

Nombre \_\_\_\_\_ Fecha \_\_\_\_\_

**REPASA ESTA INFORMACIÓN.**

Todos los objetos están hechos de materia. Cada materia diferente es una sustancia.  
 Los objetos tienen dos propiedades: la masa y el volumen.  
 La masa es la cantidad de materia de un objeto y se mide en kilogramos.  
 El volumen es el espacio que ocupa un objeto y se mide en litros.

**1 Completa con las palabras del recuadro.**

materia – sustancias – objetos

- Un vaso y un tenedor son \_\_\_\_\_ y están formados por \_\_\_\_\_.
- Las \_\_\_\_\_ que forman el vaso y el tenedor son el vidrio y el acero.



**2 Une las dos columnas.**

- oro •
- anillo •
- canica •
- vidrio •
- limón •

- objetos
- sustancias

**3 Responde las siguientes preguntas.**

- ¿Qué es la masa? \_\_\_\_\_  
 ¿En qué unidades se mide? \_\_\_\_\_
- ¿Qué es el volumen? \_\_\_\_\_  
 ¿En qué unidades se mide? \_\_\_\_\_

Nombre \_\_\_\_\_ Fecha \_\_\_\_\_

**REPASA ESTA INFORMACIÓN.**

La densidad es una propiedad de la materia, por lo que todos los objetos construidos con un mismo material tendrán la misma densidad.

La densidad de un cuerpo se obtiene dividiendo su masa entre su volumen. La unidad de medida de la densidad es el gramo por centímetro cúbico ( $\text{g/cm}^3$ ).

Un cuerpo flota en el agua si su densidad es menor que la de esta ( $1 \text{ g/cm}^3$ ).

**1** Calcula la densidad de un objeto cuya masa es 60 g y cuyo volumen es  $30 \text{ cm}^3$ . Para ello, completa los huecos.

$Densidad = masa : volumen = \text{_____ g} : \text{_____ cm}^3 = \text{_____ g/cm}^3$

- Calcula ahora la densidad de un objeto con 54 g de masa y  $6 \text{ cm}^3$  de volumen.

$Densidad = \text{_____ g} : \text{_____ cm}^3 = \text{_____ g/cm}^3$

- ¿Crees que flotará en el agua alguno de los dos objetos? Explica por qué.

\_\_\_\_\_

**2** Rodea en cada balanza la bola que tiene mayor densidad y explica por qué.



\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_



\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_