

## COMPRUEBA TU HIPÓTESIS

El siguiente esquema representa parte de la información que contiene la tabla periódica

El diagrama muestra una porción de la tabla periódica con los siguientes datos:

Elemento	Grupo	Período	Electronegatividad
H	1	1	2,1
Li	1	2	1,0
Be	2	2	1,5
Na	1	3	0,9
Mg	2	3	1,2
K	1	4	0,8
Ca	2	4	1,0
B	3	2	2,0
C	4	2	2,5
N	5	2	3,0
O	6	2	3,5
F	7	2	4,0
Ne	8	2	-
Si	4	3	1,8
P	5	3	2,1
S	6	3	2,5
Cl	7	3	3,0
Ar	8	3	-
As	5	4	2,0
Se	6	4	2,4
Br	7	4	2,8
Kr	8	4	-

Un elemento 'X' está representado en un cuadro con 'X' en el símbolo, '0' en el número de electrones del último nivel energético y '0,0' en la electronegatividad.

Si se tiene en cuenta que los elementos que quedan ubicados en un mismo grupo presentan propiedades químicas semejantes, es válido afirmar que forman parte de un grupo los siguientes elementos

- A. B, C y N
- B. N, S y Br
- C. Be, Mg y Ca
- D. Li, Na y Be

Ahora bien. La tabla presenta la electronegatividad de 4 elementos X, J, Y y L

Elemento	X	J	Y	L
Electronegatividad	4.0	1.5	0.9	1.6

De acuerdo con la información de la tabla, es válido afirmar que el compuesto con mayor carácter iónico es

- A. LX
- B. JL
- C. YJ
- D. YX