

• Livro Fundamentos de Química Analítica - 8ª-Ed-Português-Skoog
Potenciometria – **Capítulo 21 – Exercícios recomendados: 26; 27; 28; 29**

• Livro Princípios de Análise Instrumental - 5ª-Ed-Português-Skoog
Potenciometria – **Capítulo 23 – Exercícios recomendados: 1; 2; 4; 5; 20;
22**

Além destes exercícios recomendados, eis mais alguns para verificar seus conhecimentos sobre potenciometria.

1) Um eletrodo de Ag/AgCl pode ser usado tanto como eletrodo indicador quanto como eletrodo de referência. Explique como isto pode acontecer.

2) A titulação de um comprimido de AAS infantil foi realizada potenciometricamente com NaOH 0,1000 mol/L gerando os dados abaixo. Determine a massa AAS no comprimido.

(Resposta: $V_{PE} = 5,50 \text{ mL}$; $m_{AAS} = 99,1 \text{ mg}$)

Volume de NaOH	pH
0,000	2,42
1,000	2,92
2,000	3,28
3,000	3,59
4,000	3,93
4,500	4,16
5,000	4,51
5,500	8,01
6,000	11,47
6,500	11,75
7,000	11,92
7,500	12,03
8,000	12,12

3) Julgue os seguintes itens, se verdadeiro (v) ou falso (f).

a) () A potenciometria direta é uma técnica bastante seletiva quando se tem um eletrodo indicador apropriado.

b) () A titulação potenciométrica é uma técnica mais seletiva que a potenciometria direta, mesmo quando feita com o mesmo par de eletrodos (referência e indicador) que o método direto.

c) () O eletrodo de vidro para pH é isento de interferências, por isso é largamente utilizado.

d) () Um eletrodo de membrana seletivo a Cl^- é particularmente útil para medidas deste íon em soluções contendo íons Ag^+ .