

- 1 二つ以上の元素が一定の割合で化合してできた純物質を何という？
- 2 マグネシウムと酸素は、3 : 2の質量比で結びつく。マグネシウム1.5gが酸素と完全に結びついてできる酸化マグネシウムは何g？
- 3 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に生じる、白い粉末状の物質を何という？
- 4 電流の働きによって、化合物をその構成元素や別の物質に分ける化学変化を何という？
- 5 鉄と硫黄を加熱してできる、鉄とも硫黄とも異なる新しい物質を何という？
- 6 物質の性質を示す最小の粒子のことを何という？
- 7 炭素を多く含む物質が燃えた時に発生し、石灰水を白く濁らせる気体を何という？
- 8 物質の構成要素の種類を区別するために、アルファベットを用いて表す記号を何という？
- 9 化学反応において、反応する成分原子の個数と個別の重さに応じて、物質同士で常に一定に保たれる比率のことを何という？
- 10 鉄粉が酸素と結びつく際に出る熱を利用した日用品は何？
- 11 炭酸水素ナトリウムを加熱したときに、水とともに発生する無色の気体を何という？
- 12 光や熱を激しく放ちながら進行する酸化反応を何という？
- 13 異なる種類の原子が結びついてできた物質であり、水に溶けると電離する物質を何という？
- 14 物質をこれ以上分けることができない、最小の粒子を何という？
- 15 金属などが酸素と結びついて新しく生成された物質を何という？
- 16 酸化銅の還元に使われ、酸素と結びついて二酸化炭素になる非金属の単体は何か？
- 17 二酸化炭素を確認する実験で、通すと白く濁る水溶液を何という？
- 18 鉄と反応させる実験で用いられる硫黄は、常温では何色の固体か？
- 19 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
- 20 2種類以上の異なる物質が混ざり合っている状態のものを何という？
- 21 単体と化合物をまとめた、1種類の物質だけでできていて決まった融点や沸点を持つものを何という？
- 22 加熱すると二酸化炭素を出すという性質を利用し、パンやケーキを膨らませる食品添加物を何という？
- 23 物質に水分が含まれているかを調べる際、青色から赤色へ変色させることで確認する試験紙を何という？



① 書く
鉛筆で答えを書く

② 隠して言う
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

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	2種類以上の元素が結びついてできた物質を <u>化合物</u> といいます。	化合物	☐
2		2.5g	☐
3	加熱分解反応により、二酸化炭素、水、そして <u>炭酸ナトリウム</u> が生成されます。	炭酸ナトリウム	☐
4	<u>電気分解</u> は、物質に直接電流を流すことで引き起こされる化学変化です。	電気分解	☐
5	鉄と硫黄を混ぜて加熱すると、熱を出しながら反応し、 <u>硫化鉄</u> という新しい物質が生成されます。	硫化鉄	☐
6	<u>分子</u> は、数個の原子が結びついてできた粒子であり、その物質の性質を示す最小単位です。	分子	☐
7	炭素と酸素が結びついてできる物質です。	二酸化炭素	☐
8	<u>元素記号</u> は、水素（H）や酸素（O）のように、原子の種類をアルファベットで表す世界共通のルールです。	元素記号	☐
9	化学反応において、反応物同士が結びつくとき、それぞれの物質の質量は常に決まった整数比になります。	質量比	☐
10	中に入っている鉄粉が、袋の微細な穴から取り込まれた酸素と反応（酸化）する際に発生する熱エネルギーを利用した製品です。	カイロ	☐
11	炭酸水素ナトリウム（重曹）は熱に弱く、加熱すると分解されて炭酸ナトリウムと水、そして <u>二酸化炭素</u> に変化します。	二酸化炭素	☐
12	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。	燃焼	☐
13	<u>化合物</u> は、2種類以上の異なる原子が特定の割合で結びついた物質です。	化合物	☐
14	<u>原子</u> は、物質を構成するこれ以上分割できない最小の粒子です。	原子	☐
15	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。	酸化物	☐
16	酸化銅と <u>炭素</u> の粉末を混ぜて加熱すると、 <u>炭素</u> が酸化銅中の酸素と結びついて二酸化 <u>炭素</u> となり、後に銅だけが残ります。	炭素	☐
17	<u>石灰水</u> は水酸化カルシウムの水溶液です。	石灰水	☐
18	この色は硫黄という物質の代表的な特徴で、実験室においても肉眼で容易に判別可能です。	黄色	☐
19	水溶液中に金属イオンが存在する場合、そこに硫化水素を通すと金属と硫黄が結合した物質が生成されます。	金属硫化物	☐
20	<u>混合物</u> は、それぞれの成分物質が化学的に反応して新しい物質を作ることなく、ただ混ざり合っている状態を指します。	混合物	☐
21	<u>純物質</u> は、その物質固有の物理的性質（融点、沸点、密度など）が一定であるという特徴を持っています。	純物質	☐
22	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。	ベーキングパウダー	☐
23	乾燥した状態の <u>塩化コバルト紙</u> は青色をしていますが、水分子と結合すると結晶水を取り込み、赤色（または桃色）に変化する性質を持っています。	塩化コバルト紙	☐

