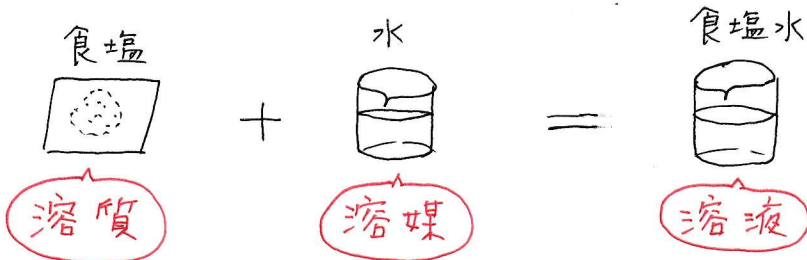


● 溶液と水溶液

(例) 食塩水 (塩化ナトリウム水溶液)



<質量> 10g + 100g = 110g

● 質量パーセント濃度

水溶液の濃さを表すとき、質量パーセント濃度を使います。

$$\text{質量パーセント濃度 (\%)} = \frac{\text{溶質の質量 (g)}}{\text{溶液の質量 (g)}} \times 100$$

溶質 + 溶媒

覚え方. しつ. えき. 質. 液. パー

