

- | | | | |
|----|---|----------------------|----------------------|
| 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 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 置換 ② 分解 ③ 複分解 ④ 化合 | | |
| 3 | 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 燃焼 ③ 還元 ④ 分解 | | |
| 4 | 水素原子と酸素原子から構成される分子の化学式を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① CO ₂ ② H ₂ O ③ NaCl ④ HCl | | |
| 5 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 可逆反応 ② 発熱反応 ③ 不可逆反応 ④ 吸熱反応 | | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水酸化ナトリウム ② 砂糖 ③ エタノール ④ デンプン | | |
| 7 | 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 沈殿 ③ 噴水 ④ 昇華 | | |
| 8 | 化学反応式の左右で原子の数を合わせるために、各化学式の前につける数字のことを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 添え字 ② 係数 ③ 指数 ④ 原子番号 | | |
| 9 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 硫化銀 ② 硫化亜鉛 ③ 硫化銅 ④ 硫化鉄 | | |
| 10 | 単体と化合物をまとめた、1種類の物質だけでできていて決まった融点や沸点を持つものを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 単体 ② 混合物 ③ 純物質 ④ 化合物 | | |
| 11 | 炭素を多く含む物質が酸素と結びついて燃焼したときに発生する気体を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化炭素 ② 酸素 ③ 水素 ④ 窒素 | | |
| 12 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化炭素 ② 酸素 ③ 窒素 ④ 水素 | | |
| 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 光電池 ② 冷却パック ③ カイロ ④ 電熱線 | | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化合物 ② 単体 ③ 混合物 ④ 純物質 | | |
| 15 | 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 酸化銅 ② 硫化鉄 ③ 塩化鉄 ④ 酸化鉄 | | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 塩素 ② 水素 ③ 二酸化炭素 ④ 酸素 | | |



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	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	<u>化合</u> は、複数の物質が原子レベルで組み合わせり、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。	4 <u>化合</u>	☐
3	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。	3 <u>還元</u>	☐
4	化学式では原子の種類を元素記号で、その数を右下の数字で表す決まりがあり、これに従って <u>H2O</u> と表記されます。	2 <u>H2O</u>	☐
5	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 <u>吸熱反応</u>	☐
6	水の電気分解実験では、電流を流れやすくするために <u>水酸化ナトリウム</u> などの水溶液を少量加えます。	1 <u>水酸化ナトリウム</u>	☐
7	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。	3 <u>噴水</u>	☐
8	化学式自体を変更することはできないため、分子や原子の個数を調整する役割として、式の前方に数字を書きます。	2 <u>係数</u>	☐
9	鉄と硫黄を混ぜて加熱すると、熱を出しながら反応し、 <u>硫化鉄</u> という新しい物質が生成されます。	4 <u>硫化鉄</u>	☐
10	<u>純物質</u> は、その物質固有の物理的性質（融点、沸点、密度など）が一定であるという特徴を持っています。	3 <u>純物質</u>	☐
11	このとき生成されるのが <u>二酸化炭素</u> です。	1 <u>二酸化炭素</u>	☐
12	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「 <u>燃焼</u> 」です。	2 <u>酸素</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。	3 <u>カイロ</u>	☐
14	<u>化合物</u> 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 <u>化合物</u>	☐
15	鉄の粉末を空气中で熱すると、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。	4 <u>酸化鉄</u>	☐
16	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 <u>水素</u> 、陽極から酸素が発生します。	2 <u>水素</u>	☐

言えなかった用語ノート
