

得点	演習問題 濃度に関する問題 ①	実施日	月 日	氏名
----	---------------------------	-----	-----	----

【1】次の□に当てはまる数を書き入れなさい。

濃度は、食塩の量の食塩水全体に対する割合を百分率で表したものです。したがって

$$\text{濃度}(\%) = \frac{\text{食塩の量}}{\text{食塩の量} + \text{水の量}} \times 100$$

で求められます。例えば食塩 20g を、水 230g に加えたとき、濃度は、

$$20 \div (20 + \square) \times 100 = \square \text{ と求められます。}$$

【2】水 126g に食塩 24g を加えると、食塩水の濃度はいくらですか。

【3】12%の食塩水が 200g あります。この食塩水は、水何 g に食塩何 g を加えて作ったものですか。

【4】食塩 18g を何 g かの水に加えると、濃さは 5%になったそうです。水何 g に加えたのですか。

【5】20%の食塩水 200g があり、このなかに水を 50g 加えます。

① 200g の食塩水の中には何 g の食塩がふくまれていますか。

② 水 50g を加えると、食塩水の濃さは何%になりますか。

【6】15%の食塩水が 400g あります。これに水 100g を加えると濃さは何%になりますか。

【7】10%の食塩水が 150g あります。この食塩水をつめて、水を蒸発させ全体を 100g にしました。この食塩水の濃さは何%になりますか。

【8】20%の食塩水 240g に食塩 10g を加えると、食塩水の濃さはいくらになりますか。

【9】20%300g の食塩水 A と、10%200g の食塩水 B があります。

① A にとけている食塩の量は何 g ですか。

② B にとけている食塩の量は何 g ですか。

③ A、B を混ぜあわせると、食塩水の濃さはいくらになりますか。

【10】15%の食塩水 300g と 27%の食塩水 100g を加えると、濃さはいくらになりますか。

【11】18%の食塩水 200g に、水何 g を加えると、濃さが 12%になりますか

【12】15%の食塩水 300g をにつめて濃さを 18%にしたい。水を何 g 蒸発させればよいか。

【13】25%の食塩水 60g に、何%かの食塩水 240g を加えて 15%の食塩水をつくります。何%の食塩水を加えればよいか。

【14】6%の食塩水 150g に、15%の食塩水何 g を加えて全体の濃さを 10%にしたい。15%の食塩水何 g を加えれば良いでしょう。

【15】12%の食塩水 450g に、食塩何 g を加えて、食塩水の濃さを 17.5%にしたい。食塩を何 g 加えればよいのですか。