

# 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<sub>3</sub>

- ¿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<sub>3</sub>)<sub>2</sub> es un ejemplo de oxisal neutra.

VERDADERO

FALSO

## 3. Complete el siguiente cuadro.

Fórmula	Nomenclatura Tradicional
NaNO <sub>3</sub>	
CaCO <sub>3</sub>	
FePO <sub>4</sub>	
KSO <sub>4</sub>	

4. Arrastre según corresponda.

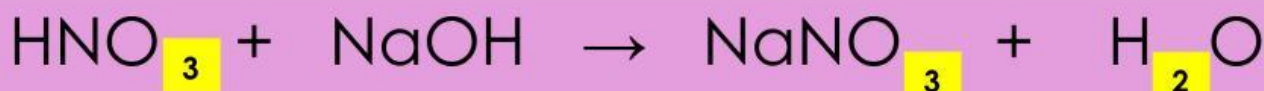
**Oxisales  
Neutras**

**Ácidos  
Hidrácidos**

**Sales halógenas  
básicas**



5. Complete los espacios en blanco según corresponda.



Hidróxido

Agua



Hidróxido de  
potasio

Agua