

濃度の基本

目標時間 15分

NO. 1

名前

/7

$$\text{濃度 (\%)} = \text{食塩の重さ} \div \text{食塩水の重さ}$$

◆次の問題に答えましょう。

- ① 水 200 g に食塩 50 g をまぜると、何%の食塩水になりますか。

- ② 食塩 70 g に水 630 g をまぜると、何%の食塩水になりますか。

- ③ 64 g の食塩を使って 20 % の食塩水を作るには、何gの水が必要になりますか。

- ④ 15 % の食塩水 240 g の中には何gの食塩がとけていますか。

- ⑤ 8 % の食塩水 650 g には、何 g の食塩がとけていますか。

- ⑥ 14 % の食塩水 600 g に水を入れて 10 % の食塩水を作るには、水は何g必要ですか。

- ⑦ 9 % の食塩水 500 g から水を蒸発させて、15 % の食塩水を作るには水を何g蒸発されればよいですか。

答え

① 食塩水の重さ $200 + 50 = 250$

$50 \div 250 = 0.2$

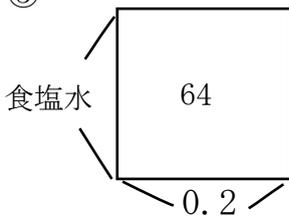
20 %

② 食塩水の重さ $70 + 630 = 700$

$70 \div 700 = 0.1$

10 %

③

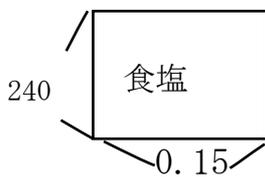


$64 \div 0.2 = 320$ ←食塩水

$320 - 64 = 256$

256 g

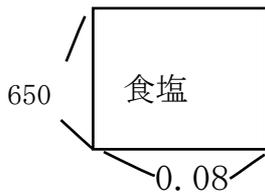
④



$240 \times 0.15 = 36$

36 g

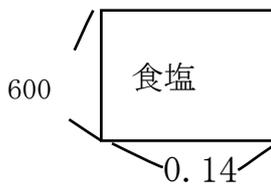
⑤



$650 \times 0.08 = 52$

52 g

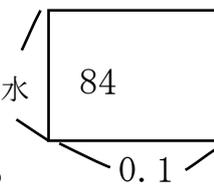
⑥



+



= 食塩水



水を入れても
食塩の量は変わらない

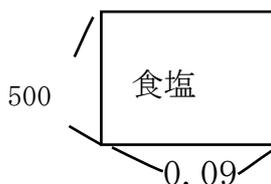
$600 \times 0.14 = 84$

$84 \div 0.1 = 840$

$840 - 600 = 240$

240 g

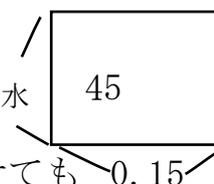
⑥



-



= 食塩水



水を蒸発させても
食塩の量は変わらない

$500 \times 0.09 = 45$

$45 \div 0.15 = 300$

$500 - 300 = 200$

200 g