

問題1

① 質量パーセント濃度を求める次の式の A~D にあてはまる語を書きなさい。

$$\text{質量パーセント濃度} [\%] = \frac{\text{(A) の質量} [\text{g}]}{\text{(B) の質量} [\text{g}]} \times 100 = \frac{\text{(C) の質量} [\text{g}]}{\text{(D) の質量} [\text{g}] + \text{水の質量} [\text{g}]} \times 100$$

② 溶質の質量を求める次の式の A と B にあてはまる語を書きなさい。

$$\text{溶質の質量} [\text{g}] = \text{(A) の質量} [\text{g}] \times \text{(B) } [\%] \div 100$$

③ 食塩水を例にしたとき、溶質にあたるもの、溶媒にあたるものはそれぞれ何か、書きなさい。

④ 水(溶媒)の質量を求める次の式の A と B にあてはまる語を書きなさい。

$$\text{水(溶媒)の質量} [\text{g}] = \text{(A) の質量} [\text{g}] \div \text{(B) } [\%] \times 100 - \text{(C) の質量} [\text{g}]$$

①	A	B	C	D
②	A	B	③ 溶質	溶媒
④	A	B	C	

問題2

- ① 水に砂糖 16 g を溶かしてつくった砂糖水 80 g の質量パーセント濃度は何%か求めなさい。
- ② 水 75 g に食塩 25 g を溶かしてつくった食塩水の質量パーセント濃度は何%か求めなさい。
- ③ 質量パーセント濃度 40%の砂糖水 150 g には、何 g の砂糖が溶けているか、求めなさい。
- ④ 質量パーセント濃度 12%の食塩水 60 g には、何 g の食塩が溶けているか、求めなさい。
- ⑤ 砂糖が 20 g 溶けている、質量パーセント濃度 5%の砂糖水(水溶液)の質量は何 g か求めなさい。
- ⑥ 食塩が 38 g 溶けている、質量パーセント濃度が 19%の食塩水の水(溶媒)の質量は何 g か求めなさい。
- ⑦ 質量パーセント濃度が 10%の砂糖水 180 g に、さらに砂糖 20 g を加えて溶かした。このときの質量パーセント濃度は何%か求めなさい。
- ⑧ 質量パーセント濃度 39%の食塩水 400 g に、さらに水を何 g か加えて質量パーセント濃度 26%の食塩水をつくりたい。このとき、何 g の水を加えればよいか、求めなさい。
- ⑨ 質量パーセント濃度 12%の砂糖水 400 g を、水を蒸発させて質量パーセント濃度を 16%にします。このとき、水を何 g 蒸発させればよいか、求めなさい。

①	②	③	④
⑤	⑥	⑦	⑧
⑨			