

Nombre: _____

Fecha: _____

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

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

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

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

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

5. ¿Cuántos moles hay en 126 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 72 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

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

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

10. ¿Cuántos moles hay en 90 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 198 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

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

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

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

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

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

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

18. Resume reacciones en tres frases claras y conectadas.

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

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