**RELATÓRIO**

**EXP. 5 – PROPRIEDADES DOS HALOGÊNIOS**

*Data de entrega:* 9 de maio (terça) e 12 de maio (quinta)

**Vocês utilizaram a técnica de titulação, já conhecida por vocês, para visualizar reações de óxido redução. Dessa forma, os pontos de viragem foram mais difíceis de se observar, uma vez que a coloração mudava dependendo dos produtos das reações redox observadas e não mais do pH.**

Na parte I (Padronização da solução de tiossulfato de sódio), descreva todos os cálculos realizados e apresente todas as equações químicas. Descreva possíveis fontes de erro.

Explique também:

1. Porque o dicromato de potássio é adequado para uso como padrão primário nesse caso?
2. Porque é necessário adicionar ácido clorídrico? O que aconteceria se não fosse utilizado? Responda em função dos produtos que seriam observados.
3. Porque amido é usado como indicador?

Na Parte II (Determinação de cloro em amostra de água sanitária) descreva os cálculos realizados, apresente todas as equações químicas, e determine a concentração de cloro na água sanitária. Descreva possíveis fontes de erro. Explique também:

1. Porque é necessário acidificar a amostra de água sanitária?

# Indique a bibliografia consultada.