

1 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 液体 ② 結晶 ③ 非晶質 ④ 気体

2 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

3 100gの水に溶ける物質の最大量を表す値を何という？

- ① 質量 ② 濃度 ③ 溶解度 ④ 密度

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？

- ① 石灰水 ② 食塩水 ③ 炭酸水 ④ アンモニア水

5 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 質量パーセント濃度 ② 溶解度 ③ 飽和 ④ 密度

6 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

7 密度が水の1.0g/cm³より大きい物質を水に入れたら、どうなる？

- ① 沈む ② 浮く ③ 水中で止まる ④ 水面で回る

8 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？

- ① 体積 ② 粒子どうしの間隔 ③ 質量 ④ 密度

9 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？

- ① 蒸留フラスコ ② 冷却管 ③ ビーカー ④ 沸騰石

10 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 沸騰 ② 昇華 ③ 凝固 ④ 融解

11 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 水素イオン ④ 塩化物イオン

12 1種類の物質だけでできているものを何という？

- ① 純物質 ② 溶液 ③ 合金 ④ 混合物

13 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？

- ① 蒸留 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 昇華

14 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 三角フラスコ ③ ビーカー ④ メスシリンダー

15 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？

- ① 分子 ② イオン ③ 原子 ④ 電子



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	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。		2 結晶	☐
2	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。		4 水素	☐
3	溶解度は一定の温度における溶質の最大量を示した指標です。		3 溶解度	☐
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。		1 石灰水	☐
5	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。		2 溶解度	☐
6	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	☐
7			1 沈む	☐
8	したがって、物質全体としての重さである質量は常に一定に保たれます。		3 質量	☐
9	冷却管は、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。		2 冷却管	☐
10	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。この現象を融解といいます。		4 融解	☐
11	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。		3 水素イオン	☐
12	純物質は、他の物質が含まれていない単一の物質です。		1 純物質	☐
13	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 再結晶	☐
14	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。		4 メスシリンダー	☐
15	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。		3 原子	☐

言えなかった用語ノート

- 1 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 溶解度 ② 密度 ③ 沸点 ④ 濃度

- 2 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ととなる粒子を何という？
 ① ナトリウムイオン ② 水素イオン ③ 塩化物イオン ④ 水酸化物イオン

- 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？
 ① ピペット ② メスシリンダー ③ ガスバーナー ④ 上皿てんびん

- 4 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？
 ① 食塩水 ② 石灰水 ③ 塩酸 ④ 砂糖水

- 5 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？
 ① 再結晶 ② 蒸留 ③ ろ過 ④ 抽出

- 6 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 沸騰石 ② 温度計 ③ ろ紙 ④ ガラス棒

- 7 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 水上置換法 ③ 上方置換法 ④ 下方置換法

- 8 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

- 9 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 中性 ② 酸性 ③ アルカリ性 ④ 水溶性

- 10 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 糖類 ② 脂肪 ③ デンプン ④ タンパク質

- 11 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？
 ① 昇華 ② 融解 ③ 凝固 ④ 沸騰

- 12 加熱して濃くした水溶液を冷やしたときに、液体の中から再び現れる状態のものを何という？
 ① 気体 ② 液体 ③ 固体 ④ 水溶液

- 13 固体の物質を一度高温で溶かしてから再び冷やし、溶けきれなくなった物質を純粋な結晶として取り出す操作を何という？
 ① ろ過 ② 再結晶 ③ 蒸留 ④ 抽出

- 14 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 二酸化炭素 ② 窒素 ③ 酸素 ④ アンモニア

- 15 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 リットル ② 立方メートル ③ 立方センチメートル ④ ミリリットル



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	溶解度 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。		1 溶解度	☐
2	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。		2 水素イオン	☐
3	上皿てんびん 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。		4 上皿てんびん	☐
4	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。		3 塩酸	☐
5	蒸留 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。		2 蒸留	☐
6	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。		1 沸騰石	☐
7	上方置換法 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 上方置換法	☐
8	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	☐
9	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。		2 酸性	☐
10	これらは主に炭素、水素、酸素から構成される化合物です。		1 糖類	☐
11	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 沸騰 と呼びます。		4 沸騰	☐
12	温度を下げることで溶媒の溶解度が小さくなり、溶けていた物質が溶けきれなくなってきた現象を再結晶と呼びます。		3 固体	☐
13	この性質を利用し、物質を一度高温の液体に溶かし、ゆっくりと冷やすことで不純物を除いた純度の高い結晶として取り出す操作を 再結晶 といいます。		2 再結晶	☐
14	二酸化炭素 は、炭素が酸素と結びついてできる無色無臭の気体です。		1 二酸化炭素	☐
15	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 立方センチメートル などが使われます。		3 立方センチメートル	☐

