実戦力UPトレーニング　2年　理科 ウォーミングUP ⑧ 「化学変化と原子・分子 ～酸化・還元～」本体P29～32	実施日　　年　　月　　日 氏名	点数 点

1　次の１～８の問いに答えなさい。（10点×10）

1　次の文の［ a ］，［ b ］にあてはまることばを書け。

物質が酸素と結びつくことを［ a ］といい，酸化物から酸素がうばわれる化学変化を［ b ］という。［ a ］の化学変化と［ b ］の化学変化は同時に起こる。

a

b

2　0.6 g のマグネシウムに，0.4 g の酸素が反応するとき，できる酸化マグネシウムの質量は何 g か。また，反応するマグネシウムの質量と酸素の質量の比を，最も簡単な整数比で表せ。

質量　　g

比　　：

3　銅と酸素が反応して酸化銅ができるときの化学反応式を完成させよ。

$2Cu + O_2 \rightarrow$ ［　　］

4　銅の質量と，銅と反応する酸素の質量の比は４：１である。銅の粉末2.0 g を完全に酸化銅にするために必要な酸素の質量は何 g か。

g

5　マグネシウムが，酸素と反応するとき，熱や光を出す。これを何というか。

6　化学変化の前後で物質全体の質量が変化しないことを何の法則というか。

7　化学変化が起こるときに，温度が上がる反応を何というか。

8　反応したときに，温度が下がる反応が起きる物質の組み合わせとして，最も適切なものはどれか。

ア　鉄と硫黄　　イ　水酸化カルシウムと塩化バリウム

ウ　鉄と酸素　　エ　酸化カルシウムと水