

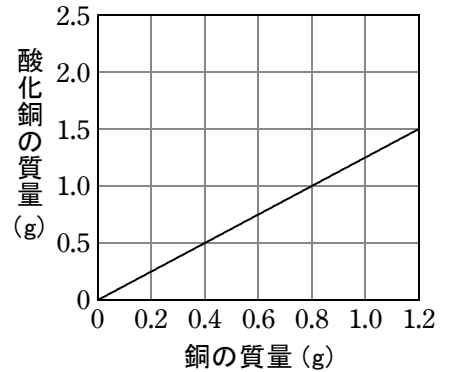
確認テスト

54

名前

得点

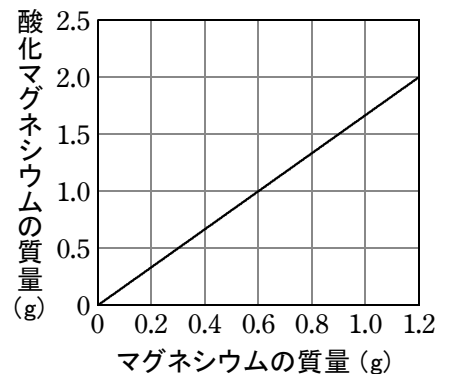
① 銅の粉末をステンレスの皿にとり、空气中で十分に加熱して反応させた。右のグラフは、銅の質量と、加熱してできた酸化銅の質量との関係を表したものである。これについて、次の問いに答えなさい。



- (1) 銅0.8gは、何gの酸素と化合しますか。
- (2) 銅2.0gを空气中で十分に加熱すると、何gの酸化銅ができますか。
- (3) 銅と酸素は、どのような割合で化合するか。簡単な整数比で答えなさい。
- (4) 4.0gの銅を空气中で加熱すると、加熱が不十分だったため、銅の一部が反応せずに残り、加熱後の質量は4.8gになった。
 - ① この実験で、銅と化合した酸素の質量は何gですか。
 - ② ①の酸素と化合した銅の質量は何gですか。
 - ③ 反応せずに残った銅の質量は何gですか。

(1)	g <small>⑩</small>	(2)	g <small>⑩</small>	(3) 銅 : 酸素 = : <small>⑩</small>
(4) ①	g <small>⑩</small>	②	g <small>⑩</small>	③ g <small>⑩</small>

② 2.0gのマグネシウムの粉末をステンレスの皿にとり、空气中で加熱すると、2.6gになった。これについて、次の問いに答えなさい。なお、右のグラフは、マグネシウムの質量と、加熱してできた酸化マグネシウムの質量との関係を表したものである。



- (1) マグネシウムと酸素は、どのような割合で化合するか。簡単な整数比で答えなさい。
- (2) マグネシウムと化合した酸素の質量は何gですか。
- (3) (2)の酸素と化合したマグネシウムの質量は何gですか。
- (4) 反応せずに残ったマグネシウムの質量は何gですか。

(1)	マグネシウム : 酸素 = : <small>⑩</small>			
(2)	g <small>⑩</small>	(3)	g <small>⑩</small>	(4) g <small>⑩</small>

確認テスト

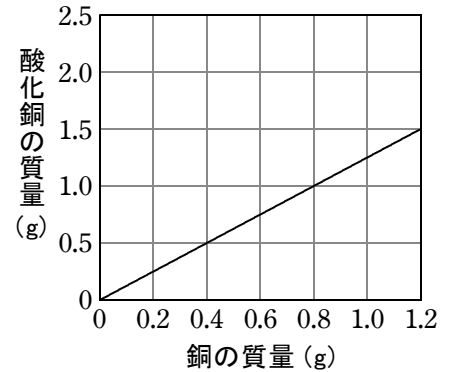
54

名前

解答

得点

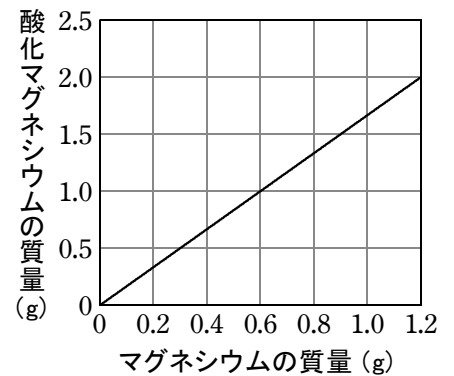
① 銅の粉末をステンレスの皿にとり、空气中で十分に加熱して反応させた。右のグラフは、銅の質量と、加熱してできた酸化銅の質量との関係を表したものである。これについて、次の問いに答えなさい。



- (1) 銅0.8gは、何gの酸素と化合しますか。
- (2) 銅2.0gを空气中で十分に加熱すると、何gの酸化銅ができますか。
- (3) 銅と酸素は、どのような割合で化合するか。簡単な整数比で答えなさい。
- (4) 4.0gの銅を空气中で加熱すると、加熱が不十分だったため、銅の一部が反応せずに残り、加熱後の質量は4.8gになった。
 - ① この実験で、銅と化合した酸素の質量は何gですか。
 - ② ①の酸素と化合した銅の質量は何gですか。
 - ③ 反応せずに残った銅の質量は何gですか。

(1)	0.2 g _⑩	(2)	2.5 g _⑩	(3)	銅：酸素 = 4 : 1 _⑩
(4)	① 0.8 g _⑩	② 3.2 g _⑩	③ 0.8 g _⑩		

② 2.0gのマグネシウムの粉末をステンレスの皿にとり、空气中で加熱すると、2.6gになった。これについて、次の問いに答えなさい。なお、右のグラフは、マグネシウムの質量と、加熱してできた酸化マグネシウムの質量との関係を表したものである。



- (1) マグネシウムと酸素は、どのような割合で化合するか。簡単な整数比で答えなさい。
- (2) マグネシウムと化合した酸素の質量は何gですか。
- (3) (2)の酸素と化合したマグネシウムの質量は何gですか。
- (4) 反応せずに残ったマグネシウムの質量は何gですか。

(1)	マグネシウム：酸素 = 3 : 2 _⑩				
(2)	0.6 g _⑩	(3)	0.9 g _⑩	(4)	1.1 g _⑩