言えなかった用語ノート

- | | | | |
|-------|--|---|---|
| 1 | 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？ | □ | □ |
| | ① 凝固点 ② 密度 ③ 融点 ④ 沸点 | | |
| <hr/> | | | |
| 2 | 液体の中に物体を入れたとき、浮くか沈むかの目安になる、物質1立方センチメートルあたりの質量を何という？ | □ | □ |
| | ① 密度 ② 体積 ③ 圧力 ④ 質量 | | |
| <hr/> | | | |
| 3 | 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 | | |
| <hr/> | | | |
| 4 | 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？ | □ | □ |
| | ① 中性子 ② イオン ③ 分子 ④ 原子 | | |
| <hr/> | | | |
| 5 | 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？ | □ | □ |
| | ① うすい塩酸 ② 過酸化水素水 ③ 石灰水 ④ うすい水酸化ナトリウム水溶液 | | |
| <hr/> | | | |
| 6 | 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？ | □ | □ |
| | ① 溶質物 ② 溶媒 ③ 溶液 ④ 溶質 | | |
| <hr/> | | | |
| 7 | 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 溶解度 ③ 飽和 ④ 質量パーセント濃度 | | |
| <hr/> | | | |
| 8 | 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？ | □ | □ |
| | ① 乳濁液 ② 膠質溶液 ③ 水溶液 ④ 懸濁液 | | |
| <hr/> | | | |
| 9 | 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 溶液 ② 溶媒 ③ 溶媒物 ④ 溶質 | | |
| <hr/> | | | |
| 10 | 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 | | |
| <hr/> | | | |
| 11 | 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 リットル ② 立方メートル ③ 立方センチメートル ④ ミリリットル | | |
| <hr/> | | | |
| 12 | 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 | | |
| <hr/> | | | |
| 13 | 固体の物質を一度高温で溶かしてから再び冷やし、溶けきれなくなった物質を純粋な結晶として取り出す操作を何という？ | □ | □ |
| | ① ろ過 ② 抽出 ③ 蒸留 ④ 再結晶 | | |
| <hr/> | | | |
| 14 | 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？ | □ | □ |
| | ① 質量 ② 粒子どうしの間隔 ③ 密度 ④ 体積 | | |
| <hr/> | | | |
| 15 | 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？ | □ | □ |
| | ① 昇華 ② 融解 ③ 沸騰 ④ 凝固 | | |
| <hr/> | | | |
| 16 | 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 水素イオン ③ 塩化物イオン ④ 水酸化物イオン | | |



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	沸点 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。		4 沸点	☐
2	密度 は、質量を体積で割った値 (g/cm ³) で定義されます。		1 密度	☐
3	メニスカス 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 メニスカス	☐
4	原子が化学結合によって結びついたものを 分子 と呼びます。		3 分子	☐
5	石灰石（主成分は炭酸カルシウム）に うすい塩酸 を注ぐと、激しい反応が起こり二酸化炭素が発生します。		1 うすい塩酸	☐
6	溶質 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 溶質	☐
7	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。		2 溶解度	☐
8	水溶液 は溶質が溶媒である水に均一に分散した液体です。		3 水溶液	☐
9	溶質を溶かし込んでいる液体を指します。		2 溶媒	☐
10	水素 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 水素	☐
11	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 立方センチメートル などが使われます。		3 立方センチメートル	☐
12	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	☐
13	この性質を利用し、物質を一度高温の液体に溶かし、ゆっくりと冷やすことで不純物を除いた純度の高い結晶として取り出す操作を 再結晶 といいます。		4 再結晶	☐
14	したがって、物質全体としての重さである 質量 は常に一定に保たれます。		1 質量	☐
15	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 沸騰 と呼びます。		3 沸騰	☐
16	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。		2 水素イオン	☐

