

## 2年化学計算

年 組 番 名前

/5問

- ① 化合する銅と酸素の質量の比は、銅：酸素 = 4 : 1 です。銅と、反応後にできた酸化銅の質量の比を整数で書きなさい。

①	
②	
③	
④	
⑤	

- ② 化合する銅と酸素の質量の比は、銅：酸素 = 4 : 1 です。銅8.4gと完全に反応する酸素の質量は何gですか。

- ③ 化合する銅と酸素の質量の比は、銅：酸素 = 4 : 1 です。銅1.80gと完全に酸素と化合してできる酸化銅の質量は何gですか。

- ④ 化合する銅と酸素の質量の比は、銅：酸素 = 4 : 1 です。酸化銅6.00gができたとき、酸素と化合した銅の質量は何gですか。

- ⑤ 化合するマグネシウムと酸素の質量の比は、マグネシウム：酸素 = 3 : 2 です。酸化マグネシウム8.00gができたとき、マグネシウムと化合した酸素の質量は何gですか。

## 2年化学計算

年 組 番 名前

/5問

- ① 化合する銅と酸素の質量の比は、銅：酸素 = 4 : 1 です。銅と、反応後にできた酸化銅の質量の比を整数で書きなさい。

$$4 : (4 + 1) = 4 : 5$$

①	4 : 5
②	2.1g
③	2.25g
④	4.80g
⑤	3.20g

- ② 化合する銅と酸素の質量の比は、銅：酸素 = 4 : 1 です。銅8.4gと完全に反応する酸素の質量は何gですか。

求める酸素の質量を  $x$  g とすると、

$$8.4 : x = 4 : 1$$

$$x = 2.1[\text{g}]$$

- ③ 化合する銅と酸素の質量の比は、銅：酸素 = 4 : 1 です。銅1.80gと完全に酸素と化合してできる酸化銅の質量は何gですか。

銅：酸化銅 = 4 : 5 より、

求める酸化銅の質量を  $x$  g とすると、

$$1.80 : x = 4 : 5$$

$$x = 2.25[\text{g}]$$

- ④ 化合する銅と酸素の質量の比は、銅：酸素 = 4 : 1 です。酸化銅6.00gができたとき、酸素と化合した銅の質量は何gですか。

銅：酸化銅 = 4 : 5 より、

求める銅の質量を  $x$  g とすると、

$$x : 6.00 = 4 : 5$$

$$x = 4.80[\text{g}]$$

- ⑤ 化合するマグネシウムと酸素の質量の比は、マグネシウム：酸素 = 3 : 2 です。酸化マグネシウム8.00gができたとき、マグネシウムと化合した酸素の質量は何gですか。

酸素：酸化マグネシウム = 2 : 5 より、

求める酸素の質量を  $x$  g とすると、

$$x : 8.00 = 2 : 5$$

$$x = 3.20[\text{g}]$$