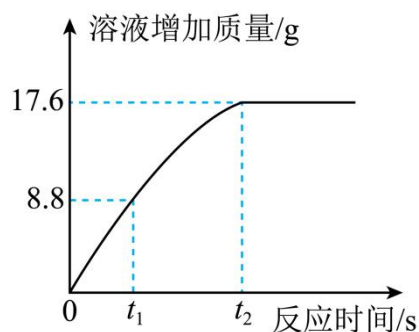


15. 某化学兴趣小组通过实验测定石灰石中 CaCO_3 的含量（假定石灰石中只含有 CaCO_3 以及不与稀盐酸反应的杂质）。将 50g 石灰石加入到过量的稀盐酸中，产生的 CO_2 气体通入到足量的 NaOH 溶液中，测量 NaOH 溶液增加的质量变化如下图。



请回答下列问题：

- （1）从上图中可以看出，50g 石灰石与过量稀盐酸完全反应后生成 CO_2 气体的质量为_____g（假定 CO_2 全部被 NaOH 溶液吸收）。
- （2）计算石灰石中 CaCO_3 的质量分数（写出详细的计算过程）。
- （3）有同学认为反应的时间 $t_2=2t_1$ ，请分析，该结论_____（填“正确”或“不正确”）。

