

27. 为测定某纯碱样品（含少量氯化钠杂质）中碳酸钠的含量，取 12g 样品放入烧杯中，加入 100g 稀盐酸，恰好完全反应。经测定，所得溶液常温下为不饱和溶液，其质量为 107.6 g（产生的气体全部逸出）。试计算：

（1）反应生成二氧化碳的质量为_____g。

（2）稀盐酸中溶质的质量分数（写出计算过程）_____.

