

問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

問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

問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

問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

問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

問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

問7 水に溶けにくく、密度が小さい気体を捕集するために適した、水槽を用いる実験方法を何という？

1. 水上置換法                                      2. 上方置換法                                      3. 下方置換法                                      4. 排気置換法

問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. 重さ                                      3. 質量                                      4. 密度

問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

問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

問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

問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. 単体                                      3. 化合物                                      4. 混合物

問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

問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. ピュレット                                      4. メスシリンダー

問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

問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？

1. 溶解度                      2. 密度                      3. 沸点                      4. 濃度

問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？

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

問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？

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

問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？

1. 食塩水                      2. 石灰水                      3. 塩酸                      4. 砂糖水

問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？

1. 再結晶                      2. 蒸留                      3. ろ過                      4. 抽出

問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？

1. 沸騰石                      2. 温度計                      3. ろ紙                      4. ガラス棒

問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？

1. 排気置換法                      2. 水上置換法                      3. 上方置換法                      4. 下方置換法

問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？

1. 分子                      2. イオン                      3. 電子                      4. 原子

問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？

1. 中性                      2. 酸性                      3. アルカリ性                      4. 水溶性

問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？

1. 糖類                      2. 脂肪                      3. デンプン                      4. タンパク質

問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？

1. 昇華                      2. 融解                      3. 凝固                      4. 沸騰

問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？

1. 気体                      2. 液体                      3. 固体                      4. 水溶液

問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？

1. ろ過                      2. 再結晶                      3. 蒸留                      4. 抽出

問14 呼吸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. 二酸化炭素                      2. 窒素                      3. 酸素                      4. アンモニア

問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？

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

問1 液体を加熱して気体にし、再び冷やして液体に戻すことで分ける方法において、その物質ごとの固有の数値を何という？

1. 凝固点                      2. 密度                      3. 融点                      4. 沸点

問2 水に溶けにくく、密度が小さい気体を捕集するために適した、水槽を用いる実験方法を何という？

1. 水上置換法                      2. 上方置換法                      3. 下方置換法                      4. 排気置換法

問3 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

問4 液体の中に物体を入れたとき、その物体が浮かぶか沈むかを決定づける、物体の単位あたりの質量を何という？

1. 質量                      2. 体積                      3. 密度                      4. 比重

問5 石灰石に反応させて二酸化炭素を発生させるために使用する薬品を何という？

1. うすい塩酸                      2. 過酸化水素水                      3. 石灰水                      4. うすい水酸化ナトリウム水溶液

問6 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？

1. 溶質物                      2. 溶媒                      3. 溶液                      4. 溶質

問7 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. 溶解度                      3. 飽和                      4. 質量パーセント濃度

問8 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？

1. 乳濁液                      2. 膠質溶液                      3. 水溶液                      4. 懸濁液

問9 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. 溶液                      2. 溶媒                      3. 溶媒物                      4. 溶質

問10 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

問11 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？

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

問12 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

問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？

1. ろ過                      2. 抽出                      3. 蒸留                      4. 再結晶

問14 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. 質量                      2. 重さ                      3. 密度                      4. 体積

問15 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？

1. 昇華                      2. 融解                      3. 沸騰                      4. 凝固

問16 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. 水素イオン                      3. 塩化物イオン                      4. 水酸化物イオン

問1 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. ろ過                                      3. 再結晶                                      4. 昇華

問2 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. 飽和                                      2. 溶解                                      3. 過飽和                                      4. 不飽和

問3 石灰石に反応させて二酸化炭素を発生させるために使用する薬品を何という？

1. うすい水酸化ナトリウム水溶液      2. 過酸化水素水                                      3. 石灰水                                      4. うすい塩酸

問4 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？

1. ろ過                                      2. 再結晶                                      3. 蒸留                                      4. 抽出

問5 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？

1. 昇華                                      2. 融解                                      3. 沸騰                                      4. 凝固

問6 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？

1. 混合物                                      2. 単体                                      3. 化合物                                      4. 純物質

問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？

1. 排気置換法                                      2. 上方置換法                                      3. 下方置換法                                      4. 水上置換法

問8 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？

1. 溶質物                                      2. 溶媒                                      3. 溶液                                      4. 溶質

問9 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？

1. ろ過                                      2. 再結晶                                      3. 蒸留                                      4. 抽出

問10 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. 溶液                                      2. 溶質                                      3. 溶媒                                      4. 溶質物

問11 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？

1. 気体                                      2. 水溶液                                      3. 液体                                      4. 固体

問12 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. 水素イオン                                      2. 水酸化物イオン                                      3. 塩化物イオン                                      4. ナトリウムイオン

問13 液体を加熱して気体にし、再び冷やして液体に戻すことで分ける方法において、その物質ごとの固有の数値を何という？

1. 融点                                      2. 密度                                      3. 沸点                                      4. 凝固点

問14 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. 溶液                                      2. 溶媒                                      3. 溶媒物                                      4. 溶質

問15 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. 沸騰石                                      3. ピーカー                                      4. 冷却管

問16 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. 再結晶                                      2. 蒸留                                      3. ろ過                                      4. 抽出

問1 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. 気泡                                      3. メニスカス                                      4. 液面

問2 ある物質が一定の体積の中にどれだけ詰まっているかを示す、物質1立方センチメートルあたりの重さのことを何という？

1. 体積                                      2. 質量                                      3. 重さ                                      4. 密度

問3 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. 沸騰石                                      2. 温度計                                      3. ろ紙                                      4. ガラス棒

問4 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. 排気置換法                                      2. 水上置換法                                      3. 上方置換法                                      4. 下方置換法

問5 石灰石に反応させて二酸化炭素を発生させるために使用する薬品を何という？

1. うすい水酸化ナトリウム水溶液                                      2. 過酸化水素水                                      3. うすい塩酸                                      4. 石灰水

問6 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？

1. 純物質                                      2. 単体                                      3. 化合物                                      4. 混合物

問7 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. 窒素                                      2. 水素                                      3. 塩素                                      4. 酸素

問8 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. 水素イオン                                      2. 水酸化物イオン                                      3. 塩化物イオン                                      4. ナトリウムイオン

問9 水に溶けにくく、密度が小さい気体を捕集するために適した、水槽を用いる実験方法を何という？

1. 下方置換法                                      2. 上方置換法                                      3. 水上置換法                                      4. 排気置換法

問10 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. 溶液                                      2. 溶媒                                      3. 溶媒物                                      4. 溶質

問11 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？

1. 食塩水                                      2. 石灰水                                      3. 砂糖水                                      4. 塩酸

問12 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

問13 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？

1. ろ過                                      2. 抽出                                      3. 蒸留                                      4. 再結晶

問14 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. 融解                                      2. 凝固                                      3. 昇華                                      4. 気化

問15 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. 密度                                      3. 濃度                                      4. 溶解度