

# 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

CaCO<sub>3</sub>

KAl(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

- ¿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 <sub>4</sub>	
CaNaPO <sub>4</sub>	
NaKCO <sub>3</sub>	
NaMgPO <sub>4</sub>	

4. Arrastre según corresponda.

**Oxisales  
Neutras**

**Oxisales  
Dobles**

**Sales halógenas  
básicas**



5. Complete los espacios en blanco según corresponda.



Ácido Oxácido

Hidróxidos

Agua



Hidróxido  
de sodio

Hidróxido  
de potasio

Agua