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	$NaHSO_4$	$KAl(SO_4)_2$

- **¿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.**

$NaHSO_4$	Bisulfato de amonio
$Ca(HCO_3)_2$	Carbonato acido de potasio
$MgHPO_4$	carbonato ácido de calcio
$KHCO_3$	Sulfato ácido de sodio
NH_4HSO_4	Fosfato ácido de magnesio

LIVEWORKSHEETS

4. Arrastre según corresponda.

Oxisales Neutras	Oxisales Dobles	Oxisales Ácidas

$KAl(CO_3)_2$ $MgSO_4$ $NaHCO_3$

$KHSO_4$ $CaKSO_4$ $Al(NO_3)_3$

5. Complete los espacios en blanco según corresponda.

$H_3PO_ + KOH \rightarrow KH_2PO_ + H_2O$

Ácido Oxácido | Hidróxido | | Agua

$H_2SO_4 + NaOH \rightarrow NaHSO_4 + H_2O$

Ácido Sulfúrico | | | Agua

LIVEWORKSHEETS