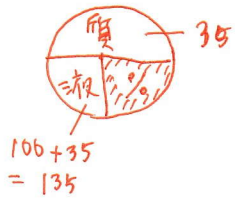


④ 水溶液の濃度について、次の問いに答えなさい。

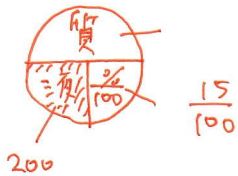
- ① 60℃の水を100g入れたビーカーに、塩化ナトリウムを35g加え、すべてをよかしたときの塩化ナトリウム水溶液の質量パーセント濃度は何%ですか。答えは小数第2位を四捨五入しなさい。



$$\frac{35}{135} \times 100 = \frac{700}{27} = 25.9\% \dots$$

( 25.9% )

- ② 質量パーセント濃度が15%の塩化ナトリウム水溶液を200gつくるには、水は何g必要ですか。



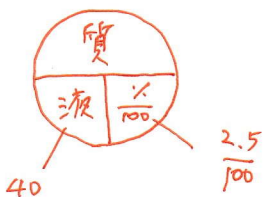
$$200 \times \frac{15}{100} = 30 \text{ g}$$

(溶質)

$$\frac{200}{\text{溶液}} - 30 = \frac{170 \text{ g}}{\text{溶媒} = \text{水}}$$

( 170 g )

- ③ 質量パーセント濃度が2.5%の水酸化バリウム水溶液が40gあるとき、溶質と溶媒の質量はそれぞれ何gですか。



$$40 \times \frac{2.5}{100} = \frac{5}{5} = 1 \text{ g}$$

(溶質)

$$\frac{40}{\text{溶液}} - 1 = \frac{39 \text{ g}}{\text{溶媒}}$$

溶質  
( 1 g )

溶媒  
( 39 g )