言えなかった用語ノート

- | | | | |
|----|--|----------------------|----------------------|
| 1 | 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 ろ過 ③ 再結晶 ④ 昇華 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 飽和 ② 溶解 ③ 過飽和 ④ 不飽和 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① うすい水酸化ナトリウム水溶液 ② 過酸化水素水 ③ 石灰水 ④ うすい塩酸 | | |
| 4 | 固体の物質を一度高温で溶かしてから再び冷やし、溶けきれなくなった物質を純粋な結晶として取り出す操作を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① ろ過 ② 再結晶 ③ 蒸留 ④ 抽出 | | |
| 5 | 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 | | |
| 6 | 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 | | |
| 7 | 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 上方置換法 ③ 下方置換法 ④ 水上置換法 | | |
| 8 | 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 | | |
| 9 | 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 ろ過 ② 再結晶 ③ 蒸留 ④ 抽出 | | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 溶液 ② 溶質 ③ 溶媒 ④ 溶質物 | | |
| 11 | 加熱して濃くした水溶液を冷やしたときに、液体の中から再び現れる状態のものを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 気体 ② 水溶液 ③ 液体 ④ 固体 | | |
| 12 | 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ととなる粒子を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水素イオン ② 水酸化物イオン ③ 塩化物イオン ④ ナトリウムイオン | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 融点 ② 密度 ③ 沸点 ④ 凝固点 | | |
| 14 | 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 | | |
| 15 | 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 | | |
| 16 | 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 再結晶 ② 蒸留 ③ ろ過 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	物質の温度による溶解度の差を利用して行う手法です。	3 再結晶	☐
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。	1 飽和	☐
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。	4 うすい塩酸	☐
4	この性質を利用し、物質を一度高温の液体に溶かし、ゆっくりと冷やすことで不純物を除いた純度の高い結晶として取り出す操作を <u>再結晶</u> といいます。	2 再結晶	☐
5	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 沸騰	☐
6	<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 混合物	☐
7	<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 上方置換法	☐
8	<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 溶質	☐
9	<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。	3 蒸留	☐
10	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。	2 溶質	☐
11	温度を下げることで溶媒の溶解度が小さくなり、溶けていた物質が溶けきれなくなってきた現象を再結晶と呼びます。	4 固体	☐
12	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。	1 水素イオン	☐
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。	3 沸点	☐
14	溶質を溶かし込んでいる液体を指します。	2 溶媒	☐
15	<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 冷却管	☐
16	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。	1 再結晶	☐

言えなかった用語ノート

- | | | |
|----|--|---|
| 1 | 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 気泡 ③ メニスカス ④ 液面 | |
| 2 | 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？ | ☐ ☐ |
| | ① 凝固点 ② 密度 ③ 融点 ④ 沸点 | |
| 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？ | ☐ ☐ |
| | ① 沸騰石 ② 温度計 ③ ろ紙 ④ ガラス棒 | |
| 4 | 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 排気置換法 ② 水上置換法 ③ 上方置換法 ④ 下方置換法 | |
| 5 | 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？ | ☐ ☐ |
| | ① うすい水酸化ナトリウム水溶液 ② 過酸化水素水 ③ うすい塩酸 ④ 石灰水 | |
| 6 | 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？ | ☐ ☐ |
| | ① 純物質 ② 単体 ③ 化合物 ④ 混合物 | |
| 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？ | ☐ ☐ |
| | ① 窒素 ② 水素 ③ 塩素 ④ 酸素 | |
| 8 | 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 水素イオン ② 水酸化物イオン ③ 塩化物イオン ④ ナトリウムイオン | |
| 9 | 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 ろ過 ③ 再結晶 ④ 抽出 | |
| 10 | 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 溶液 ② 溶媒 ③ 溶媒物 ④ 溶質 | |
| 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？ | ☐ ☐ |
| | ① 食塩水 ② 石灰水 ③ 砂糖水 ④ 塩酸 | |
| 12 | 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 | |
| 13 | 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？ | ☐ ☐ |
| | ① ろ過 ② 抽出 ③ 蒸留 ④ 再結晶 | |
| 14 | 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 融解 ② 凝固 ③ 昇華 ④ 気化 | |
| 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？ | ☐ ☐ |
| | ① 沸点 ② 密度 ③ 濃度 ④ 溶解度 | |



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>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。		3 <u>メニスカス</u>	☐
2	<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。		4 <u>沸点</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。		1 <u>沸騰石</u>	☐
4	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。		2 <u>水上置換法</u>	☐
5	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。		3 <u>うすい塩酸</u>	☐
6	<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>	☐
7	<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。		2 <u>水素</u>	☐
8	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。		1 <u>水素イオン</u>	☐
9	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。		3 <u>再結晶</u>	☐
10	溶質を溶かし込んでいる液体を指します。		2 <u>溶媒</u>	☐
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。		4 <u>塩酸</u>	☐
12	<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>	☐
13	<u>蒸留</u> は、この沸点の差を利用する分離方法です。		3 <u>蒸留</u>	☐
14	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。		1 <u>融解</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。		4 <u>溶解度</u>	☐

言えなかった用語ノート