

- | | | | |
|----|--|----------------------|----------------------|
| 1 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化炭素 ② 酸素 ③ 窒素 ④ 水素 | | |
| 2 | 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化 ② 還元 ③ 燃焼 ④ 分解 | | |
| 3 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 非金属 ② 合金 ③ 半金属 ④ 金属 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① リトマス紙 ② フェノールフタレイン溶液 ③ 石灰水 ④ BTB溶液 | | |
| 5 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 上方置換法 ② 水上置換法 ③ 蒸留法 ④ 下方置換法 | | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水酸化物イオン ② ナトリウムイオン ③ 塩化物イオン ④ 水素イオン | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① マグネシウム ② 水素 ③ 鉄 ④ 炭素 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化窒素 ② 二酸化硫黄 ③ 二酸化炭素 ④ 一酸化炭素 | | |
| 9 | 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化炭素 ② 酸素 ③ 水素 ④ 窒素 | | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① pH試験紙 ② リトマス紙 ③ ろ紙 ④ 塩化コバルト紙 | | |
| 11 | 鉄の粉末を空气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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化鉄 ② 硫化鉄 ③ 酸化銅 ④ 塩化鉄 | | |
| 12 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① イオン ② 原子 ③ 分子 ④ 電子 | | |
| 13 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① カイロ ② 冷却パック ③ 光電池 ④ 電熱線 | | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 燃焼 ② 噴水 ③ 沈殿 ④ 昇華 | | |
| 15 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 分子 ② 電子 ③ イオン ④ 原子 | | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 硫化銅 ② 塩化鉄 ③ 硫化鉄 ④ 酸化鉄 | | |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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	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。	1 <u>二酸化炭素</u>	☐
2	例えば、酸化銅に炭素を混ぜて加熱すると、酸素が炭素に移り、酸化銅は銅に戻ります。このように酸素が奪われる反応を「 <u>還元</u> 」と呼びます。	2 <u>還元</u>	☐
3	<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。	4 <u>金属</u>	☐
4	<u>石灰水</u> は水酸化カルシウムの水溶液です。	3 <u>石灰水</u>	☐
5	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。	2 <u>水上置換法</u>	☐
6	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。	1 <u>水酸化物イオン</u>	☐
7	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。	4 <u>炭素</u>	☐
8	<u>二酸化炭素</u> 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。	3 <u>二酸化炭素</u>	☐
9	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。	2 <u>酸素</u>	☐
10	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。	4 <u>塩化コバルト紙</u>	☐
11	鉄の粉末を空気中で熱すると、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。	1 <u>酸化鉄</u>	☐
12	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。	3 <u>分子</u>	☐
13	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。	1 <u>カイロ</u>	☐
14	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。	2 <u>噴水</u>	☐
15	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。	4 <u>原子</u>	☐
16	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。	3 <u>硫化鉄</u>	☐

言えなかった用語ノート

- | | | | |
|----|---|--------------------------|--------------------------|
| 1 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 青色 ② 赤色 ③ 無色 ④ 黄色 | | |
| 2 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 触媒分解 ② 電気分解 ③ 光分解 ④ 熱分解 | | |
| 3 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① アルカリ性 ② 中性 ③ 強酸性 ④ 酸性 | | |
| 4 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 酸化銅 ② 硫化鉄 ③ 酸化鉄 ④ 塩化鉄 | | |
| 5 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 溶解度 ② 融点 ③ 密度 ④ 沸点 | | |
| 6 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 化合物 ② 混合物 ③ 単体 ④ 純物質 | | |
| 7 | 石灰岩や大理石の主成分であり、酸と反応すると気体を生じさせる物質を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 炭酸カルシウム ② 炭酸ナトリウム ③ 炭酸水素ナトリウム ④ 炭酸カリウム | | |
| 8 | 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？ | ☐ | ☐ |
| | ① 水素 ② 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 窒素 | | |
| 9 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 単体 ② 化合物 ③ 純物質 ④ 混合物 | | |
| 10 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 塩化銅 ② 酸化マグネシウム ③ 酸化銅 ④ 硫化鉄 | | |
| 11 | 物質の性質を示す最小の粒子のことを何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① イオン ② 分子 ③ 電子 ④ 原子 | | |
| 12 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① イオン ② 原子 ③ 分子 ④ 電子 | | |
| 13 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 蒸発皿 ② ビーカー ③ メスシリンダー ④ デシケーター | | |
| 14 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 窒素 ② 塩素 ③ 水素 ④ 酸素 | | |
| 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 元素記号 ② 化学反応式 ③ 分子式 ④ 電子配置 | | |
| 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 中性 ② 酸性 ③ アルカリ性 ④ 強酸性 | | |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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。		4 黄色	☐
2	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。		2 電気分解	☐
3	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。		1 アルカリ性	☐
4	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。		3 酸化鉄	☐
5	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。		4 沸点	☐
6	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。		2 混合物	☐
7	炭酸カルシウムは、カルシウム・炭素・酸素からなる化合物です。		1 炭酸カルシウム	☐
8	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。		3 酸素	☐
9	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。		1 単体	☐
10	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。		4 硫化鉄	☐
11	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。		2 分子	☐
12	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。		3 分子	☐
13	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。		4 デシケーター	☐
14	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。		2 塩素	☐
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。		1 元素記号	☐
16	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。		3 アルカリ性	☐

