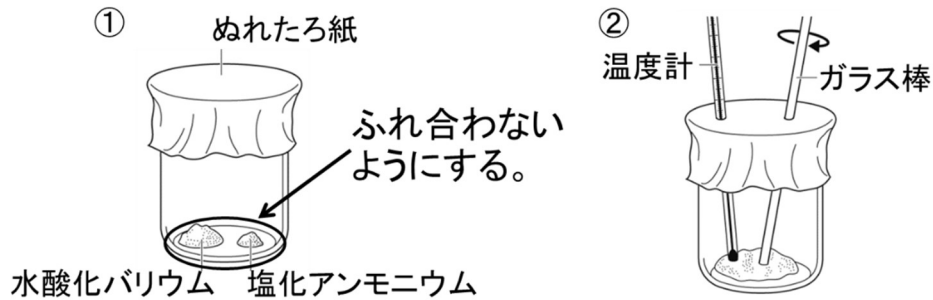


第1分野 1-11 発熱反応と吸熱反応

1 次の実験について、あとの問いに答えなさい。



【実験】

1. 上図①のように、水酸化バリウムと塩化アンモニウムをふれ合わないようにビーカーに入れ、ビーカー内の温度を測る。
2. 上図②のように、ガラス棒を使って水酸化バリウムと塩化アンモニウムをよく混ぜる。反応中の混合物の温度を確認する。
3. 発生した気体のおいを確認する。

- (1) 発生した気体には特有の刺激臭があった。発生した気体の名称を答えなさい。
- (2) 実験中、混合物の温度はどのようになったか。次のア～ウから1つ選び、記号で答えなさい。
ア 上がっていった イ 下がっていった ウ 一定に保たれていた
- (3) (2)より、この実験では化学変化のときに周囲の熱を吸収したことが分かる。このような反応を何というか。答えなさい。
- (4) 次の化学変化のうち、この実験と同じ温度変化となる反応を①～③から1つ選び、記号で答えなさい。
 - ① 石油を燃焼させた。
 - ② 炭酸水素ナトリウムとクエン酸の混合物に水を加えた。
 - ③ 鉄粉と活性炭の混合物に食塩水を加えた。
- (5) (4)①の化学変化では、石灰水を白くにごらせる気体と塩化コバルト紙を赤色に変化させる液体が発生した。発生した気体と液体、それぞれの名称を答えなさい。

(1)		(2)	
(3)		(4)	
(5)	(気体)	(液体)	