　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　各薬品を軽く熱して溶かす

**目的**・・・物質の分離の方法である「　再結晶　」をマスターする。

**準備**・・・酢酸ナトリウム　　硝酸カリウム　　ミョウバン　　硫酸銅

　　　　　　試験管立て　試験管④

**方法**・・・①　右図のように加熱して温めた薬品の水溶液の入った試験管を

試験管立てに入れて放置して冷やす。

　②　放冷して再結晶の様子を観察する。教科書のＰ６６の写真と比べてみよう。



右のグラフは１００ｇの水に溶ける物質の

質量を調べたときの様子である。

***問１***　６０℃の水１００ｇにミョウバンは

　　　何ｇ溶けますか？

　　　　　　　　　　　Ａ．

***問２***　２０℃の水１００ｇにミョウバンは

　　　何ｇ溶けますか？

　　　　　　　　　　　Ａ．

このことから次のことがわかる。

①水の量と（　温度　）が同じとき溶ける

物質の量は（　　　物質の種類　　）に

よって決まっている。

②一定量の水に溶ける物質の質量は

　（　温度　）によって（　変化する　）。

※ 物質がそれ以上溶けきれなくなったとき（　 飽和 　）したという。このときの水溶液を（　　 飽和水溶液　 　）という。



教科書の写真のように、その物質特有の規則正しい形をした固体を（　結晶　）という。

物質をいったん水などの（　溶媒　）に溶かし、温度を下げたりしてふたたび（　結晶　）として取り出す操作のことを（　　再結晶　　）という。

　１年　　組　　番　氏名