

221

REMOÇÃO DE Pb(II) DE SOLUÇÃO AQUOSA PELO USO DE CASCA DE TANGERINA (CITRUS RETICULADA). *Cássia Cilene Gonçalves Ferreira, Geovana Leal, Daiane Valente, Taiane Keila Matheis, Flavio Andre Pavan (orient.)* (UNIPAMPA).

Resumo. No presente estudo, nós mostramos a potencialidade do uso de casca de tangerina (*citrus reticulata*) como adsorvente para a remoção de Pb(II) de solução aquosa utilizando o procedimento em batelada a temperatura ambiente. Ensaios preliminares sobre efeito de pH, tempo de contato e concentração inicial de metal foram realizados. Isotermas de adsorção de Langmuir e Freundlich foram usadas para estimar a capacidade máxima de adsorção do biossorvente. O pH ideal para a adsorção é 4.5 e o tempo de contato requerido para a máxima adsorção é de 10 min. Com base na isoterma de adsorção de Langmuir, a capacidade máxima de adsorção do biossorvente é 119.3 mg.g^{-1} . Os resultados obtidos revelam que a casca de tangerina pode ser usada como um biossorvente alternativo para a remoção de Pb(II) de solução aquosa. Palavras chave: casca de tangerina, chumbo, biossorção, solução aquosa.