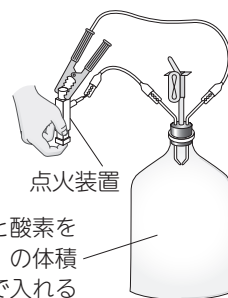


5. 物質を結びつけてみよう

(教科書 p.30-33)

- できたらチェック
- (1) 次の () には当てはまる言葉を答え、[] では正しいものを選びましょう。
 2種類以上の物質が結びついて別の物質ができる化学変化を (①) といい、①
 によってできた物質を (②) という。
 ②は反応前の物質と [③ 同じ 異なる] 性質を示す。

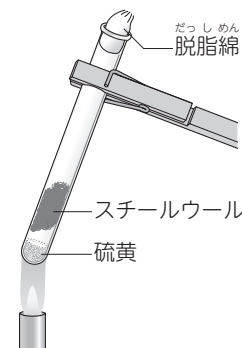
- (2) 水素と酸素を2:1の体積の割合で混合した気体に点火すると、袋の中に水滴ができました。この水滴は何ですか。物質名で答えましょう。



()

- (3) 硫黄の粉末とスチールウールを図のようにして加熱しました。下の表は、その結果をまとめたものです。①~⑤の [] の中の適切な言葉を選びましょう。

	スチールウール	加熱後の物質
物質の色	ピカピカした銀色	① [ピカピカした銀色] [黒色]
磁石へのつき方	② [ついた] [つかなかった]	③ [ついた] [つかなかった]
塩酸との反応	④ [においのない気体が発生] [卵のくさったようなにおい] [の気体が発生]	⑤ [においのない気体が発生] [卵のくさったようなにおい] [の気体が発生]



- (4) (3)で加熱後の物質は何ですか。物質名で答えましょう。 ()
- (5) 次の化学変化を化学反応式で表しましょう。

鉄 Fe と硫黄 S の化合



銅 Cu と硫黄 S の化合

