

化学変化と熱

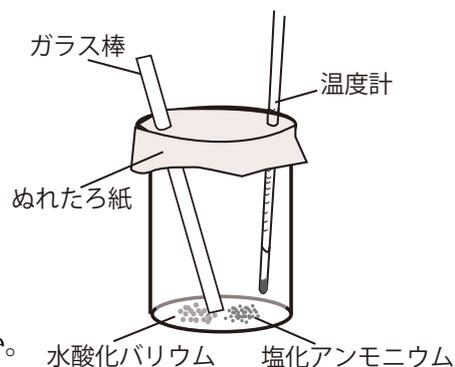
NO. 2

名前

点

1 右図のように、塩化アンモニウムと水酸化バリウムを混ぜ合わせる実験を行なった。この時次の問いに答えなさい。

- ① この実験で発生する気体は何か。
- ② ビーカーにぬれたろ紙でふたをするのはなぜか。
- ③ この実験により、温度はどのように変化するか。



- ④ ③のような温度変化をともなう化学反応を何というか。

2 次の問いに答えなさい。

- ① 携帯用カイロは、外袋を開けると反応が起こり、温度が上がる。これはなぜか、理由を答えなさい。
- ② ①の反応を化学反応式で表す。下の（ ）にあてはまる物質名を書きなさい。
- $$\text{鉄} + \text{酸素} \rightarrow (\quad)$$
- ③ ①のように熱が周囲に出る反応を何に反応というか。
- ④ 石油や天然ガスを燃焼させると、何という物質が生じるか。2種類の物質を答えなさい。
- ⑤ わたしたちは、④のときに発生する何を利用して生活しているか。

解答

1

- ① アンモニア
- ② 発生したアンモニアを吸収するため。
- ③ 下がる
- ④ 吸熱反応

2

- ① 空気中の酸素とふれあうから。
- ② 酸化鉄
- ③ 発熱反応
- ④ 二酸化炭素、水
- ⑤ 熱