

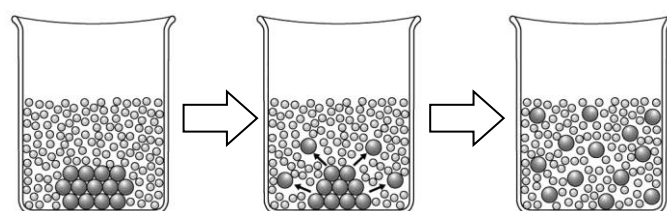
(1)物質が水に溶けるようす

…水に物質を溶かして、にした液体。
 水溶液はすべて。(無色透明・有色透明)

(例)

※水溶液でないもの…牛乳、石けん水、泥水など(濁っている)

<角砂糖が水に溶けるようす>

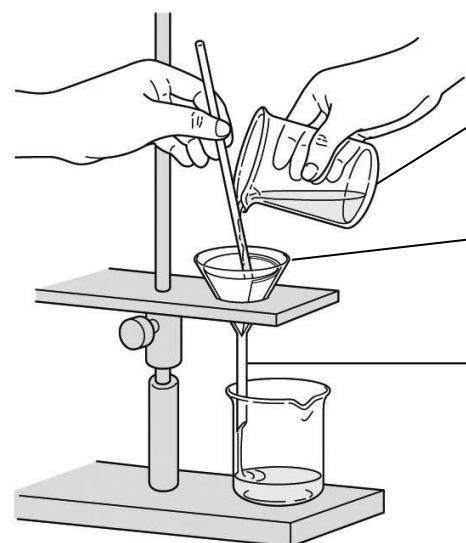


・水のように物質を溶かしている液体をといい、溶けている物質のことを

をという。(例)食塩水()…溶媒→, 溶質→

<ろ過のしかた>

…からを分離する方法



液をガラス棒にながらゆっくり注ぐ。

てろうととろ紙を密着させる。

ろうとのあしのとがった方を、ビーカーのにつける。

(2)溶液の濃度

…溶液に含まれている溶質の質量の割合。単位[]

$$\begin{aligned}
 \text{質量パーセント濃度}[\quad] &= \frac{\text{.....の質量[g]}}{\text{.....の質量[g]}} \times \\
 &= \frac{\text{.....の質量[g]}}{\text{.....の質量[g]} + \text{.....の質量[g]}} \times
 \end{aligned}$$

(例)水100gに砂糖25gを溶かして作った砂糖水の濃度は何%ですか。

・溶質の求め方

溶 質 [g] =

(例)濃塩酸の質量パーセント濃度は36%です。この塩酸50gを水100gと混ぜると塩酸の濃度は何%になりますか。