言えなかった用語ノート

- 1 水を電気分解した際、マイナス極側から発生する気体を何という？
- 2 同温・同圧の条件下であれば、気体の種類に関わらず同じ体積中に共通して含まれている粒子を何という？
- 3 化学反応において、反応する成分原子の個数と個別の重さに応じて、物質同士で常に一定に保たれる比率のことを何という？
- 4 構成する粒子の種類と数を記号で表したものを何という？
- 5 化学変化の前後で、物質全体の重さが変化せず一定に保たれるという決まりを何という？
- 6 酸化銀を加熱した際に発生する、物を燃やすはたらきを持つ気体は何という？
- 7 物質に水分が含まれているかを調べる際、青色から赤色へ変色させることで確認する試験紙を何という？
- 8 銅などの金属を磨いたときに現れる、独特の輝きを何という？
- 9 鉄の粉末を空気中で熱したときに酸素と化合してできる、黒色の物質は何という？
- 10 異なる種類の物質が結びつき、全く別の物質ができる化学変化のことを何という？
- 11 化学変化を元素記号や数字を用いて表した式を何という？
- 12 それ以上分けることができない、物質をつくる最小の粒子を何という？
- 13 金属などが酸素と結びついて新しく生成された物質を何という？
- 14 水溶液を加熱して溶媒を蒸発させ、溶けていた物質を固体として取り出す操作を何という？
- 15 マグネシウムを加熱して燃焼させたときにできる、白い粉末状の物質を何という？
- 16 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変えるような性質を何という？
- 17 物質が酸素と化合して別の物質に変わる化学変化を何という？
- 18 標準気圧のもとで、物質が液体から気体へと変化する温度のことを何という？
- 19 物質を構成する原子の種類をアルファベットなどを組み合わせて表した記号を何という？
- 20 マグネシウムを空気中で加熱した際に生成される、酸素と結合した物質を何という？
- 21 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？
- 22 1種類の物質に熱を加えることで、2種類以上の別の物質に分かれる化学変化を何という？
- 23 物質に電流を流すことで引き起こされる分解反応を何という？



