

§ 1 水溶液

【溶質・溶媒・溶液】

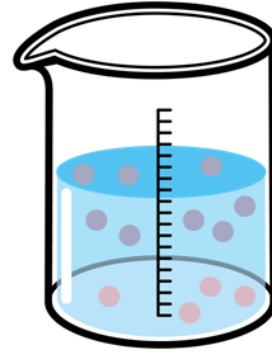
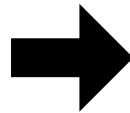
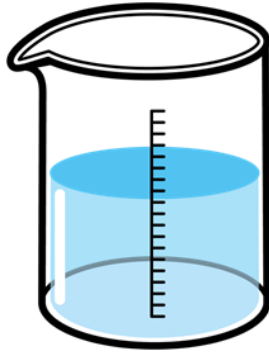
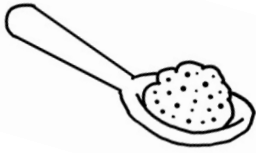
[]

・・・溶けている物質のこと。

(砂糖)

(砂糖水)

[]



(水)

[]

・・・物質が溶けている液体のこと。

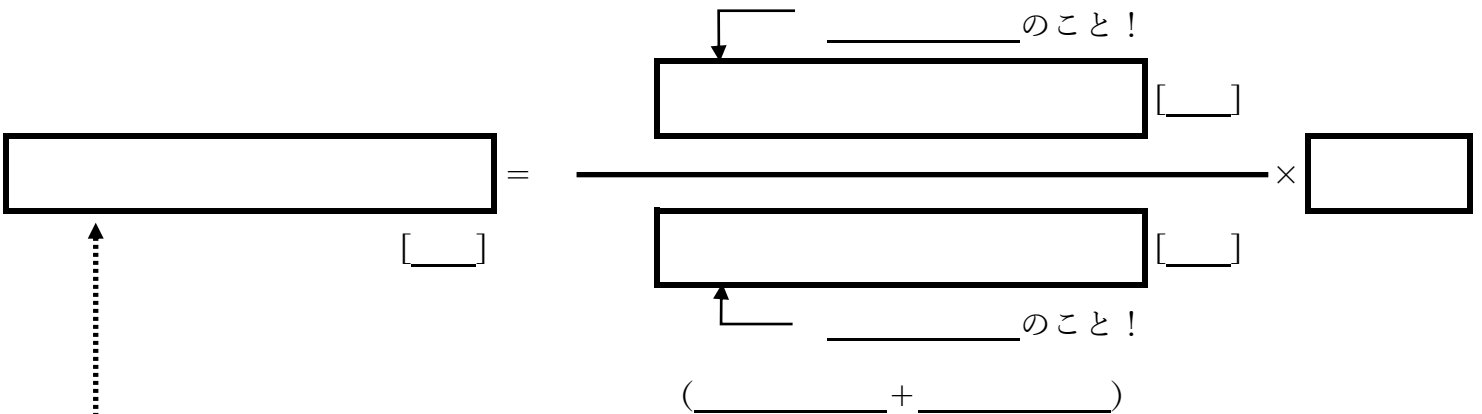
特に、[]が[]のとき[]という。

【水溶液の特徴】

①色がついているものもあるが[] (向こう側が見える)。

②水溶液の[]はどこも[]である。

③時間がたっても、水溶液の[]はどの部分も[]。



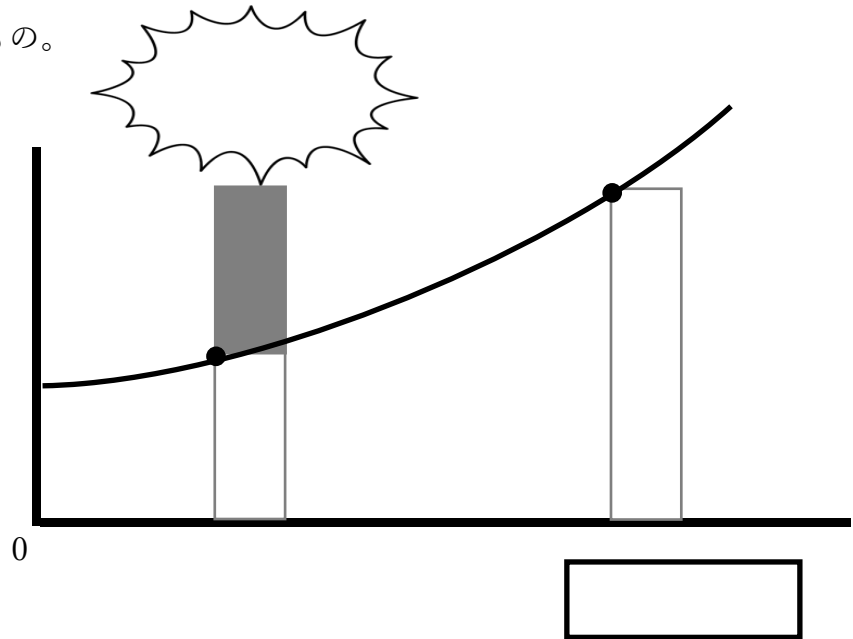
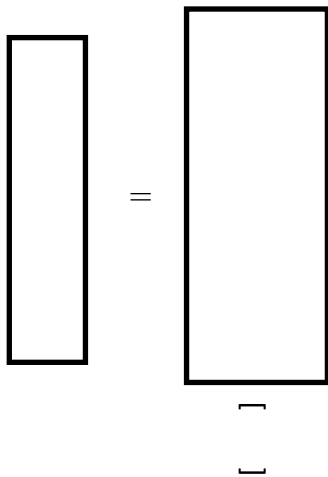
[]の質量が[]の質量の[]にあたるか表したもの。

