

Sal Halógena Neutra

1. Conteste lo siguiente.

- ¿Qué es una sal halógena neutra?

Compuestos formados por la combinación de un metal, oxígeno e hidrógeno.

Compuestos iónicos que contienen carbono y halógenos en su estructura.

Compuestos iónicos que contienen metales y no metales en su estructura.



- ¿Cómo se forma una sal halógena neutra?

Metal + No metal

No metal + No metal

Metal más hidrógeno

- ¿Qué tipo de enlace químico predomina en las sales halógenas neutras?

Enlace Metálico

Enlace iónico

Enlace Covalente

2. Aplaste en la opción correcta.

- Las sales halógenas neutras tienen propiedades iónicas y son solubles en agua.

Falso

Verdadero

- Las sales halógenas neutras siempre contienen oxígeno en su composición.

Falso

Verdadero

- Las sales halógenas neutras se forman a partir de la reacción entre un hidróxido y un hidrógeno.

Falso

Verdadero

3. Coloque los estados de oxidación en cada uno de los compuestos correspondientes.

Cu Se

Na Cl

K Cl

Sn I

Mg Br

Ca F

4. Arrastra cada formula con su nomenclatura correspondiente

Yoduro de calcio

LiCl

Peróxido de potasio

AlF₃

Cloruro de litio

CaI₂

5. Complete los espacios en blanco e identifique que tipo de compuesto es.



Hidróxido

Agua



Hidróxido de potasio



Hidróxido de calcio

Agua