

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 21 g y ocupa 7 cm³. 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 45 g y ocupa 9 cm³. 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 21 g y ocupa 3 cm³. 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 10 g y ocupa 5 cm³. 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 28 g y ocupa 7 cm³. 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 54 g y ocupa 9 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 24 g y ocupa 3 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 15 g y ocupa 5 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 35 g y ocupa 7 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 63 g y ocupa 9 cm^3 . Calcula su densidad.
