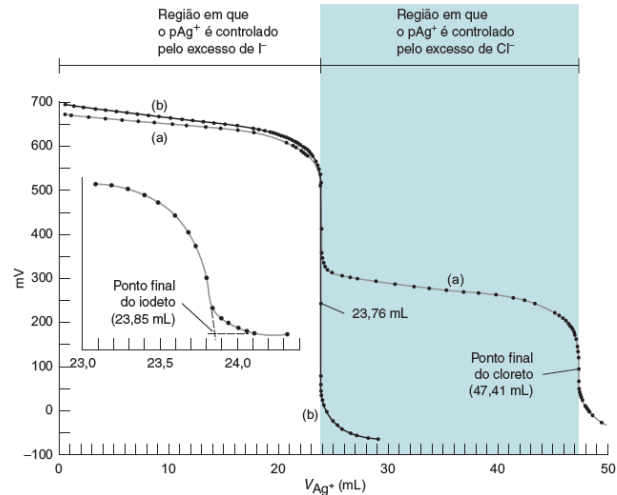




LISTA DE EXERCÍCIOS 3

1) Esclareça, o que ocorre em cada uma das seguintes regiões na figura ao lado:

- (i) antes do ponto de equivalência;
- (ii) no ponto de equivalência;
- (iii) após o ponto de equivalência.



2) Quais são os valores esperados para pAg e pI quando uma alíquota de 50,00 mL de KI $0,00400 \text{ mol L}^{-1}$ é titulada com AgNO_3 $0,005000 \text{ mol L}^{-1}$ nos seguintes volumes de titulante (considere o K_{ps} para o AgI de $8,52 \times 10^{-17}$):

- a) $V_{\text{AgNO}_3} = 0,00 \text{ mL}$
- b) $V_{\text{AgNO}_3} = 15,00 \text{ mL}$
- c) $V_{\text{AgNO}_3} = 39,00 \text{ mL}$
- d) $V_{\text{AgNO}_3} = 40,00 \text{ mL}$
- e) $V_{\text{AgNO}_3} = 41,00 \text{ mL}$

3) Descreva o método de Mohr.

4) Sobre o método de Fajans, esclareça o porquê o processo de formação de partículas, por meio da nucleação, deve ser dominante nesta titulação.

5) Descreva como se analisa uma solução de NaI usando o método (titulação) de Volhard.

6) O que há de errado com esse procedimento? Segundo informações da aula teórica 5, o carbonato pode ser determinado por titulação de Volhard. A remoção do precipitado é necessária. Para análise de uma solução desconhecida de Na_2CO_3 , acidificou-se com HNO_3 e a seguir adicionou-se a solução-padrão de AgNO_3 , mas não se formou nenhum precipitado de Ag_2CO_3 . O que aconteceu?