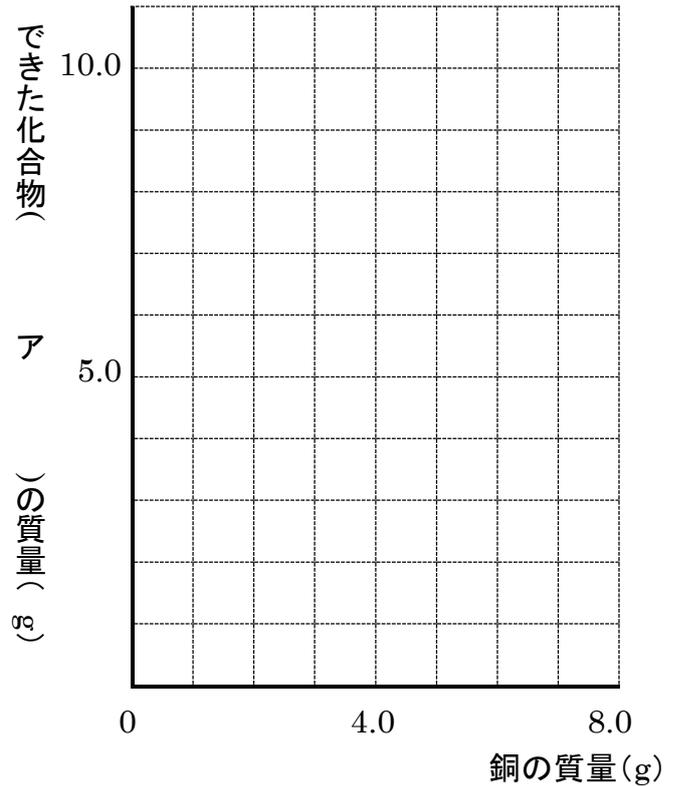
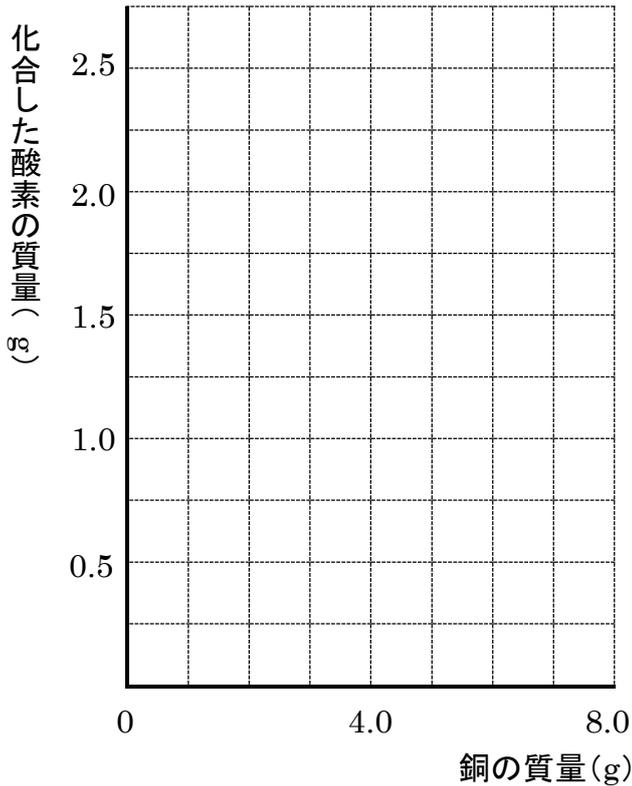


◇◇ <物質の化合 練習問題> No. 1 ◇◇

【1】下の表は、銅の粉末を加熱して酸素と化合させる実験を行い、測定した質量の値です。

銅の質量 (g)	2.0	4.0	6.0	8.0	10.0
化合した酸素の質量 (g)					
できた化合物の質量 (g)	2.5	5.0	7.5	10.0	12.5

- (1) 表の空欄に、当てはまる数値を記入しなさい。
 (2) (1)の表の数値を用いて、それぞれのグラフを描きなさい。



- (3) (2)のグラフの(ア)に当てはまる語を答えなさい。 ()
- (4) この実験から、銅と酸素が化合する時の質量の比はどのようになりますか。最も簡単な整数の比で答えなさい。 ()
- (5) この実験から、銅と、銅と酸素が化合した物質(ア)の質量の比はどのようになりますか。最も簡単な整数の比で答えなさい。 ()
- (6) 28.0g 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。 ()
- (7) 30g の銅を酸素と化合させ、残らずすべて化合した場合、何 g の化合物ができますか。 ()