

溶解度と再結晶.2

名前 _____



解答

問1 飽和とは何か。

()

問2 飽和水溶液とは何か。

()

問3 溶解度とは何か。

()

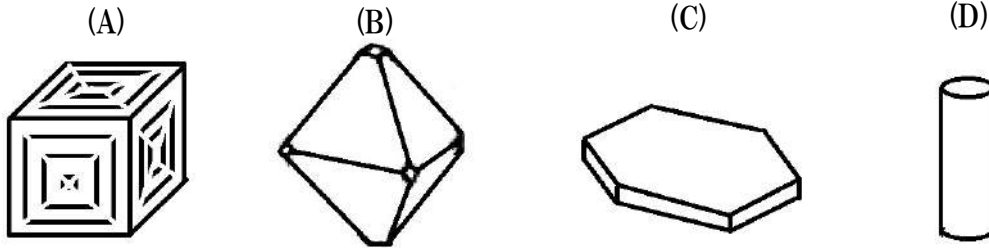
問4 水の温度と溶解度の関係をグラフに表したものを何というか。

()

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。

()

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:) (ミョウバン:)

問7 再結晶とは何か。

()

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:)
 (理由:)

問9 次のうち誤っているものはどれか。

()

(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。