① 書く
鉛筆で答えを書く

② 隠して言う
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

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	電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から <u>水素</u> 、陽極から酸素が発生します。		<u>水素</u>	☐
2	いくつかの原子が結びついた、物質の性質を示す最小の粒子です。		<u>分子</u>	☐
3	化学反応において、反応物同士が結びつくとき、それぞれの物質の質量は常に決まった整数比になります。		<u>質量比</u>	☐
4	<u>化学式</u> は、構成する原子の種類と数を元素記号と数字を使って表したものです。		<u>化学式</u>	☐
5	密閉された空間で化学変化を行うと、反応物の合計質量と生成物の合計質量が必ず一致することが証明されました。		<u>質量保存の法則</u>	☐
6	酸化銀 (Ag ₂ O) を試験管に入れて加熱すると、銀 (Ag) と <u>酸素</u> (O ₂) に分解されます。		<u>酸素</u>	☐
7	乾燥した状態の <u>塩化コバルト紙</u> は青色をしていますが、水分子と結合すると結晶水を取り込み、赤色（または桃色）に変化する性質を持っています。		<u>塩化コバルト紙</u>	☐
8	<u>金属光沢</u> は、自由電子が光を反射することで生じる金属独特の性質です。		<u>金属光沢</u>	☐
9	鉄の粉末を空气中で熱すると、激しい熱と光を出しながら酸素と結びつき、黒色の <u>酸化鉄</u> （四酸化三鉄など）に変化します。		<u>酸化鉄</u>	☐
10	<u>化合</u> は、原子同士が化学結合することで新しい分子や物質を作るプロセスです。		<u>化合</u>	☐
11	<u>化学反応式</u> は、反応に関与する物質の元素記号を用います。		<u>化学反応式</u>	☐
12	この粒子が1種類だけ集まっている物質を「単体」と呼びます。		<u>原子</u>	☐
13	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。		<u>酸化物</u>	☐
14	<u>再結晶</u> は、一度溶かした物質を再び固体として取り出す方法です。		<u>再結晶</u>	☐
15	<u>酸化マグネシウム</u> は、マグネシウムを加熱したときに、まぶしい光を放ちながら酸素と反応して生成される白い粉末状の物質です。		<u>酸化マグネシウム</u>	☐
16	<u>アルカリ性</u> を示す物質は、水に溶けると水酸化物イオンを生じます。		<u>アルカリ性</u>	☐
17	<u>酸化</u> とは、物質が酸素原子と結びつく化学変化を指します。		<u>酸化</u>	☐
18	この温度を <u>沸点</u> といい、物質の種類によって固有の値を持っています。		<u>沸点</u>	☐
19	<u>元素記号</u> は、アルファベットの大文字1文字または大文字と小文字の組み合わせで表されます。		<u>元素記号</u>	☐
20	マグネシウムと酸素が化学反応を起こすことで、新しい物質である <u>酸化マグネシウム</u> ができます。		<u>酸化マグネシウム</u>	☐
21	<u>助燃性</u> は、主に酸素などが持つ性質で、火がついているものに対してさらに燃えやすくさせる働きを指します。		<u>助燃性</u>	☐
22	<u>熱分解</u> は、物質を加熱することで元の物質を構成する原子の結合が切れ、より単純な物質へと変化する現象です。		<u>熱分解</u>	☐
23	電解質水溶液や融解させた物質に電流を流すと、イオンが各極に引き寄せられ、そこで分解が進みます。		<u>電気分解</u>	☐

言えなかった用語ノート

- 1 電流の働きによって、化合物をその構成元素や別の物質に分ける化学変化を何という？
- 2 異なる種類の原子が結びついてできた物質であり、水に溶けると電離する物質を何という？
- 3 構成する粒子の種類と数を記号で表したものを何という？
- 4 物質をつくっているもとになる成分の種類で、現在約118種類が知られ周期表にまとめられているものを何という？
- 5 水を電気分解した際、マイナス極側から発生する気体を何という？
- 6 炭素を多く含む物質が燃えた時に発生し、石灰水を白く濁らせる気体を何という？
- 7 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変えるような性質を何という？
- 8 純粋な水は電流を通しにくいいため、電気分解の実験を行う際に水に加えて水溶液に導電性を持たせる物質を何という？
- 9 物質の構成要素の種類を区別するために、アルファベットを用いて表す記号を何という？
- 10 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？
- 11 強い酸性を示す塩酸に溶けている、刺激臭のある気体を何という？
- 12 酸素をO、水素をHのように、アルファベットで物質の構成成分を表したものを何という？
- 13 塩化ナトリウム水溶液の電気分解で、陽極から発生する物質は何？
- 14 二種類以上の原子からできている物質と区別して、一種類の原子だけから構成される物質を何という？
- 15 加熱すると二酸化炭素を出すという性質を利用し、パンやケーキを膨らませる食品添加物を何という？
- 16 金属などが酸素と結びついて新しく生成された物質を何という？
- 17 空気よりも軽く、水に溶けやすい気体を集めるための手法は何？
- 18 たった1種類の元素から構成されている物質を何という？
- 19 アンモニアの極めて高い水への溶けやすさを確認する、フラスコ内での現象を何という？
- 20 気体を集める方法のうち、水に溶けにくい性質を利用して集める手法を何という？
- 21 金属の亜鉛から気体を取り出すために実験で用いられる、酸性を示す溶液を何という？
- 22 1種類の原子（元素）だけでできている物質を何という？
- 23 鉄と硫黄を混ぜて加熱した際、両者が結びついて新しくできる物質を何という？



