

濃度計算トレーニング⑤



【1】 次の質量パーセント濃度に関する問題に答えなさい。
20点×5 答えが小数になる場合は、小数第一位を四捨五入して整数で答えなさい。

① 90 gの砂糖を水にとかして 250 gの砂糖水をつくった。何gの水にとかしたか。

溶質+溶媒=溶液

$$250-90=160$$

(160 g)

② 200 gの水に 40 gの食塩をとかしてできた溶液の濃度は何%か。

溶質÷溶液×100=質量パーセント濃度

$$40 \div 240 \times 100 = 17$$

(17 %)

③ 質量パーセント濃度 8 %の食塩水 80 gにとけている食塩は何gか。

$$\text{溶液} \times \frac{\text{質量パーセント濃度}}{100} = \text{溶質}$$

$$80 \times \frac{8}{100} = 6$$

(6 g)

④ 160 gの砂糖水の中にとけている砂糖が 60 g の砂糖水の濃度は何%か。

溶質÷溶液×100=質量パーセント濃度

$$60 \div 160 \times 100 = 37.5 \dots$$

(38 %)

⑤ 2 %の食塩水を 150 gつくるために必要な水と食塩はそれぞれ何gか。

$$\text{溶液} \times \frac{\text{質量パーセント濃度}}{100} = \text{溶質}$$

$$150 \times \frac{2}{100} = 3 \text{ (食塩)}$$

(水 147 g 食塩 3 g)

$$150 - 3 = 147 \text{ (水)}$$

No. () 年 組 名前