［必修例題１］

(1)　100ｇの水に25ｇの食塩をとかしてできる食塩水の濃さは何%ですか。
(2)　8%の食塩水150ｇにとけている食塩の重さは何ｇですか。
(3)　15ｇの食塩を水にとかして6%の濃さの食塩水を作るには，何ｇの水にとかせばよいですか。

(1)

濃さ＝$\frac{食塩}{食塩+水}$　なので

$= \frac{25}{25+100}$

$= \frac{25}{125}$

$= 0.2$ → 20 %

20 %

%を直接だすには

濃さ(%)＝$\frac{食塩}{食塩+水}$ × 100

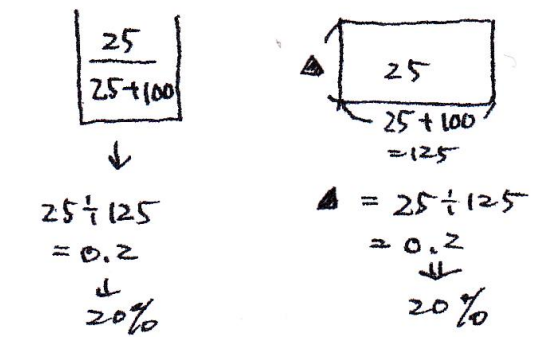
↓

$\frac{25}{25+100}$ × 100

$= \frac{25}{125}$ × 100

= 20 (%)

(ビーカー図)　　(面積図)



(2)

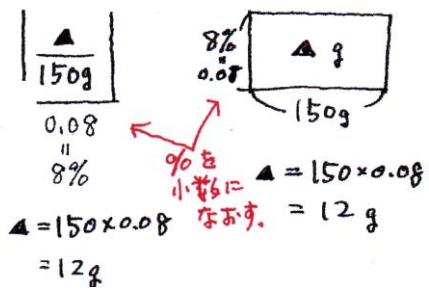
濃さ＝$\frac{食塩}{食塩+水}$ より

$0.08 = \frac{△}{150}$

△ = 150×0.08
= 12 g

12 g

(ビーカー図)　　(面積図)



(3)　濃さ＝$\frac{食塩}{食塩+水}$ より

$0.06 = \frac{15}{15+水}$ ← xとすると

$0.06 = \frac{15}{x}$

$x = 15 \div 0.06 = 250$ (g)

15+水=250

水=250−15 = 235 g

235 g

ビーカー図　と　面積図　は
(1)　と　(2)　と同じです。