



解答

化学変化と質量の割合.1

名前 _____

問1 図のように、銅の粉末をステンレス皿全体に広げて加熱した。以下の設問に答えよ。



- (1) 銅は何色の物質に変化するか。 ()
- (2) 化学反応式を答えよ。 ()
- (3) 反応の前後で質量が増えた。これはなぜか。
()
- (4) 銅の粉末をステンレス皿で加熱する際に、ステンレス皿の全体に銅を広げるのはなぜか。
()
- (5) 加熱を繰り返したところ、ある時点から質量が増えなくなった。これはなぜか。
()
- (6) 銅の質量と、銅に結びつくことができる酸素の質量にはどのような関係があるか。
()
- (7) 銅と酸素が結びついて酸化銅ができる場合、銅と酸素の割合はどのようになるか。
()
- (8) 銅2.0gを加熱すると、何gの酸素と結びつくか。 ()

問2 マグネシウムをステンレス皿全体に広げて加熱すると、マグネシウムは白色の物質に変化した。以下の設問に答えよ。

- (1) 白色の物質は何か。 ()
- (2) 化学反応式を答えよ。 ()
- (3) 反応の前後で質量はどうなるか。 ()

