

- | | | | | | | | |
|----|--|-------------|------------|-----------|----------|--|--|
| 1 | 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？ | ① イオン | ② 原子 | ③ 元素 | ④ 分子 | | |
| 2 | 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 | | |
| 3 | 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？ | ① 酸素 | ② 水素 | ③ 二酸化炭素 | ④ 窒素 | | |
| 4 | 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 硫化鉄 | ④ 酸化銅 | | |
| 5 | 2種類以上の物質が結びついて別の新しい物質を作る化学変化を何という？ | ① 分解 | ② 化合 | ③ 複分解 | ④ 置換 | | |
| 6 | 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？ | ① 硫化銅 | ② 塩化鉄 | ③ 硫化鉄 | ④ 酸化鉄 | | |
| 7 | 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 光分解 | ② 電気分解 | ③ 酸化分解 | ④ 熱分解 | | |
| 8 | 1種類の物質に熱を加えて2種類以上の別の物質に分ける化学変化を何という？ | ① 熱分解 | ② 触媒分解 | ③ 光分解 | ④ 電気分解 | | |
| 9 | 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？ | ① 窒素酸化物 | ② 一酸化炭素 | ③ 二酸化硫黄 | ④ 二酸化炭素 | | |
| 10 | 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？ | ① 熱伝導性 | ② 金属光沢 | ③ 磁性 | ④ 電気伝導性 | | |
| 11 | 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？ | ① 炭素 | ② 水素 | ③ 鉄 | ④ マグネシウム | | |
| 12 | 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 電気伝導性 | ③ 展性・延性 | ④ 金属光沢 | | |
| 13 | 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？ | ① ヘリウム | ② 窒素 | ③ 水素 | ④ 酸素 | | |
| 14 | 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 酸化 | ④ 電気分解 | | |
| 15 | 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 | | |
| 16 | 銀製品が空気中で放置された際に表面が黒ずんでしまう原因となる物質は何という？ | ① 硫化銀 | ② 酸化銀 | ③ 硝酸銀 | ④ 塩化銀 | | |



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	この粒子が1種類だけ集まっている物質を「単体」と呼びます。	2 原子	☐
2	<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。	4 酸化物	☐
3	酸化銀 (Ag ₂ O) を試験管に入れて加熱すると、銀 (Ag) と <u>酸素</u> (O ₂) に分解されます。	1 酸素	☐
4	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。	3 硫化鉄	☐
5	<u>化合</u> は、複数の物質が原子レベルで組み合わせたり、元の物質とは異なる性質を持つ新しい物質を作る過程です。	2 化合	☐
6	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 硫化鉄	☐
7	<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。	4 熱分解	☐
8	<u>熱分解</u> は、特定の温度まで加熱することで、物質を構成する成分に分ける手法です。	1 熱分解	☐
9	炭素と酸素が結びついてできる物質です。	4 二酸化炭素	☐
10	<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。	2 金属光沢	☐
11	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 炭素	☐
12	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いため、たとくと薄く広がる「展性」や、引っ張ると細長く伸びる「延性」を示します。	3 展性・延性	☐
13	マグネシウムなどの金属を酸性の溶液に入れると、金属がイオンとして溶け出す代わりに、無色の気体が発生します。これが <u>水素</u> です。	3 水素	☐
14	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。	4 電気分解	☐
15	<u>炭酸カルシウム</u> 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	☐
16	銀は空気中の酸素とは加熱しないと反応しませんが、空気中にわずかに含まれる硫黄成分や、硫黄を含むガスと反応して、表面に黒い「 <u>硫化銀</u> 」という層を作ります。	1 硫化銀	☐

言えなかった用語ノート