

溶解度と再結晶

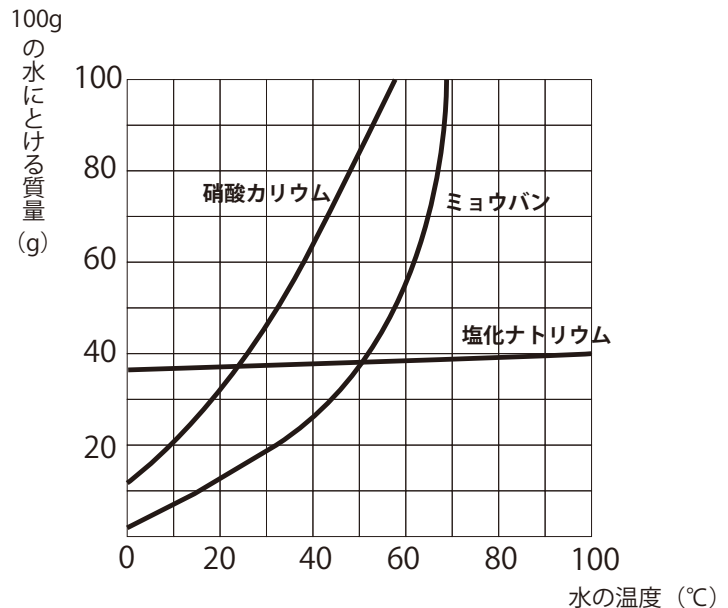
No. 2

名前

点

右のグラフは、硝酸カリウム
ミョウバン、塩化ナトリウムが
水100gにとける質量と温度の関係を
表したものである。

次の問いに答えなさい。



- ① 物質が、それ以上できることが出来ないことを何というか。
- ② 右の図のように水100gにとける質量と温度の関係を表した曲線を何というか。
- ③ 40℃のとき、100gの水にもっとも多くとける物質は何か。
- ④ 硝酸カリウムを60℃100gの水に65gとかした。
温度を下げていったとき、結晶として硝酸カリウムが出るのは約何度のときか。
- ⑤ ④のように、固体を一度水にとかして、ふたたび結晶としてとり出す方法を何というか。
- ⑥ 3つの物質にそれぞれ80℃の100gの水に20gの物質をとかした後、10℃まで冷やした。
結晶として出てくる物質が最も多いのはどれか。
- ⑦ 3つの物質の中で、⑤の方法で結晶をとりだすのに向いてない物質は何か。

解答

- ① 飽和
- ② 溶解度曲線
- ③ 硝酸カリウム
- ④ 約40℃
- ⑤ 再結晶
- ⑥ ミョウバン
- ⑦ 塩化ナトリウム