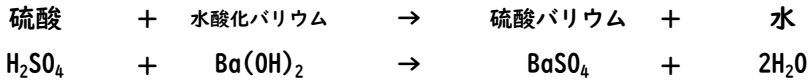


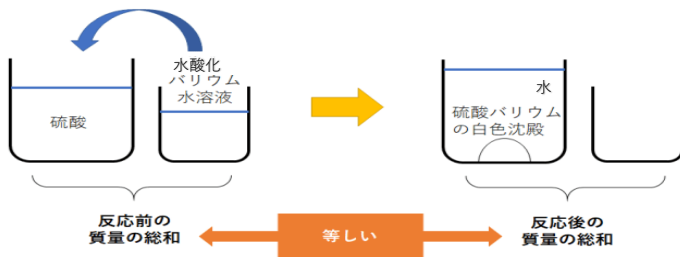
質量保存の法則

化学変化の前後での物質の質量

質量保存の法則 化学変化の前後で、物質全体の質量が変わらない法則
 化学変化の前後で、原子の組み合わせは変化しているが
 原子の種類と数は変化していない

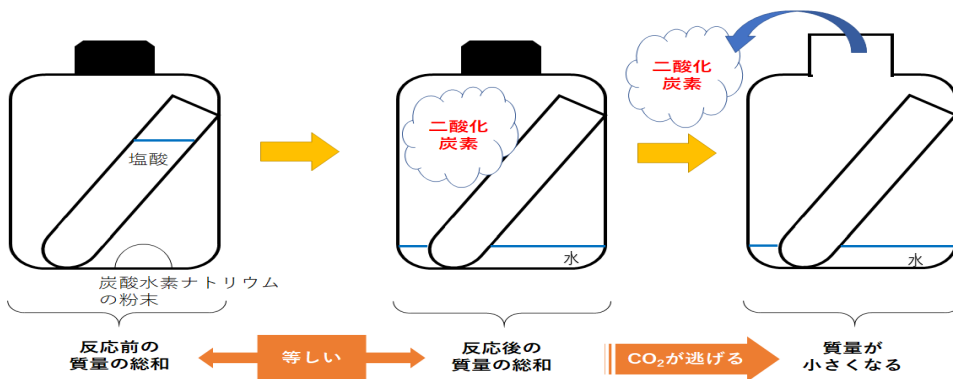
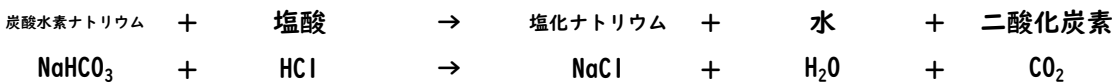


水に溶けにくい
沈殿する



沈殿ができる反応では
反応の前後で質量は変化しない

科学変化の前（硫酸+水酸化バリウム）の質量と化学変化の後（硫酸バリウム+水）の質量は変化しない



気体が発生する反応では

科学変化の前（炭酸水素ナトリウム+塩酸）の質量と
 化学変化の後（塩化ナトリウム+水+二酸化炭素）の質量は変化しない

ただし、容器のふたを開けると、発生した気体（二酸化炭素）が逃げていき、質量が小さくなる