

- | | | | |
|----|--|----------------------|----------------------|
| 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