

化合

NO. 1

名前

点

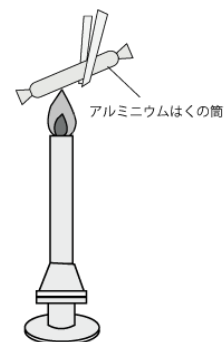
- 1 鉄粉と硫黄の粉末をよく混ぜ合わせてアルミはくの筒につめて右図のように加熱した。

この時次の問いに答えなさい。

- ① 加熱した後にできた物質の物質名を答えなさい。
- ② この実験のように、2種類以上の物質が結びついて別の物質ができる変化を何というか。
- ③ ② の変化によってできた物質を何というか。
- ④ ①の物質の色は何色か。
- ⑤ 鉄を●，硫黄を○ として、この実験の化学反応をモデルとして表しなさい。
- ⑥ この実験の化学反応式を書きなさい。

- 2 鉄と硫黄の混合物を加熱したときの反応前の混合物と反応後の物質の性質の違いについて、次の問いに答えなさい。

- ① 磁石を近づけたとき、磁石に引きつけられるのは反応前と反応後のどちらの物質か。
- ② 薄い塩酸に反応前の混合物に入れると何が発生しにおいはどうなるか。
- ③ 薄い塩酸に反応後の物質を入れると何が発生しにおいはどうなるか。



解答

1

① 硫化鉄

② 化合

③ 化合物

④ 黒色

⑤ ● + ○ = ●○

⑥ $\text{Fe} + \text{S} = \text{FeS}$

2

① 反応前の混合物

② 水素が発生し無臭である。

③ 硫化水素が発生し卵が腐ったような臭いがする。