

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

1. ¿Cuántos moles hay en 198 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 11 mol

2. ¿Cuántos moles hay en 180 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 10 mol

3. ¿Cuántos moles hay en 144 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 8 mol

4. ¿Cuántos moles hay en 54 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 3 mol

5. ¿Cuántos moles hay en 162 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 9 mol

6. ¿Cuántos moles hay en 126 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 7 mol

7. ¿Cuántos moles hay en 90 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 5 mol

8. ¿Cuántos moles hay en 36 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 2 mol

9. ¿Cuántos moles hay en 216 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 12 mol

10. ¿Cuántos moles hay en 108 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 6 mol

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

11. Corrige una afirmación falsa posible sobre estructura atómica y justifica la corrección.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.
12. Elabora un esquema de tres ideas principales sobre enlace.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.
13. Relaciona estequiometría con otro bloque de la materia mediante un ejemplo.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.
14. Propón un problema práctico de reacciones y explica cómo lo resolverías.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.
15. Escribe dos términos técnicos de estructura atómica y explica su significado.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.
16. Describe un caso real en el que resulte útil comprender enlace.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.
17. Resume estequiometría en tres frases claras y conectadas.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.
18. Elige una idea de reacciones y argumenta por qué es importante.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.
19. Diseña una actividad breve para comprobar que alguien comprende estructura atómica.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.
20. Señala un error frecuente relacionado con enlace y explica cómo evitarlo.
Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.