práctica tu conocimiento rica

Pon en práctica tu conocimiento

Sal Halógena Ácida



1. **Escoja la opción correcta**

- **¿Qué caracteriza a una sal halógena ácida?**

Está formada por dos cationes y un anión halógeno.	Contiene hidrógeno adicional unido al anión halógeno.	Es insoluble en agua.

- **¿Cuál de las siguientes es una sal halógena ácida?**

NaCl	KHF_2	CaF_2

- **¿Cómo se forma una sal halógena ácida?**

Por neutralización parcial de un ácido hidrácido con una base.	Por reacción de dos bases diferentes con un ácido.	Por cristalización conjunta de dos cationes distintos.

2. **Conteste verdadero o falso según corresponda.**

- Las sales halógenas ácidas se forman por la neutralización parcial de un ácido hidrácido con una base.

VERDADERO	FALSO

- Las sales halógenas ácidas no contienen hidrógeno en su estructura química.

VERDADERO	FALSO

3. **Una con una línea cada formula con su compuesto correspondiente.**

$KMgCl_3$	KHF_2	HBr	NaCl
Sal Halógena Neutra	Ac. Hidrácido	Sal Halógena acida	Sal Halógena doble

LIVEWORKSHEETS

4. **Escriba el nombre de los siguientes compuestos.**
(Solo la primera letra en mayúscula)

Fórmula	Nomenclatura tradicional
KHF_2	Fluoruro ácido de potasio
NH_4HF_2	
$NaHCl_2$	
$LiHBr_2$	
$Ca(HF_2)_2$	

5. **Complete los espacios en blanco**





LIVEWORKSHEETS