



弱点克服!

濃度計算トレーニング③

【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。

① 400 gの水に 80 gの砂糖をとかして砂糖水をつくった。できた溶液は何gか。

$$\text{溶質} + \text{溶媒} = \text{溶液} \qquad 400 + 80 = 480 \qquad (\quad 480 \text{ g} \quad)$$

② 340 gの水に 100 gの食塩をとかしてできた溶液の濃度は何%か。

$$\text{溶質} \div \text{溶液} \times 100 = \text{質量パーセント濃度} \qquad 100 \div 440 \times 100 = 22.73 \dots \qquad (\quad 23 \% \quad)$$

③ 質量パーセント濃度 10 %の食塩水 550 gにとけている食塩は何gか。

$$\text{溶液} \times \frac{\text{質量パーセント濃度}}{100} = \text{溶質} \qquad 550 \times \frac{10}{100} = 55 \qquad (\quad 55 \text{ g} \quad)$$

④ 90 gの砂糖水の中にとけている砂糖が 10 g の砂糖水の濃度は何%か。

$$\text{溶質} \div \text{溶液} \times 100 = \text{質量パーセント濃度} \qquad 10 \div 90 \times 100 = 11.1 \dots \qquad (\quad 11 \% \quad)$$

⑤ 18 %の食塩水を 200 gつくるために必要な水と食塩はそれぞれ何gか。

$$\text{溶液} \times \frac{\text{質量パーセント濃度}}{100} = \text{溶質} \qquad 200 \times \frac{18}{100} = 36 \text{ (食塩)} \qquad (\text{水 } 164 \text{ g} \quad \text{食塩 } 36 \text{ g})$$

$$200 - 36 = 164 \text{ (水)}$$

No. () 年 組 名前