

- | | | | |
|----|--|----------------------|----------------------|
| 1 | 液体を加熱した際、液体内部から気泡が盛んに発生し、温度が一定に保たれる状態の変化を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 昇華 ② 融解 ③ 沸騰 ④ 凝固 | | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 蒸留 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 昇華 | | |
| 3 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 沸騰 ② 昇華 ③ 融解 ④ 凝固 | | |
| 4 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 溶液 ② 溶媒 ③ 溶媒物 ④ 溶質 | | |
| 5 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 底面 ② 気泡 ③ 液面 ④ メニスカス | | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① アンモニア ② 窒素 ③ 酸素 ④ 二酸化炭素 | | |
| 7 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① ヘリウム ② 窒素 ③ 水素 ④ 酸素 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 蒸留フラスコ ② 沸騰石 ③ ビーカー ④ 冷却管 | | |
| 9 | 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 溶質物 ② 溶媒 ③ 溶液 ④ 溶質 | | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸性 ② 中性 ③ アルカリ性 ④ 水溶性 | | |
| 11 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水素 ② 窒素 ③ 塩素 ④ 酸素 | | |
| 12 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 沸点 ② 密度 ③ 融点 ④ 凝固点 | | |
| 13 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 不飽和 ② 溶解 ③ 過飽和 ④ 飽和 | | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 溶解度 ② 質量パーセント濃度 ③ 飽和 ④ 密度 | | |
| 15 | 物質が固体から液体、気体へと状態変化するとき、粒子どうしの間隔が変わることで大きく変化する量は何？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 体積 ② 質量 ③ 物質の種類 ④ 原子の種類 | | |
| 16 | 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 混合物 ② 単体 ③ 化合物 ④ 純物質 | | |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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	このとき、液体に加えた熱エネルギーはすべて状態変化に使われるため、液体の温度は一定に保たれます。これを <u>沸騰</u> と呼びます。		3 <u>沸騰</u>	☐
2	物質の温度による溶解度の差を利用して行う手法です。		2 <u>再結晶</u>	☐
3	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。		3 <u>融解</u>	☐
4	溶質を溶かし込んでいる液体を指します。		2 <u>溶媒</u>	☐
5	<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。		4 <u>メニスカス</u>	☐
6	<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。		4 <u>二酸化炭素</u>	☐
7	<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。		3 <u>水素</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。		4 <u>冷却管</u>	☐
9	<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。		4 <u>溶質</u>	☐
10	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。		1 <u>酸性</u>	☐
11	<u>水素</u> は原子番号1番の元素であり、非常に軽いため大気中に存在することは稀です。		1 <u>水素</u>	☐
12	<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。		1 <u>沸点</u>	☐
13	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。		4 <u>飽和</u>	☐
14	<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。		1 <u>溶解度</u>	☐
15			1 <u>体積</u>	☐
16	<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。		1 <u>混合物</u>	☐

言えなかった用語ノート

- | | | | | | | | |
|-------|---|---|----------|---|-------|---|---------|
| 1 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 体積 | ② | 粒子どうしの間隔 | ③ | 密度 | ④ | 質量 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 乳濁液 | ② | 膠質溶液 | ③ | 懸濁液 | ④ | 水溶液 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 3 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 冷却管 | ② | 沸騰石 | ③ | ピーカー | ④ | 蒸留フラスコ |
| <hr/> | | | | | | | |
| 4 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 分子 | ② | イオン | ③ | 電子 | ④ | 原子 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 5 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 溶液 | ② | 溶質 | ③ | 溶媒物 | ④ | 溶媒 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 不飽和 | ② | 溶解 | ③ | 過飽和 | ④ | 飽和 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 7 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | フェノールフタレイン溶液 | ② | リトマス紙 | ③ | 石灰水 | ④ | 塩化コバルト紙 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 8 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 沸点 | ② | 密度 | ③ | 溶解度 | ④ | 濃度 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 凝固 | ② | 融解 | ③ | 昇華 | ④ | 気化 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 液体 | ② | 気体 | ③ | プラズマ | ④ | 固体 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 11 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 底面 | ② | 気泡 | ③ | 液面 | ④ | メニスカス |
| <hr/> | | | | | | | |
| 12 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 排気置換法 | ② | 水上置換法 | ③ | 下方置換法 | ④ | 上方置換法 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 13 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 中性子 | ② | イオン | ③ | 原子 | ④ | 分子 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | 精製 | ② | 濃縮 | ③ | 蒸発 | ④ | 抽出 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 15 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | ヘリウム | ② | 窒素 | ③ | 水素 | ④ | 酸素 |
| <hr/> | | | | | | | |
| 16 | 液体混合物を加熱して、それぞれの成分が気体になる温度差を利用して目的の成分を分離・回収する操作を何という？ | <input type="text"/> <input type="text"/> | | | | | |
| ① | ろ過 | ② | 抽出 | ③ | 再結晶 | ④ | 蒸留 |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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	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。		4 <u>質量</u>	☐
2	<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。		4 <u>水溶液</u>	☐
3	<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。		1 <u>冷却管</u>	☐
4	<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。		4 <u>原子</u>	☐
5	溶質を溶かし込んでいる液体を指します。		4 <u>溶媒</u>	☐
6	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。		4 <u>飽和</u>	☐
7	<u>石灰水</u> は水酸化カルシウムの飽和水溶液です。		3 <u>石灰水</u>	☐
8	<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。		3 <u>溶解度</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。		2 <u>融解</u>	☐
10	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。		4 <u>固体</u>	☐
11	<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。		4 <u>メニスカス</u>	☐
12	<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。		4 <u>上方置換法</u>	☐
13	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。		4 <u>分子</u>	☐
14	<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。		1 <u>精製</u>	☐
15	<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。		3 <u>水素</u>	☐
16	<u>蒸留</u> は、この沸点の差を利用する分離方法です。		4 <u>蒸留</u>	☐

