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

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

Relatório Dirigido – Prática 2 - Padronização de Soluções

1. Defina conceitualmente o que é solução, soluto e solvente.
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.