

濃さ

濃さ(濃度)の基本

- 濃さとは水溶液全体の内の溶けているものの割合を表したもの。



- 式にすると $\text{食塩水}(\%) \times \text{濃さ}(小数) = \text{食塩}(g)$

□

(1) 100gの水に25gの食塩を溶かすと何%の食塩水ができますか。

$$100g + 25g = 125g \quad \text{※よくある間違え}$$

$$125g \times \square = 25g$$

$$0.2 \Rightarrow 20\%$$

$$100 \times \square = 25$$

$$\cancel{100} \quad 0.25 \Rightarrow 25\% \leftarrow X$$

(2) 8%の食塩水300gには食塩が何gとけていますか。

$$300g \times 0.08 = 24g //$$

(3) 30gの食塩を何gの水に溶かすと12%の食塩水ができますか。

$$\square g \times 0.12 = 30g$$

$$250g$$

$$250g - 30g = 220g //$$

食塩水の混ぜ合わせ

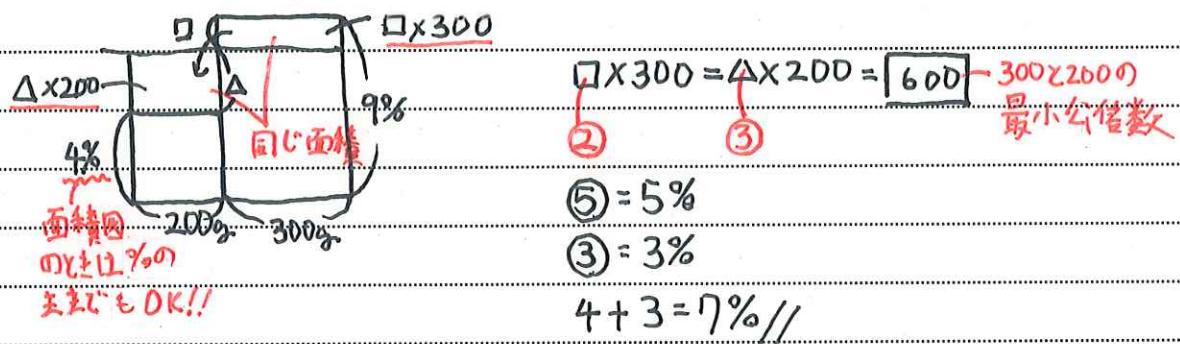
・食塩水の濃度 = 食塩
面積図で表す!!



*濃いものから
うすいものに
動かすので
濃度は中間あたりになります!!

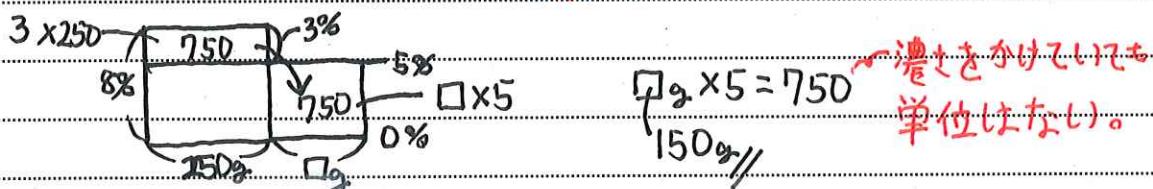
②

(1) 4%の食塩水200gと9%の食塩水300gを混ぜると何%の食塩水になりますか。



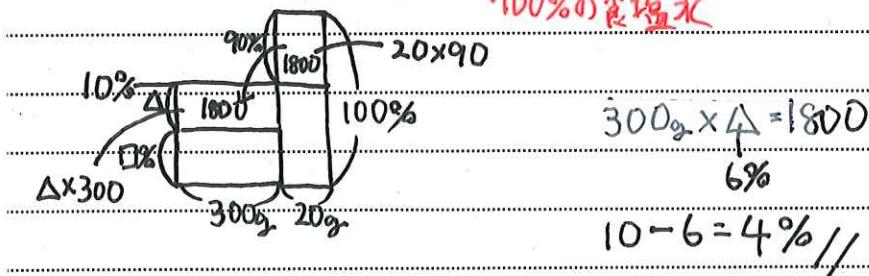
(2) 8%の食塩水250gに□gを加えると5%の食塩水になります。

0%の食塩水



(3) □%の食塩水300gに食塩を20gを加えると10%の食塩水になります。

100%の食塩水



食塩水のやりとり

- ・食塩水を捨てたりこぼしても濃さ(味)は変わらない。
 - ・(りとりは自分で整理する。

3

- (1) 15%の食塩水が600gあります。この食塩水を何gか捨ててから、
捨てた食塩水と同じ重さの水を加えたところ、8%の食塩水になりました。
捨てた食塩水は何gですか。

$$15\% \text{ } 600\text{g} \Rightarrow 15\% \Delta g + 0\% \square g \Rightarrow 8\% \text{ } 600\text{g}$$

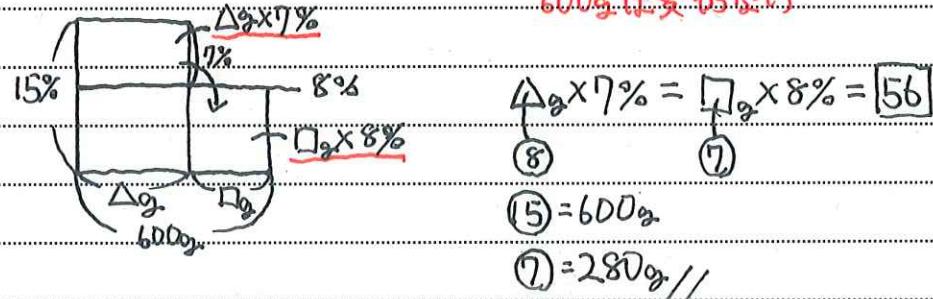
↓

$15\% \square g$

面積図による

□を捨てる

口入れ子の
600gは書かない)



- (2) 容器Aには4%の食塩水が100g、容器Bには20%の食塩水が150g入っています。まず、容器Aから容器Bに食塩水を50g移し、次に容器Bから容器Aに食塩水を何gか移したところ、容器Aの食塩水の濃さは8%になりました。容器Bから容器Aに移した食塩水は何gですか。

