PRÁTICA 4: Determinação de ácido fosfórico do biotônico fontoura

-Pipete 10 mL de amostra de biotônico fontoura num béquer de 100 mL, contendo uma barra magnética;
-Coloque sobre o agitador magnético, monte o eletrodo de vidro de modo a ficar próximo ao fundo do béquer, sem tocar na barra;
-Acrescente quantidade suficiente de água para cobrir a membrana e a junção do eletrodo.
-Meça o pH inicial e titule com solução de NaOH padronizada (_mol L^{-1});
-Faça as titulações (3) adicionando volumes de 0,50 mL da base até 0,50 mL;
-Construa o gráfico pH vs volume de titulante;
-Calcule os pontos estequiométricos utilizando a 2ª derivada;
-Calcule a concentração de ácido fosfórico no biotônico fontoura. A partir desses dados estimar o(s) valores dos pKa(s) e compare-os com os valores teóricos;
-Lave os eletrodos e guardá-los lembrando de fechar o compartimento do eletrodo.

Tabela 1. Valores de pH na titulação potenciométrica.

Volume de NaOH / mL	**pH**	**pH**	**pH**
0,00			
0,50			
1,00			
1,50			
2,00			
2,50			
3,00			
3,50			
4,00			
4,50			
5,00			
5,50			
6,00			
6,50			
7,00			
7,50			
8,00			
8,50			
9,00			
9,50			
10,00			