

1 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？

2 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？

3 物質の性質を示す最小の粒子のことを何という？

4 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？

5 化学変化において、周囲から熱を吸収することで温度が下がる現象を何という？

6 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？

7 純粋な水は電流を通しにくいので、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？

8 炭酸カルシウムを加熱したときに、酸化カルシウムとともに発生する気体は何か？

9 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？

10 分子式や組成式、構造式などをまとめた、元素記号を使って物質を表す式の総称を何という？

11 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？

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 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？

14 酸とアルカリが反応して、お互いの性質を打ち消し合う反応を何という？

15 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？

16 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？

17 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？

18 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？

19 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？

20 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？

21 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？

22 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？

23 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？

24 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？



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	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。		係数	☐
2	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。		電気分解	☐
3	分子は、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	☐
4	鉄と硫黄を混ぜて加熱すると、熱を出しながら反応し、硫化鉄という新しい物質が生成されます。		硫化鉄	☐
5	この反応では、周囲の熱が奪われるため、反応容器の外側の温度が低下します。		吸熱反応	☐
6	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	☐
7	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	☐
8	二酸化炭素は、炭素が燃焼した際や、炭酸カルシウムを強く加熱した際に発生する物質です。		二酸化炭素	☐
9	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	☐
10	化学式は、その物質がどの元素から、どのような比率でできているかを示す記号の組み合わせです。		化学式	☐
11	マグネシウムと酸素が化学反応を起こすことで、新しい物質である酸化マグネシウムができます。		酸化マグネシウム	☐
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塩素の気体として発生します。		塩素	☐
13	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。		原子	☐
14	この反応を中和といいます。		中和	☐
15	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	☐
16	加熱分解反応により、二酸化炭素、水、そして炭酸ナトリウムが生成されます。		炭酸ナトリウム	☐
17	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。		燃焼	☐
18	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H ₂ Oと表記されます。		H ₂ O	☐
19	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	☐
20	この温度を沸点といい、物質の種類によって固有の値を持っています。		沸点	☐
21	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	☐
22	金属光沢は、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。		金属光沢	☐
23	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	☐
24	2種類以上の元素が結びついてできた物質を化合物といいます。		化合物	☐

言えなかった用語ノート

- 1 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？
- 2 鉄と硫黄を混ぜて加熱した時に生成される黒い固体を何という？
- 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 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？
- 5 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？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 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？
- 12 鉄が空気中の酸素と結びついてできる物質を何という？
- 13 炭素を多く含む物質が酸素と結びついて燃焼したときに発生する気体を何という？
- 14 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？
- 15 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？
- 16 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？
- 17 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？
- 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 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？
- 20 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？
- 21 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？
- 22 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？
- 23 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？



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	<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>	☐
2	鉄と硫黄が化合してできる新しい物質で、見た目は黒色です。		<u>硫化鉄</u>	☐
3	<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>	☐
4	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。		<u>ベーキングパウダー</u>	☐
5	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ため、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>	☐
6	<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>	☐
7	<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>	☐
8	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>	☐
9	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>	☐
10	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。		<u>単体</u>	☐
11	<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>	☐
12	この反応によって生成された物質が <u>酸化鉄</u> です。		<u>酸化鉄</u>	☐
13	このとき生成されるのが <u>二酸化炭素</u> です。		<u>二酸化炭素</u>	☐
14	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 <u>水酸化物イオン</u> に電離します。		<u>水酸化物イオン</u>	☐
15	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>	☐
16	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。		<u>二酸化炭素</u>	☐
17	<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>	☐
18	<u>元素</u> 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。		<u>元素</u>	☐
19	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。		<u>炭素</u>	☐
20	<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>	☐
21	<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>	☐
22	<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。		<u>純物質</u>	☐
23	<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>	☐

言えなかった用語ノート

1 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？

2 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？

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 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？

5 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？

6 鉄や銅のように、みがくと光沢があり、電気や熱をよく通す物質を何という？

7 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？

8 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？

9 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？

10 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？

11 硫化水素を水に溶かしたとき、その水溶液が示す性質は何？

12 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？

13 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？

14 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に、分解物として生じる物質の一つで、水溶液がアルカリ性を示す塩は何か？

15 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？

16 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？

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 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？

