

QF 531. Exercício em classe 27/03/2006

Utilizando as informações encontradas nos apêndices dos principais livros de físico-química, determine: a) o potencial padrão de uma pilha que funcione segundo uma reação apropriada, à sua escolha:

b) Calcule a constante de equilíbrio a 25 °C para a reação. Represente uma pilha na qual essa constante de equilíbrio desempenhe um papel. Faça um gráfico de E da pilha em função de [Cl⁻]

