

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

1. ¿Cuántos moles hay en 162 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 9 mol
2. ¿Cuántos moles hay en 54 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 3 mol
3. ¿Cuántos moles hay en 216 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 12 mol
4. ¿Cuántos moles hay en 36 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 2 mol
5. ¿Cuántos moles hay en 126 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 7 mol
6. ¿Cuántos moles hay en 144 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 8 mol
7. ¿Cuántos moles hay en 72 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 4 mol
8. ¿Cuántos moles hay en 108 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 6 mol
9. ¿Cuántos moles hay en 180 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 10 mol
10. ¿Cuántos moles hay en 90 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 5 mol

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

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

Respuesta: 11 mol

12. Corrige una afirmación falsa posible sobre enlace y justifica la corrección.

Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

13. Elabora un esquema de tres ideas principales sobre estequiometría.

Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

14. Relaciona reacciones con otro bloque de la materia mediante un ejemplo.

Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

15. Propón un problema práctico de estructura atómica y explica cómo lo resolverías.

Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

16. Escribe dos términos técnicos de enlace y explica su significado.

Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

17. Describe un caso real en el que resulte útil comprender estequiometría.

Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

18. Resume reacciones en tres frases claras y conectadas.

Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

19. Elige una idea de estructura atómica y argumenta por qué es importante.

Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

20. Diseña una actividad breve para comprobar que alguien comprende enlace.

Respuesta: Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.