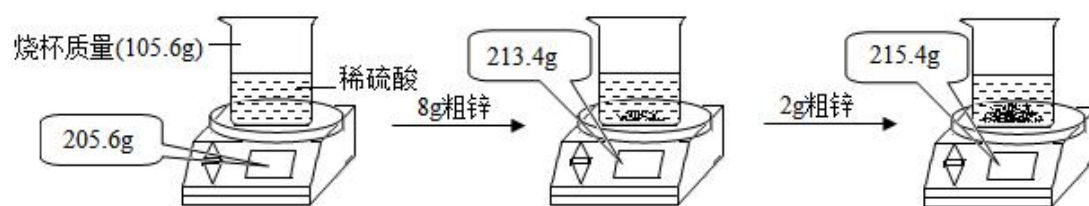


36. 某小组用粗锌测定某稀硫酸中溶质的质量分数。取一定质量的稀硫酸于烧杯中，称量稀硫酸和烧杯的总质量；然后，向其中分两次加入粗锌（杂质不参加反应），实验过程和数据如图所示。请计算：



(1) 生成氢气的总质量为\_\_\_\_\_g。

(2) 稀硫酸中溶质的质量分数。

