



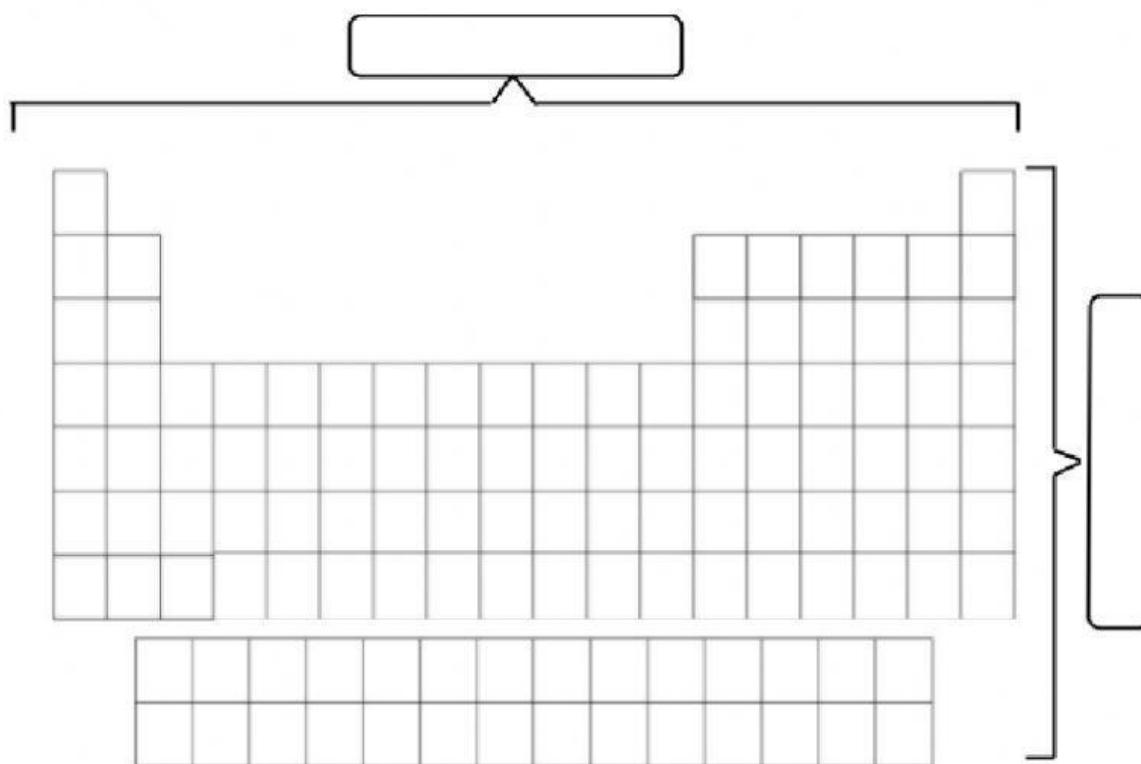
Evaluación "Tabla periódica y tendencias"

Nombre: _____

Lee atentamente y contesta los que se pide.

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

- a. Anota "Grupos" donde corresponda.
- b. Anota "Periodos" donde corresponda.
- c. Enumera grupo [número romano]
- d. Enumera [número arábigo] cada periodo
- e. Metales alcalinotérreos
- f. Halógenos
- g. Metales de transición.
- h. Metales alcalinos
- i. Metaloides
- 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.

Afnidad Electrónica

Energía necesaria para extraer un electrón del nivel externo

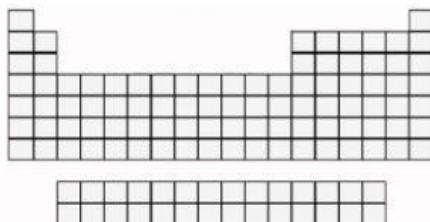
Radio atómico

Capacidad relativa para atraer electrones.

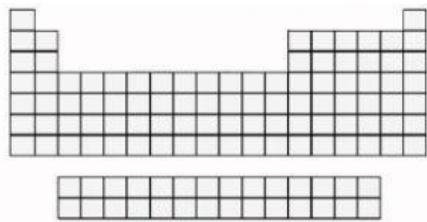
Energía de ionización

Distancia media entre los núcleos de dos átomos vecinos

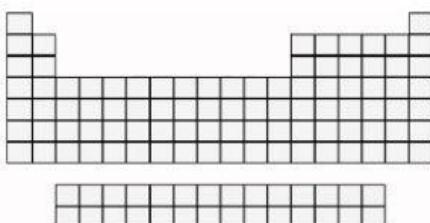
3. Con las flechas indica cómo varían las propiedades periódicas en grupos y períodos.



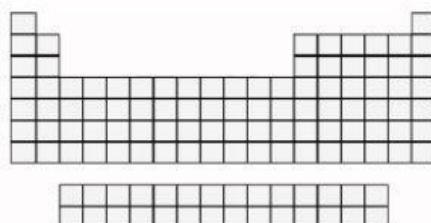
Afnidad Electrónica



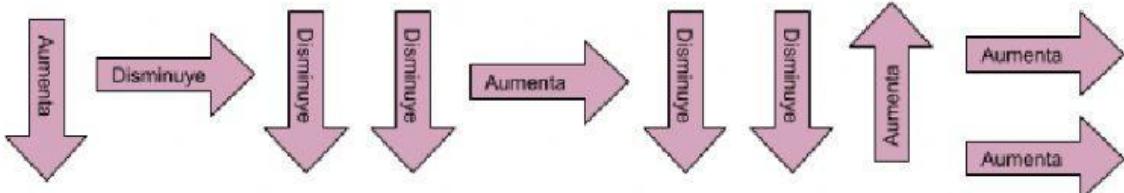
Radio atómico



Electronegatividad



Energía de ionización



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

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

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

H	He																
1.01	4.00																
Li	Be																
6.94	9.01																
Na	Mg																
22.99	24.31																
3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17			
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
19.99	40.08	44.96	47.87	50.94	51.99	54.94	55.85	58.93	58.99	63.55	65.39	69.72	71.63	74.32	73.91	79.90	83.89
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
56.40	87.62	88.91	91.22	92.91	93.95	95.91	98.97	102.51	106.42	102.37	112.41	114.82	118.73	121.76	127.6	131.33	133.28
Cs	Ba	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
132.91	137.83	170.49	180.85	183.44	186.21	190.23	192.22	196.09	196.37	204.38	207.2	208.98	208.99	209.99	222.62		
Fr	Ra	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og	
222.07	224.89	(241)	(243)	(244)	(244)	(246)	(246)	(246)	(246)	(246)	(246)	(246)	(246)	(246)	(246)		
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu			
133.81	140.12	140.91	144.24	144.91	150.35	151.96	157.25	158.98	162.59	164.93	167.26	168.95	173.86	174.97			
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr			
227.03	232.04	231.04	238.89	237.05	244.06	243.95	247.03	247.97	251.91	254.0	257.10	258.1	259.10	262			

- a) El sodio tiene _____ energía de ionización que el oxígeno.
- b) El cesio tiene _____ electronegatividad que el selenio
- c) El estroncio tiene _____ radio atómico que el carbono
- d) El carbono tiene _____ afinidad electrónica que el calcio
- e) El radio atómico del calcio es _____ que el del litio
- f) El zinc tiene _____ electronegatividad que el flúor.