化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版B

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 23.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 27.55 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 17.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 19.36 g になった。
酸素と結びついた銅は何 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 6.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 7.65 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

(4) 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 8.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 11.2 g になった。
まだ酸素と結びついていないマグネシウムは何 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 2.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 3.6 g になった。
まだ酸素と結びついていないマグネシウムは何 g か。

(6) 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 8.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 9.8 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

(7) 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。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

(8) 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 3 g を加熱したところ、加熱後の質量は 4 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。