

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+})?

Hg_2O_2

HgO

HgO_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 fórmula con su compuesto binario correspondiente.

BaO2

SO3

Na2O

Na2O2

CO2

MgO

Oxido básicos

Peróxidos

Anhidridos

4. Arrastra cada fórmula con su nomenclatura de stock.

Peróxido de hidrógeno

K2O2

Peróxido de potasio

BaO2

Peróxido de potasio

H2O2

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

1

Verificar que contenga oxígeno

2

Comprueba la fórmula (O2^-)

3

