

# 溶解度と再結晶.2

名前

解答

解答

問1 飽和とは何か。

( ある溶液がそれ以上溶質を溶かすことができなくなった状態 )

問2 飽和水溶液とは何か。

( 物質がそれ以上溶けることができなくなった水溶液 )

問3 溶解度とは何か。

( ある物質を100gの水に溶かして、飽和水溶液にしたときの溶けた物質の質量 )

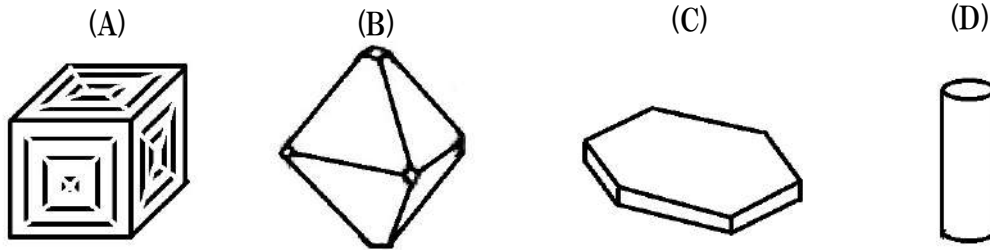
問4 水の温度と溶解度の関係をグラフに表したものを何というか。

( 溶解度曲線 )

問5 水に溶ける硝酸カリウムの量を増やす手段は、どのようなものがあるか。

( ・水の温度を上げる ・水の量を増やす )

問6 下図のうち食塩の結晶、ミョウバンの結晶はそれぞれどれか。



( 食塩:(A) ) ( ミョウバン:(B) )

問7 再結晶とは何か。

( 固体を一度水に溶かして、再び結晶としてとりだすこと )

問8 塩化ナトリウム水溶液から塩化ナトリウムをとり出す場合、塩化ナトリウム水溶液を冷やす方法と、水を蒸発させる方法のどちらが適しているか。また、その理由は何か。

( 適した方法:水を蒸発させる方法 )

理由:塩化ナトリウムは、温度によってほとんど溶解度に変化しないため、塩化ナトリウム水溶液を冷やしても、ほとんど塩化ナトリウムをとり出すことができないから

問9 次のうち誤っているものはどれか。

( (C) )

(A)結晶の形は、物質によって決まっている。

(B)再結晶は、不純物を取り除くことで純粋な物質を得ることに利用される。

(C)全ての物質は必ず結晶の形で存在する。