① 書く
鉛筆で答えを書く

② 隠して言う
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

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	電気分解 は、物質に直接電流を流すことで引き起こされる化学変化です。	電気分解	☐
2	化合物 は、2種類以上の異なる原子が特定の割合で結びついた物質です。	化合物	☐
3	化学式 は、構成する原子の種類と数を元素記号と数字を使って表したものです。	化学式	☐
4	元素 は、この世に存在するすべての物質を構成する基本的な「種類」のことです。	元素	☐
5	電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から 水素 、陽極から酸素が発生します。	水素	☐
6	炭素と酸素が結びついてできる物質です。	二酸化炭素	☐
7	アルカリ性 を示す物質は、水に溶けると水酸化物イオンを生じます。	アルカリ性	☐
8	水の電気分解実験では、電流を流れやすくするために 水酸化ナトリウム などの水溶液を少量加えます。	水酸化ナトリウム	☐
9	元素記号 は、水素 (H) や酸素 (O) のように、原子の種類をアルファベットで表す世界共通のルールです。	元素記号	☐
10	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。	酸化	☐
11	塩酸の正体は、 塩化水素 という気体が水に溶け込んだものです。	塩化水素	☐
12	元素記号 は、世界中で共通して使われる科学の言語です。	元素記号	☐
13	水溶液に電流を流すと、プラス極（陽極）にはマイナスの電気を帯びた塩化物イオンが引き寄せられ、そこで電子を放出して 塩素 の気体として発生します。	塩素	☐
14	例えば、酸素原子のみが集まった酸素分子 (O ₂) や、鉄原子のみが規則正しく並んだ鉄などがこれに該当します。	単体	☐
15	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。	ベーキングパウダー	☐
16	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。	酸化物	☐
17	上方置換法 は、気体の密度が空気よりも小さい場合に用いられます。	上方置換法	☐
18	単体 は、例えば酸素 (O ₂) や鉄 (Fe) のように、その物質の中に他の種類の原子が含まれていないものを指します。	単体	☐
19	アンモニアを充填したフラスコに少量の水を加えると、アンモニアが瞬時に水に吸収されます。	噴水	☐
20	水槽に満たした水の中に気体を満たしたい容器を逆さに入れ、そこへ気体を送り込んで水を押し出します。	水上置換法	☐
21	うすい塩酸 は、塩化水素という気体を水に溶かしたものです。	うすい塩酸	☐
22	単体 は、酸素 (O ₂) や鉄 (Fe) のように、一種類の原子だけからなる物質です。	単体	☐
23	生成された物質は磁石に引きつけられず、鉄単体とは全く異なる性質を持ちます。	硫化鉄	☐

言えなかった用語ノート

- 1 単体と化合物をまとめた、1種類の物質だけでできていて決まった融点や沸点を持つものを何という？
- 2 物質に水分が含まれているかを調べる際、青色から赤色へ変色させることで確認する試験紙を何という？
- 3 酸素をO、水素をHのように、アルファベットで物質の構成成分を表したものを何という？
- 4 物質の最小単位であり、化学変化の前後で種類や数が変わらない粒子のことを何という？
- 5 異なる種類の物質が結びつき、全く別の物質ができる化学変化のことを何という？
- 6 同温・同圧の条件下であれば、気体の種類に関わらず同じ体積中に共通して含まれている粒子を何という？
- 7 空気よりも軽く、水に溶けやすい気体を集めるための手法は何？
- 8 水を電気分解した際、マイナス極側から発生する気体を何という？
- 9 塩化ナトリウム水溶液の電気分解で、陽極から発生する物質は何？
- 10 電流の働きによって、化合物をその構成元素や別の物質に分ける化学変化を何という？
- 11 塩酸などの酸性の水溶液に鉄や亜鉛を入れたとき、気泡とともに発生する可燃性の気体は何という？
- 12 2種類以上の異なる構成要素が結びついてできる物質を何という？
- 13 アンモニアが水に溶けてアルカリ性を示すのは、何というイオンを生じるから？
- 14 物質が激しく燃焼するのを助ける性質を持ち、燃焼実験で必要不可欠な気体は何という？
- 15 加熱すると二酸化炭素を出すという性質を利用し、パンやケーキを膨らませる食品添加物を何という？
- 16 1種類の物質に熱を加えて2種類以上の別の物質に分ける化学変化を何という？
- 17 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
- 18 物質をつくっているもとになる成分の種類で、現在約118種類が知られ周期表にまとめられているものを何という？
- 19 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？
- 20 二酸化炭素を石灰水に通した際に発生する、白くにごった原因となる沈殿物を何という？
- 21 酸素分子を表す化学式はどれ？
- 22 金属などが酸素と結びついて新しく生成された物質を何という？



