

- 1 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 5 砂糖やデンプン、エタノールのように、炭素をふくみ、燃やすと二酸化炭素と水ができる物質を何という？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 10 液体が冷やされて固体になる状態変化を何という？  
\_\_\_\_\_
- 11 金属の亜鉛や鉄と反応させて気体を得るために用いられる、酸性の強い液体薬品を何という？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 14 1種類の物質だけでできているものを何という？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_
- 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？  
\_\_\_\_\_



① 書く  
鉛筆で答えを書く

② 隠して言う  
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

③ 印を付ける  
言えたら□にチェック

| 問  | 解説                                                                                     | ▼ここで折る | 答え               | 言えた                      |
|----|----------------------------------------------------------------------------------------|--------|------------------|--------------------------|
| 1  | <u>溶質</u> は溶液を構成する成分のうち、溶かされる側（食塩など）を指します。                                             |        | <u>溶質</u>        | <input type="checkbox"/> |
| 2  | これ以上溶かすことができない状態を <u>飽和</u> と呼びます。                                                     |        | <u>飽和</u>        | <input type="checkbox"/> |
| 3  | 溶液を構成する二つの要素のうち、溶かされる側の物質を指します。                                                        |        | <u>溶質</u>        | <input type="checkbox"/> |
| 4  | <u>二酸化炭素</u> は、炭素が酸素と結びついてできる無色無臭の気体です。                                                |        | <u>二酸化炭素</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 5  |                                                                                        |        | <u>有機物</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 6  | <u>水素</u> や酸素はこの方法で集めることで、空気と混ざらず高い純度で回収できます。                                          |        | <u>水素</u>        | <input type="checkbox"/> |
| 7  | 物質の温度による溶解度の差を利用して行う手法です。                                                              |        | <u>再結晶</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 8  | <u>上方置換法</u> は、容器を逆さまにして、気体を下から入れ込み、容器内の空気を上に追い出すことで気体を集める方法です。                        |        | <u>上方置換法</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 9  | <u>水溶液</u> は溶質が溶媒である水に均一に分散した液体です。                                                     |        | <u>水溶液</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 10 |                                                                                        |        | <u>凝固</u>        | <input type="checkbox"/> |
| 11 | この薬品は、塩化水素という刺激臭のある気体を水に溶かした水溶液です。                                                     |        | <u>塩酸</u>        | <input type="checkbox"/> |
| 12 | 原子や分子が一定のパターンで規則正しく積み重なってできている固体を指します。                                                 |        | <u>結晶</u>        | <input type="checkbox"/> |
| 13 | 固体に熱を加えると、その振動が限界を超えて配列が崩れ、自由に動き回れる液体になります。この現象を <u>融解</u> といいます。                      |        | <u>融解</u>        | <input type="checkbox"/> |
| 14 | <u>純物質</u> は、他の物質が含まれていない単一の物質です。                                                      |        | <u>純物質</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 15 | 温度による溶解度の差を利用し、熱い飽和水溶液をゆっくり冷やすことで、溶けきれなくなった物質を純粋な結晶として析出させます。                          |        | <u>再結晶</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 16 | 単位としては、一辺が1センチメートルの立方体の大きさを基準とした <u>立方センチメートル</u> などが使われます。                            |        | <u>立方センチメートル</u> | <input type="checkbox"/> |
| 17 | <u>溶解度</u> は、通常100gの溶媒に溶かすことができる溶質の最大量（グラム単位）で表されます。                                   |        | <u>溶解度</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 18 | <u>石灰水</u> は水酸化カルシウムの飽和水溶液です。                                                          |        | <u>石灰水</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 19 | <u>上皿てんびん</u> は、左右の皿に載せた物体の重さを分銅と釣り合わせることで測定する器具です。                                    |        | <u>上皿てんびん</u>    | <input type="checkbox"/> |
| 20 | <u>精製</u> は、物質の性質の差を利用して不純物を取り除くプロセスです。                                                |        | <u>精製</u>        | <input type="checkbox"/> |
| 21 | 二酸化炭素は水に少し溶け、溶けた分の一部が水と反応して炭酸を生じます。このため、二酸化炭素を溶かした水溶液はリトマス紙を赤く変色させる「 <u>酸性</u> 」を示します。 |        | <u>酸性</u>        | <input type="checkbox"/> |

言えなかった用語ノート