
TALLER DE MASA, VOLUMEN Y DENSIDAD

Ejercicio 1.

El bromo es un líquido pardo rojizo. Calcule su densidad (en g/mL) si 586 g de la sustancia ocupan 188 mL.

Ejercicio 2.

La densidad del metanol, un líquido orgánico incoloro que se usa como solvente, es de 0.7918 g/mL. Calcule la masa de 89.9 mL del líquido.

Ejercicio 3.

El oro es un metal precioso químicamente inerte. Se usa sobre todo en joyería, odontología y dispositivos electrónicos. Un lingote de oro con una masa de 301 g tiene un volumen de 15.6 cm³. Calcule la densidad del oro.

Ejercicio 4

La densidad del mercurio, el único metal líquido a temperatura ambiente, es de 13.6 g/mL. Calcule la masa de 5.50 mL del líquido.

Ejercicio 5.

El alcohol tiene una densidad de 0.789 g/mL. ¿Cuál es el volumen en mililitros de 650 g de alcohol?

Ejercicio 6.

Calcular la densidad de la madera si un cubo que mide 5.0 cm de lado, tiene una masa de 100 g

Ejercicio 7.

Para llevar a cabo un experimento de laboratorio un químico necesita 260 g de glicerina de una densidad de 1.26 g/cm^3 ¿Cuántos mililitros de glicerina serán necesarios para llevar a cabo el mismo experimento?

Ejercicio 8.

Se sabe que 80.0 mL de ácido sulfúrico concentrado tienen una masa de 145.92 g ¿Cuál es la densidad de este ácido?

Ejercicio 9.

Calcular la masa de un bloque de aluminio que mide 5.40 cm por 25 cm por 12.0 cm

Densidad del aluminio = 2.7 g/cm^3

Ejercicios 10.

Una solución de ácido nítrico (HNO_3) en agua tienen una densidad de 1.33 g/mL y contiene el 54.0 % en masa de HNO_3

- Calcular la masa en gramos de 1 L de solución
- Calcular el número de mililitros de solución que contendrán 60.0 g de HNO_3