

## Determinação Potenciométrica de Ácido Ascórbico na Vitamina C

### Soluções:

1. será disponibilizado uma solução de NaOH 0,0198 mol/L previamente padronizada.
2. será disponibilizado uma solução obtida pela dissolução de um tablete de vitamina C 1g. Supõe-se que um tablete contém 1g de ácido ascórbico (  $C_6H_8O_6$  MM = 176.09 g mol<sup>-1</sup> ).

### Procedimento:

1. carregar a bureta de 25,0 mL com a solução de NaOH;
2. transferir 20,0 mL de solução de Vitamina C para um béquer de 50 mL;
3. colocar a barra magnética dentro do béquer e regular a agitação da solução;
4. após o procedimento acima colocar o eletrodo de vidro dentro da solução (certifique-se de que toda a parte redonda está dentro da solução e cuidado para não encostar na barra magnética);
5. Acertar a bureta acima da solução de Vit. C para iniciar as adições de NaOH;
6. ler o potencial a cada adição de 0,5 mL de NaOH. Não esqueça de fazer a leitura do potencial antes da adição de base.
7. fazer o tratamento dos dados em casa. Espera-se um gráfico como apresentado a seguir:

Durante o experimento será observado uma mudança maior no potencial indicando o ponto de equivalência. Façam mais 8 ou 10 adições para obter uma sigmoide e assim poder fazer o gráfico da 1ª derivada como mostrado na linha azul ao lado.

