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	$KAl(SO_4)_2$

- **¿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
$MgKSO_4$	
$CaNaPO_4$	
$NaKCO_3$	
$NaMgPO_4$	

LIVEWORKSHEETS

4. Arrastre según corresponda.

Oxisales Neutras	Oxisales Dobles	Sales halógenas básicas

$KAl(CO_3)_2$ $MgSO_4$ $Cu(OH)Br$

$Zn(OH)Cl$ $CaKSO_4$ $Al(NO_3)_3$

5. Complete los espacios en blanco según corresponda.

$H_3PO_4 + Ca(OH)_2 + NaOH \rightarrow CaNaPO_4 + 3\ H_2O$

Ácido Oxácido | Hidróxidos | | Agua

$H_2SO_4 + NaOH + KOH \rightarrow NaKSO_4 + H_2O$

	Hidróxido de sodio	Hidróxido de potasio		Agua

LIVEWORKSHEETS