言えなかった用語ノート

- 1 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？
 ① 排気置換法 ② 上方置換法 ③ 下方置換法 ④ 水上置換法
- 2 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？
 ① 水上置換法 ② 排気置換法 ③ 上方置換法 ④ 下方置換法
- 3 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？
 ① 酸素 ② 窒素 ③ 塩素 ④ 水素
- 4 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？
 ① 密度 ② 質量パーセント濃度 ③ 溶解度 ④ 飽和
- 5 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？
 ① ピペット ② ガスバーナー ③ 上皿てんびん ④ メスシリンダー
- 6 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？
 ① 底面 ② メニスカス ③ 液面 ④ 気泡
- 7 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？
 ① 結晶 ② 非晶質 ③ 液体 ④ 気体
- 8 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？
 ① 脂肪 ② タンパク質 ③ デンプン ④ 糖類
- 9 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？
 ① 不飽和 ② 溶解 ③ 過飽和 ④ 飽和
- 10 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？
 ① アンモニア ② 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 窒素
- 11 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？
 ① 液体 ② 気体 ③ 固体 ④ プラズマ
- 12 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？
 ① 溶媒 ② 溶液 ③ 溶媒物 ④ 溶質
- 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？
 ① 融解 ② 昇華 ③ 沸騰 ④ 凝固
- 14 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？
 ① ヘリウム ② 窒素 ③ 水素 ④ 酸素
- 15 水溶液中で電離し、その水溶液に酸性という性質を持たせるものとなる粒子を何という？
 ① ナトリウムイオン ② 水酸化物イオン ③ 塩化物イオン ④ 水素イオン
- 16 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？
 ① 沸点 ② 溶解度 ③ 密度 ④ 濃度



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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>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。		2 <u>上方置換法</u>	☐
2	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。		1 <u>水上置換法</u>	☐
3	<u>水素</u> は原子番号1番の元素であり、非常に軽い大気中に存在することは稀です。		4 <u>水素</u>	☐
4	<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。		3 <u>溶解度</u>	☐
5	<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。		3 <u>上皿てんびん</u>	☐
6	<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。		2 <u>メニスカス</u>	☐
7	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。		1 <u>結晶</u>	☐
8	これらは主に炭素、水素、酸素から構成される化合物です。		4 <u>糖類</u>	☐
9	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。		4 <u>飽和</u>	☐
10	<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。		2 <u>二酸化炭素</u>	☐
11	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。		3 <u>固体</u>	☐
12	溶質を溶かし込んでいる液体を指します。		1 <u>溶媒</u>	☐
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。		1 <u>融解</u>	☐
14	<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。		3 <u>水素</u>	☐
15	酸性の物質（酸）が水に溶けると、分子が水素原子を放出し、正の電気を帯びた状態になります。		4 <u>水素イオン</u>	☐
16	<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。		2 <u>溶解度</u>	☐

