

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