

◇◇ <物質の化合 練習問題> No. 2 ◇◇

【1】 次の問いに答えなさい。

(1) 2.8g 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。

( )

(2) 2.0g 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。

( )

(3) 2.7g 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。)

( )

(4) 3.0g 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】 次の問いに答えなさい。

(1) 20.0g 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。

( )

(2) 7.5g 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。

( )

【3】 次の問いに答えなさい。

(1) 12.5g の銅を加熱したら質量が 15.5g になりました。12.5g の銅のうち何 g が酸素と化合しましたか。

( )

(2) 12.5g の銅を加熱すると、質量が 14.7g になりました。酸素と化合せずに残った銅は何 g ですか。

( )

(3) 12.5g のマグネシウムを加熱したところ、加熱後の質量は 14.7g になった。酸化せずに残ったマグネシウムは何 g か。

( )