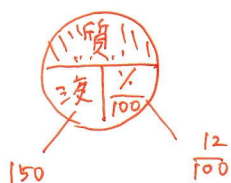


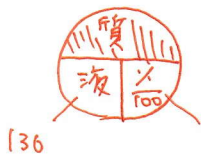
③ 次の計算をしましょう。

- ① 質量パーセント濃度12%の食塩水150gに食塩は何g溶けていますか。



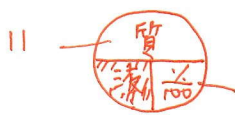
$$150 \times \frac{12}{100} = \frac{36}{2} = 18 \quad (18g)$$

- ② 質量パーセント濃度が7%の食塩水130gをつくるには、食塩は何g必要ですか。



$$130 \times \frac{7}{100} = \frac{91}{10} = 9.1 \quad (9.1g)$$

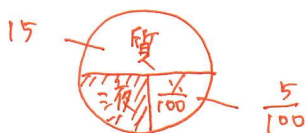
- ③ 食塩11gを溶かして質量パーセント濃度11%の食塩水をつくるには、水何gが必要ですか。



$$\frac{11}{\frac{11}{100}} = 11 \div \frac{11}{100} = 11 \times \frac{100}{11} = \frac{100g}{\text{溶液}}$$

$$100 - 11 = \frac{89}{\text{水(溶媒)}} \quad (89g)$$

- ④ 食塩15gを溶かして質量パーセント濃度5%の食塩水をつくるには、水何gが必要ですか。



$$\frac{15}{\frac{5}{100}} = 15 \div \frac{5}{100} = 15 \times \frac{100}{5} = \frac{300g}{\text{溶液}}$$

$$300 - 15 = \frac{285}{\text{水(溶媒)}} \quad (285g)$$