① 書く
鉛筆で答えを書く

② 隠して言う
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

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	純物質は、その物質固有の物理的性質（融点、沸点、密度など）が一定であるという特徴を持っています。		純物質	☐
2	乾燥した状態の塩化コバルト紙は青色をしていますが、水分子と結合すると結晶水を取り込み、赤色（または桃色）に変化する性質を持っています。		塩化コバルト紙	☐
3	元素記号は、世界中で共通して使われる科学の言語です。		元素記号	☐
4	物質の最小単位である原子は、化学変化によって他の種類に変わったり、数が減ったりすることはありません。		原子	☐
5	化合は、原子同士が化学結合することで新しい分子や物質を作るプロセスです。		化合	☐
6	いくつかの原子が結びついた、物質の性質を示す最小の粒子です。		分子	☐
7	上方置換法は、気体の密度が空気よりも小さい場合に用いられます。		上方置換法	☐
8	電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から水素、陽極から酸素が発生します。		水素	☐
9	水溶液に電流を流すと、プラス極（陽極）にはマイナスの電気を帯びた塩化物イオンが引き寄せられ、そこで電子を放出して塩素の気体として発生します。		塩素	☐
10	電気分解は、物質に直接電流を流すことで引き起こされる化学変化です。		電気分解	☐
11	塩酸に鉄や亜鉛を加えると、金属が酸と反応して溶け出し、その代わりに水素という気体が発生します。		水素	☐
12	化合物は、2種類以上の異なる原子が化学結合によって結びついた物質です。		化合物	☐
13	アンモニアが水に溶けると、一部が水と反応し、アンモニウムイオンと水酸化物イオンに電離します。		水酸化物イオン	☐
14	他の物質と激しく化合する性質があり、この反応の際に熱と光を出す現象が「燃焼」です。		酸素	☐
15	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。		ベーキングパウダー	☐
16	熱分解は、特定の温度まで加熱することで、物質を構成する成分に分ける手法です。		熱分解	☐
17	水溶液中に金属イオンが存在する場合、そこに硫化水素を通すと金属と硫黄が結合した物質が生成されます。		金属硫化物	☐
18	元素は、この世に存在するすべての物質を構成する基本的な「種類」のことです。		元素	☐
19	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。		酸化	☐
20	石灰水に含まれるカルシウムイオンが二酸化炭素と反応し、水に溶けない固体として析出したものがこれです。		炭酸カルシウム	☐
21			O ₂	☐
22	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。		酸化物	☐

