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

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

Relatório Dirigido – Prática 3 - Equilíbrio Químico

1. Escreva as reações químicas observadas durante a parte A do experimento.
2. Explique a razão pela qual ocorre a mudança de cor de amarelo para azul quando se adiciona o amido em solução, no procedimento da padronização da solução de tiossulfato de sódio. Explique porque a solução se torna límpida ao final da titulação.
3. Defina efeito do íon comum e como isso afeta a solubilidade do Ca(IO3)2 na titulação na parte C.
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.