

246

UTILIZAÇÃO DO ELETRODO INDICADOR AÇO INOXIDÁVEL V254 NA TITULAÇÃO POTENCIOMÉTRICA DO SISTEMA ZN /EDTA *Cristian C. Lopes, Álvaro P. Moreira, Marth B. Adaime, Nádia S.S. Viaro* (Departamento de Química –UFSM)

Certos metais, tendem a se tornar passivos em meios oxidantes, constituindo a classe de eletrodos de 2ª ordem, de acordo com $M / MOH / OH^-$. Este trabalho teve o objetivo de utilizar o eletrodo de aço inoxidável V 254 (aço inoxidável austenítico com 6 % de Mo) como eletrodo de 2ª ordem na titulação complexométrica Zn / EDTA, variando o pH 12,61; 11,60; 10,70 e comparar a sua utilização com o eletrodo de vidro combinado utilizando negro de eriocromo T. Em todas as situações houve boa coincidência dos pontos de equivalência e final. Com o EVC observou -se um pequeno salto potenciométrico de 10 mV, sendo que com o eletrodo proposto obteve- se aumento, isto é, para o menor pH, 10,70, entre 15- 35 mV (ECS), para o pH 11,60 entre 25- 40 mV (ECS), para o pH 12,61 entre 50- 60mV (ECS). Conclui- se que o eletrodo indicador de aço inoxidável V254 é um melhor sensor para a titulação complexométrica do sistema Zn / EDTA do que o EVC, sendo que para o maior pH apresenta maior salto potenciométrico.