言えなかった用語ノート

1 金属のマグネシウムにうすい塩酸を加えたときに発生する、可燃性のある無色透明の気体を何という？

2 炭素を多く含む物質が燃えた時に発生し、石灰水を白く濁らせる気体を何という？

3 銅などの金属を磨いたときに現れる、独特の輝きを何という？

4 酸化鉄などの化合物から酸素を取り除き、単体を取り出す化学反応を何という？

5 構成する粒子の種類と数を記号で表したものを何という？

6 乾燥剤や湿気を嫌う化学薬品を保管する際に用いる、密閉性の高い実験器具を何という？

7 化学反応式の左右で原子の数を合わせるために、各化学式の前につける数字のことを何という？

8 水素原子と酸素原子から構成される分子の化学式を何という？

9 鉄の粉末を空気中で熱したときに酸素と化合してできる、黒色の物質は何という？

10 鉄と硫黄を混ぜて加熱した際、両者が結びついて新しくできる物質を何という？

11 水を電気分解した際、マイナス極側から発生する気体を何という？

12 塩化ナトリウム水溶液の電気分解で、陽極から発生する物質は何？

13 空気よりも軽く、水に溶けやすい気体を集めるための手法は何？

14 化学反応において、反応する成分原子の個数と個別の重さに応じて、物質同士で常に一定に保たれる比率のことを何という？

15 物質をこれ以上分けることができない、最小の粒子を何という？

16 液体を加熱して気体にした後、再び冷やすことで沸点の差を利用して成分を分ける方法を何という？

17 二つ以上の元素が一定の割合で化合してできた純物質を何という？

18 それ以上分けることができない、物質をつくる最小の粒子を何という？

19 たたくと薄く広がり、細長く引き伸ばすことができる、金属特有の性質を何という？

20 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？

21 物質に水分が含まれているかを調べる際、青色から赤色へ変色させることで確認する試験紙を何という？

22 水溶液を加熱して溶媒を蒸発させ、溶けていた物質を固体として取り出す操作を何という？

23 2種類以上の異なる構成要素が結びついてできる物質を何という？



① 書く
鉛筆で答えを書く

② 隠して言う
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

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	これが <u>水素</u> です。		<u>水素</u>	☐
2	炭素と酸素が結びついてできる物質です。		<u>二酸化炭素</u>	☐
3	<u>金属光沢</u> は、自由電子が光を反射することで生じる金属独特の性質です。		<u>金属光沢</u>	☐
4	<u>還元</u> とは、ある物質から酸素を取り除く化学反応のことです。		<u>還元</u>	☐
5	<u>化学式</u> は、構成する原子の種類と数を元素記号と数字を使って表したものです。		<u>化学式</u>	☐
6	容器の蓋にグリスなどを塗ることで高い気密性を確保し、内部を乾燥状態に保つための実験器具です。		<u>デシケーター</u>	☐
7	化学式自体を変更することはできないため、分子や原子の個数を調整する役割として、式の前方に数字を書きます。		<u>係数</u>	☐
8	化学式では原子の種類を元素記号で、その数を右下の数字で表す決まりがあり、これに従って <u>H2O</u> と表記されます。		<u>H2O</u>	☐
9	鉄の粉末を空气中で熱すると、激しい熱と光を出しながら酸素と結びつき、黒色の <u>酸化鉄</u> （四酸化三鉄など）に変化します。		<u>酸化鉄</u>	☐
10	生成された物質は磁石に引きつけられず、鉄単体とは全く異なる性質を持ちます。		<u>硫化鉄</u>	☐
11	電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から <u>水素</u> 、陽極から酸素が発生します。		<u>水素</u>	☐
12	水溶液に電流を流すと、プラス極（陽極）にはマイナスの電気を帯びた塩化物イオンが引き寄せられ、そこで電子を放出して <u>塩素</u> の気体として発生します。		<u>塩素</u>	☐
13	<u>上方置換法</u> は、気体の密度が空気よりも小さい場合に用いられます。		<u>上方置換法</u>	☐
14	化学反応において、反応物同士が結びつくとき、それぞれの物質の質量は常に決まった整数比になります。		<u>質量比</u>	☐
15	<u>原子</u> は、物質を構成するこれ以上分割できない最小の粒子です。		<u>原子</u>	☐
16	<u>蒸留</u> は、混合物の各成分が持つ沸点の違いを巧みに利用する分離手法です。		<u>蒸留</u>	☐
17	2種類以上の元素が結びついてできた物質を <u>化合物</u> といいます。		<u>化合物</u>	☐
18	この粒子が1種類だけ集まっている物質を「単体」と呼びます。		<u>原子</u>	☐
19	力を加えても金属原子の並びがずれるだけで、結合自体は切れにくいので、たたくと薄く広がる「展性」や、引っ張ると細長く伸びる「延性」を示します。		<u>展性・延性</u>	☐
20	このように酸素が奪われる反応を「 <u>還元</u> 」と呼びます。		<u>還元</u>	☐
21	乾燥した状態の <u>塩化コバルト紙</u> は青色をしていますが、水分子と結合すると結晶水を取り込み、赤色（または桃色）に変化する性質を持っています。		<u>塩化コバルト紙</u>	☐
22	<u>再結晶</u> は、一度溶かした物質を再び固体として取り出す方法です。		<u>再結晶</u>	☐
23	<u>化合物</u> は、2種類以上の異なる原子が化学結合によって結びついた物質です。		<u>化合物</u>	☐

言えなかった用語ノート