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

LIVEWORKSHEETS

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

BaO_2	Oxido básicos
SO_3	Peróxidos
Na_2O	Anhidridos
Na_2O_2	
CO_2	
MgO	

4. **Arrastra cada fórmula con su nomenclatura de stock.**

Peróxido de hidrógeno		K_2O_2
Peróxido de potasio		BaO_2
Peróxido de potasio		H_2O_2

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 (O_2^{2-})	3



LIVEWORKSHEETS