

PRÁTICA 6 – PADRONIZAÇÃO DE SOLUÇÕES

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. Qual a necessidade de se padronizar uma solução?

2. O que é padrão primário? Cite suas principais características.

3. O que é uma substância indicadora?

4. O que é ponto de equivalência? É o mesmo que ponto final ou ponto de viragem? Se não, quais as diferenças entre eles?

5. O que significar fazer ambiente em uma vidraria? Por que em uma titulação é feito ambiente na bureta e nas pipetas volumétricas utilizadas, mas não nos erlenmeyers?

6. Em uma titulação ácido-base, 45,3 mL de uma solução de 0,108 mol de HCl são necessários para neutralizar 25 mL de uma solução de KOH. Escreva a reação correspondente. Quantos gramas de KOH devem estar presentes em 500 mL desta solução?

7. Qual é o volume de uma solução de $0,115 \text{ mol L}^{-1}$ de HClO_4 seria necessário para neutralizar 50,0 mL de uma solução $0,0875 \text{ mol L}^{-1}$ de NaOH?