Sales Oxisales Neutras



1. **Escoja la respuesta correcta**

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

Contiene un ion poliatómico con oxígeno, pero no grupos hidroxilo OH	Siempre es soluble en agua y tiene pH ácido.	Está formada exclusivamente por un metal y un halógeno.

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

NaCl	Al(OH)Cl	KNO_3

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

2 ácidos oxácidos + Hidróxido → Sal Oxisal Neutra + 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 neutras no tienen carga eléctrica neta.

VERDADERO	FALSO

- Las Todas las oxisales neutras son solubles en agua.

VERDADERO	FALSO

- El nitrato de calcio Ca $(NO_3)_2$ es un ejemplo de oxisal neutra.

VERDADERO	FALSO

3. **Complete el siguiente cuadro.**

Fórmula	Nomenclatura Tradicional
$NaNO_3$	
$CaCO_3$	
$FePO_4$	
KSO_4	

LIVEWORKSHEETS

4. Arrastre según corresponda.

Oxisales Neutras	Ácidos Hidrácidos	Sales halógenas básicas

H_2S $MgSO_4$ $Cu(OH)Br$

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

5. Complete los espacios en blanco según corresponda.

$HNO_3 + NaOH \rightarrow NaNO_3 + H_2O$

[ ] Hidróxido [ ] Agua

$H_2SO_{\square} + \square KOH \rightarrow K_{\square}SO_4 + \square H_2O$

[ ] Hidróxido de potasio [ ] Agua

LIVEWORKSHEETS