

- | | | | |
|----|--|--------------------------|--------------------------|
| 1 | 異なる種類の物質が結びつき、全く別の物質ができる化学変化のことを何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 酸化 ② 化合 ③ 置換 ④ 分解 | | |
| 2 | 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 | | |
| 3 | 分子式や組成式、構造式などをまとめた、元素記号を使って物質を表す式の総称を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 構造式 ② 電子式 ③ 化学式 ④ 組成式 | | |
| 4 | 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 単体 ② 化合物 ③ 純物質 ④ 混合物 | | |
| 5 | 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 塩化水素 ③ 二酸化硫黄 ④ 硫化水素 | | |
| 6 | 同じ炭素元素だけでできているが、結晶の構造が異なり硬度が非常に高いことで知られる物質を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 石炭 ② 木炭 ③ 黒鉛 ④ ダイヤモンド | | |
| 7 | 構成する粒子の種類と数を記号で表したものを何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 元素記号 ② 分子式 ③ 化学式 ④ イオン式 | | |
| 8 | 二酸化炭素を石灰水に通した際に発生する、白くにごった原因となる沈殿物を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 炭酸カルシウム ② 塩化カルシウム ③ 水酸化カルシウム ④ 炭酸ナトリウム | | |
| 9 | 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 | | |
| 10 | 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 酸化物 ④ 塩化物 | | |
| 11 | 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 | | |
| 12 | 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 | | |
| 13 | 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 | | |
| 14 | 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 塩化ナトリウム ② 炭酸水素ナトリウム ③ 硫酸ナトリウム ④ 炭酸ナトリウム | | |
| 15 | 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 酸素 ③ 塩素 ④ 水素 | | |
| 16 | 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 助燃性 ② 可燃性 ③ 反応性 ④ 引火性 | | |



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	化合 は、原子同士が化学結合することで新しい分子や物質を作るプロセスです。		2 化合	☐
2	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	☐
3	化学式 は、その物質がどの元素から、どのような比率でできているかを示す記号の組み合わせです。		3 化学式	☐
4	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。		1 単体	☐
5	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。		2 塩化水素	☐
6	ダイヤモンド は、炭素原子が非常に強固な立体構造で結びついており、天然の物質の中で最も硬い硬度を誇ります。		4 ダイヤモンド	☐
7	化学式 は、構成する原子の種類と数を元素記号と数字を使って表したものです。		3 化学式	☐
8	石灰水に含まれるカルシウムイオンが二酸化炭素と反応し、水に溶けない固体として析出したものがこれです。		1 炭酸カルシウム	☐
9	化合 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	☐
10	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。		3 酸化物	☐
11	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	☐
12	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	☐
13	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	☐
14	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。		4 炭酸ナトリウム	☐
15	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。		3 塩素	☐
16	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。		1 助燃性	☐

言えなかった用語ノート