><td>71 Lu</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>89 Ac</td><td>90 Th</td><td>91 Pa</td><td>92 U</td><td>93 Np</td><td>94 Pu</td><td>95 Am</td><td>96 Cm</td><td>97 Bk</td><td>98 Cf</td><td>99 Es</td><td>100 Fm</td><td>101 Md</td><td>102 No</td><td>103 Lr</td> </tr> </table>																*	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
*	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																																			

- La organización de la tabla periódica, informa sobre las propiedades de los elementos. Arma el rompecabezas siguiendo las pistas.

- Los metales alcalinos se encuentran en el grupo 1, desde el periodo 2 al 7.

- | | | | | | | | | |
|-----------|-------------------|-------------------------|-----------------------|---------------|--------------|------------------|-----------|--------------|
| Metales | | | | | No metales | | | |
| Alcalinos | Alcalinos-térreos | Lantánidos
Actínidos | Metales de transición | Otros metales | Metalesoides | Otros no metales | Halógenos | Gases nobles |

[illegible][illegible]