

Sales Oxisales Ácidas



1. Escoja la respuesta correcta

- ¿Qué caracteriza a una oxisal ácida?

Contiene uno o más hidrógenos reemplazados por un metal, pero conserva hidrógenos ácidos.

Está formada únicamente por un metal y un anión oxácido.

Es completamente neutra y no tiene átomos de hidrógeno en su estructura.

- ¿Cuál de las siguientes es un ejemplo de oxisal ácida?

NaCl

NaHSO₄

KAl(SO₄)₂

- ¿Cómo se forma una oxisal neutra?

Ácido Oxácido + Hidróxidos
→ Sal Oxisal Doble + Agua

Ácido Oxácido + Hidróxido
→ Sal Oxisal Ácida + Agua

Ácido Oxácido + 2
Hidróxidos → Sal Oxisal
Neutra + Agua

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

- Las oxisales ácidas conservan al menos un hidrógeno del ácido original en su fórmula.

VERDADERO

FALSO

- Todas las oxisales ácidas son insolubles en agua.

VERDADERO

FALSO

- Un ejemplo de oxisal ácida es el bicarbonato de potasio.

VERDADERO

FALSO

3. Una con una línea según corresponda.

NaHSO₄

Bisulfato de amonio

Ca(HCO₃)₂

Carbonato ácido de potasio

MgHPO₄

carbonato ácido de calcio

KHCO₃

Sulfato ácido de sodio

NH₄HSO₄

Fosfato ácido de magnesio

4. Arrastre según corresponda.

**Oxisales
Neutras**

**Oxisales
Dobles**

**Oxisales
Ácidas**

KAl (CO₃)₂

MgSO₄

NaHCO₃

KHSO₄

CaKSO₄

Al (NO₃)₃

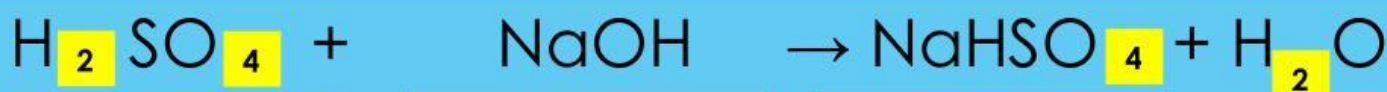
5. Complete los espacios en blanco según corresponda.



Ácido Oxácido

Hidróxido

Agua



Ácido Sulfúrico

Agua