

1. 物質を一定量の水に溶かして行った場合に、物質がそれ以上溶けることができなくなった状態の水溶液を何というか。

〔 飽和水溶液 〕

2. 水 100g に溶解することができる物質の質量を何というか。

〔 溶解度 〕

3. 多くの固体の溶解度は、温度上昇とともにどうなるか。

〔 大きくなる 〕

4. 多くの気体の溶解度は、温度上昇とともにどうなるか。

〔 小さくなる 〕

5. 物質の溶解度と水の温度との関係を表したグラフを何というか。

〔 溶解度曲線 〕

6. 食塩とも呼ばれる、塩素とナトリウムの化合物は何か。

〔 塩化ナトリウム 〕

7. 純粋な物質で、粒子が規則正しく並んだ状態にあるものを何というか。

〔 結晶 〕

8. 溶液から純粋な物質を結晶として取り出すことを何というか。

〔 再結晶 〕

9. 8はどのように行うか。その方法を一つ挙げよ。

〔 ゆっくりと冷却する。または、水を蒸発させる 〕