

- | | | |
|----|---|---|
| 1 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 体積 ② 粒子どうしの間隔 ③ 密度 ④ 質量 | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 乳濁液 ② 膠質溶液 ③ 懸濁液 ④ 水溶液 | |
| 3 | 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 冷却管 ② 沸騰石 ③ ピーカー ④ 蒸留フラスコ | |
| 4 | 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 | |
| 5 | 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 溶質 ③ 溶媒物 ④ 溶媒 | |
| 6 | 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 不飽和 ② 溶解 ③ 過飽和 ④ 飽和 | |
| 7 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | 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 | |
| 8 | 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 沸点 ② 密度 ③ 溶解度 ④ 濃度 | |
| 9 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 凝固 ② 融解 ③ 昇華 ④ 気化 | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 液体 ② 気体 ③ プラズマ ④ 固体 | |
| 11 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 底面 ② 気泡 ③ 液面 ④ メニスカス | |
| 12 | 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 下方置換法 ④ 上方置換法 | |
| 13 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 中性子 ② イオン ③ 原子 ④ 分子 | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 精製 ② 濃縮 ③ 蒸発 ④ 抽出 | |
| 15 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① ヘリウム ② 窒素 ③ 水素 ④ 酸素 | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① ろ過 ② 抽出 ③ 再結晶 ④ 蒸留 | |

