

- 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？
- 問2 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？
- 問3 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？
- 問4 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？
- 問5 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？
- 問6 100gの水に溶ける物質の最大量を表す値を何という？
- 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？
- 問8 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？
- 問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？
- 問10 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？
- 問11 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？
- 問12 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？
- 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？
- 問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？
- 問15 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？
- 問16 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？
- 問17 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？
- 問18 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？
- 問19 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？
- 問20 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？
- 問21 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？

- 問1 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？
- 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？
- 問3 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？
- 問4 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？
- 問5 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？
- 問6 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？
- 問7 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？
- 問8 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？
- 問9 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？
- 問10 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？
- 問11 食塩やガラスのように、炭素を含まないか燃えにくい性質を持つ物質の分類を何という？
- 問12 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？
- 問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？
- 問14 1種類の物質だけでできているものを何という？
- 問15 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？
- 問16 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？
- 問17 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？
- 問18 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？
- 問19 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？
- 問20 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？
- 問21 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？

- 問1 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？
- 問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？
- 問3 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？
- 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？
- 問5 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？
- 問6 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？
- 問7 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？
- 問8 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？
- 問9 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？
- 問10 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？
- 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？
- 問12 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？
- 問13 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？
- 問14 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？
- 問15 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？
- 問16 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？
- 問17 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？
- 問18 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？
- 問19 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？
- 問20 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？
- 問21 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？

- 問1 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？
- 問2 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？
- 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？
- 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？
- 問5 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？
- 問6 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？
- 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？
- 問8 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？
- 問9 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？
- 問10 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？
- 問11 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？
- 問12 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？
- 問13 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？
- 問14 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？
- 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？
- 問16 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？
- 問17 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？
- 問18 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？
- 問19 1種類の物質だけでできているものを何という？
- 問20 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？
- 問21 食塩やガラスのように、炭素を含まないか燃えにくい性質を持つ物質の分類を何という？

- 問1 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？
- 問2 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？
- 問3 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？
- 問4 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？
- 問5 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？
- 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？
- 問7 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？
- 問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？
- 問9 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？
- 問10 食塩やガラスのように、炭素を含まないか燃えにくい性質を持つ物質の分類を何という？
- 問11 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？
- 問12 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？
- 問13 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？
- 問14 100gの水に溶ける物質の最大量を表す値を何という？
- 問15 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？
- 問16 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？
- 問17 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？
- 問18 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？
- 問19 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？
- 問20 1種類の物質だけでできているものを何という？
- 問21 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？
- 問22 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？