

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

1. Calcula los moles contenidos en 36 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 2 mol
2. Calcula los moles contenidos en 54 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 3 mol
3. Calcula los moles contenidos en 72 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 4 mol
4. Calcula los moles contenidos en 90 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 5 mol
5. Calcula los moles contenidos en 108 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 6 mol
6. Calcula los moles contenidos en 126 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 7 mol
7. Calcula los moles contenidos en 144 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 8 mol
8. Calcula los moles contenidos en 36 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 2 mol
9. Calcula los moles contenidos en 54 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 3 mol
10. Calcula los moles contenidos en 72 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.
Respuesta: 4 mol

Bloques: estructura atómica · enlace · estequiometría · reacciones

11. Calcula los moles contenidos en 90 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 5 mol

12. Calcula los moles contenidos en 108 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 6 mol

13. Calcula los moles contenidos en 126 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 7 mol

14. Calcula los moles contenidos en 144 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 8 mol

15. Calcula los moles contenidos en 36 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 2 mol

16. Calcula los moles contenidos en 54 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 3 mol

17. Calcula los moles contenidos en 72 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 4 mol

18. Calcula los moles contenidos en 90 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 5 mol

19. Calcula los moles contenidos en 108 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 6 mol

20. Calcula los moles contenidos en 126 g de agua. $M(\text{H}_2\text{O})=18 \text{ g/mol}$.

Respuesta: 7 mol