化学変化と質量の比 できる質量・結びつく酸素（8問）　版Jの答え

※ 酸化物の質量＝金属＋酸素。銅なら 4：1：5、マグネシウムなら 3：2：5 の比を先に書いてから計算します。

---

(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 3.6 g と結びつく酸素は何 g か。

＝ 0.9 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 4.8 g を完全に酸化させると、

酸化マグネシウムは何 g できるか。

＝ 8 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 23.2 g を完全に酸化させると、

酸化銅は何 g できるか。

＝ 29 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 4.5 g と結びつく酸素は何 g か。

＝ 3 g

(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 21.2 g と結びつく酸素は何 g か。

＝ 5.3 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 9.2 g を完全に酸化させると、

酸化銅は何 g できるか。

＝ 11.5 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 9.6 g を完全に酸化させると、

酸化マグネシウムは何 g できるか。

＝ 16 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 1.2 g と結びつく酸素は何 g か。

＝ 0.8 g