27. 某工厂化验室用 20%的氢氧化钠溶液洗涤一定量石油产品中的残余硫酸,共消耗氢氧化钠溶液 40g,洗涤后的溶液呈中性。

## 试计算:

- (1) 40g 氢氧化钠溶液中溶质质量是\_\_\_\_g;
- (2) 这一定量石油产品中含 $H_2SO_4$ 的质量是多少?(写出计算过程,结果精确到0.1g)