化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10問）　版G

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 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。

(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 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。

(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 13.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
14.96 g になった。酸素と結びついた
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 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。

(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 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。

(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) 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
11.9 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 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 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。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。

(10) 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。

化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10問）　版G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) 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。
= 18 g

(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 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。
= 7.2 g

(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 13.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
14.96 g になった。酸素と結びついた
銅は何 g か。
= 9.9 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 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。
= 3.44 g

(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 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。
= 4.68 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 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。
= 5.25 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 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。
= 3.04 g

(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 10.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は
11.9 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 9.45 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 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。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 2.55 g

(10) 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。
= 4.8 g
= 11.2 g