

Enlace iónico

1. Seleccione la opción correcta

1.1 ¿Qué sucede cuando se forma un enlace iónico?

Los átomos
comparten
electrones

Un átomo dona
electrones y otro
los recibe

Ambos átomos
ganan
electrones



1.2 ¿Cuál de los siguientes compuestos posee un enlace iónico?

CO_2

O_2

KBr

1.3 ¿Cuál de los siguientes compuestos no forma un enlace iónico?

CH_4

CaCl_2

CsI

2. Conteste verdadero o falso al siguiente enunciado:

La diferencia de electronegatividad es mayor a 1.7

Verdadero

Falso

3. Complete lo siguiente:

Un abandona el átomo

electronegativo y pasa a formar parte del electronegativo.

Electrón

Mas

Menos

4. Una con una línea las características correspondientes para cada tipo de enlace.

No conduce electricidad.

No forma iones

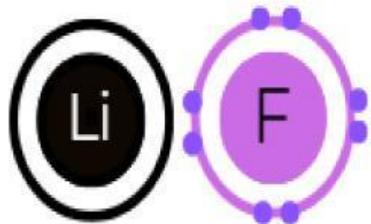
Enlace Iónico

Formación de iones (catión y anión)

Conduce electricidad en solución acuosa

Enlace Covalente

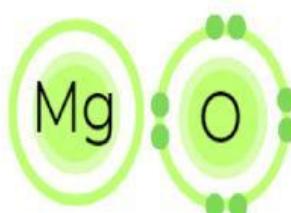
5. Observe el siguiente gráfico sobre enlace iónico, interprete y complete según corresponda.



Nombre del compuesto:

¿Cuál es el más electronegativo?

¿Cuál es el menos electronegativo?



Nombre del compuesto:

¿Cuántos electrones tiene el oxígeno?

¿Cuántos electrones cede el magnesio?