化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版J

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 0.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 0.84 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

(2) 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 3.5 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 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 10.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 11.05 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 23.92 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

(5) 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 18.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 21.16 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 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 12.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 14.72 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 12 g を加熱したところ、加熱後の質量は 16.8 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 15.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 19.76 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。