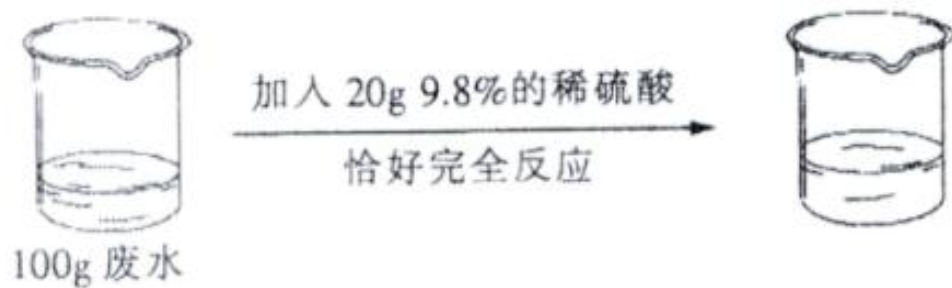


22. 课外活动小组同学取某印染厂废水100g进行了如下实验。请结合图示回答下列问题：



I. 若废水中只有氢氧化钠与稀硫酸反应：

- (1) 配制 50g 9.8% 的稀硫酸需 98% 的浓硫酸质量为\_\_\_\_\_g。
- (2) 发生反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。
- (3) 此废水中 NaOH 的质量分数为\_\_\_\_\_。
- (4) 若印染厂处理此废水 50t，需 9.8% 的稀硫酸质量为\_\_\_\_\_。

II. 若废水中有氢氧化钠和碳酸钠两种物质与稀硫酸反应，且其他成分不含钠元素：

- (5) 处理 100t 含钠元素质量分数为 2.3% 的废水，所用 9.8% 的稀硫酸中溶质的质量为\_\_\_\_\_t。