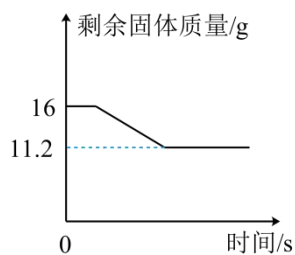


21. 某校实验室工作人员欲测定某氯酸钾样品中氯酸钾的质量分数，现取 14g 该样品与 2g 二氧化锰混合，放入试管中充分加热（杂质不发生反应），反应过程和数据如图所示。

请计算：



(1) 生成氧气的质量为\_\_\_\_\_g。

(2) 该样品中氯酸钾的质量分数。（写出计算过程）（化学方程式： $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$ ）

