

## PRÁTICA 9 – ANÁLISE DE CLORETO EM SORO FISIOLÓGICO (MÉTODO DE MOHR)

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. Por que a padronização da solução de nitrato de prata deve ser feita pouco antes de seu uso como titulante na determinação de haletos?

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

3. Na prática realizada, por que foi adicionado carbonato de cálcio ( $\text{CaCO}_3$ ) à solução fisiológica antes da titulação?

4. Em um hospital suspeita-se que o soro fisiológico recentemente adquirido possa ter uma concentração de cloreto de sódio superior à recomendada (de  $9,0 \text{ g L}^{-1}$  deste sal). Para verificar isso, uma farmacêutica utilizou o método de Mohr para medir o teor de  $\text{NaCl}$  em uma amostra. Em uma análise em triplicata utilizando alíquotas de  $10,00 \text{ mL}$  de soro foi gasto um volume médio de  $12,50 \text{ mL}$  de  $\text{AgNO}_3$   $0,1500 \text{ mol L}^{-1}$ . De acordo com este resultado, qual o teor, em  $\text{g L}^{-1}$  e %m, de  $\text{NaCl}$  no soro analisado? Este soro pode ser liberado para uso?