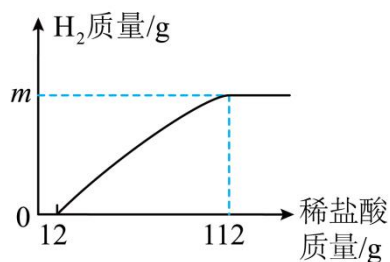


14. 将一块已生锈的铁片放入质量分数为 7.3% 的稀盐酸中充分反应，测得生成的 H_2 的质量与稀盐酸的质量关系如图所示(假设铁片除有 Fe_2O_3 外不含其他杂质)。下列说法错误的是



- A. 配制 200g 质量分数为 7.3% 的稀盐酸需要质量分数为 36.5% 的浓盐酸 40g
- B. 刚开始加稀盐酸时发生反应的化学方程式为 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- C. 加入 12g 稀盐酸时，溶液中的溶质为 FeCl_2 和 FeCl_3
- D. $m=0.2$

第 II 卷(非选择题 86 分)

第二部分化学(39-44 小题，共 32 分)可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 O-16 Na-23
Cl-35.5 Fe-56

四、填空题(本大题 4 个小题，共 20 分，将正确答案直接填写在答题卡相应的位置上)