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.**

LIVEWORKSHEETS

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

H_2S | NaH | Cu(OH)Br

Zn(OH)Cl | HCl | CaH_2

5. Complete los espacios en blanco según corresponda.

$HCl + Ca(OH)_2 \rightarrow Ca(OH)Cl + H_2O$

[ ] Hidróxido [ ] Agua

$HBr + Mg(OH)_2 \rightarrow Mg(OH)Br + H_2O$

Ácido Bromhídrico [ ] [ ] Agua

LIVEWORKSHEETS