

◇◇ <物質の化合 練習問題> No. 3 ◇◇

・次の問いに答えなさい。

(1) 6.0g のマグネシウムが酸素と化合し、残らず全て化合した場合、酸化マグネシウムが何 g できるか。

()

(2) 3.6g の銅と化合する酸素の質量を求めなさい。ただし、この銅はすべて化合するものとします。

()

(3) 15.0g の酸化銅を完全に還元すると、何 g の銅ができるか求めよ。

()

(4) 2.5g のマグネシウムを加熱すると、加熱後の質量は 3.3g になった。酸化せずに残ったマグネシウムは何 g か。

()

(5) 7.6g の銅を酸素と化合させ、残らずすべて化合した場合、何 g の酸化銅ができますか。

()

(6) 4.5g の酸化マグネシウムを完全に還元した場合、何 g のマグネシウムができますか。

()

(7) 11.5g の銅を加熱すると質量が 13.0g になりました。11.5g の銅のうち何 g が酸素と化合しましたか。

()

(8) 1.2g のマグネシウムと化合する酸素の質量を求めよ。(このマグネシウムはすべて化合するものとする。)

()

(9) 15.5g のマグネシウムを加熱したところ、加熱後の質量は 18.7g になりました。酸素と化合せずに残ったマグネシウムは何 g ですか。

()