

- 1 液体を加熱して気体にし、それを冷やして再び液体として取り出す分離操作を何という？
- 2 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？
- 3 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？
- 4 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？
- 5 液体の体積を正確に測定するために、細長い円筒状の形状をしており、細かい目盛りが刻まれているガラス製の測定器具を何という？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 蒸留を行う際、加熱によって発生した気体を冷やして液体に戻すために用いる管状のガラス器具を何という？
- 9 固体に熱エネルギーを加え続けると、粒子が激しく動き出し、最終的に液体へと状態が変化することを何という？
- 10 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？
- 11 物質が固体・液体・気体と状態を変えても、全体として変化しない物理量を何という？
- 12 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？
- 13 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？
- 14 液体を容器に入れたとき、液面の境界線が表面張力によってわずかに湾曲する現象を何という？
- 15 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？
- 16 物質が一定量の水に溶ける限界の量を、温度による変化を含めて何という？
- 17 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？
- 18 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？
- 19 物質の三態のうち、形や体積が一定で決まった形をしている状態を何という？
- 20 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？
- 21 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？



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>蒸留</u> は液体を加熱し、沸点の低いものを先に気体にしてから冷却して再び液体として回収する手法です。		<u>蒸留</u>	☐
2	<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>	☐
3	<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>	☐
4	<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>	☐
5	<u>メスシリンダー</u> は、化学実験において液体の量を正確に測るために不可欠な器具です。		<u>メスシリンダー</u>	☐
6	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>	☐
7	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>	☐
8	<u>冷却管</u> は、内側の管を通る気体を、外側の筒を流れる水で冷やす構造をしています。		<u>冷却管</u>	☐
9	固体の状態で規則正しく並んでいた粒子が、熱によってエネルギーを得ると激しく振動し始めます。		<u>融解</u>	☐
10	<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>	☐
11	したがって、物質全体としての重さである <u>質量</u> は常に一定に保たれます。		<u>質量</u>	☐
12	<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>	☐
13	<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>	☐
14	<u>メニスカス</u> とは、容器の壁面と液体との間の表面張力によって生じる液面の湾曲のことです。		<u>メニスカス</u>	☐
15	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>	☐
16	<u>溶解度</u> は、通常、水100gに溶ける溶質の最大質量（g）で表されます。		<u>溶解度</u>	☐
17	<u>混合物</u> は、性質の異なる複数の物質が均一あるいは不均一に混ざり合っている状態です。		<u>混合物</u>	☐
18	<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>	☐
19	分子や原子が互いに強く引き合い、位置をほとんど変えずに規則正しく並んでいる状態です。		<u>固体</u>	☐
20	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>	☐
21	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>	☐

言えなかった用語ノート