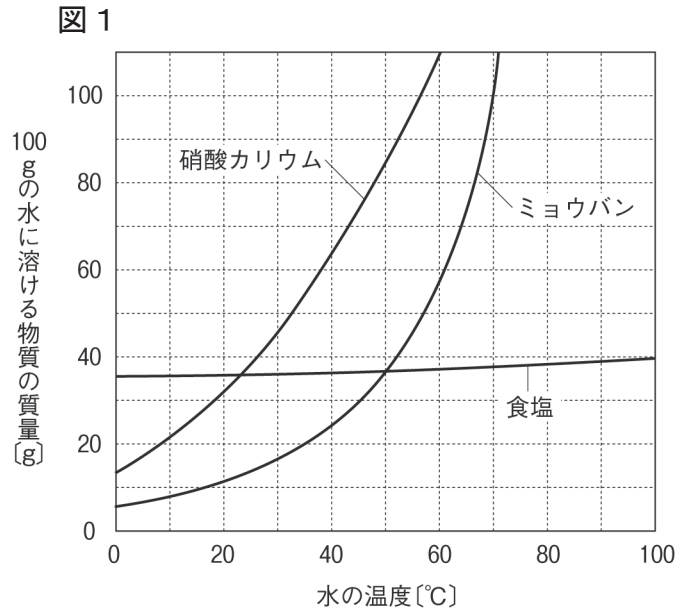


水溶液の性質 (4)

【1】図1は硝酸カリウム、ミョウバン、食塩の溶解度曲線である。

図2のように、それぞれ100gの水が入ったビーカーA～Cに Aには硝酸カリウム30g、Bにはミョウバン30g、Cには食塩30gをとかず実験をおこなった。
以下の問題に答えなさい。



- (1) 下のア～オの文章は、硝酸カリウム、ミョウバン、食塩のうち、どの物質について説明したものか。
当てはまるものをすべて () に書きなさい。

- ア) 水の温度によって、溶解度が大きく変化する。
()
- イ) 水の温度によって、溶解度がほとんど変化しない。
()
- ウ) 水の温度が 20°C のとき、全部とけた。
()
- エ) 水の温度が 40°C のとき、ビーカーの水溶液が飽和している。
()
- オ) 水の温度が 60°C のとき、全部とけた。
()

(2) 水の温度を 10°C に下げると、ビーカーA、B、Cの中のようなようになるか。

- A ()
- B ()
- C ()

(3) ビーカーCから食塩の固体を取り出すには、どうするとよいか。

答え ()

(4) 一度水にとかした物質を再び固体として取り出すことを何というか。

答え ()

(5) (4) は物質の何の差を利用しているか。

答え ()

図2

