**理科計算ドリル② 『 質量パーセント濃度 』**

**『 溶解と溶液 』**

物質が水などの液体にとけて全体が均一になる現象を溶解という。

液体にとけている物質を溶質といい，溶質をとかしている液体を溶媒という。また，溶解によってできた液体を溶液といい，溶媒が水である溶液を特に水溶液という。

**『 質量パーセント濃度 』**

溶液の濃さとは，溶液全体に対する溶質の割合を意味する。これを溶液の濃度という。溶液の濃度を表す方法の一つに質量パーセント濃度がある。

これは，溶液の質量に対する溶質の質量を百分率※１で表したものであり，次の式で求めることができる。

※１　パーセント（記号：％）で表した割合のこと。割合を表す0.01 を１％と表す。

例えば，水80 gに塩化ナトリウム20 gがとけている塩化ナトリウム水溶液の質量パーセント濃度は，

したがって，20%となる。

**ステップ１　基本問題**

■次の問いに答えなさい。

① 水204 gに塩化ナトリウム36 gをとかした塩化ナトリウム水溶液の質量は何gか求めなさい。

答え

② ①のときの塩化ナトリウム水溶液の質量パーセント濃度は何％か求めなさい。

答え

③ 水119 gに塩化ナトリウム21 gをとかして塩化ナトリウム水溶液をつくった。このときの塩化ナトリウム水溶液の質量パーセント濃度は何％か求めなさい。

答え

④ 質量パーセント濃度18%の塩化ナトリウム水溶液150 gにとけている塩化ナトリウムの質量は何gか求めなさい。

答え

⑤ 質量パーセント濃度７％の塩化ナトリウムの水溶液をつくるために，塩化ナトリウム28 gを全て水にとかした。このとき，塩化ナトリウム水溶液の質量は何gか求めなさい。

答え

⑥ 水115 gに砂糖をとかして質量パーセント濃度８%の砂糖水をつくりたい。とかす砂糖をの質量は何gか求めなさい。

答え

**ステップ２　練習問題**

■次の問いに答えなさい。

① 質量パーセント濃度16%の砂糖水225 gに水を加えて，質量パーセント濃度９%の砂糖水にしたい。加える水の質量は何gか求めなさい。

答え

② 質量パーセント濃度15%の塩化ナトリウムの水溶液180 gに水120 gを加えたとき，質量パーセント濃度は何％か求めなさい。

答え

③ 質量パーセント濃度６%の塩化ナトリウムの水溶液150 gと質量パーセント濃度13%の塩化ナトリウムの水溶液200 gを混ぜ合わせた。混ぜ合わせたあとの塩化ナトリウムの水溶液の質量パーセント濃度は何％か求めなさい。

答え