

**溶質**・・・とけている物質 (食塩水でいうところの食塩)

**溶媒**・・・とかしている液体 (食塩水でいうところの水)

**溶液(溶質+溶媒)**・・・溶質が溶媒に溶けた液  
(食塩水でいうところの食塩水)

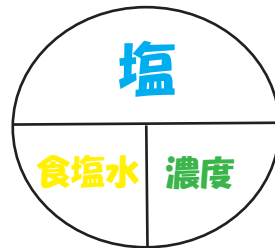
## 質量パーセント濃度

$$\frac{\text{溶質}}{\text{溶液(溶質+溶媒)}} \times 100$$

←これちょっとわかりにくいので  
食塩水で例えると・・・

$$\frac{\text{しお}}{\text{水+しお}} \times 100$$

※また食塩水に含まれる食塩の量を求めたいときは  
食塩水 (水 + 塩) × 濃度 (パーセント) で求められる



例題 1)

90gの水に10gの食塩をとかしたら、  
質量パーセント濃度はいくつか？

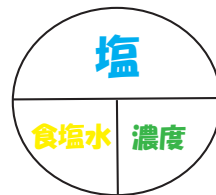
$$\frac{\text{しお}}{\text{水+しお}} \times 100$$

より  $\frac{10}{90+10} \times 100$

よって 10%となる。

例題 2)

濃度 6%の食塩水が 200g ある。  
この中に食塩は何g含まれているか。



より  $200 \times 0.06$

よって 12gとなる。

あとはこれらの組み合わせでだいたいOK!

2枚目のプリントで練習問題をたくさん解こう!