

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) 6 g の食塩が入ったコップに水を注ぎ 3 % の食塩水にしたい。何 g の水を注げばよいか。
- (2) 5 g の食塩が入ったコップに水を注ぎ 4 % の食塩水にしたい。何 g の水を注げばよいか。
- (3) 7 g の食塩が入ったコップに水を注ぎ 5 % の食塩水にしたい。何 g の水を注げばよいか。
- (4) 10 g の食塩が入ったコップに水を注ぎ 8 % の食塩水にしたい。何 g の水を注げばよいか。

② 次の問いに答えなさい。

- (1) 180 g の水が入ったコップに食塩を入れ 10 % の食塩水にしたい。食塩を何 g 入れればよいか。
- (2) 285 g の水が入ったコップに食塩を入れ 5 % の食塩水にしたい。食塩を何 g 入れればよいか。

③ 次の問いに答えなさい。

- (1) 5 % の食塩水 800 g に 8 % の食塩水を混ぜて 6 % の食塩水にしたい。食塩水を何 g 混ぜればよいか。
- (2) 7 % の食塩水 200 g に 3 % の食塩水を混ぜて 4 % 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 120 g に 6 % 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) 4 % の食塩水 150 g に 8 % 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。
- (5) 9 % の食塩水 200 g に水を混ぜて 5 % の食塩水にしたい。水を何 g 混ぜればよいか。
- (6) 7 % の食塩水 150 g に水を混ぜて 6 % の食塩水にしたい。水を何 g 混ぜればよいか。

氏名 _____

(天秤法をマスターしましょう)

■ 濃度の問題

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

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) 6 g の食塩が入ったコップに水を注ぎ 4 % の食塩水にしたい。何 g の水を注げばよいか。
- (2) 10 g の食塩が入ったコップに水を注ぎ 8 % の食塩水にしたい。何 g の水を注げばよいか。
- (3) 12 g の食塩が入ったコップに水を注ぎ 6 % の食塩水にしたい。何 g の水を注げばよいか。
- (4) 36 g の食塩が入ったコップに水を注ぎ 10 % の食塩水にしたい。何 g の水を注げばよいか。

② 次の問いに答えなさい。

- (1) 279 g の水が入ったコップに食塩を入れ 7 % の食塩水にしたい。食塩を何 g 入れればよいか。
- (2) 672 g の水が入ったコップに食塩を入れ 4 % の食塩水にしたい。食塩を何 g 入れればよいか。

③ 次の問いに答えなさい。

- (1) 2 % の食塩水 100 g に 10 % 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。
- (2) 6 % の食塩水 240 g に 3 % 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。
- (3) 7 % の食塩水 180 g に 4 % の食塩水を混ぜて 6 % の食塩水にしたい。食塩水を何 g 混ぜればよいか。
- (4) 15 % の食塩水 320 g に 2 % 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。
- (5) 12 % の食塩水 400 g に水を混ぜて 10 % の食塩水にしたい。水を何 g 混ぜればよいか。
- (6) 4 % の食塩水 150 g から水を蒸発させて 10 % の食塩水にしたい。水を何 g 蒸発させればよいか。