

食塩水の濃度 1

目標時間 10分

NO.2

名前

/7

◆次の問題に答えましょう。

- ① 水 176 g に食塩 24 g をまぜると、何%の食塩水になりますか。

- ② 食塩 63 g に水 357 g をまぜると、何%の食塩水になりますか。

- ③ 38 g の食塩を使って 12 % の食塩水を作るには、何gの水が必要になりますか。

- ④ 18 % の食塩水 340 g の中には何gの食塩がとけていますか。

- ⑤ 12 % の食塩水 280 g には、何 g の食塩がとけていますか。

- ⑥ 14 % の食塩水 300 g に水を入れて 12 % の食塩水を作るには、水は何g必要ですか。

- ⑦ 8 % の食塩水 625 g から水を蒸発させて、10 % 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 $176 + 24 = 200$

$24 \div 200 = 0.12$

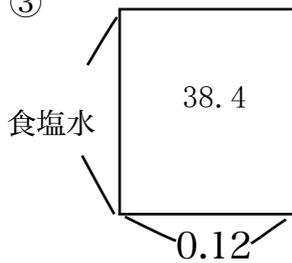
12 %

② 食塩水の重さ $63 + 357 = 420$

$63 \div 420 = 0.15$

15 %

③

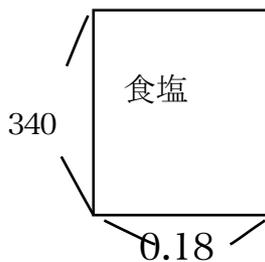


$38 \div 0.12 = 320$ ←食塩水の重さ

$320 - 38 = 282$

282 g

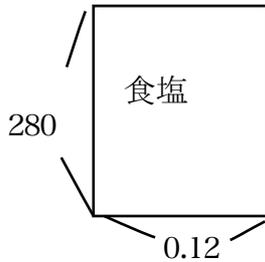
④



$340 \times 0.18 = 61.2$

61.2 g

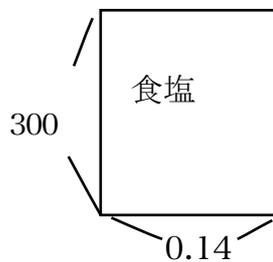
⑤



$280 \times 0.12 = 33.6$

33.6 g

⑥

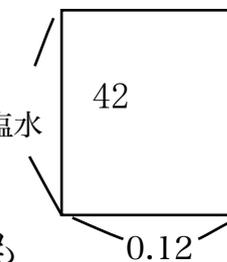


$300 \times 0.14 = 42$

+



= 食塩水



水を入れても

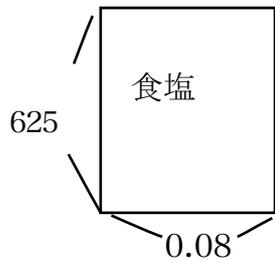
食塩の量は変わらない

$42 \div 0.12 = 350$

$350 - 300 = 50$

50 g

⑥

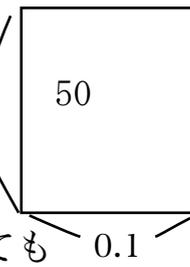


$$625 \times 0.08 = 50$$

-



= 食塩水



水を蒸発させても
食塩の量は変わらない

$$50 \div 0.1 = 500$$
$$625 - 500 = 125$$

125 g
