

26. 现有溶质质量分数为 20% 的稀硫酸 245g。向其中加入 32g 废铁屑(杂质不溶于水也不参加反应)，恰好完全反应。计算：

(1) 废铁屑中铁的质量分数；

(2) 生成硫酸亚铁的质量；

(3) 配制 245g 质量分数为 20% 的稀硫酸，需要 40% 的硫酸(密度为 $1.3\text{g}/\text{cm}^3$) 多少毫升(结果精确到 0.1)。

