- 27. 为测定某硫酸溶液的溶质质量分数,某化学小组同学取 100g 硫酸溶液于烧杯中,加入 20g 锌,充分反应后锌有剩余。测得烧杯中物质的质量为 119.6g。计算:
- (1)产生氢气的质量为____g;
- (2) 该硫酸溶液的溶质质量分数。(温馨提示: $Zn+H_2SO_4=ZnSO_4+H_2\uparrow$)