

食塩水の濃度 1

目標時間 10分

NO.1

名前

/7

◆次の問題に答えましょう。

- ① 水 255 g に食塩 45 g をまぜると、何%の食塩水になりますか。

- ② 食塩 30 g に水 220 g をまぜると、何%の食塩水になりますか。

- ③ 18 g の食塩を使って 15 % の食塩水を作るには、何gの水が必要になりますか。

- ④ 12 % の食塩水 250 g の中には何gの食塩がとけていますか。

- ⑤ 18 % の食塩水 400 g には、何 g の食塩がとけていますか。

- ⑥ 12 % の食塩水 150 g に水を入れて 8 % の食塩水を作るには、水は何g必要ですか。

- ⑦ 8 % の食塩水 300 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 $255 + 45 = 300$

$45 \div 300 = 0.15$

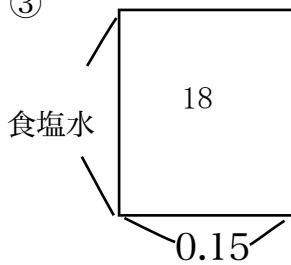
15 %

② 食塩水の重さ $30 + 220 = 250$

$30 \div 250 = 0.12$

12 %

③

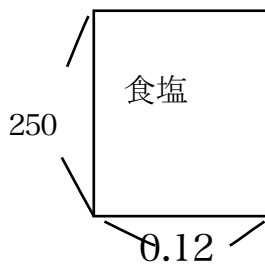


$18 \div 0.15 = 120$ ←食塩水の重さ

$120 - 18 = 102$

102 g

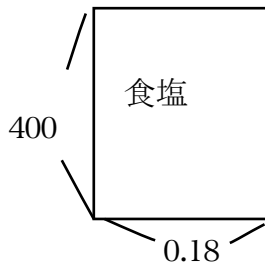
④



$250 \times 0.12 = 30$

30 g

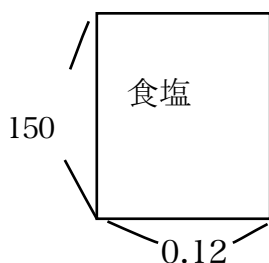
⑤



$400 \times 0.18 = 72$

72 g

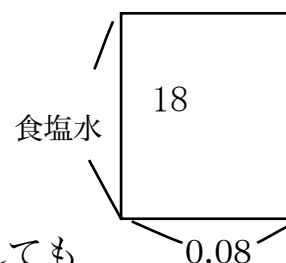
⑥



+



=



水を入れても

食塩の量は変わらない

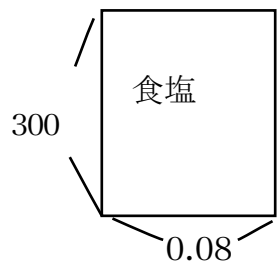
$18 \div 0.08 = 225$

$225 - 150 = 75$

$150 \times 0.12 = 18$

75 g

⑥

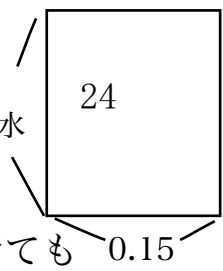


$$300 \times 0.08 = 24$$

-



= 食塩水



水を蒸発させても
食塩の量は変わらない
 $24 \div 0.15 = 160$
 $300 - 160 = 140$

140 g
