# 化学変化と質量の比 酸化物から求める（8問）　版Hの答え

※ 酸化物を「5」とみて、金属は 4/5（マグネシウムは 3/5）、酸素は 1/5（マグネシウムは 2/5）です。

---

(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。

酸化銅 28 g をつくるには、

銅は何 g 必要か。

＝ 22.4 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。

酸化銅 16 g をつくるには、

銅は何 g 必要か。

＝ 12.8 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。

酸化マグネシウム 22.5 g をつくるには、

マグネシウムは何 g 必要か。

＝ 13.5 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。

酸化マグネシウム 16 g にふくまれる

酸素は何 g か。

＝ 6.4 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。

酸化マグネシウム 19.5 g にふくまれる

酸素は何 g か。

＝ 7.8 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。

酸化銅 28 g にふくまれる

酸素は何 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。

酸化マグネシウム 13 g にふくまれる

酸素は何 g か。

＝ 5.2 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。

酸化銅 24.5 g をつくるには、

銅は何 g 必要か。

＝ 19.6 g