Nomes:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_NºUsp:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Relatório Dirigido – Prática 1 - Padronização de Soluções

1. Explique o que é uma padronização de solução e qual a necessidade de se realizar esse procedimento
2. Qual o problema que uma demora na pesagem de hidróxido de sódio acarretaria na determinação da concentração de uma solução de NaOH?
3. Defina o que é padrão primário. Levando em consideração a sua definição, porque o hidróxido de sódio não pode ser considerado um padrão primário?
4. Descreva e discuta, em no máximo duas páginas, os resultados obtidos no experimento realizado, utilizando equações químicas e apresentando os cálculos envolvidos em cada etapa do experimento. Separe as discussões em itens seguindo as denominações das partes experimentais apresentadas na apostila.