

- 1 蒸留実験において、液体を加熱する際に突発的な沸騰による飛び散りを防ぐためにあらかじめ入れる小石状のものを何という？
- 2 すべての物質を構成する、それ以上分けることができない非常に小さな単位を何というか？
- 3 石灰石に反応させて二酸化炭素を発生させるために使用する薬品を何という？
- 4 水酸化カルシウムを水に溶かした水溶液のことを一般的に何という？
- 5 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？
- 6 水に溶けにくい気体を集めるのに適している、試験管を水中で逆さまにして気体を捕集する方法を何という？
- 7 亜鉛などの金属に塩酸を加えると発生し、火を近づけると音を立てて燃える性質を持つ無色の気体は何か？
- 8 原子が結びついてできている、物質の性質を示す最小の単位を何というか？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 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？
- 12 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？
- 13 液体を加熱して気体にし、再び冷やして液体に戻すことで分ける方法において、その物質ごとの固有の数値を何という？
- 14 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？
- 15 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？
- 16 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？
- 17 水溶液において、他の物質を溶かし込んでいる液体そのものを何という？
- 18 デンプンや砂糖など、生物由来の成分が多く含まれる有機物のグループを何という？
- 19 1種類の物質だけでできているものを何という？
- 20 一定温度において、100グラムの水に溶かすことができる物質の限界量のことを何という？
- 21 空気より密度が大きく、水に溶けやすい気体を集めるのに向いている方法を何という？



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>沸騰石</u> は、表面に無数の小さな穴が開いているセラミック製の小石です。		<u>沸騰石</u>	☐
2	<u>原子</u> は中心にある <u>原子</u> 核と、その周りを回る電子で構成されています。		<u>原子</u>	☐
3	石灰石（主成分は炭酸カルシウム）に <u>うすい塩酸</u> を注ぐと、激しい反応が起こり二酸化炭素が発生します。		<u>うすい塩酸</u>	☐
4	水酸化カルシウムを飽和するまで溶かした液を指します。		<u>石灰水</u>	☐
5	<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>	☐
6	この方法では、水槽に張った水の中で試験管を逆さまにし、気体を送り込みます。		<u>水上置換法</u>	☐
7	<u>水素</u> は原子番号1番の元素であり、非常に軽いので大気中に存在することは稀です。		<u>水素</u>	☐
8	原子が化学結合によって結びついたものを <u>分子</u> と呼びます。		<u>分子</u>	☐
9	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>	☐
10	<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>	☐
11	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>	☐
12	<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>	☐
13	<u>沸点</u> とは、液体が加熱されて沸騰し、気体になるときの温度です。		<u>沸点</u>	☐
14	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>	☐
15	<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>	☐
16	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>	☐
17	溶質を溶かし込んでいる液体を指します。		<u>溶媒</u>	☐
18	これらは主に炭素、水素、酸素から構成される化合物です。		<u>糖類</u>	☐
19	<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>	☐
20	<u>溶解度</u> は、特定の物質が一定量の溶媒（通常は水100g）に限界まで溶ける量を示したものです。		<u>溶解度</u>	☐
21			<u>下方置換法</u>	☐

言えなかった用語ノート