

- | | | | |
|----|---|----------------------|----------------------|
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <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 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | 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