化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版I

なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　日づけ：＿＿＿＿＿＿＿＿

(1) 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 1.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 1.68 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。

(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 4.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 4.95 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 20 g を加熱したところ、加熱後の質量は 22.5 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 20.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 22.88 g になった。
酸素と結びついた銅は何 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 13.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 20.7 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 15.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 17.1 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 2.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 2.8 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 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 5.7 g を加熱したところ、加熱後の質量は 7.98 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。