化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版G

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 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。

(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 10.5 g を加熱したところ、加熱後の質量は 14 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。

(3) 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 16.5 g を加熱したところ、加熱後の質量は 23.1 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 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 22.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 25.2 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 9.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 10.35 g になった。
酸素と結びついた銅は何 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 7.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 8.36 g になった。
酸素と結びついた銅は何 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 12.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 14.7 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。

(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 18 g を加熱したところ、加熱後の質量は 20.7 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。