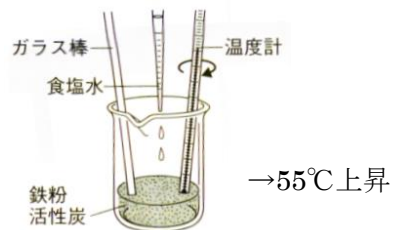


教科書超重要語句チェックプリント 中2理科

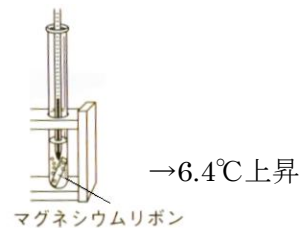
化学変化と熱

①発熱反応

鉄と酸素の反応（ホッカイロ）

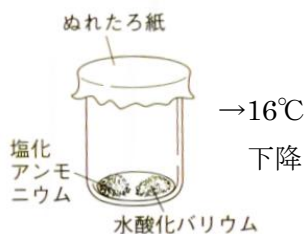


マグネシウムと塩酸の反応（ $\rightarrow$ 水素が発生）



②吸熱反応

水酸化バリウムと塩化アンモニウムの反応（ $\rightarrow$ アンモニアが発生）



※ぬれたろ紙をかぶせるのはなぜか？

$\rightarrow$ 発生したアンモニアを吸収させるため。

A 問題

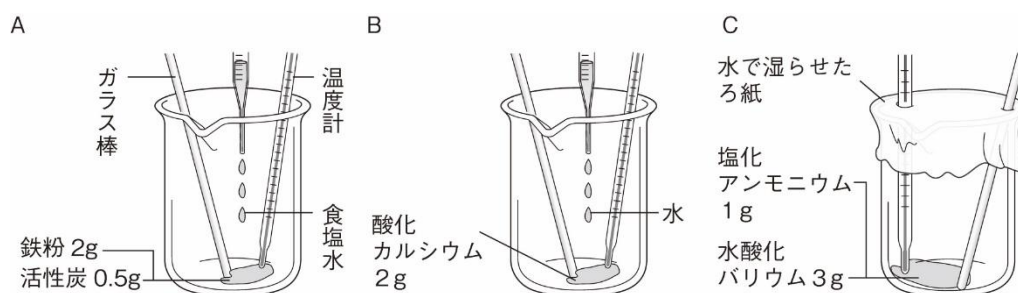
1 次の問いに答えなさい。

- ① 化学変化の際に熱が発生し、まわりの温度を上げる反応を何というか。
- ② 化学変化の際にまわりから熱をうばって、まわりの温度を下げる反応を何というか。
- ③ マグネシウムが塩酸に溶けて水素が発生する反応は①・②のどちらか。
- ④ 鉄と酸素が化合するときの反応は①・②のどちらか。
- ⑤ 水酸化バリウムと塩化アンモニウムを反応させると何という気体が発生するか。
- ⑥ ⑤の反応は①・②のどちらか。

①	②	③	④
⑤	⑥		

B 問題

2 下の図のような実験を行い、温度変化を調べました。次の問いに答えなさい。



1. Aの実験で、鉄粉と反応した物質は何か。
2. Cの実験で発生した気体は何か。
3. Cの実験では、温度が下がった。その理由を簡単に説明しなさい。
4. 3のような反応を何というか。
5. AやBの実験で見られる、熱を発生させて周囲の温度を上げる反応を何というか。

1		2	
3			
4		5	

解答

A 問題

- 1 次の問いに答えなさい。
- ① 化学変化の際に熱が発生し、まわりの温度を上げる反応を何というか。
 - ② 化学変化の際にまわりから熱をうばって、まわりの温度を下げる反応を何というか。
 - ③ マグネシウムが塩酸に溶けて水素が発生する反応は①・②のどちらか。
 - ④ 鉄と酸素が化合するときの反応は①・②のどちらか。
 - ⑤ 水酸化バリウムと塩化アンモニウムを反応させると何という気体が発生するか。
 - ⑥ ⑤の反応は①・②のどちらか。

① 発熱反応	② 吸熱反応	③ ①	④ ①
⑤ アンモニア	⑥ ②		

B 問題

- 2 下の図のような実験を行い、温度変化を調べました。次の問いに答えなさい。



- 1. Aの実験で、鉄粉と反応した物質は何か。
- 2. Cの実験で発生した気体は何か。
- 3. Cの実験では、温度が下がった。その理由を簡単に説明しなさい。
- 4. 3のような反応を何というか。
- 5. AやBの実験で見られる、熱が発生させて周囲の温度を上げる反応を何というか

1	酸素	2	アンモニア
3	反応時に熱を吸収したから。		
4	吸熱反応	5	発熱反応