化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版H

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 4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 4.6 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 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 0.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は 1.26 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 3.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 3.68 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 12.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は 17.2 g になった。
酸素と結びついたマグネシウムは何 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 17.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 20.9 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 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 12.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は 18.06 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 21.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 22.95 g になった。
まだ酸素と結びついていない銅は何 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 12 g を加熱したところ、加熱後の質量は 13.5 g になった。
酸素と結びついた銅は何 g か。