

基本のチェック

() に適当な語句を入れなさい。

■①(**質量保存**) の法則…化学変化の前後で全体の質量は変わらない。

➡化学変化の前後で原子の種類や数は変わらないため。

■低比例の法則…化合物をつくる物質の②(**質量の比**) は常に一定である。

【例】硫化鉄をつくる鉄と硫黄の質量の比は7 : 4である。

1. 質量保存の法則

() には適当な語句を入れるか、または選びなさい。

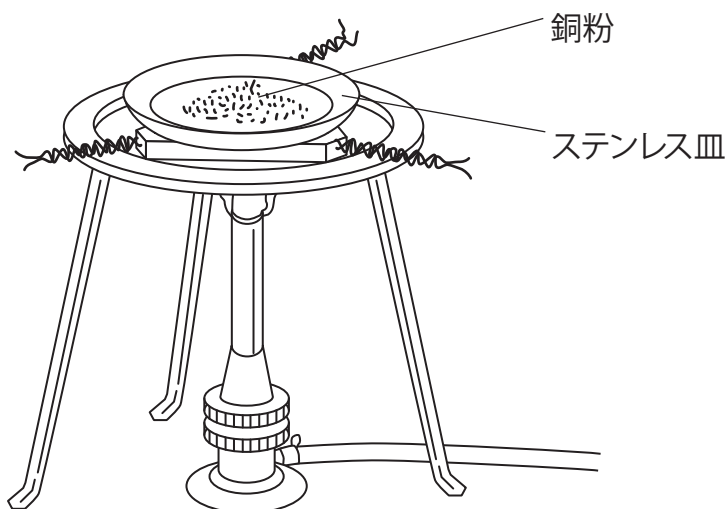
[1] 銅の酸化

銅を加熱し、酸化させる



質量は①(**ふえる・減る**)

②(**酸素**) と化合したため



[2] 塩酸と炭酸水素ナトリウム

びんを傾け、炭酸水素ナトリウムと塩酸を反応させると、二酸化炭素が発生する



全体の質量は
①(減る・**変わらない**)

びんのふたを開ける



質量は
②(**減る** ・変わらない)

③(**二酸化炭素**) が空気中に逃げたため

炭酸水素
ナトリウム

塩酸

