

[必修例題1]

- (1) 100gの水に25gの食塩をとかしてできる食塩水の濃さは何%ですか。
- (2) 8%の食塩水150gにとけている食塩の重さは何gですか。
- (3) 15gの食塩を水にとかして6%の濃さの食塩水を作るには、何gの水にとかせばよいですか。

[必修例題2]

- (1) 18%の食塩水200gに水を40g加えると、濃さは何%になりますか。
- (2) 8%の食塩水250gに水を何g加えると、濃さが5%になりますか。

[必修例題3]

- (1) 6%の食塩水 250g から水を 50g 蒸発^{じょう}させると、濃さは何%になりますか。
- (2) 3%の食塩水 400g から水を何g 蒸発させると、濃さが5%になりますか。

[必修例題4]

- 1) 4%の食塩水 300g に食塩を 20g 加えると、濃さは何%になりますか。
- 2) 12%の食塩水 150g に食塩を何g 加えると、濃さが20%になりますか。

[必修例題5]

- (1) 4%の食塩水 200g と 9%の食塩水 300g を混ぜると、濃さは何%になりますか。
- (2) ある濃さの食塩水が 200g あります。これと 5%の食塩水を 100g 混ぜたところ、濃さが 7%になりました。はじめの食塩水の濃さは何%ですか。

[必修例題6]

15%の食塩水が 600g あります。このうちの一部をこぼしてしまったので、代わりにこぼした食塩水と同じ重さの水を加えたところ濃さが 8%になりました。こぼした食塩水の重さは何gですか。

[応用例題1]

容器Aには4%の食塩水が200g、容器Bには20%の食塩水が300g入っています。はじめに、AからBへ100gの食塩水を移しました。次に、BからAに何gかの食塩水を移したところ容器Aの食塩水の濃さは8%になりました。

- 1) 容器Bの食塩水の濃さは何%になりましたか。
- 2) 容器Bから容器Aに移した食塩水の重さは何gですか。