

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

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

Respuesta: 7 mol

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

Respuesta: 11 mol

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

Respuesta: 2 mol

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

Respuesta: 9 mol

5. ¿Cuántos moles hay en 72 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 4 mol

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

Respuesta: 12 mol

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

Respuesta: 10 mol

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

Respuesta: 8 mol

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

Respuesta: 5 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. ¿Cuántos moles hay en 54 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 3 mol

12. Resume reacciones en tres frases claras y conectadas.

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

13. 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.

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

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

15. Señala un error frecuente relacionado con estequiometría y explica cómo evitarlo.

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

16. Construye un ejemplo y un contraejemplo relativos a reacciones.

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

17. Explica qué información necesitarías para resolver una duda sobre estructura atómica.

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

18. Redacta una conclusión razonada a partir de un contenido de enlace.

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

19. Crea una pregunta tipo test sobre estequiometría con tres opciones y marca la correcta.

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

20. Define con tus palabras un concepto esencial de reacciones y añade un ejemplo.

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