

18. 化学兴趣小组为测定某锌样品(杂质不与酸反应)中 Zn 的质量分数,取 10.0g 锌样品逐滴加入稀 H_2SO_4 , 待不再有气泡产生时停止滴加药品,共用去稀 H_2SO_4 的质量为 100.0g 。反应后测得混合物的总质量为 109.8g 。请计算:

- (1) 硫酸中硫、氧的元素质量比为_____。
- (2) 生成氢气的质量为_____。
- (3) 样品中 Zn 的质量分数。(写出计算过程,计算结果精确到 0.1%)