【飽和水溶液・溶解度・溶解度曲線】

・・・ある物質が水の量に対して_____まで_____水溶液
のこと。

→この限度の量をという。

・・・水の温度によって_____をする_____をグラフで表し
もの。

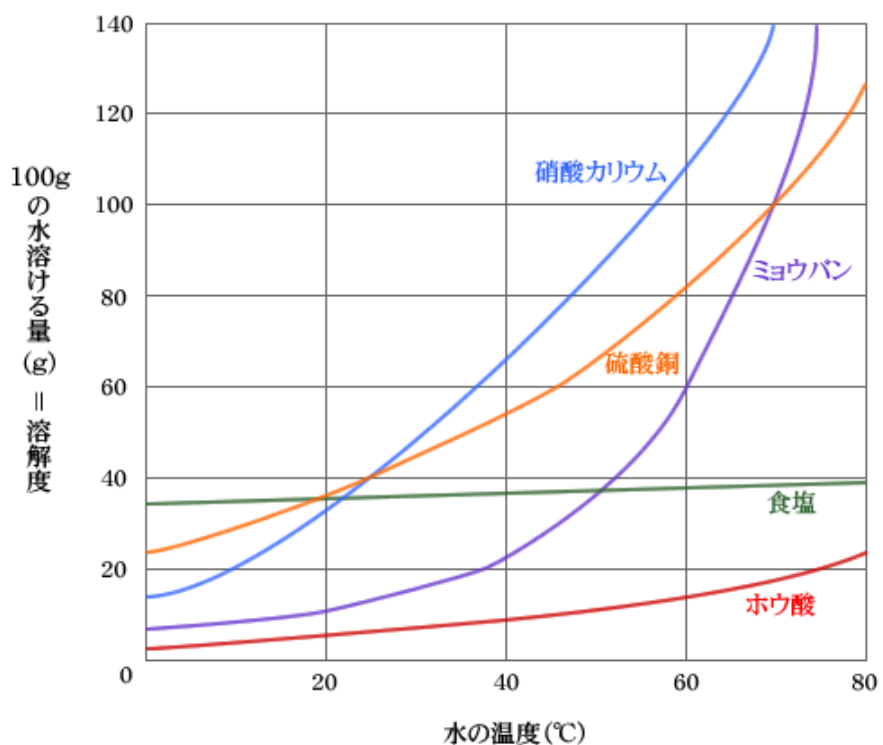


・・・物質を溶かして水溶液をつかったあと、その水溶液の_____を
_____と、溶けきれなくなった物質が_____として出る。

※参考※ 各物質の溶解度

各物質の溶解度曲線は、
右のようになる。

