



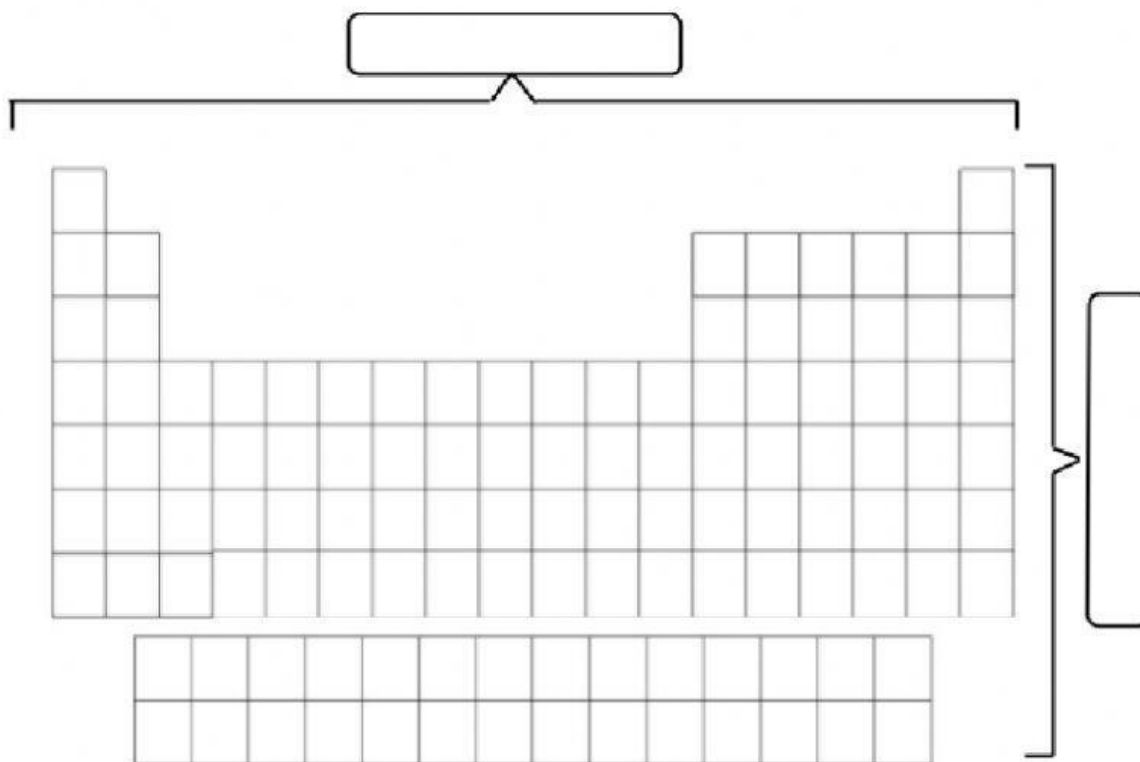
Evaluación "Tabla periódica y tendencias"

Nombre: _____

Lee atentamente y contesta los que se pide.

1. En la tabla periódica en blanco señala lo siguiente:

- | | |
|--|---------------------------|
| a. Anota "Grupos" donde corresponda. | f. Halógenos |
| b. Anota "Periodos" donde corresponda. | g. Metales de transición. |
| c. Enumera grupo [número romano] | h. Metales alcalinos |
| d. Enumera [número arábigo] cada periodo | i. Metaloides |
| e. Metales alcalinotérreos | j. Gases nobles |
| | k. Elementos no metálicos |



2. Relaciona de forma clara y con líneas cada concepto con su descripción.

Electronegatividad

Energía que se libera al aceptar un electrón.

