

Sal Halógena Básica



1. Escoja la respuesta correcta

- ¿Qué caracteriza a las sales halógenas básicas?

Contienen grupos hidroxilo (OH) en su estructura.

Están formadas por un anión halógeno y dos cationes metálicos diferentes.

Son siempre insolubles en agua.

- ¿Cuál de las siguientes fórmulas corresponde a una sal halógena básica?

NaCl

Ca(OH)Cl

KHF₂

- ¿Cómo se forma una sal halógena básica?

Por la reacción de dos ácidos hidrácidos diferentes con una base.

Por cristalización conjunta de un hidróxido y un ácido halógeno.

Por la reacción parcial de un hidróxido metálico con un ácido hidrácido.

2. Seleccione si es verdadero o falso los siguientes enunciados.

- Las sales halógenas básicas contienen grupos hidroxilo OH en su estructura.

VERDADERO

FALSO

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

VERDADERO

FALSO

- Las sales halógenas básicas pueden actuar como bases débiles en solución acuosa debido a la presencia de grupos OH.

VERDADERO

FALSO

3. Complete el siguiente cuadro.

Fórmula	Nomenclatura Tradicional
Ca (OH)Cl	
Mg (OH)Br	
Zn (OH)I	
AgOHCl	
Fe (OH)Cl ₂	

4. Arrastre según corresponda.

Hidruros	Ácidos Hidrácidos	Sales halógenas básicas

H₂S	NaH	Cu(OH)Br
Zn(OH)Cl	HCl	CaH₂

5. Complete los espacios en blanco según corresponda.