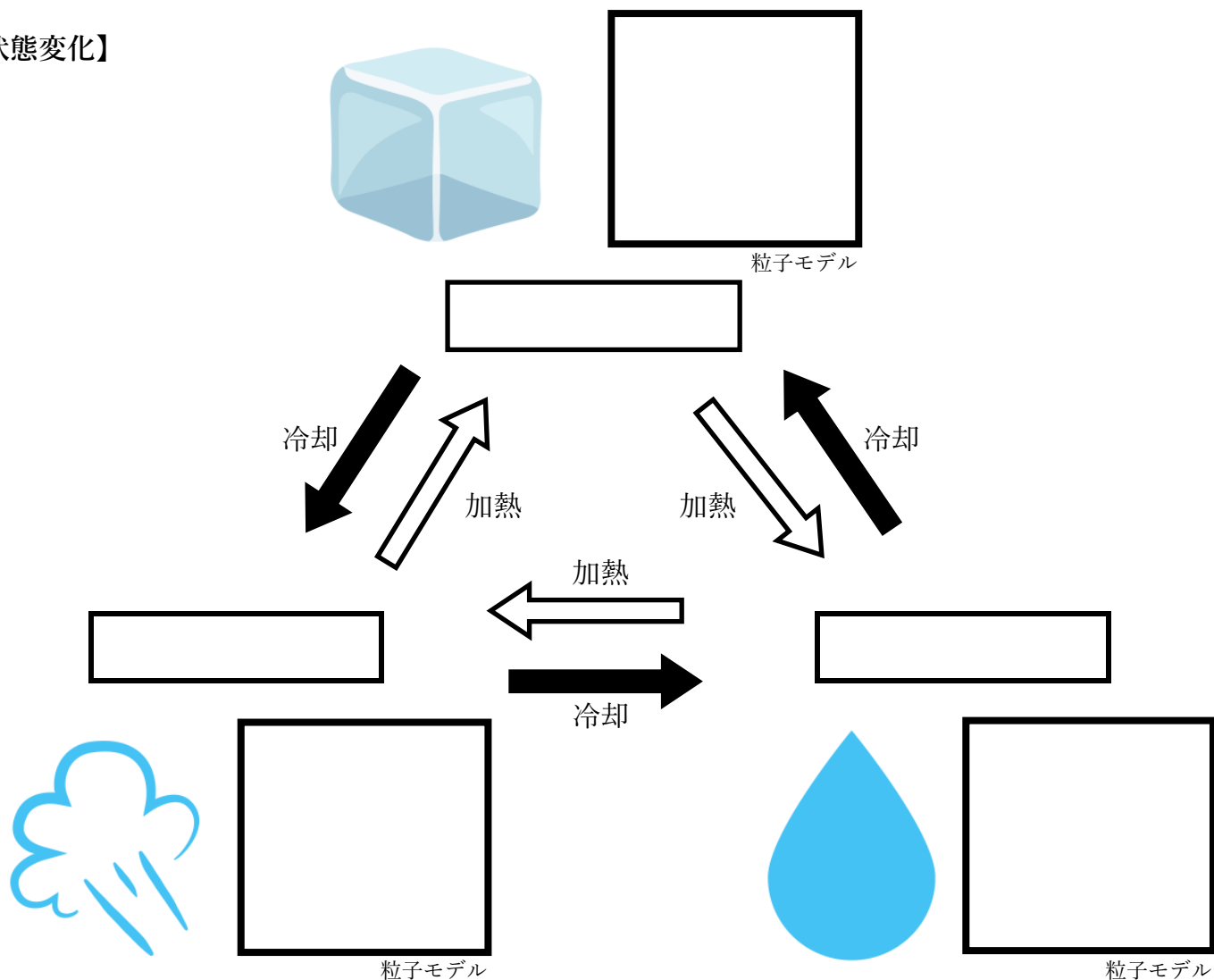
温度の変化によって、
溶けやすくなるものと
そうでないものがある。



§ 2 状態変化

温度によって、_____、_____、_____と変化する。

【状態変化】



【状態変化と体積】

① _____ の状態変化

体積 : _____ < _____ < _____

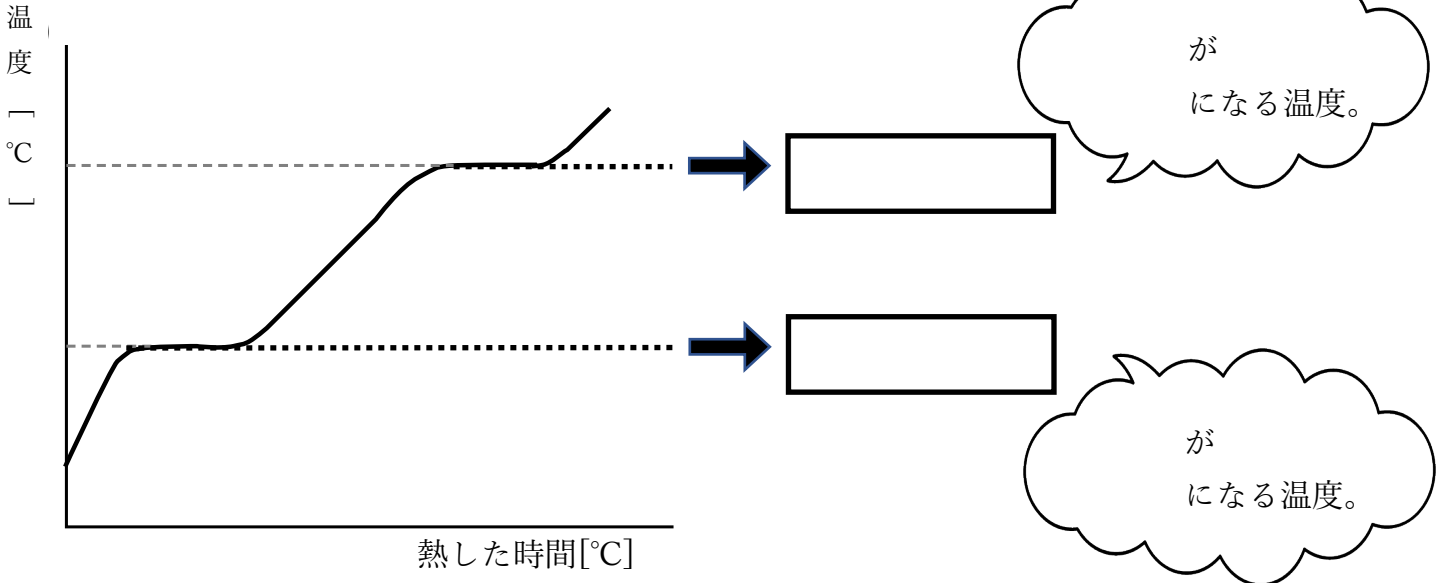
質量 : _____ = _____ = _____

② その他の物質の状態変化

