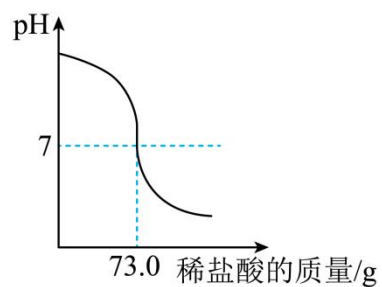


17. 某化工产品是 NaCl 和 NaOH 组成的混合物。课外活动小组为测定该产品中 NaCl 的质量分数，进行了以下实验。取 10.0g 该固体样品置于锥形瓶中，加入适量的水配成溶液，逐滴加入溶质质量分数为 10% 的稀盐酸，用 pH 传感器等电子设备测得滴加过程中溶液的 pH 与加入稀盐酸的质量关系如图所示。



请回答下列问题：

- (1) 恰好完全反应时，消耗稀盐酸中溶质的质量为 _____ g 。
- (2) 计算样品中 NaCl 的质量分数。(写出计算过程)

四、实验探究题（本题共 2 小题，每空 1 分，共 10 分）