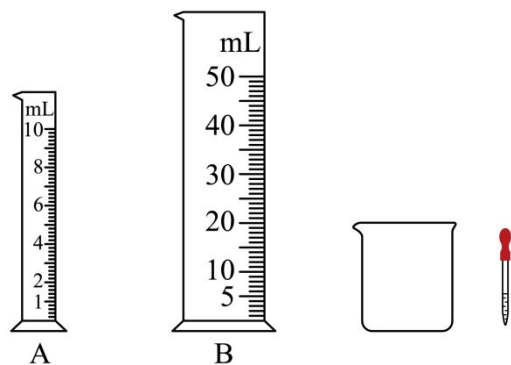


17. 某同学在实验室用浓硫酸配制 100g 质量分数为 9.8% 的稀硫酸溶液。他查阅资料得知：常用浓硫酸的质量分数为 98.3%，其密度为 $1.84\text{g}\cdot\text{cm}^{-3}$ 。浓硫酸是一种高沸点、难挥发的强酸，具有强烈的腐蚀性，能以任意比与水混溶，加水稀释后可以得到稀硫酸。请回答：



- (1) 通过计算，需量取 5.4mL 浓硫酸，选择量筒____(填“A”或“B”)量取；
- (2) 若完成溶液的配制，除如图所提供的仪器外，还需用到的玻璃仪器是____，浓硫酸稀释时应将____中(填“a”或“b”)；
- a. 水注入浓硫酸 b. 浓硫酸注入水
- (3) 若用量筒量取浓硫酸时俯视读数，所配溶液溶质质量分数____9.8%(填“大于”“小于”或“等于”)。

四、分析与计算：共 6 分。