



弱点克服!

## 濃度計算トレーニング① ②

【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。

① 240 gの砂糖を水にとかして 700 gの砂糖水をつくった。何gの水にとかしたか。

$$\text{溶質} + \text{溶媒} = \text{溶液} \qquad 700 - 240 = 460 \qquad ( \quad 460 \text{ g} \quad )$$

② 120 gの水に 30 gの食塩をとかしてできた溶液の濃度は何%か。

$$\text{溶質} \div \text{溶液} \times 100 = \text{質量パーセント濃度} \qquad 30 \div 150 \times 100 = 20 \qquad ( \quad 20 \% \quad )$$

③ 質量パーセント濃度 12 %の食塩水 400 gにとけている食塩は何gか。

$$\text{溶液} \times \frac{\text{質量パーセント濃度}}{100} = \text{溶質} \qquad 400 \times \frac{12}{100} = 48 \qquad ( \quad 48 \text{ g} \quad )$$

④ 350 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。

$$\text{溶質} \div \text{溶液} \times 100 = \text{質量パーセント濃度} \qquad 60 \div 350 \times 100 = 17.1 \dots \qquad ( \quad 17 \% \quad )$$

⑤ 6 %の食塩水を 250 gつくるために必要な水と食塩はそれぞれ何gか。

$$\text{溶液} \times \frac{\text{質量パーセント濃度}}{100} = \text{溶質} \qquad 250 \times \frac{6}{100} = 15 \text{ (食塩)} \qquad ( \text{水 } 235 \text{ g} \quad \text{食塩 } 15 \text{ g} )$$

$$250 - 15 = 235 \text{ (水)}$$

No. (    )    年    組    名前