

Sales Oxisales Dobles



1. Escoja la respuesta correcta

- ¿Qué caracteriza a una oxisal doble?

Contiene dos cationes diferentes unidos al mismo anión oxácido.

Está formada por dos aniones diferentes unidos a un solo metal.

Se forma por la combinación de dos ácidos oxácidos diferentes.

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

NaCl

CaCO₃

KAl(SO₄)₂

- ¿Cómo se forma una oxisal neutra?

Ácido Oxácido + Hidróxidos
→ Sal Oxisal Doble + Agua

Ácido Oxácido + Hidróxido
→ Sal Oxisal Neutra + Agua

Ácido Oxácido + 2 Hidróxidos → Sal Oxisal Neutra + Agua

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

- Las oxisales dobles contienen dos cationes diferentes unidos al mismo anión oxácido.

VERDADERO

FALSO

- Las oxisales dobles siempre son insolubles en agua.

VERDADERO

FALSO

- Un ejemplo de oxisal doble es el sulfato doble de potasio y aluminio.

VERDADERO

FALSO

3. Complete el siguiente cuadro.

Fórmula	Nomenclatura Tradicional
MgKSO ₄	
CaNaPO ₄	
NaKCO ₃	
NaMgPO ₄	

4. Arrastra según corresponda.

**Oxisales
Neutras**

**Oxisales
Dobles**

**Sales halógenas
básicas**

KAl(CO₃)₂

MgSO₄

Cu(OH)Br

Zn(OH)Cl

CaKSO₄

Al(NO₃)₃

5. Complete los espacios en blanco según corresponda.



Ácido Oxácido

Hidróxidos

Agua



Hidróxido
de sodio

Hidróxido
de potasio

Agua