

- 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	<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>	☐
2	<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>	☐
3	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>	☐
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。		1 <u>溶解度</u>	☐
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 <u>再結晶</u>	☐
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 <u>融解</u>	☐
7	<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>	☐
8	<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。		2 <u>メスシリンダー</u>	☐
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 <u>無機物</u> に分類されます。		4 <u>無機物</u>	☐
10	<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>	☐
11	<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>	☐
12	<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。		4 <u>溶解度</u>	☐
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「 <u>酸性</u> 」を示します。		1 <u>酸性</u>	☐
14	<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>	☐
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 <u>溶質</u>	☐

言えなかった用語ノート