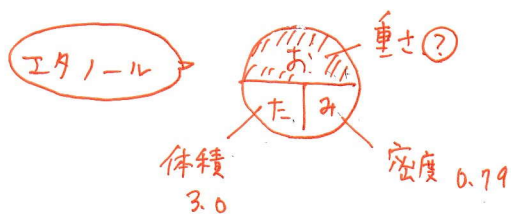
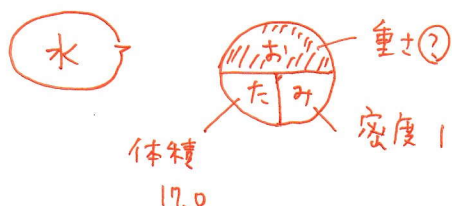


それぞれの質量を求めよう。

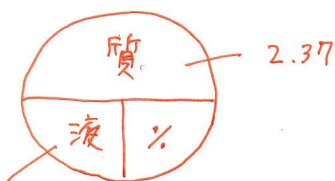


$$3.0 \times 0.79 = \underline{2.37 \text{ g}} \text{ (エタノールの質量)}$$



$$17.0 \times 1 = \underline{17 \text{ g}} \text{ (水の質量)}$$

質量パーセント濃度を求めよう。



$$2.37 + 17 = \underline{19.37}$$

$$\frac{2.37}{19.37} \times 100 = \frac{237}{19.37}$$

$$= 12.2 \dots$$

こたえ (12 %)

(4) 実験2で試験管に入れたエタノールが液体から固体になったとき、質量、体積、密度はどうなるか。次の①～③から一選か、記号で答えなさい。

② 大きくなる

① 小さくなる

③ 変わらない

質量 (③) 体積 (①) 密度 (②)