



① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

(1) 物質が熱や光を出しながら、激しく酸化されることを特に何というか。

燃焼

(2) 銅粉を空気中で加熱するとできる、黒色の物質は何か。

酸化銅

(3) 水素と酸素の混合気体に火をつけると、爆発的に燃えて水ができる。このときの化学変化は化学反応式でどう表されるか。



(4) 木炭(炭素)が完全に燃焼したときに発生する気体は何か。

二酸化炭素

(5) 酸化銀を加熱すると、銀と酸素に分解する。この化学変化は化学反応式でどう表されるか。



(6) 酸化銅と炭素粉末の混合物を加熱すると発生する気体は何か。

二酸化炭素

(7) 物質が酸素と結びつく化学変化を何というか。

酸化

(8) 酸化物が酸素をうばわれる化学変化を何というか。

還元

(9) 物質が酸素と結びついてできた物質を何というか。

酸化物

(10) 加熱した硫黄の蒸気の中に銅を入れると硫化銅ができる。この化学変化は化学反応式でどう表されるか。



(11) スチールウール(鉄)を空気中で加熱するとできる、黒色の物質は何か。

酸化鉄

(12) 水を電気分解すると、水素と酸素に分解する。この化学変化は化学反応式でどう表されるか。



(13) 有機物を燃やすと、二酸化炭素が発生することから、有機物は何の元素をふくんでいることがわかるか。

炭素

(14) 現在、製鉄所で行われている赤鉄鉱や磁鉄鉱からの鉄のとり出し方には、何という化学変化が利用されているか。

還元

(15) 鉄などの金属が空気中で長い時間をかけて、おだやかに酸化されてできたものを何というか。

さび

(16) 酸化銅と炭素粉末の混合物を加熱するとき、炭素に起こる化学変化を何というか。

酸化

(17) マグネシウムを空気中で加熱するとできる、白色の物質は何か。

酸化マグネシウム