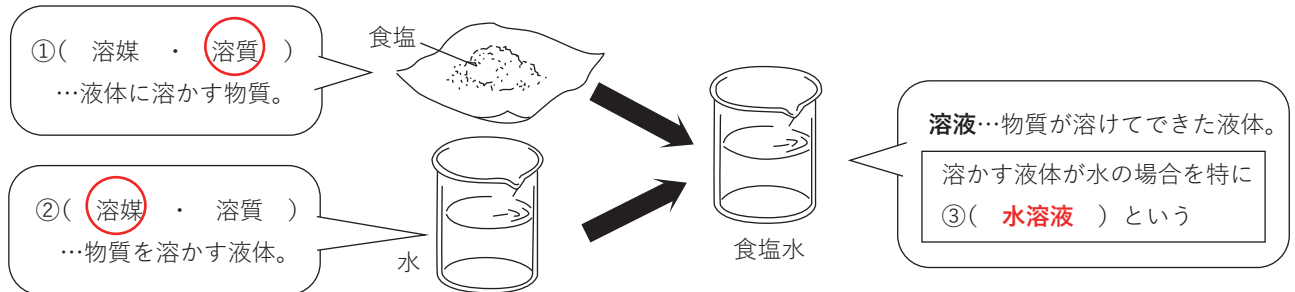


基本のチェック

() に適当な語句を入れるか、または選びなさい。

1 溶質、溶媒、溶液

食塩を水に溶かして食塩水をつくる。



2 溶解度、質量パーセント濃度

①(溶解度) …水 100g に溶かすことのできる物質の最大の量で、
温度が高いほどふつう②(大きい ・ 小さい)

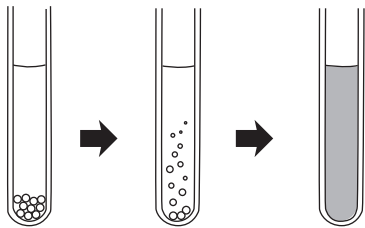
③(飽和) 水溶液…物質が最大の量まで溶けている水溶液

④(質量パーセント濃度) [%] …水溶液の濃さ

$$\text{④} = \frac{\text{⑤(溶質) の質量 [g]}}{\text{⑥(「水」溶液) 全体の質量 [g]}} \times 100$$

3 〈溶ける〉とは…

物質が溶けていく様子 (モデル図)



①濃さはどの部分も (同じ ・ 異なる)。

②ろ過によってこしとすることは (できる ・ できない)。

③溶けた物質は透明で目に (見える ・ 見えない)。

4 いろいろな水溶液

水溶液	色	溶質	溶質の状態
硫酸銅水溶液	①(青) 色	硫酸銅	固体
石灰水	無色	②(水酸化カルシウム)	固体
ミョウバン水溶液	無色	ミョウバン	③(固体)
塩酸	無色	④(塩化水素)	⑤(気体)
炭酸水	無色	⑥(二酸化炭素)	気体