中学理科プリント（基礎確認）
化学変化・原子分子 No.6

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／16

1回目　2回目

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？

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？

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？

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？

① CO2　② H2O　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？

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ため、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

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？

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？

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？

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？

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？

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？

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？

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？

① 化合物　② 単体　③ 混合物　④ 純物質

15 鉄の粉末を空気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？

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？

① 塩素　② 水素　③ 二酸化炭素　④ 酸素

いちごドリル プリント

つづきの無料プリント
「化学変化・原子分子」のプリント一覧がひらきます

答え合わせ・解説 No.6 化学変化・原子分子

言えた　／16

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**二酸化炭素**に変化します。	1 **二酸化炭素**	□
2	**化合**は、複数の物質が原子レベルで組み合わさり、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 **化合**	□
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「**還元**」と呼びます。	3 **還元**	□
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**H2O**と表記されます。	2 **H2O**	□
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 **吸熱反応**	□
6	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**	□
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 **噴水**	□
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 **係数**	□
9	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。	4 **硫化鉄**	□
10	**純物質**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 **純物質**	□
11	このとき生成されるのが**二酸化炭素**です。	1 **二酸化炭素**	□
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「燃焼」です。	2 **酸素**	□
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 **カイロ**	□
14	**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**	□
15	鉄の粉末を空気中で熱すると、激しい熱と光を出しながら酸素と結びつき、黒色の**酸化鉄**（四酸化三鉄など）に変化します。	4 **酸化鉄**	□
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**水素**、陽極から酸素が発生します。	2 **水素**	□

言えなかった用語ノート

中学理科プリント（基礎確認）
化学変化・原子分子 No.7

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／16

1回目　2回目

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

いちごドリル プリント

つづきの無料プリント
「化学変化・原子分子」のプリント一覧がひらきます

答え合わせ・解説 No.7 化学変化・原子分子

言えた　／16

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	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	□
3	酸化銀（Ag2O）を試験管に入れて加熱すると、銀（Ag）と酸素（O2）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	化合は、複数の物質が原子レベルで組み合わさり、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	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。	4 熱分解	□
8	熱分解は、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	金属光沢は、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	酸化銅と炭素の粉末を混ぜて加熱すると、炭素が酸化銅中の酸素と結びついて二酸化炭素となり、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ため、たたくと薄く広がる「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。これが水素です。	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	炭酸カルシウムは、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「硫化銀」という層を作ります。	1 硫化銀	□

言えなかった用語ノート

中学理科プリント（基礎確認）
化学変化・原子分子 No.8

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／16

1回目　2回目

1 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に発生する固体生成物を何という？
① 硫酸ナトリウム　② 炭酸水素ナトリウム　③ 炭酸ナトリウム　④ 塩化ナトリウム

2 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？
① 単体　② 混合物　③ 純物質　④ 化合物

3 酸化鉄などの化合物から酸素を取り除き、単体を取り出す化学反応を何という？
① 酸化　② 還元　③ 化合　④ 分解

4 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？
① 原子　② イオン　③ 分子　④ 電子

5 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 二酸化硫黄　② 一酸化炭素　③ 二酸化炭素　④ 窒素酸化物

6 金属などが酸素と結びついて新しく生成された物質を何という？
① 酸化物　② 炭化物　③ 塩化物　④ 硫化物

7 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 熱分解　② 酸化　③ 中和　④ 還元

8 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 マグネシウム　② 水素　③ 鉄　④ 炭素

9 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 展性・延性　② 電気伝導性　③ 熱伝導性　④ 金属光沢

10 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

11 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？
① 二酸化窒素　② 二酸化炭素　③ 一酸化炭素　④ 二酸化硫黄

12 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？
① 光電池　② 冷却パック　③ 電熱線　④ カイロ

13 2種類以上の異なる物質が混ざり合っている状態のものを何という？
① 混合物　② 化合物　③ 単体　④ 純物質

14 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 酸素　③ 窒素　④ 二酸化炭素

15 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 酸性　③ 中性　④ アルカリ性

16 マグネシウムを加熱して燃焼させたときにできる、白い粉末状の物質を何という？
① 酸化カルシウム　② 酸化アルミニウム　③ 酸化マグネシウム　④ 酸化ナトリウム

