



※必要な場合は小数第一位を四捨五入して整数で答えましょう

①120g の水に 30g の食塩を溶かして、食塩の水溶液をつくったとき食塩水の濃度は何%になるでしょう？

答え 20%

②質量パーセント濃度 15%の食塩水 200g に溶けている食塩の質量は何 g でしょう？

答え 30g

③質量パーセント濃度 20%の食塩水 200g をつくるには？何 g の食塩を水に溶かせばよいでしょう？

答え 40g

④20g の食塩に水を加えて質量パーセント濃度 20%の食塩水をつくるには何 g の水を加えればよいでしょう？

答え 80g

⑤質量パーセント濃度 10%の食塩水 100g に食塩を 15g 加えた時にできる食塩水の質量パーセント濃度は何%でしょう？

答え 22%

⑥質量パーセント濃度 20%の食塩水 100g に水を 50g 加えた時にできる食塩水の質量パーセント濃度は何%でしょう？

答え 13%

⑦質量パーセント濃度 15%の食塩水 200g から水を蒸発させて 20%にするには何 g の水を蒸発させればよいでしょう？

答え 50g

⑧質量パーセント濃度 15%の食塩水 A 200g と 5%の食塩水 B 100g を混ぜると何%の食塩水ができるでしょう？

答え 12%

⑨上の⑧の問題に出てくる食塩水 A を 100g, 食塩水 B を 40g ずつとって混ぜてできた食塩水は濃度何%になるでしょう？

答え 12%

⑩質量パーセント濃度が 16%の食塩水 100g に、別の濃度の食塩水を 200g 加えたところ濃度 22%の食塩水ができた。このとき加えた食塩水の質量パーセント濃度は何%でしょう？

答え 25%