

- | | | | |
|----|---|--------------------------|--------------------------|
| 1 | 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 | | |
| 2 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 酸化 ② 熱分解 ③ 中和 ④ 還元 | | |
| 3 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 熱伝導性 ② 展性・延性 ③ 電気伝導性 ④ 金属光沢 | | |
| 4 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 強酸性 ② アルカリ性 ③ 中性 ④ 酸性 | | |
| 5 | 鉄が空気中の酸素と結びついてできる物質を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 酸化鉄 ② 酸化銅 ③ 酸化銀 ④ 酸化マグネシウム | | |
| 6 | 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 | | |
| 7 | 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 金属水酸化物 ② 金属硫化物 ③ 金属塩化物 ④ 金属酸化物 | | |
| 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 酸化銅 ② 酸化マグネシウム ③ 炭酸ナトリウム ④ 塩化銅 | | |
| 9 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 原子 ② 元素 ③ 分子 ④ イオン | | |
| 10 | 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 | | |
| 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 塩素 ② 二酸化炭素 ③ 水素 ④ 酸素 | | |
| 12 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 塩素 ② 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 水素 | | |
| 13 | 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 | | |
| 14 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 水酸化ナトリウム ② 砂糖 ③ エタノール ④ デンプン | | |
| 15 | 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 化合物 ② 単体 ③ 純物質 ④ 混合物 | | |
| 16 | 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 硫化物 ② 水酸化物 ③ 塩化物 ④ 酸化物 | | |



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	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	☐
2	酸化とは、物質が酸素原子と結びつく化学変化を指します。	1 酸化	☐
3	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と、たとえと薄く広がる「展性」や、引っ張ると細長く伸びる「延性」を示します。	2 展性・延性	☐
4	硫化水素が水に溶けると、電離して水素イオンが生じます。この水素イオンの存在により、水溶液は酸性を示すことになります。	4 酸性	☐
5	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酸化鉄です。	1 酸化鉄	☐
6	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	☐
7	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。	2 金属硫化物	☐
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、そして炭酸ナトリウムが生成されます。	3 炭酸ナトリウム	☐
9	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。	2 元素	☐
10	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	☐
11	電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から水素、陽極から酸素が発生します。	3 水素	☐
12	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。	4 水素	☐
13	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	☐
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。	1 水酸化ナトリウム	☐
15	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。	2 単体	☐
16	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。	4 酸化物	☐

言えなかった用語ノート