言えなかった用語ノート

- | | | | |
|----|---|----------------------|----------------------|
| 1 | 体積が10cm ³ 、質量が27gの物質の密度は何g/cm ³ ？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 0.37g/cm ³ ② 2.7g/cm ³ ③ 17g/cm ³ ④ 270g/cm ³ | | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 蒸留 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 抽出 | | |
| 3 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① ガラス棒 ② 温度計 ③ ろ紙 ④ 沸騰石 | | |
| 4 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 飽和 ② 質量パーセント濃度 ③ 溶解度 ④ 密度 | | |
| 5 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① ヘリウム ② 水素 ③ 窒素 ④ 酸素 | | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 飽和 ② 溶解 ③ 過飽和 ④ 不飽和 | | |
| 7 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 乳濁液 ② 膠質溶液 ③ 懸濁液 ④ 水溶液 | | |
| 8 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 塩素 ② 窒素 ③ 水素 ④ 酸素 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 立方センチメートル ② 立方メートル ③ リットル ④ ミリリットル | | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 蒸留 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 昇華 | | |
| 11 | 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 純物質 ② 単体 ③ 化合物 ④ 混合物 | | |
| 12 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 排気置換法 ② 水上置換法 ③ 上方置換法 ④ 下方置換法 | | |
| 13 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 蒸留 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 抽出 | | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 冷却管 ② 沸騰石 ③ ビーカー ④ 蒸留フラスコ | | |
| 15 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 蒸発 ② 濃縮 ③ 精製 ④ 抽出 | | |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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			2 <u>2.7g/cm³</u>	☐
2	<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。		1 <u>蒸留</u>	☐
3	<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。		4 <u>沸騰石</u>	☐
4	<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。		3 <u>溶解度</u>	☐
5	<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。		2 <u>水素</u>	☐
6	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。		1 <u>飽和</u>	☐
7	<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。		4 <u>水溶液</u>	☐
8	<u>水素</u> は原子番号1番の元素であり、非常に軽い大気中に存在することは稀です。		3 <u>水素</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。		1 <u>立方センチメートル</u>	☐
10	物質の温度による溶解度の差を利用して行う手法です。		2 <u>再結晶</u>	☐
11	<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。		4 <u>混合物</u>	☐
12	<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。		3 <u>上方置換法</u>	☐
13	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、溶けなくなった物質を純粋な結晶として析出させます。		2 <u>再結晶</u>	☐
14	<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。		1 <u>冷却管</u>	☐
15	<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。		3 <u>精製</u>	☐

言えなかった用語ノート

- 1 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？
① フェノールフタレイン溶液 ② リトマス紙 ③ 石灰水 ④ 塩化コバルト紙
- 2 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？
① ガラス棒 ② 温度計 ③ ろ紙 ④ 沸騰石
- 3 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？
① 不飽和 ② 溶解 ③ 過飽和 ④ 飽和
- 4 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？
① 溶解度 ② 質量パーセント濃度 ③ 飽和 ④ 密度
- 5 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？
① 蒸留 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 抽出
- 6 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？
① 凝固 ② 融解 ③ 昇華 ④ 気化
- 7 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？
① 精製 ② 濃縮 ③ 蒸発 ④ 抽出
- 8 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？
① ホールピペット ② メスシリンダー ③ ビーカー ④ 三角フラスコ
- 9 食塩やガラスのように、砂糖やプラスチックなどの有機物以外の物質を何という？
① 炭水化物 ② 有機物 ③ タンパク質 ④ 無機物
- 10 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？
① 分子 ② イオン ③ 電子 ④ 原子
- 11 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？
① ヘリウム ② 窒素 ③ 水素 ④ 酸素
- 12 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？
① 密度 ② 質量パーセント濃度 ③ 飽和 ④ 溶解度
- 13 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 酸性 ② 中性 ③ アルカリ性 ④ 水溶性
- 14 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？
① 水素 ② 窒素 ③ 塩素 ④ 酸素
- 15 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？
① 溶質 ② 溶液 ③ 溶媒 ④ 溶質物



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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	石灰水 は水酸化カルシウムの飽和水溶液です。		3 石灰水	☐
2	沸騰石 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。		4 沸騰石	☐
3	これ以上溶かすことができない状態を 飽和 と呼びます。		4 飽和	☐
4	溶解度 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。		1 溶解度	☐
5	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。		2 再結晶	☐
6	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。		2 融解	☐
7	精製 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。		1 精製	☐
8	メスシリンダー 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。		2 メスシリンダー	☐
9	炭素を含んでいても、炭素そのものや二酸化炭素などは 無機物 に分類されます。		4 無機物	☐
10	原子 は中心にある 原子 核と、その周りを回る電子で構成されています。		4 原子	☐
11	水素 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。		3 水素	☐
12	溶解度 は、通常、水100gに溶ける溶質の最大質量（g）で表されます。		4 溶解度	☐
13	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「 酸性 」を示します。		1 酸性	☐
14	水素 は原子番号1番の元素であり、非常に軽いため大気中に存在することは稀です。		1 水素	☐
15	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。		1 溶質	☐

言えなかった用語ノート