食塩フ	$k \mathcal{O}$	門	題9
	IN Vノ	ΙПΙ	此只 乙

目標時間 15分

NO. 1

名前

/4

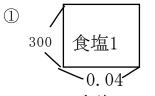
- ◆次の問題に答えましょう。
- ① 4 %の食塩水 300 g と 9 %の食塩水 200 gを混ぜると何%の 食塩水になりますか。

② 食塩水が 120 g あります。これに 10 %の食塩水 60 gを混ぜた ところ 7 %の食塩水になりました。はじめの食塩水は何%ですか。

③ 10 %の食塩水 200 g と () %の食塩水 400 gを混ぜると 14 % の食塩水になります。 () にあてはまる数を求めなさい。

④ 10 %の食塩水が 200 g あります。ここから 50 gを捨て、かわりに50 gの水を加えたら、何%の食塩水になりますか。





食塩2 200 0.09

食塩3 500

食塩1

 \times 0.04 = 12 g 300 200 \times 0.09 = 18 g

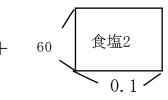
食塩2 食塩3

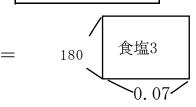
18 +12 30

30 500 0.06 =

6 %







食塩2

60 \times 0.1 = 6 g

食塩3

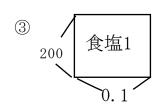
 $180 \times 0.07 = 12.6 \text{ g}$

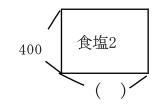
食塩1

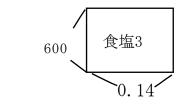
12.6 -6 =6.6

6.6 ÷ 120 0.055 =

5.5 %







食塩1

 200×0.1 20 g

食塩3

600 \times 0.14 = 84 g

食塩2

20 64 84

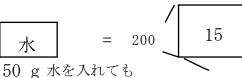
64 ÷ 0.16 400 =

16

4 食塩水捨てると全体の量は減っても濃さは変わらない



水



食塩の量は変わらない

$$150 \times 0.1 = 15$$