

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

