化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10問）　版A

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 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。

(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 9.9 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。

(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) 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
23.8 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 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。

(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 9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
13.5 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 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。

(9) 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。

(10) 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 10.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は
14.4 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。

化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10問）　版Aの答え

※ ふえた質量が結びついた酸素です。酸素の質量から比で反応した金属を求め、加熱前の質量から引きます。

(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 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。
= 8.1 g

(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。
= 3.8 g

(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 9.9 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。
= 4.95 g

(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) 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
23.8 g になった。酸素と結びついた
銅は何 g か。
= 6.12 g

(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
17.48 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 5.6 g

(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 9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
13.5 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。
= 6.08 g

(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 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。
= 2.25 g

(9) 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。
= 7.2 g

(10) 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 10.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は
14.4 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 5.4 g