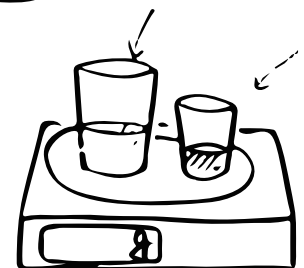


## 理科 (化学変化と質量の変化)

① うすい硫酸 + うすい塩化バリウム水溶液



(電子てんびん)

この2つを混ぜると、  
 ① 色の② \_\_\_\_\_ の沈殿  
 ができる。混ぜる前と後で  
 質量をはかると③ \_\_\_\_\_。

④ うすい塩酸 + 炭酸水素ナトリウム



左図で、この2つを混ぜると④ \_\_\_\_\_ (気体)が発生する。  
 混ぜる前と後で質量をはかると⑤ \_\_\_\_\_。これを⑥ \_\_\_\_\_ という！  
 ⑥は⑦ \_\_\_\_\_ の数が変わらないから成り立つんだ。だから、⑥はこういう  
 化学変化だけじゃなくて⑧ \_\_\_\_\_ でも成り立つよ。ちなみに、左の実験を  
 ふたを外してすると⑨ \_\_\_\_\_ の方が軽くなる。  
 その理由は⑩ \_\_\_\_\_ から！！