化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版E

なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　日づけ：＿＿＿＿＿＿＿＿

(1) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。
銅 15.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 16.72 g になった。
酸素と結びついた銅は何 g か。

(2) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。
銅 5.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 5.85 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

(3) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。
銅 19.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 21.56 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

(4) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。
銅 4.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 5.28 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

(5) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。
マグネシウム 6.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 9.24 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

(6) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。
銅 12.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 13.64 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

(7) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。
マグネシウム 7.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 10.92 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

(8) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。
銅 0.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 0.9 g になった。
酸素と結びついた銅は何 g か。