

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

1. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

2. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.

3. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

4. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.

5. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

6. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.

7. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

8. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.

9. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

10. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

11. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

12. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.

13. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

14. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.

15. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

16. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.

17. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

18. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.

19. Ajusta y clasifica la reacción: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$.

Respuesta: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$; reacción de síntesis y combustión del hidrógeno.

20. Explica dos indicios observables de que ha ocurrido una reacción química.

Respuesta: Cambio de color, gas, precipitado, variación térmica, luz u olor, interpretados con cautela.