

Nombre: _____

Fecha: _____

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

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

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

3. ¿Cuántos moles hay en 198 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 72 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

6. ¿Cuántos moles hay en 162 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 216 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 108 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 54 g de agua? Usa $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

12. Ordena un proceso propio de estructura atómica en al menos cuatro pasos.

13. Interpreta una situación cotidiana utilizando contenidos de enlace.

14. Formula una pregunta de investigación sobre estequiometría y propón cómo responderla.

15. Corrige una afirmación falsa posible sobre reacciones y justifica la corrección.

16. Elabora un esquema de tres ideas principales sobre estructura atómica.

17. Relaciona enlace con otro bloque de la materia mediante un ejemplo.

18. Propón un problema práctico de estequiometría y explica cómo lo resolverías.

19. Escribe dos términos técnicos de reacciones y explica su significado.

20. Describe un caso real en el que resulte útil comprender estructura atómica.