Afinidad Electrónica

Energía necesaria para extraer un electrón del nivel externo

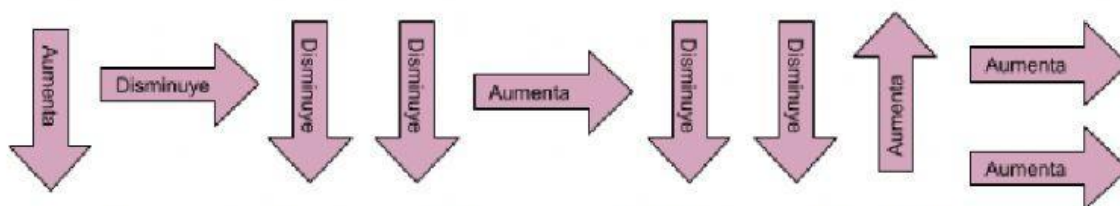
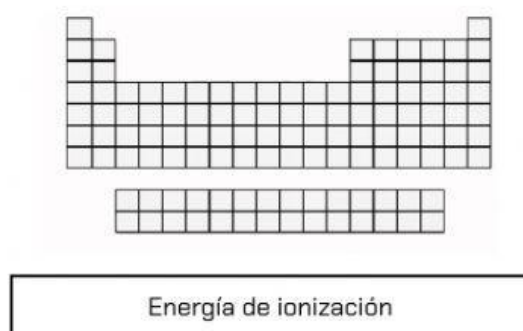
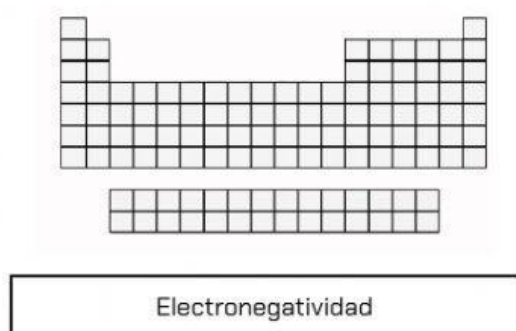
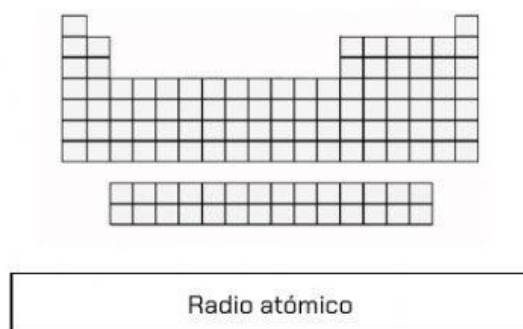
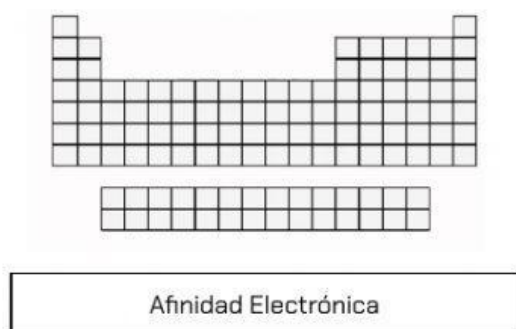
Radio atómico

Capacidad relativa para atraer electrones.

Energía de ionización

Distancia media entre los núcleos de dos átomos vecinos

3. Con las flechas indica cómo varían las propiedades periódicas en grupos y períodos.



4. Anota en el recuadro si es metal (M), no metal (NM) o metaloide (MD).

- Gases o sólidos frágiles.
- La mayor parte de los elementos pertenece a este grupo.
- También son llamados semimetales
- Malos conductores de calor y corriente eléctrica.
- Son maleables y dúctiles.
- Excepto el Mercurio, todos son sólidos a temperatura ambiente
- Son elementos opacos.
- Son semiconductores de electricidad..
- Tienen bajos punto de fusión y ebullición
- Reaccionan con ácidos y forman óxidos.

5. Completa con MAYOR o MENOR que en cada caso. Toma como referencia la tabla periódica:

1 H 1.01	2 He 4.00																
3 Li 6.94	4 Be 9.01	5 B 10.81	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 18.99	10 Ne 20.18										
11 Na 22.99	12 Mg 24.31	13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.07	17 Cl 35.45	18 Ar 39.95										
19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.87	23 V 50.94	24 Cr 51.99	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.38	31 Ga 69.72	32 Ge 72.63	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 83.80
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.94	43 Tc 98.91	44 Ru 101.07	45 Rh 102.91	46 Pd 106.42	47 Ag 107.87	48 Cd 112.41	49 In 114.82	50 Sn 118.71	51 Sb 121.76	52 Te 127.6	53 I 126.90	54 Xe 131.29
55 Cs 132.91	56 Ba 137.33	57-71 La 138.91	72 Hf 178.49	73 Ta 180.95	74 W 183.84	75 Re 186.21	76 Os 190.23	77 Ir 192.22	78 Pt 195.09	79 Au 196.97	80 Hg 200.59	81 Tl 204.38	82 Pb 207.2	83 Bi 208.98	84 Po [209]	85 At [210]	86 Rn [222]
87 Fr 223.02	88 Ra 226.02	89-103 Ac [227]	104 Rf [261]	105 Db [262]	106 Sg [266]	107 Bh [264]	108 Hs [265]	109 Mt [268]	110 Ds [271]	111 Rg [272]	112 Cn [285]	113 Nh [286]	114 Fl [289]	115 Mc [290]	116 Lv [293]	117 Ts [294]	118 Og [294]
119 La 138.91	120 Ce 140.12	121 Pr 140.91	122 Nd 144.24	123 Pm 144.91	124 Sm 150.36	125 Eu 151.96	126 Gd 157.25	127 Tb 158.93	128 Dy 162.50	129 Ho 164.93	130 Er 167.26	131 Tm 168.93	132 Yb 173.05	133 Lu 174.97			
134 Ac 227.03	135 Th 232.04	136 Pa 231.04	137 U 238.03	138 Np 237.05	139 Pu 244.06	140 Am 243.06	141 Cm 247.07	142 Bk 247.07	143 Cf 251.08	144 Es [252]	145 Fm 257.10	146 Md 258.1	147 No 259.10	148 Lr [262]			

- El sodio tiene _____ energía de ionización que el oxígeno.
- El cesio tiene _____ electronegatividad que el selenio
- El estroncio tiene _____ radio atómico que el carbono
- El carbono tiene _____ afinidad electrónica que el calcio
- El radio atómico del calcio es _____ que el del litio
- El zinc tiene _____ electronegatividad que el flúor.