いちごドリル プリント

つづきの無料プリント
「化学変化・原子分子」のプリント一覧がひらきます

答え合わせ・解説 No.8 化学変化・原子分子

言えた　／16

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に熱を加えると、二酸化炭素、水、そしてこの**炭酸ナトリウム**が生成されます。	3 **炭酸ナトリウム**	□
2	**化合物**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。	4 **化合物**	□
3	**還元**とは、ある物質から酸素を取り除く化学反応のことです。	2 **還元**	□
4	**原子**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 **原子**	□
5	炭素と酸素が結びついてできる物質です。	3 **二酸化炭素**	□
6	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。	1 **酸化物**	□
7	**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。	2 **酸化**	□
8	酸化銅と**炭素**の粉末を混ぜて加熱すると、**炭素**が酸化銅中の酸素と結びついて二酸化**炭素**となり、後に銅だけが残ります。	4 **炭素**	□
9	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ため、たたくと薄く広がる「展性」や、引っ張ると細長く伸びる「延性」を示します。	1 **展性・延性**	□
10	**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**	□
11	**二酸化炭素**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。	2 **二酸化炭素**	□
12	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。	4 **カイロ**	□
13	**混合物**は、それぞれの成分物質が化学的に反応して新しい物質を作ることなく、ただ混ざり合っている状態を指します。	1 **混合物**	□
14	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。	4 **二酸化炭素**	□
15	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。	2 **酸性**	□
16	**酸化マグネシウム**は、マグネシウムを加熱したときに、まぶしい光を放ちながら酸素と反応して生成される白い粉末状の物質です。	3 **酸化マグネシウム**	□

言えなかった用語ノート

中学理科プリント（基礎確認）
化学変化・原子分子 No.9

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／16

1回目　2回目

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？

① 水素　② 二酸化炭素　③ 窒素　④ 酸素

2 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？

① 引火性　② 可燃性　③ 助燃性　④ 反応性

3 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 酸性　② 強酸性　③ 中性　④ アルカリ性

4 1種類の原子（元素）だけでできている物質を何という？

① 化合物　② 混合物　③ 純物質　④ 単体

5 二種類以上の原子からできている物質と区別して、一種類の原子だけから構成される物質を何という？

① 化合物　② 混合物　③ 単体　④ 純物質

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 吸熱反応　② 発熱反応　③ 不可逆反応　④ 可逆反応

7 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？

① 添え字　② 係数　③ 指数　④ 原子番号

8 酸とアルカリが反応して、お互いの性質を打ち消し合う反応を何という？

① 還元　② 沈殿　③ 酸化　④ 中和

9 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 水素　② 二酸化炭素　③ 酸素　④ 窒素

10 塩化ナトリウム水溶液の電気分解で、陽極から発生する物質は何？

① 窒素　② 塩素　③ 水素　④ 酸素

11 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

12 強い酸性を示す塩酸に溶けている、刺激臭のある気体を何という？

① アンモニア　② 硫化水素　③ 二酸化硫黄　④ 塩化水素

13 同温・同圧の条件下であれば、気体の種類に関わらず同じ体積中に共通して含まれている粒子を何という？

① イオン　② 分子　③ 電子　④ 原子

14 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？

① 酸素　② 二酸化炭素　③ 水素　④ 窒素

15 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 酸化マグネシウム　② 酸化銅　③ 酸化鉄　④ 酸化銀

