

Nombre: _____

Fecha: _____

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

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

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

4. ¿Cuántos moles hay en 54 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 126 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

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

8. ¿Cuántos moles hay en 36 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 108 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Nombre: _____

Fecha: _____

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

11. Corrige una afirmación falsa posible sobre estructura atómica y justifica la corrección.

12. Elabora un esquema de tres ideas principales sobre enlace.

13. Relaciona estequiometría con otro bloque de la materia mediante un ejemplo.

14. Propón un problema práctico de reacciones y explica cómo lo resolverías.

15. Escribe dos términos técnicos de estructura atómica y explica su significado.

16. Describe un caso real en el que resulte útil comprender enlace.

17. Resume estequiometría en tres frases claras y conectadas.

18. Elige una idea de reacciones y argumenta por qué es importante.

19. Diseña una actividad breve para comprobar que alguien comprende estructura atómica.

20. Señala un error frecuente relacionado con enlace y explica cómo evitarlo.
