

17. 为测定某瓶稀盐酸的溶质质量分数,取 4.0g 石灰石样品于烧杯中,将该稀盐酸 40.0g 分 4 次加入烧杯中,充分反应后经过滤、洗涤、干燥、称重,得实验数据如下:

	第一次	第二次	第三次	第四次
加入稀盐酸的质量/g	10.0	10.0	10.0	10.0
剩余固体的质量/g	3.0	2.0	1.0	0.6

已知:石灰石样品中的杂质既不与盐酸反应,也不溶于水。请计算:

- (1) 4.0g 石灰石中碳酸钙的质量是\_\_\_\_\_g。
- (2) 求该瓶稀盐酸的溶质质量分数(写出计算过程,结果精确到 0.1%)。

