

## PRÁTICA 8 – ANÁLISE DO “LEITE DE MAGNÉSIA”

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 diferença entre uma titulação por retorno e uma titulação simples.

2. Escreva as equações químicas balanceadas das reações realizadas na prática (reação do hidróxido de magnésio com o ácido clorídrico e do excesso de ácido com o hidróxido de sódio).

3. Em laboratório de controle de qualidade de indústria farmacêutica foi analisada uma amostra de leite de magnésia através do método de titulação por retorno. Para isso um técnico tomou em triplicata amostras de 2 g de leite de magnésia, transferiu quantitativamente para erlenmeyers, adicionou a cada um 50,00 mL de ácido clorídrico 0,1000 mol L<sup>-1</sup> e titulou com NaOH 0,2500 mol L<sup>-1</sup>, usando vermelho de metila como indicador. Como resultado ele gastou os volumes de 10,60, 10,50 e 10,40 mL. Considerando que o teor especificado de hidróxido de magnésio para este medicamento deve ficar entre 7,0 e 8,5 %m, o lote analisado pode ser liberado para a venda?