

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

KHF₂

CaF₂

- ¿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.

KMgCl₃

KHF₂

HBr

NaCl

Sal Halógena
Neutra

Ac. Hidrácido

Sal Halógena
ácida

Sal Halógena
doble

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	
$\text{Ca}(\text{HF}_2)_2$	

5. Complete los espacios en blanco



Hidróxidos

Agua



Ácido
Fluorhídrico

Agua