

Peróxidos



1. Haga clic en la opción correcta.

1.1 ¿Qué es un peróxido?

Compuesto que contiene oxígeno en estado de oxidación +1.

Compuesto que contiene oxígeno en estado de oxidación -1.

No contiene oxígeno.

1.2 ¿Qué compuesto se forma al combinar el ion peróxido (O_2^{2-}) con el ion mercurio (Hg^{2+})?



1.3 ¿Cómo se nombra el compuesto Na_2O_2 en nomenclatura tradicional

Peróxido de sodio

Dióxido de disodio

Óxido sódico

2. Conteste verdadero o falso al siguiente enunciado:

Los peróxidos siempre contienen el ion (O_2^{2-})

Verdadero

Falso

El peróxido de hidrógeno es un agente oxidante y se utiliza en la industria para blanquear papel.

Verdadero

Falso

Los peróxidos son compuestos que siempre contienen solo dos átomos de oxígeno.

Verdadero

Falso

3. Una con una línea cada formula con su compuesto binario correspondiente.



Oxido básicos

Peróxidos

Anhidridos

4. Arrastra cada fórmula con su nomenclatura de stock.

Peróxido de hidrógeno



Peróxido de potasio



Peróxido de potasio



5. Una con una línea y ordene los pasos para identificar un peróxido en una fórmula química.

Revisa si está enlazado a un metal o al hidrógeno

Verificar que contenga oxígeno

Comprueba la fórmula (O₂²⁻)

1

2

3

