

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ると、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と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か？

- 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