言えなかった用語ノート

- | | | | |
|----|---|----------------------|----------------------|
| 1 | 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 還元 ② 酸化 ③ 燃焼 ④ 分解 | | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸素 ② 二酸化炭素 ③ 窒素 ④ 水素 | | |
| 3 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水上置換法 ② 下方置換法 ③ 上方置換法 ④ 置換法 | | |
| 4 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化 ② 化合 ③ 置換 ④ 分解 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化学式 ② 分子式 ③ 元素記号 ④ イオン式 | | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化窒素 ② 二酸化硫黄 ③ 一酸化炭素 ④ 二酸化炭素 | | |
| 7 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 2.0g ② 3.0g ③ 2.5g ④ 3.5g | | |
| 8 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水素 ② 酸素 ③ 二酸化炭素 ④ 窒素 | | |
| 9 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 添え字 ② 原子番号 ③ 指数 ④ 係数 | | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 燃焼 ② 腐食 ③ 発酵 ④ 消化 | | |
| 11 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 一酸化炭素 ② 二酸化炭素 ③ 二酸化硫黄 ④ 窒素酸化物 | | |
| 12 | 物質の性質を示す最小の粒子のことを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 電子 ② イオン ③ 分子 ④ 原子 | | |
| 13 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化炭素 ② 窒素 ③ 水素 ④ 塩素 | | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化マンガン ② 酸化銅 ③ 酸化銀 ④ 酸化マグネシウム | | |
| 15 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 硫化銅 ② 硫化鉄 ③ 酸化鉄 ④ 塩化鉄 | | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 元素 ② イオン ③ 原子 ④ 分子 | | |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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	例えば、酸化銅に炭素を混ぜて加熱すると、酸素が炭素に移り、酸化銅は銅に戻ります。このように酸素が奪われる反応を「還元」と呼びます。	1 還元	☐
2	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。	4 水素	☐
3	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。	3 上方置換法	☐
4	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。	2 化合	☐
5	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。	1 化学式	☐
6	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。	4 二酸化炭素	☐
7		3 2.5g	☐
8	酸化銀 (Ag ₂ O) を試験管に入れて加熱すると、銀 (Ag) と酸素 (O ₂) に分解されます。	2 酸素	☐
9	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。	4 係数	☐
10	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。	1 燃焼	☐
11	炭素と酸素が結びついてできる物質です。	2 二酸化炭素	☐
12	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。	3 分子	☐
13	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。	1 二酸化炭素	☐
14	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出来ます。	4 酸化マグネシウム	☐
15	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。	2 硫化鉄	☐
16	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。	3 原子	☐

