

LA MATERIA Y SUS COMPUESTOS: OXISALES Y SALES HALOIDEAS

1. Marca el cuadrado de la opción correcta:

1.1. ¿Qué tipo de sal es el cloruro de sodio (NaCl), el cual no contiene oxígeno en su molécula?

- ☐ Oxisal terciaria
☐ Sal haloidea (sal binaria)
☐ Ácido oxácido

1.2. ¿Cuál es la principal característica que diferencia una oxisal de una sal haloidea?

- ☐ La presencia de hidrógeno en la sal haloidea.
☐ La presencia de oxígeno en la estructura de la oxisal.
☐ Que las sales haloideas siempre se encuentran en estado gaseoso.

1.3. En la nomenclatura tradicional de las sales haloideas, ¿cuál es el sufijo o terminación característico del no metal?

- ☐ -ato
☐ -ito
☐ -uro

2. Arrastra / Completa con las palabras del banco de opciones:

Oxisales

Sales Haloideas

Oxígeno

-uro

-ato / -ito

- a) Las se forman por la combinación de un ácido oxácido con un hidróxido, por lo que contienen en su molécula.
- b) Las son compuestos binarios sin oxígeno, producidos por la reacción entre un ácido hidrácido y un hidróxido.
- c) En la nomenclatura tradicional de las sales haloideas, el no metal lleva la terminación
- d) Al nombrar una oxisal, los sufijos del ácido cambian: -ico se transforma en y -oso se transforma en

3. Relaciona cada concepto de la Columna A con su definición o fórmula de la Columna B:

COLUMNA A	UNIR	COLUMNA B
1. Cloruro de Sodio (NaCl)	• •	A. Oxisal terciaria empleada en fertilizantes y pirotecnia.
2. Nitrato de Potasio (KNO ₃)	• •	B. Sal haloidea binaria ampliamente conocida como sal común de mesa.
3. Sulfato de Cobre (CuSO ₄)	• •	C. Sal haloidea formada por hierro y cloro (sin presencia de oxígeno).
4. Cloruro Férrico (FeCl ₃)	• •	D. Oxisal de color azul utilizada como fungicida y algaecida.
5. Carbonato de Calcio (CaCO ₃)	• •	E. Oxisal que constituye la piedra caliza, el mármol y conchas marinas.

4. Elige la opción correcta para completar cada afirmación:

- Al reaccionar el ácido clorhídrico (HCl) con el hidróxido de sodio (NaOH), se obtiene NaCl + H₂O. Por lo tanto, se ha producido una (sal haloidea / oxisal).
- El ácido nítrico (HNO₃) al reaccionar con el hidróxido de potasio (KOH) forma KNO₃ + H₂O. Debido a que la sal resultante contiene oxígeno, se trata de una (oxisal / sal haloidea).
- Si al nombrar una sal identificamos las terminaciones -ato o -ito (como en el sulfato de sodio), confirmamos que pertenece al grupo de las (oxisales / sales haloideas).