

## 確認テスト⑧

## 酸化と還元

クラス 氏 名

/100

- 酸化銅 2g と小麦粉 0.5g をよく混ぜ、アルミニウムはくでつくった皿にのせ、物質の色を観察してから図のように加熱した。加熱が進むと、混合物の色が変化するとともに、<sub>a</sub>石灰水が白く濁り、混合物の入っていた試験管の口付近に、<sub>b</sub>小さな水滴がつくのが観察された。

各 20 点 × 5

- (1) 下線部 a・b の変化から、小麦粉にふくまれていることがわかる原子はそれぞれ何か。記号で書きなさい。

a { } b { }

- (2) 図の実験で、酸化銅の色が変わった。

- ① 酸化銅の色は何色から何色に変わったか。

{ }

- ② 色が変わったとき、酸化銅の質量はどのように変化したか。

{ }

- ② この実験で、酸化銅の受けた化学変化を何というか。

{ }

