Sales Oxisales Mixtas



1. **Escoja la respuesta correcta**

- **¿Qué caracteriza a una oxisal mixta?**

Contiene un solo catión y un anión oxácido.	Está formada por dos cationes diferentes y un anión oxácido.	Está formada por dos aniones oxácidos y un solo catión.

- **¿Cuál de las siguientes es un ejemplo de oxisal mixta?**

K_2SO_4	$NaHSO_4$	$NaKSO_4$

- **¿Cómo se forma una oxisal neutra?**

Ácidos Oxácidos+ Hidróxido→Sal Oxisal Mixta + Agua	2 Ácidos Oxácidos+ Hidróxido → Sal Oxisal mixta + Agua	Ácido Oxácido + 2 Hidróxidos →Sal Oxisal Neutra + Agua

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

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

VERDADERO	FALSO

- Un ejemplo de oxisal mixta es Sulfato doble de sodio y potasio

VERDADERO	FALSO

3. **Escriba la fórmula de los siguientes compuestos**

Sulfato doble de sodio y potasio =

Fosfato doble de calcio y sodio=

Sulfato doble de magnesio y potasio =

Sulfato doble de potasio y aluminio =

LIVEWORKSHEETS

4. Arrastre según corresponda.

Oxisales Mixtas	Oxisales Dobles	Oxisales Ácidas

$KAl(CO_3)_2$ $CuNaPO_4$ $NaHCO_3$

$KHSO_4$ $CaKSO_4$ $NaMgPO_4$

5. Escriba el nombre de los siguientes compuestos.

$NaFe(SO_4)_2$	
$KCa(CO_3)_2$	
$CuNa(SO_4)_2$	
$ZnKPO_4$	
$MgNaPO_4$	

LIVEWORKSHEETS