

Nombre: _____

Fecha: _____

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

Nombre: _____

Fecha: _____

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

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

12. Resume reacciones en tres frases claras y conectadas.

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

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

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

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

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

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

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

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