

170 ESTUDO DA ESTABILIZAÇÃO DE SOLUÇÕES DE FERRATO(VI)
Sérgio P.C.Ferreira Filho, Elisabeth G.Kramer e Maria Augusta de Luca. (Departamento de Química Inorgânica, Instituto de Química, Universidade Federal do Rio Grande do Sul).

O ferrato(VI) de potássio por apresentar o ferro com número de oxidação +6, tem uma grande tendência a passar aos números de oxidação frequentes para o ferro (+2 e +3), comportando-se, portanto, como um oxidante forte. Devido a este poder oxidante, existem dificuldades em manter suas soluções estáveis, principalmente porque o Fe(+3) que vai se formando acelera o processo de decomposição. Neste trabalho está sendo comparado a ação de dihidrogenofosfato de potássio com a do citrato de sódio como estabilizantes das soluções de ferrato(VI), por serem ambos complexantes do Fe(+3). O procedimento consiste em observar os valores das absorvâncias das soluções de ferrato(VI) em 505nm, em intervalos de tempo regulares. Sabe-se que em pH 10 as referidas soluções são bastante estáveis, no entanto, a reatividade da espécie é bem menor; por isso o estudo está sendo conduzido com soluções de pH inicial 8 e também com diferentes tampões deste pH. Ambos os complexantes apresentaram uma certa estabilização à solução, embora por intervalos de tempo diferentes. Os resultados serão apresentados.

(FAPERGS)