体積 : _____ < _____ < _____

質量 : _____ = _____ = _____

【融点・沸点】



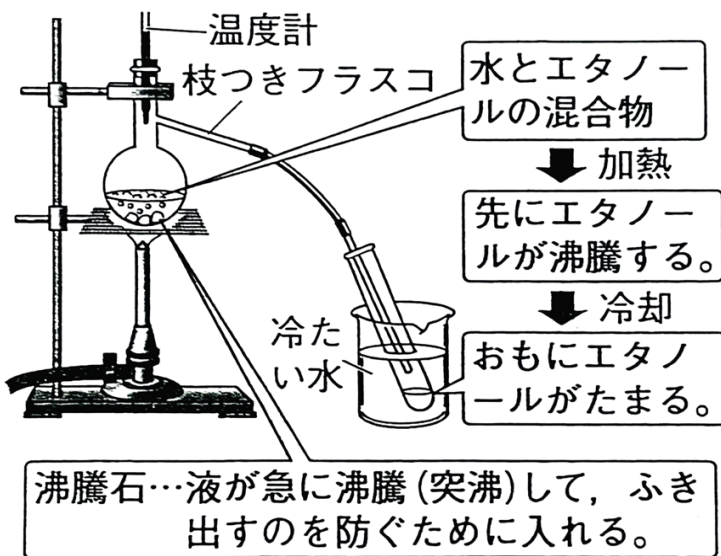
【混合物とその蒸留】

・・・液体を_____させ、でてくる_____を_____、再び_____として取り出すこと。

(原理) _____の_____液体の混合物を加熱

→ _____。

(蒸留の方法)



※注意※

液体が_____するのを防ぐため、火を消す前に、_____が液体の中に_____ことを必ず確認する！！