

実験6 化学変化の前と後の質量の変化

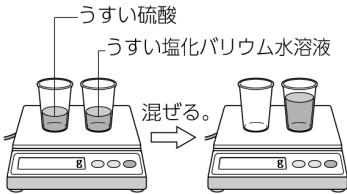
目的

準備

- ☐うすい硫酸（5％） ☐うすい塩化バリウム水溶液（5％） ☐炭酸水素ナトリウム
- ☐うすい塩酸（5％） ☐試験管 ☐電子てんびん ☐プラスチックのカップ
- ☐炭酸飲料用のペットボトルなどのプラスチック容器 ☐ビーカーなどの容器

方法A 沈殿ができる反応

- ① 装置全体の質量をはかる。
- ② うすい硫酸とうすい塩化バリウム水溶液を混ぜ合わせ、変化のようすを観察する。
- ③ 反応後の装置全体の質量をはかる。



方法B－1 気体が発生する反応

- ① 装置全体の質量をはかる。
- ② 炭酸水素ナトリウムとうすい塩酸を混ぜ合わせ、変化のようすを観察する。
- ③ 反応後の装置全体の質量をはかる。



方法B－2 気体が発生する反応

- ① 装置全体の質量をはかる。
- ② 容器を傾けて、うすい塩酸と炭酸水素ナトリウムを混ぜ合わせ、ようすを観察する。
- ③ 反応後の装置全体の質量をはかる。
- ④ ゆっくりと容器のふたをあけ、再びふたを閉めて質量をはかる。



結果 それぞれの化学変化のようすや質量の変化をまとめる。

方法	変化のようす	反応前の質量 [g]	反応後の質量 [g]	ふたをあけた後の質量 [g]
A				
B-1				
B-2				

気づいたこと

考察

まとめ