

171 O FERRATO (VI) DE POTÁSSIO COMO REAGENTE ANALÍTICO: DETERMINAÇÃO DE SULFETOS. Ibanês A.B.Oliveira, Márcia C.Machado e Maria A.de Luca. (Departamento de Química Inorgânica, Instituto de Química, Universidade Federal do Rio Grande do Sul).

O uso do ferrato (VI) como oxidante tem se multiplicado, principalmente nos procesos que necessitem de oxidantes seletivos. Já se tem notícia do aproveitamento do caráter oxidante de ferrato (VI) como reagente analítico, em titulações que envolvem reações redox. Neste sentido foi proposta a tentativa de utilização deste composto para titular soluções de sulfeto, ampliando ainda mais as suas possibilidades de aplicação bem como desenvolvendo um novo método para sulfetos. Este trabalho está sendo desenvolvido através de titulações potenciométricas de soluções de sulfeto, utilizando soluções de ferrato (VI) de potássio como titulante, com eletrodo de referência de Ag/AgCl e eletrodo de íon sensível a sulfeto. Tem sido traçadas curvas de potencial versus volume de solução de ferrato (VI) para determinação do ponto final. Os resultados obtidos são comparados com os da titulação potenciométrica de sulfetos com solução padrão de nitrato de chumbo, utilizando os mesmos eletrodos acima referidos. Os resultados encontrados até agora embora não confirmem com os da reação esperada, mantêm-se praticamente constantes. Novos métodos se rão utilizados para averiguar está constancia de valores encontrados. Os resultados até agora obtidos serão apresentados. (FAPERGS)