

- 問1 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？
- 問2 一定の温度において、それ以上溶質を溶かすことができなくなった状態を何という？
- 問3 水溶液において、液体に溶け込んでいる物質のことを何という？
- 問4 呼気や炭酸飲料の泡などに含まれ、石灰水を白くにごらせるという特徴を持つ物質は何という？
- 問5 水に溶けにくく、密度が小さい気体を捕集するために適した、水槽を用いる実験方法を何という？
- 問6 酸素と同様に水に溶けにくく、火を近づけると反応する特徴を持つため、水上置換法で捕集される気体は何か？
- 問7 水溶液を冷やしたり蒸発させたりして、溶けていた物質を固体として取り出す操作を何という？
- 問8 密度が空気より小さく、かつ水に極めて溶けやすい気体を捕集するために用いる方法を何という？
- 問9 物質が水に溶けていて、時間が経過しても沈殿せず均一である液体を何という？
- 問10 ある物質が一定の体積の中にどれだけ詰まっているかを示す、物質1立方センチメートルあたりの重さのことを何という？
- 問11 食塩やガラスのように、炭素を含まないか燃えにくい性質を持つ物質の分類を何という？
- 問12 粒子が規則正しく並び、一定の幾何学的な形をしていて、決まった方向に割れる性質を持つ固体を何という？
- 問13 固体が熱せられて液体へと状態を変えることを何という？
- 問14 1種類の物質だけでできているものを何という？
- 問15 一度溶かした物質を、温度を下げたり溶媒を蒸発させたりして、再び固体として取り出す操作を何という？
- 問16 物体が占める空間の大きさ（体積）を表す単位のうち、1辺1cmの立方体の大きさを基準としたものを何という？
- 問17 ある一定の温度で、水100gに溶ける溶質の限界の量を表す数値を何という？
- 問18 二酸化炭素を通すと白くにごる性質を持つ、水酸化カルシウムの水溶液を何という？
- 問19 実験室で、分銅とつり合わせて物体の質量を測定する器具を何という？
- 問20 物質から不純物を取り除き、より純粋な状態に高める操作を何という？
- 問21 二酸化炭素が水に溶けてリトマス紙などを変色させるような、水溶液としての性質を何という？