

- | | | | |
|----|--|--------------------------|--------------------------|
| 1 | 水溶液を加熱して溶媒を蒸発させ、溶けていた物質を固体として取り出す操作を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 抽出 ② 蒸留 ③ ろ過 ④ 再結晶 | | |
| 2 | 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 電気分解 ② 熱分解 ③ 酸化分解 ④ 光分解 | | |
| 3 | 2種類以上の異なる構成要素が結びついてできる物質を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 化合物 ② 単体 ③ 混合物 ④ 純物質 | | |
| 4 | 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 中和 ② 熱分解 ③ 酸化 ④ 還元 | | |
| 5 | 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 塩化銀 ② 酸化銀 ③ 硝酸銀 ④ 硫化銀 | | |
| 6 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 水素 ② 二酸化炭素 ③ 窒素 ④ 酸素 | | |
| 7 | 鉄と硫黄を加熱してできる、鉄とも硫黄とも異なる新しい物質を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 硫化銀 ② 硫化銅 ③ 硫化鉄 ④ 硫化亜鉛 | | |
| 8 | 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 水素 ② 二酸化炭素 ③ 塩素 ④ 酸素 | | |
| 9 | 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 | | |
| 10 | 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 | | |
| 11 | 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 両性酸化物 ② 塩基性酸化物 ③ 非金属酸化物 ④ 金属酸化物 | | |
| 12 | 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 デンブ | | |
| 13 | 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 塩化銅 ④ 炭酸ナトリウム | | |
| 14 | 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 化学反応式 ② 分子式 ③ 元素記号 ④ 電子配置 | | |
| 15 | 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 黄色 ③ 無色 ④ 赤色 | | |
| 16 | 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 酸素 ② 窒素 ③ 二酸化炭素 ④ 水素 | | |



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	再結晶 は、一度溶かした物質を再び固体として取り出す方法です。		4 再結晶	☐
2	熱分解 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。		2 熱分解	☐
3	化合物 は、2種類以上の異なる原子が化学結合によって結びついた物質です。		1 化合物	☐
4	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。		3 酸化	☐
5	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「 硫化銀 」という層を作ります。		4 硫化銀	☐
6	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 二酸化炭素 に変化します。		2 二酸化炭素	☐
7	鉄と硫黄を混ぜて加熱すると、熱を出しながら反応し、 硫化鉄 という新しい物質が生成されます。		3 硫化鉄	☐
8	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。		1 水素	☐
9	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	☐
10	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	☐
11	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。		3 非金属酸化物	☐
12	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	☐
13	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。		4 炭酸ナトリウム	☐
14	元素記号 は、世界中で共通して使われる科学の言語です。		3 元素記号	☐
15	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。		2 黄色	☐
16	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。		1 酸素	☐

言えなかった用語ノート