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

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

Relatório Dirigido – Prática 7 Volumetria de Complexação

1. Descreva a teoria ácido-base que fundamenta os equilíbrios de complexação, explicando como estas reações ocorrem.
2. Explique o princípio de funcionamento de um indicador visual em uma volumetria de complexação.
3. Descreva o efeito quelato e como este efeito influencia na capacidade do EDTA como complexante.
4. 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.