

## PRÁTICA 04 – MEDIDAS DO VALOR DE pH E SOLUÇÕES TAMPÃO

Alunos: \_\_\_\_\_ Turma: \_\_\_\_\_ Data: \_\_\_\_ / \_\_\_\_ / \_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ Turma: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ Turma: \_\_\_\_\_

### 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. Defina pH e pOH.

2. Calcule o pH de uma solução de ácido clorídrico de concentração  $1,0 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1}$ . E para uma solução de hidróxido de sódio concentração  $1,0 \times 10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$ .

3. O que é uma solução tampão? Explique seu funcionamento.