

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 108 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

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

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

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

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

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

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

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

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

Nombre: _____

Fecha: _____

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

11. Propón un problema práctico de enlace y explica cómo lo resolverías.

12. Escribe dos términos técnicos de estequiometría y explica su significado.

13. Describe un caso real en el que resulte útil comprender reacciones.

14. Resume estructura atómica en tres frases claras y conectadas.

15. Elige una idea de enlace y argumenta por qué es importante.

16. Diseña una actividad breve para comprobar que alguien comprende estequiometría.

17. Señala un error frecuente relacionado con reacciones y explica cómo evitarlo.

18. Construye un ejemplo y un contraejemplo relativos a estructura atómica.

19. Explica qué información necesitarías para resolver una duda sobre enlace.

20. Redacta una conclusión razonada a partir de un contenido de estequiometría.
