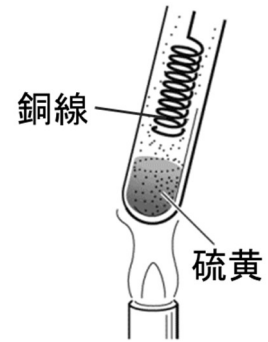


第1分野 1-8 銅と硫黄の反応

以下の実験について、あとの問いに答えなさい。

【実験手順】

- 銅線をコイル状に巻いたものを用意し、その色を観察した。また、コイル状の銅線に力を加え、曲がり方を調べた。
- 試験管に硫黄の粉末を入れ、蒸気が出るまでガスバーナーで加熱した。次に、蒸気が出ている試験管に実験手順1で用意したコイル状の銅線を入れて反応させた（右図）。
- 反応後の物質を取り出し、その色を観察した。また、反応後の物質に力を加え、曲がり方を調べた。



- (1) 次の表は、実験手順1と3の結果をまとめたものである。( ) にあてはまる語句を、語群から選び記号で答えなさい。

	反応前の銅線	反応後の物質
色	( ① )	( ② )
曲がり方	( ③ )	( ④ )

〔語群〕

- ア 白色      イ 黒色      ウ 赤色      エ 青色      オ 黄色  
 カ しなやかに曲がる      キ 手の力では曲がらない      ク 曲がらずに折れる

- (2) (1)の表の結果より、反応によって銅線が異なる物質に変化したことがわかる。この物質は何か。物質名を答えなさい。
- (3) この実験のように、2種類以上の物質が結びついて、もとの物質とは性質の異なる別の1種類の物質ができる化学変化を何というか。答えなさい。
- (4) この実験で起こった反応を化学反応式で表しなさい。

(1)	①	②
	③	④
(2)		
(3)		
(4)		