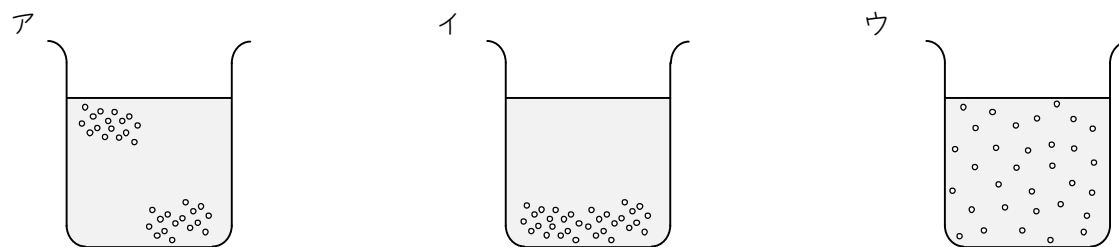


28 水溶液

1 次の問に答えよ。

(1) 物質が水に溶けたとき、水の中で物質の粒はどんな状態になっているのか。下の図から選びなさい。



(2) ある液体に他の物質が溶けて透明になった液体を何というか。

(3) (2)で溶けている物質のことを何というか。

(4) (2)で溶かしている液体のことを何というか。

(5) 水溶液の性質について正しいものを選びなさい。

ア 透明でも色がついていては水溶液とはいえない。

イ 時間がたっても濃さは変化しない。

ウ ろ過すると溶けていた物質がろ紙に残る。

エ 下のほうが濃度が濃い。

(6) 物質がそれ以上溶けることのできない状態の水溶液を何というか。

(7) ある物質が一定量の水(100g)に溶けることのできる最大の質量を何というか。

(8) (7)は固体の場合、温度が高いと大きくなるのか、小さくなるのか。

(9) 固体を水に溶かし再び結晶として取り出すことを何というか。

(10) (9)には2通りの方法がある。どのようにやるのかそれぞれの方法を書きなさい。

(11) 下の図は食塩、ミョウバン、硝酸カリウムの結晶を表している。

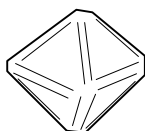
それぞれの結晶を選んで記号で答えなさい。

食塩()

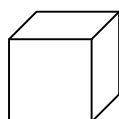
ミョウバン()

硝酸カリウム()

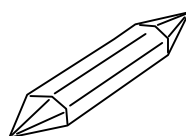
ア



イ



ウ



29 答

1

- (1) ウ
- (2) 溶液
- (3) 溶質
- (4) 溶媒
- (5) イ
- (6) 飽和水溶液
- (7) 溶解度
- (8) 大きくなる
- (9) 再結晶
- (10) ・水溶液の水分を蒸発させる。
・水溶液を冷やす
- (11) 食塩(イ) ミヨウバン(ア) 硝酸カリウム(ウ)