

Enlace Iónico

1. **Seleccione la opción correcta**

1.1 ¿Qué sucede cuándo 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

LIVEWORKSHEETS

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

No conduce electricidad.

No forma iones

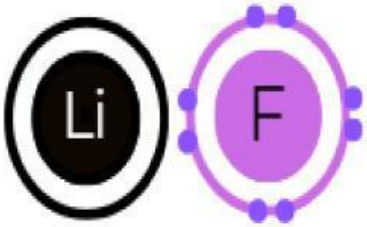
Enlace Iónico

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 oxigeno?

¿Cuántos electrones cede el magnesio?

LIVEWORKSHEETS