言えなかった用語ノート

- | | | | |
|----|--|--------------------------|--------------------------|
| 1 | 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？
① 蒸留 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 抽出 | ☐ | ☐ |
| 2 | 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？
① 二酸化炭素 ② 窒素 ③ 酸素 ④ 水素 | ☐ | ☐ |
| 3 | 炭素や硫黄など、金属以外の元素が酸素と結びついてできた化合物を何という？
① 塩基性酸化物 ② 非金属酸化物 ③ 両性酸化物 ④ 金属酸化物 | ☐ | ☐ |
| 4 | 酸化鉄には、鉄と異なり叩くとどうなってしまう性質がある？
① 光沢のある ② 硬く ③ 熱しやすく ④ もろく崩れる | ☐ | ☐ |
| 5 | 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？
① 質量比 ② 個数比 ③ 密度比 ④ 体積比 | ☐ | ☐ |
| 6 | 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 熱分解 ② 還元 ③ 電気分解 ④ 酸化 | ☐ | ☐ |
| 7 | 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？
① 塩化ナトリウム ② 炭酸水素ナトリウム ③ 硫酸ナトリウム ④ 炭酸ナトリウム | ☐ | ☐ |
| 8 | 石灰岩や大理石の主成分であり、酸と反応すると気体を生じさせる物質を何という？
① 炭酸水素ナトリウム ② 炭酸カルシウム ③ 炭酸ナトリウム ④ 炭酸カリウム | ☐ | ☐ |
| 9 | 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？
① ベーキングパウダー ② アンモニア水 ③ 食塩水 ④ 石灰水 | ☐ | ☐ |
| 10 | 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？
① 塩化銅 ② 酸化銅 ③ 炭酸ナトリウム ④ 酸化マグネシウム | ☐ | ☐ |
| 11 | 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？
① 分子式 ② 元素記号 ③ イオン式 ④ 化学式 | ☐ | ☐ |
| 12 | 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？
① 可逆反応 ② 発熱反応 ③ 不可逆反応 ④ 吸熱反応 | ☐ | ☐ |
| 13 | 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？
① 水素 ② 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 窒素 | ☐ | ☐ |
| 14 | 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？
① 酸化物 ② 水酸化物 ③ 塩化物 ④ 硫化物 | ☐ | ☐ |
| 15 | 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 pH試験紙 ② リトマス紙 ③ ろ紙 ④ 塩化コバルト紙 | ☐ | ☐ |
| 16 | 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？
① 倍数比例の法則 ② 質量保存の法則 ③ エネルギー保存の法則 ④ 定比例の法則 | ☐ | ☐ |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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	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。	1 蒸留	☐
2	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。	3 酸素	☐
3	非金属酸化物 とは、炭素、硫黄、窒素などの非金属元素と酸素が結合した化合物を指します。	2 非金属酸化物	☐
4	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。	4 もろく崩れる	☐
5	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。	1 質量比	☐
6	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。	3 電気分解	☐
7	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。	4 炭酸ナトリウム	☐
8	炭酸カルシウム は、カルシウム・炭素・酸素からなる化合物です。	2 炭酸カルシウム	☐
9	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。	1 ベーキングパウダー	☐
10	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。	3 炭酸ナトリウム	☐
11	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。	2 元素記号	☐
12	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。	4 吸熱反応	☐
13	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。	3 酸素	☐
14	酸化物 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。	1 酸化物	☐
15	乾燥した状態の 塩化コバルト紙 は青色をしています。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。	4 塩化コバルト紙	☐
16	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。	2 質量保存の法則	☐

言えなかった用語ノート

- | | | | |
|----|--|----------------------|----------------------|
| 1 | 鉄が空気中の酸素と結びついてできる物質を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化マグネシウム ② 酸化鉄 ③ 酸化銀 ④ 酸化銅 | | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 分子 ② イオン ③ 元素 ④ 原子 | | |
| 3 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水酸化物イオン ② ナトリウムイオン ③ 塩化物イオン ④ 水素イオン | | |
| 4 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化窒素 ② 二酸化硫黄 ③ 二酸化炭素 ④ 一酸化炭素 | | |
| 5 | 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水素 ② 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 窒素 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 蒸発皿 ② ビーカー ③ メスシリンダー ④ デシケーター | | |
| 7 | 物質の性質を示す最小の粒子のことを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 分子 ② イオン ③ 電子 ④ 原子 | | |
| 8 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化銅 ② 炭酸ナトリウム ③ 酸化マグネシウム ④ 塩化銅 | | |
| 9 | 炭素や硫黄など、金属以外の元素が酸素と結びついてできた化合物を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 金属酸化物 ② 塩基性酸化物 ③ 両性酸化物 ④ 非金属酸化物 | | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 原子 ② イオン ③ 分子 ④ 電子 | | |
| 11 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 単体 ② 化合物 ③ 混合物 ④ 純物質 | | |
| 12 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 青色 ② 赤色 ③ 黄色 ④ 無色 | | |
| 13 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 炭素 ② 水素 ③ 鉄 ④ マグネシウム | | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化学式 ② 原子番号 ③ 原子量 ④ 元素記号 | | |
| 15 | 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 還元 ② 酸化 ③ 中和 ④ 置換 | | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 非金属 ② 合金 ③ 金属 ④ 半金属 | | |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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	鉄が空気中の酸素と結びつく反応を酸化といいます。この反応によって生成された物質が <u>酸化鉄</u> です。	2 <u>酸化鉄</u>	☐
2	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。	4 <u>原子</u>	☐
3	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。	1 <u>水酸化物イオン</u>	☐
4	<u>二酸化炭素</u> 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。	3 <u>二酸化炭素</u>	☐
5	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。	3 <u>酸素</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。	4 <u>デシケーター</u>	☐
7	<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。	1 <u>分子</u>	☐
8	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。	2 <u>炭酸ナトリウム</u>	☐
9	<u>非金属酸化物</u> とは、炭素、硫黄、窒素などの非金属元素と酸素が結合した化合物を指します。	4 <u>非金属酸化物</u>	☐
10	<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。	1 <u>原子</u>	☐
11	<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。	2 <u>化合物</u>	☐
12	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。	3 <u>黄色</u>	☐
13	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。	1 <u>炭素</u>	☐
14	<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。	4 <u>元素記号</u>	☐
15	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。	2 <u>酸化</u>	☐
16	<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。	3 <u>金属</u>	☐

言えなかった用語ノート