

27. 好奇的同学们为了探测鸡蛋壳中碳酸钙的含量，从家里收集了鸡蛋壳清洗干燥后带到学校实验室。取 11g 鸡蛋壳样品于烧杯中，加入稀盐酸至不再产生气泡(假设鸡蛋壳中其他成分不与稀盐酸反应，生成气体全部逸出)，共加入稀盐酸 100g，此时烧杯内混合物的质量为 106.6g。请计算。

- (1) 生成二氧化碳的质量为_____g。
- (2) 该鸡蛋壳中碳酸钙的质量分数。(结果保留到 0.1%)

