

- | | | | |
|----|--|--------------------------|--------------------------|
| 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