

Nombre: _____

Fecha: _____

Bloques: movimiento y fuerzas · energía · materia · cambios químicos

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

2. Una muestra tiene 24 g y ocupa 8 cm^3 . Calcula su densidad.

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

4. Una muestra tiene 50 g y ocupa 10 cm^3 . Calcula su densidad.

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

6. Una muestra tiene 28 g y ocupa 4 cm^3 . Calcula su densidad.

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

8. Una muestra tiene 12 g y ocupa 6 cm^3 . Calcula su densidad.

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

10. Una muestra tiene 32 g y ocupa 8 cm^3 . Calcula su densidad.

Nombre: _____

Fecha: _____

Bloques: movimiento y fuerzas · energía · materia · cambios químicos

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

12. Una muestra tiene 60 g y ocupa 10 cm^3 . Calcula su densidad.

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

14. Una muestra tiene 32 g y ocupa 4 cm^3 . Calcula su densidad.

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

16. Una muestra tiene 18 g y ocupa 6 cm^3 . Calcula su densidad.

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

18. Una muestra tiene 40 g y ocupa 8 cm^3 . Calcula su densidad.

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

20. Una muestra tiene 70 g y ocupa 10 cm^3 . Calcula su densidad.