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？

① 塩素　② 二酸化炭素　③ 酸素　④ 水素

いちごドリル プリント

つづきの無料プリント
「化学変化・原子分子」のプリント一覧がひらきます

答え合わせ・解説 No.9 化学変化・原子分子

言えた　／16

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**二酸化炭素**に変化します。	2 **二酸化炭素**	□
2	**助燃性**は、主に酸素などが持つ性質で、火がついているものに対してさらに燃えやすくさせる働きを指します。	3 **助燃性**	□
3	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。	1 **酸性**	□
4	**単体**は、酸素（O2）や鉄（Fe）のように、一種類の原子だけからなる物質です。	4 **単体**	□
5	例えば、酸素原子のみが集まった酸素分子（O2）や、鉄原子のみが規則正しく並んだ鉄などがこれに該当します。	3 **単体**	□
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。	1 **吸熱反応**	□
7	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 **係数**	□
8	この反応を**中和**といいます。	4 **中和**	□
9	酸化銀（Ag2O）を試験管に入れて加熱すると、銀（Ag）と**酸素**（O2）に分解されます。	3 **酸素**	□
10	水溶液に電流を流すと、プラス極（陽極）にはマイナスの電気を帯びた塩化物イオンが引き寄せられ、そこで電子を放出して**塩素**の気体として発生します。	2 **塩素**	□
11	**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**	□
12	塩酸の正体は、**塩化水素**という気体が水に溶け込んだものです。	4 **塩化水素**	□
13	いくつかの原子が結びついた、物質の性質を示す最小の粒子です。	2 **分子**	□
14	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。	1 **酸素**	□
15	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。	3 **酸化鉄**	□
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**水素**、陽極から酸素が発生します。	4 **水素**	□

言えなかった用語ノート

中学理科プリント（基礎確認）
化学変化・原子分子 No.10

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／16

1回目　2回目

1 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

2 光や熱を激しく放ちながら進行する酸化反応を何という？
① 腐食　② 消化　③ 発酵　④ 燃焼

3 強い酸性を示す塩酸に溶けている、刺激臭のある気体を何という？
① アンモニア　② 硫化水素　③ 塩化水素　④ 二酸化硫黄

4 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 水素　③ 二酸化炭素　④ 酸素

5 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

6 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 マグネシウム　② 炭素　③ 鉄　④ 水素

7 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 イオン　③ 元素　④ 分子

8 金属の亜鉛から気体を取り出すために実験で用いられる、酸性を示す溶液を何という？
① 石灰水　② 水酸化ナトリウム水溶液　③ 純水　④ うすい塩酸

9 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 金属硫化物　② 金属酸化物　③ 金属塩化物　④ 金属水酸化物

10 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

11 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 酸化マグネシウム　② 酸化銅　③ 塩化銅　④ 炭酸ナトリウム

12 鉄の粉末を空気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？
① 酸化銅　② 硫化鉄　③ 酸化鉄　④ 塩化鉄

13 空気よりも軽く、水に溶けやすい気体を集めるための手法は何？
① 上方置換法　② 下方置換法　③ 水上置換法　④ 置換法

14 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 水素　② 酸素　③ 二酸化炭素　④ 窒素

15 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？
① 還元　② 中和　③ 酸化　④ 置換

16 液体を加熱して気体にした後、再び冷やすことで沸点の差を利用して成分を分ける方法を何という？
① 抽出　② 再結晶　③ ろ過　④ 蒸留

いちごドリル プリント

つづきの無料プリント
「化学変化・原子分子」のプリント一覧がひらきます

答え合わせ・解説 No.10 化学変化・原子分子

言えた　／16

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	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	□
2	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。	4 燃焼	□
3	塩酸の正体は、塩化水素という気体が水に溶け込んだものです。	3 塩化水素	□
4	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。	2 水素	□
5	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	□
6	酸化銅と炭素の粉末を混ぜて加熱すると、炭素が酸化銅中の酸素と結びついて二酸化炭素となり、後に銅だけが残ります。	2 炭素	□
7	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。	3 元素	□
8	うすい塩酸は、塩化水素という気体を水に溶かしたものです。	4 うすい塩酸	□
9	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。	1 金属硫化物	□
10	炭酸カルシウムは、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	□
11	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。	4 炭酸ナトリウム	□
12	鉄の粉末を空気中で熱すると、激しい熱と光を出しながら酸素と結びつき、黒色の酸化鉄（四酸化三鉄など）に変化します。	3 酸化鉄	□
13	上方置換法は、気体の密度が空気よりも小さい場合に用いられます。	1 上方置換法	□
14	酸化銀（Ag2O）を試験管に入れて加熱すると、銀（Ag）と酸素（O2）に分解されます。	2 酸素	□
15	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。	3 酸化	□
16	蒸留は、混合物の各成分が持つ沸点の違いを巧みに利用する分離手法です。	4 蒸留	□

言えなかった用語ノート