

① 次の問題をそれぞれ答えましょう。

(1) 液体に溶けている物質のことを何というか。

答え ()

(2) 物質を溶かしている液体のことを何というか。

答え ()

(3) 溶質が溶媒に溶けた液体のことを何というか。

答え ()

(4) 100gの水に溶けることができる物質の最大量を何というか。

答え ()

(5) 溶解度まで物質が溶けている状態の液を何というか。

答え ()

(6) 食塩は、水の温度が上がると溶ける量は「激しく増える」か「あまり変わらない」か。

答え ()

(7) ホウ酸は、水の温度が上がると溶ける量はどうなるか。

答え ()

(8) 一度溶けた物質を、温度下げたり水を蒸発させたりして再び取り出すことは何か。

答え ()

(9) 温度による溶解度の差を利用して再結晶させるのに適した物質は何か。

答え ()

(10) 水を蒸発させて再結晶させるのに適した物質は何か。

答え ()

(11) 溶解度の変化をグラフに表したものを見ると何がわかるか。

答え ()

① 次の問題をそれぞれ答えましょう。

(1) 液体に溶けている物質のことを何というか。

答え (溶質 (ようしつ))

(2) 物質を溶かしている液体のことを何というか。

答え (溶媒 (ようばい))

(3) 溶質が溶媒に溶けた液体のことを何というか。

答え (溶液 (水なら水溶液))

(4) 100gの水に溶けることができる物質の最大量を何というか。

答え (溶解度 (ようかいど))

(5) 溶解度まで物質が溶けている状態の液を何というか。

答え (飽和 (ほうわ) 水溶液)

(6) 食塩は、水の温度が上がると溶ける量は「激しく増える」か「あまり変わらない」か。

答え (あまり変わらない)

(7) ホウ酸は、水の温度が上がると溶ける量はどうなるか。

答え (激しく増える)

(8) 一度溶けた物質を、温度を下げたり水を蒸発させたりして再び取り出すことは何か。

答え (再結晶 (さいけっしゅう))

(9) 温度による溶解度の差を利用して再結晶させるのに適した物質は何か。

答え (ホウ酸 (またはミョウバン))

(10) 水を蒸発させて再結晶させるのに適した物質は何か。

答え (食塩)

(11) 溶解度の変化をグラフに表したものを見ると何というか。

答え (溶解度曲線)