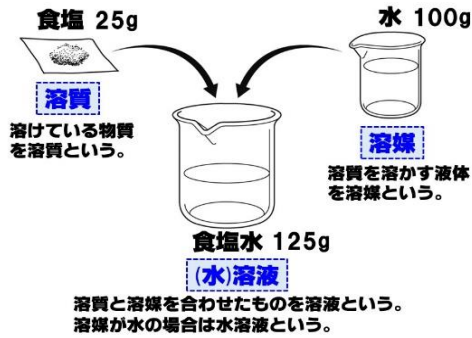


水溶液

物質の溶け方

水溶液



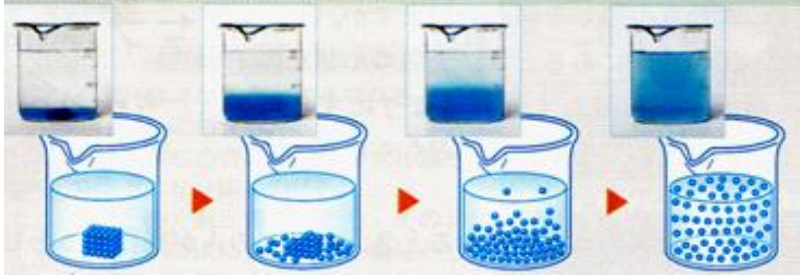
水溶液は透明

⇒無色ではないときもある

水溶液の濃さは均一

水溶液は一度溶けると放置しても下にたまることはない

硫酸銅が水にとけていくようす



硫酸銅水溶液

青色で透明になっている

モデル図

目に見えないものを目に見える形であらわした図

粒子が集まっている

目に見える

粒子が一樣 (均一)

に広がる

水の粒子のすき間に、溶けている物質の粒子が入り込んでいる状態 ⇒ 溶けている状態

溶けた状態になると、その物質が見えなくなる ⇒ 透明になる

濃さの表し方

濃さ⇒質量パーセント濃度

$$\begin{aligned} \text{質量パーセント濃度 (\%)} &= \frac{\text{溶質の質量 (g)}}{\text{溶液の質量 (g)}} \times 100 && \frac{\text{(食塩)}}{\text{(食塩水)}} \\ &= \frac{\text{溶質の質量 (g)}}{\text{溶媒の質量+溶質の質量 (g)}} \times 100 && \frac{\text{(食塩)}}{\text{(食塩+水)}} \end{aligned}$$