

## PRÁTICA 11 – DETERMINAÇÃO DE ÁCIDO ASCÓRBICO (VITAMINA C)

Aluno: \_\_\_\_\_ Turma: \_\_\_\_\_ Data: \_\_\_\_ / \_\_\_\_ / \_\_\_\_

### Pré-Laboratório

ATENÇÃO: A Introdução e o roteiro experimental (Apostila) devem ser lidos e entendidos antes da aula. No início da aula, os estudantes serão questionados sobre os procedimentos experimentais.

1. Escreva a equação química balanceada da reação de titulação realizada na prática.

2. Considerando que determinado suplemento de vitamina C possui 1,000 g de ácido ascórbico, qual deve ser o volume de solução de iodo  $0,1137 \text{ mol L}^{-1}$  necessário para sua titulação se todo o comprimido for usado? Supondo que a bureta disponível tenha capacidade de 50,00 mL, ela será adequada para essa análise? Caso não o seja, o que poderia ser feito para adequar o procedimento?

3. Cite pelo menos cinco alimentos ricos em vitamina C, com seus respectivos teores aproximados de ácido ascórbico.

4. Qual o papel da suspensão de amido utilizada nessa prática?