化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版A

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 1.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 1.76 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 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 15.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 16.15 g になった。
酸素と結びついた銅は何 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 9 g を加熱したところ、加熱後の質量は 13.5 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 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 10.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 12.92 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 9.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は 13.2 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 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 13.5 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 14.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 16.2 g になった。
酸素と結びついた銅は何 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 15.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 17.48 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。