濃度計算トレーニングⒶ ①



得点　　/100
20点×5

【1】 20点×5　**次の質量パーセント濃度に関する問題に答えなさい。**
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。

① 500 gの水に砂糖をとかして 750 gの砂糖水をつくった。とかした砂糖は何gか。

(250 g)

溶質+溶媒＝溶液　　750−500＝250

② 50 gの水に 2 gの食塩をとかしてできた溶液の濃度は何%か。

(4 %)

溶質÷溶液×100＝質量パーセント濃度　　2 ÷ 52 × 100 ＝ 3.85 ・・・

③ 質量パーセント濃度 25 %の食塩水 300 gにとけている食塩は何gか。

溶液 × $\frac{\text{質量パーセント濃度}}{100}$ ＝ 溶質　　300 × $\frac{25}{100}$ ＝ 75

(75 g)

④ 400 gの砂糖水の中にとけている砂糖が 50 g の砂糖水の濃度は何%か。

(13 %)

溶質÷溶液×100＝質量パーセント濃度　　50 ÷ 400 × 100 ＝ 12.5

⑤ 10 %の食塩水を 500 gつくるために必要な水と食塩はそれぞれ何gか。

溶液 × $\frac{\text{質量パーセント濃度}}{100}$ ＝ 溶質　　500 × $\frac{10}{100}$ ＝ 50 （食塩）

500 − 50 ＝ 450 （水）

(水 450 g　食塩 50 g)

No.(　　)　　年　　組　名前

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索