

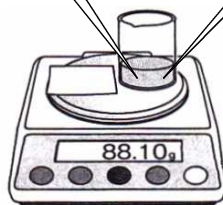
実験1

炭酸水素ナトリウム



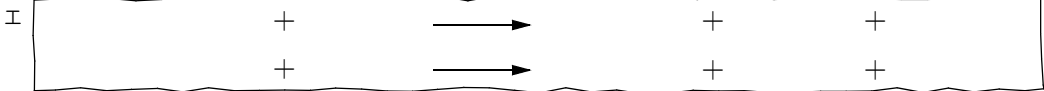
質量 89.00g

塩酸に炭酸水素ナトリウムを加える。



質量 88.10g

_____での反応は、発生した気体が空气中に逃げるので化学変化後の全体の質量は_____。

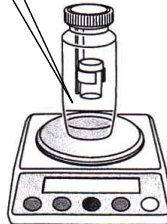
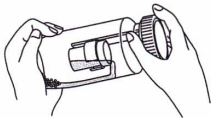


実験2



質量 1.0g

混ぜる



質量 1.0g

空气中に気体が逃げているので_____。



質量 0.85g

ク 気体が発生する化学変化も、_____では、反応前後での全体の質量は変化しない。これを_____という。反応後に容器のふたをゆるめると気体が空气中に逃げるので、全体の質量は減少する。

実験3

炭酸ナトリウム水溶液



質量 5.0g

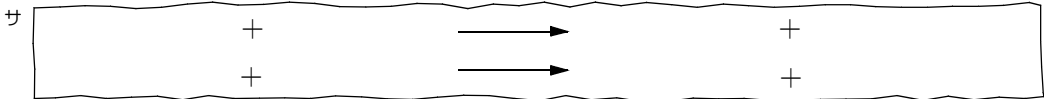
塩化カルシウム水溶液

混ぜる



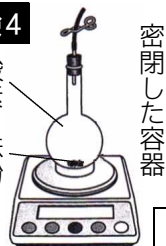
質量 5.0g

_____は、物質がどこにも逃げないので反応前後で全体の質量は_____。



実験4

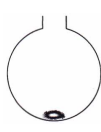
酸素
鉄粉



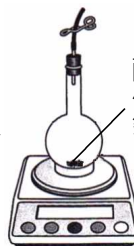
密閉した容器

3.0g

加熱して鉄を燃焼させる。



酸化鉄



3.0g

シ 化学変化でどんな物質が生成しても、_____で化学変化を起こせば、全体の質量は_____。常に_____。