



T1029

ESTUDO DA ADIÇÃO DE SULFATO DE SÓDIO SOBRE O EQUILÍBRIO LÍQUIDO-LÍQUIDO DO SISTEMA ÁGUA + 1-PROPANOL + ACETATO DE PROPILA

Eduardo Dutra Alvim (Bolsista PIBIC/CNPq) e Prof. Dr. Martín Aznar (Orientador), Faculdade de Engenharia Química - FEQ, UNICAMP

Os eletrólitos podem afetar consideravelmente o equilíbrio termodinâmico de um sistema; por isso as soluções eletrolíticas têm tido cada vez mais influência em diversos processos de separação da indústria química e petroquímica, processos de purificação em engenharia do meio ambiente e processos de fermentação em engenharia bioquímica. Este projeto de pesquisa verificou experimentalmente o efeito da adição do sal sulfato de sódio sobre o equilíbrio líquido-líquido do sistema ternário água + 1-propanol + acetato de propila, usando células de equilíbrio e a técnica da cromatografia gasosa. Os dados experimentais foram correlacionados pelo modelo NRTL para o coeficiente de atividade, com estimação de parâmetros de interação molecular usando o método Simplex modificado minimizando uma função objetivo de composição. Como resultado, conseguiu-se uma boa representação dos dados experimentais, validando o modelo termodinâmico proposto para o equilíbrio estudado.

Equilíbrio Líquido-Líquido - Efeito salino - NRTL