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.**

LIVEWORKSHEETS



4. **Arrastra cada formula con su nomenclatura correspondiente**

Yoduro de calcio		LiCl
Peróxido de potasio		AlF_3
Cloruro de litio		CaI_2

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

HCl + NaOH → NaCl + H O		Hidróxido		Agua
HBr + KOH → BrK + H 2 O		Hidróxido de potasio		
HI + Ca(OH) → CaI + H O		Hidróxido de calcio		Agua

LIVEWORKSHEETS