

密度の計算をマスターしよう

年 組 番 名前

$$\text{物質の密度} = \frac{\text{物質の (質量)}}{\text{物質の (体積)}}$$

↑ 薄い文字をなぞりなさい。



(1) 質量が 80 g、体積が 5 cm³の物質の密度を計算しなさい。

密度 = _____ =

答え. _____ g / cm³

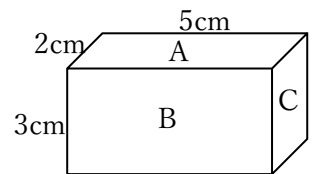
(2) 質量が 36 g、体積が 4 cm³の物質の密度を計算しなさい。

答え. _____

(3) 質量が 14.4 g、体積が 6 cm³の物質の密度を計算しなさい。

答え. _____

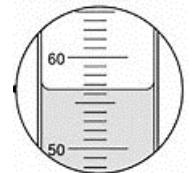
(4) 右図のような質量 12 g の立方体があるとき、密度を計算しなさい。



答え. _____

(5) 質量が 32.5 g の物体を、50 cm³の水が入ったメスシリンダーにいれると、右図のようになった。この物体の密度を計算しなさい。

最小めもりの $\frac{1}{10}$ まで
目分量で読む。



答え. _____

(6) ある金属の質量と体積をはかったら、31.48 g、4.0 cm³だった。この金属は下の□の中のどれか。

答え. _____

金 : 19.3 g / cm³ 水銀 : 13.5 g / cm³ 銅 : 8.96 g / cm³ 鉄 : 7.87 g / cm³ アルミニウム : 2.70 g / cm³

☆ 密度の計算はとても大切です。1回だけで満足せずに、何度も取り組みましょう！