

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

1. ¿Cuántos moles hay en 36 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 2 mol**
2. ¿Cuántos moles hay en 108 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 6 mol**
3. ¿Cuántos moles hay en 54 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 3 mol**
4. ¿Cuántos moles hay en 90 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 5 mol**
5. ¿Cuántos moles hay en 144 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 8 mol**
6. ¿Cuántos moles hay en 180 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 10 mol**
7. ¿Cuántos moles hay en 198 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 11 mol**
8. ¿Cuántos moles hay en 72 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 4 mol**
9. ¿Cuántos moles hay en 126 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 7 mol**
10. ¿Cuántos moles hay en 216 g de agua? Usa  $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$ .  
**Respuesta: 12 mol**

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.

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

**Respuesta:** Respuesta abierta; debe ser correcta, razonada, incluir un ejemplo y usar vocabulario específico.