

氏名 _____

■ 濃度の問題

(天秤法をマスターしましょう)

$$\text{濃度 (\%)} = \frac{\text{塩の重さ (g)}}{\text{食塩水の重さ (g)}} \times 100$$

または

$$\text{濃度 (\%)} = \frac{\text{塩の重さ (g)}}{\text{塩の重さ (g)} + \text{水の重さ (g)}} \times 100$$



1 次の問いに答えなさい。

- (1) 2%の食塩水 12 g に 10%の食塩水を混ぜて 7%の食塩水にしたい。食塩水を何 g 混ぜればよいか。
- (2) 6%の食塩水 40 g に 20%の食塩水を混ぜて 12%の食塩水にしたい。食塩水を何 g 混ぜればよいか。

- (3) 3%の食塩水 35 g に 12%の食塩水を混ぜて 5%の食塩水にしたい。食塩水を何 g 混ぜればよいか。
- (4) 3%の食塩水 96 g に 14%の食塩水を混ぜて 8%の食塩水にしたい。食塩水を何 g 混ぜればよいか。

- (5) 1%の食塩水 42 g と 10%の食塩水 12 g を混ぜると濃度は何%になるか。
- (6) 6%の食塩水 50 g と 30%の食塩水 30 g を混ぜると濃度は何%になるか。

- (7) 3%の食塩水 280 g と 18%の食塩水 70g を混ぜると濃度は何%になるか。
- (8) 8%の食塩水 36 g と 11%の食塩水 18 g を混ぜると濃度は何%になるか。

- (9) 5%の食塩水 70 g に水を加えて濃度 2% にしたい。水を何 g 加えればよいか。
- (10) 16%の食塩水 120 g に食塩を溶かして濃度 20% にしたい。食塩を何 g 加えればよいか。

- (11) 7%の食塩水 80 g に別の食塩水を加えると 10%で 160 g になった。別の食塩水の濃度は何%か。
- (12) 15%の食塩水 240 g に別の食塩水を加えると 18%で 330 g になった。別の食塩水の濃度は何%か。

- (13) 食塩 75 g に水 300 g を加えて溶かしたときの濃度は何%か。
- (14) 食塩 75 g に水を加えて溶かして 300 g にしたときの濃度は何%か。