



E0462

PREPARAÇÃO E CARACTERIZAÇÃO DO CLORETO DE N-PROPI-4-PICOLÍNIO SILSESQUIOXANO. ESTUDO DAS ISOTERMAS DE ADSORÇÃO DE CU(II) E ZN(II) EM SOLUÇÃO ETANÓLICA

Natalia Fattori (Bolsista PIBIC/CNPq), Hérica A. Magosso e Profa. Dra. Yoshitaka Gushikem (Orientadora), Instituto de Química - IQ, UNICAMP

No presente trabalho, o objetivo foi sintetizar e caracterizar, através de análises físicas e químicas (espectroscopia de infravermelho, RMN ^{13}C , CHN, análise termogravimétrica e titulação potenciométrica de íons cloreto), o polímero ânion-trocador cloreto de n-propil-4-picolínio)silsesquioxano e posteriormente estudar o processo de adsorção dos íons Cu (II) e Zn (II) em solução etanólica. O polímero ânion-trocador foi preparado, segunda a literatura, na proporção de tetraetilortossilicato e cloropropiltrimetoxissilano TEOS:CPTS = 1,0:1,9. A principal característica deste polímero é a insolubilidade em água, que possibilita a sua utilização na forma em que foi obtido, sem a necessidade de ser suportado sobre um substrato para ser utilizado. A capacidade de troca iônica obtida para o material foi de 0,89 mmol g⁻¹. A capacidade de troca iônica efetiva do material foi determinada através de isotermas de adsorção.

Polímero ânion-trocador - Troca iônica - Adsorção