化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10問）　版F

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 17.1 g を加熱したところ、加熱後の質量は
21.66 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) 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 6.3 g を加熱したところ、加熱後の質量は
8.4 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 4.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は
5.6 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 8 g を加熱したところ、加熱後の質量は
9.5 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 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 6.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
9.66 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 13.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は
15.4 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) 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 5.7 g を加熱したところ、加熱後の質量は
7.22 g になった。酸素と結びついた
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 10.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は
12.35 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。

(9) 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
15.3 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 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 0.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
0.9 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F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 17.1 g を加熱したところ、加熱後の質量は
21.66 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。
＝ 10.26 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 6.3 g を加熱したところ、加熱後の質量は
8.4 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。
＝ 3.15 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 4.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は
5.6 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
＝ 1.2 g

(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 8 g を加熱したところ、加熱後の質量は
9.5 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
＝ 2 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 6.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
9.66 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
＝ 4.14 g

(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 13.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は
15.4 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。
＝ 5.9 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 5.7 g を加熱したところ、加熱後の質量は
7.22 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
＝ 2.28 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 10.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は
12.35 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
＝ 2.6 g

(9) 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
15.3 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
＝ 7.65 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 0.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
0.9 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
＝ 0.45 g

化学変化と質量の比の計算問題プリント 一部だけ反応したとき 版F ｜ 学校・塾での配布OK