19 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？

20 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？

21 物質が酸素と化学的に結合してできた化合物の総称を何という？

22 酸化鉄には、鉄と異なり叩くとどうになってしまう性質がある？



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	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。		<u>炭酸カルシウム</u>	☐
2	<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>	☐
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	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。		<u>カイロ</u>	☐
5	<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>	☐
6	<u>金属</u> は、電気や熱をよく通し、特有の光沢や展性・延性を持つ物質の総称です。		<u>金属</u>	☐
7	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>	☐
8	物質の最小単位である <u>原子</u> 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。		<u>原子</u>	☐
9	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。		<u>酸化</u>	☐
10	<u>うすい塩酸</u> は、塩化水素という気体を水に溶かしたものです。		<u>うすい塩酸</u>	☐
11	この水素イオンの存在により、水溶液は <u>酸性</u> を示すことになります。		<u>酸性</u>	☐
12	<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>	☐
13	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>	☐
14	炭酸水素ナトリウムを試験管に入れて加熱すると、熱分解により二酸化炭素、水、そして <u>炭酸ナトリウム</u> が生成されます。		<u>炭酸ナトリウム</u>	☐
15	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>	☐
16	<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>	☐
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	元素記号Oで表される物質で、多くの物質と結びつきやすい性質を持ちます。		<u>酸素</u>	☐
19	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。		<u>ベーキングパウダー</u>	☐
20	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>	☐
21	<u>酸化物</u> とは、ある物質が酸素と結合してできた化合物のことを指します。		<u>酸化物</u>	☐
22	酸化鉄は、金属の鉄とは異なり結晶構造が変化しているため、力を加えても伸びることなく、簡単に崩れてしまう性質があります。		<u>もろく崩れる</u>	☐

言えなかった用語ノート

- 1 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？

- 2 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？

- 3 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？

- 4 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？

- 5 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？

- 6 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？

- 7 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？

- 8 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？

- 9 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？

- 10 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？

- 11 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？

- 12 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？

- 13 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変化させる性質を何という？

- 14 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？

- 15 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？

- 16 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？

- 17 炭素を多く含む物質が酸素と結びついて燃焼したときに発生する気体を何という？

- 18 石灰水に通すと白くにごるという特徴を持ち、呼吸や燃焼によって発生する気体を何という？

- 19 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？

- 20 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に発生する固体生成物を何という？

- 21 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？

- 22 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？

- 23 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？



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	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	☐
2	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	☐
3	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	☐
4	石灰水は水酸化カルシウムの水溶液です。		石灰水	☐
5	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。		電気分解	☐
6	化学反応式は、反応に関与する物質の元素記号を用います。		化学反応式	☐
7	混合物は、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	☐
8	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	☐
9	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	☐
10	助燃性は、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。		助燃性	☐
11	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、黒色の酸化鉄（四酸化三鉄など）に変化します。		酸化鉄	☐
12	この温度を沸点といい、物質の種類によって固有の値を持っています。		沸点	☐
13	アルカリ性は、水溶液中に水酸化物イオン（OH ⁻ ）が多く含まれることで示される性質です。		アルカリ性	☐
14	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	☐
15	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	☐
16	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	☐
17	このとき生成されるのが二酸化炭素です。		二酸化炭素	☐
18	この気体は水酸化カルシウム水溶液である石灰水と反応して、水に溶けにくい白色の沈殿を生じさせます。		二酸化炭素	☐
19	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	☐
20	炭酸水素ナトリウムに熱を加えると、二酸化炭素、水、そしてこの炭酸ナトリウムが生成されます。		炭酸ナトリウム	☐
21	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	☐
22	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	☐
23	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H ₂ Oと表記されます。		H ₂ O	☐

言えなかった用語ノート

- 1 鉄や銅のように、みがくと光沢があり、電気や熱をよく通す物質を何という？
- 2 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？
- 3 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？
- 4 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に発生する固体生成物を何という？
- 5 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 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？
- 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 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？
- 14 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？
- 15 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？
- 16 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
- 17 炭素を多く含む物質が酸素と結びついて燃焼したときに発生する気体を何という？
- 18 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？
- 19 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？
- 20 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？
- 21 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？
- 22 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？



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	金属 は、電気や熱をよく通し、特有の光沢や展性・延性を持つ物質の総称です。		金属	☐
2	鉄と硫黄を混ぜて加熱すると、熱を出しながら反応し、 硫化鉄 という新しい物質が生成されます。		硫化鉄	☐
3	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。		電気分解	☐
4	炭酸水素ナトリウムに熱を加えると、二酸化炭素、水、そしてこの 炭酸ナトリウム が生成されます。		炭酸ナトリウム	☐
5	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。		酸化	☐
6	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	☐
7	酸化銅と 炭素 の粉末を混ぜて加熱すると、 炭素 が酸化銅中の酸素と結びついて二酸化 炭素 となり、後に銅だけが残ります。		炭素	☐
8	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 二酸化炭素 に変化します。		二酸化炭素	☐
9	還元 とは、ある物質から酸素を取り除く化学反応のことです。		還元	☐
10	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	☐
11	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	☐
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 塩素 の気体として発生します。		塩素	☐
13	石灰水 は水酸化カルシウムの水溶液です。		石灰水	☐
14	この温度を 沸点 といい、物質の種類によって固有の値を持っています。		沸点	☐
15	蒸留 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。		蒸留	☐
16	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	☐
17	このとき生成されるのが 二酸化炭素 です。		二酸化炭素	☐
18	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	☐
19	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。		燃焼	☐
20	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 H2O と表記されます。		H2O	☐
21	これが 水素 です。		水素	☐
22	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	☐

言えなかった用語ノート