

# 確認テスト

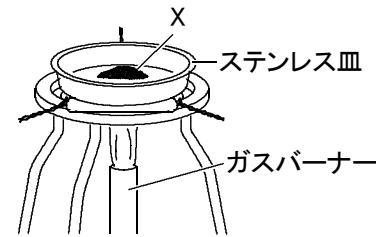
49

名前

得点

① 右図のような装置のXに、銅の粉末とマグネシウムの粉末をそれぞれ入れ、空气中で加熱した。これについて、次の問いに答えなさい。

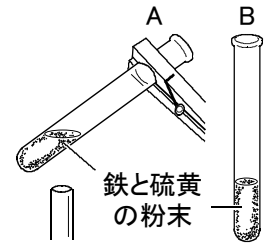
- (1) 銅の粉末を空气中で加熱してできた物質の名前と色をそれぞれ答えなさい。
- (2) マグネシウムの粉末を空气中で加熱してできた物質の色を答えなさい。
- (3) この実験で、銅やマグネシウムと結びついた物質の名前を答えなさい。
- (4) 物質が(3)の物質と結びつく変化を何といいますか。



(1)	名前	色	(2)
		⑩	⑩
(3)		(4)	
	⑩		⑩

② 鉄粉と硫黄をよく混ぜ合わせ、2本の試験管AとBに半分ずつ分けた。そして、試験管Aを右図のように加熱し、上部が赤くなってから炎からはずした。これについて、次の問いに答えなさい。

- (1) 試験管Aで、加熱後にできた物質の名前を答えなさい。
- (2) (1)の物質の性質として正しいものを、次のア～エから選び、記号で答えなさい。
  - ア. 鉄の性質をもっている。
  - イ. 硫黄の性質をもっている。
  - ウ. 鉄と硫黄の両方の性質をもっている。
  - エ. 鉄や硫黄とは違う性質をもっている。
- (3) 試験管Aの中にできた物質と、試験管Bの中の物質の両方を少量とり、塩酸を加えるとどうなるか。それぞれ次のア～エから選び、記号で答えなさい。
  - ア. においのない気体を発生する。
  - イ. 卵のくさったようなにおいの気体を発生する。
  - ウ. 気体を発生せずにとける。
  - エ. 変化はない。
- (4) 試験管Aの中で起こった変化のように、2種類の物質が結びついて1種類の物質ができる化学変化を何といいますか。



(1)		(2)
		⑩
(3)	試験管A	試験管B
	⑩	⑩
		(4)
		⑩

# 確認テスト

49

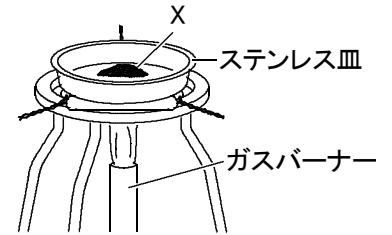
名前

解答

得点

① 右図のような装置のXに、銅の粉末とマグネシウムの粉末をそれぞれ入れ、空气中で加熱した。これについて、次の問いに答えなさい。

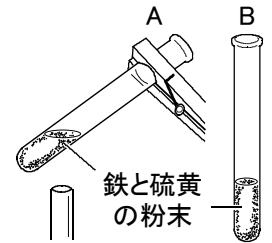
- (1) 銅の粉末を空气中で加熱してできた物質の名前と色をそれぞれ答えなさい。
- (2) マグネシウムの粉末を空气中で加熱してできた物質の色を答えなさい。
- (3) この実験で、銅やマグネシウムと結びついた物質の名前を答えなさい。
- (4) 物質が(3)の物質と結びつく変化を何といいますか。



(1)	名前	酸化銅	色	黒色	(2)	白色
(3)	酸素	(4)	酸化			

② 鉄粉と硫黄をよく混ぜ合わせ、2本の試験管AとBに半分ずつ分けた。そして、試験管Aを右図のように加熱し、上部が赤くなってから炎からはずした。これについて、次の問いに答えなさい。

- (1) 試験管Aで、加熱後にできた物質の名前を答えなさい。
- (2) (1)の物質の性質として正しいものを、次のア～エから選び、記号で答えなさい。
  - ア. 鉄の性質をもっている。
  - イ. 硫黄の性質をもっている。
  - ウ. 鉄と硫黄の両方の性質をもっている。
  - エ. 鉄や硫黄とは違う性質をもっている。
- (3) 試験管Aの中にできた物質と、試験管Bの中の物質の両方を少量とり、塩酸を加えるとどうなるか。それぞれ次のア～エから選び、記号で答えなさい。
  - ア. においのない気体を発生する。
  - イ. 卵のくさったようなにおいの気体を発生する。
  - ウ. 気体を発生せずにとける。
  - エ. 変化はない。
- (4) 試験管Aの中で起こった変化のように、2種類の物質が結びついて1種類の物質ができる化学変化を何といいますか。



(1)	硫化鉄	(2)	エ			
(3)	試験管A	イ	試験管B	ア	(4)	化合