

20. 图1是碳酸钙D₃片标签的部分信息。化学社团为测定该药片中碳酸钙的量是否与标签相符，进行实验：取8片药片，研碎后逐渐加入质量分数为7.3%的稀盐酸，充分反应。实验相关数据如图2所示（假设其他成分不参加反应）。

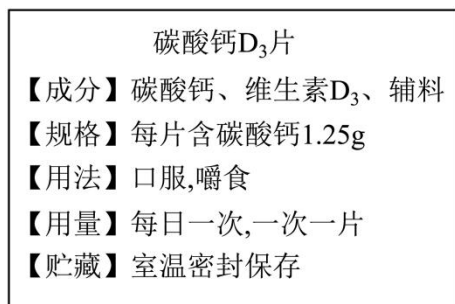


图1

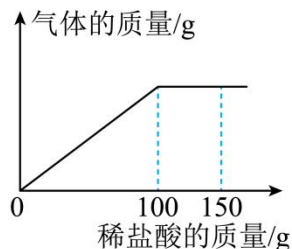


图2

- (1) 配制 7.3% 的稀盐酸，量取时需要用到胶头滴管和_____（填一种仪器）。
- (2) 恰好完全反应时消耗稀盐酸的质量为_____g。
- (3) 计算每片药片中碳酸钙的质量并判断是否与标签相符。（写出计算过程）
- (4) 科学用药，健康生活。下列说法正确的有_____（填序号，双选）。
- A. 钙是人体中的常量元素，故服用钙片越多越好
- B. 钙片嚼食服用，可使碳酸钙与胃酸反应更充分
- C. 钙片需密封保存，是因为室温下碳酸钙易分解
- D. 饮用牛奶、豆浆，也可补充人体所需的钙元素

