

ESPECIAÇÃO E QUIMISSORÇÃO DE Pb(II) EM REJEITO DE CAULIM

Marta Helena Tavares Pinheiro*, Vanda Porpino Lemos e Kelly das G. Fernandes Dantas

Faculdade de Química, Instituto de Ciências Exatas e Naturais, Universidade Federal do Pará, Cidade Universitária Prof. José Silveira Netto, Setor Básico, Rua Augusto Corrêa, 1, 66075-110 Belém – PA, Brasil

Taynara Lima Valentim

Faculdade de Engenharia Química, Instituto Tecnológico, Universidade Federal do Pará, Cidade Universitária Prof. José Silveira Netto, Setor Profissional, Rua Augusto Corrêa, 1, 66075-110 Belém – PA, Brasil

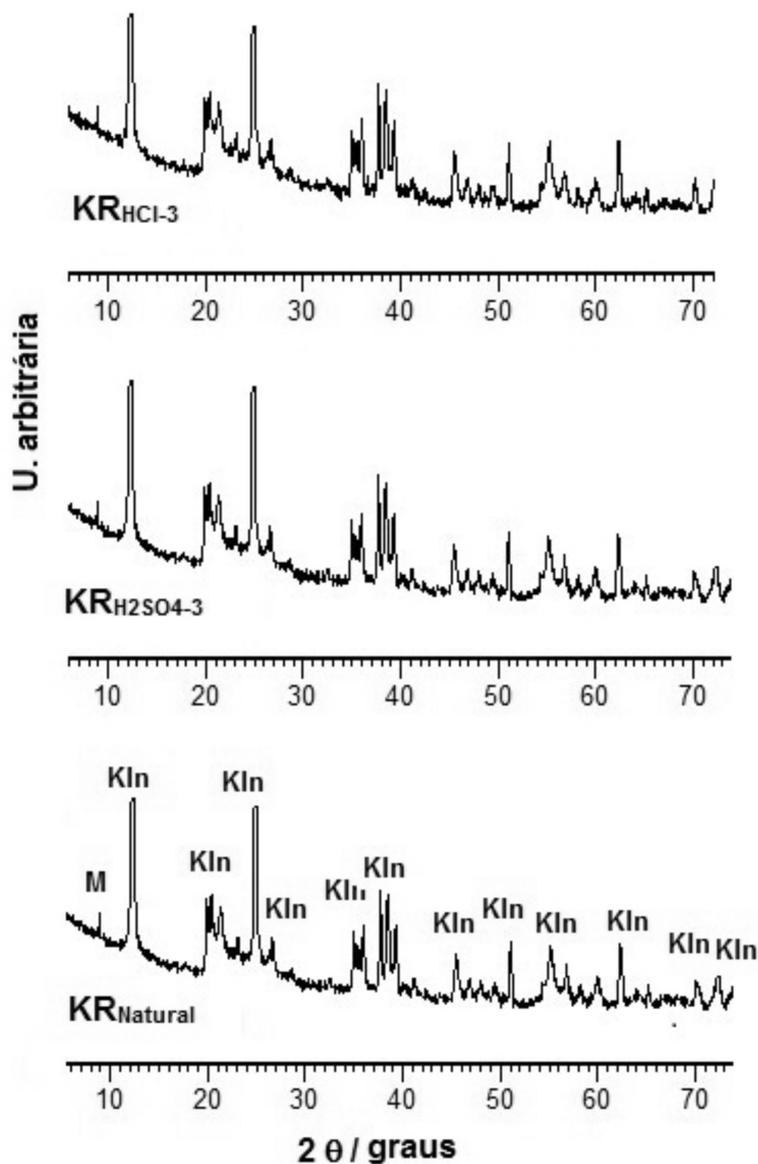


Figura 1S. Difratoogramas de raios X do rejeito de caulim natural ($KR_{natural}$) e tratado com soluções de H_2SO_4 e HCl 3 mol L^{-1} ($KR_{H_2SO_4-3}$ e KR_{HCl-3} , respectivamente). *Kln* indica a caulinita e *M* a mica

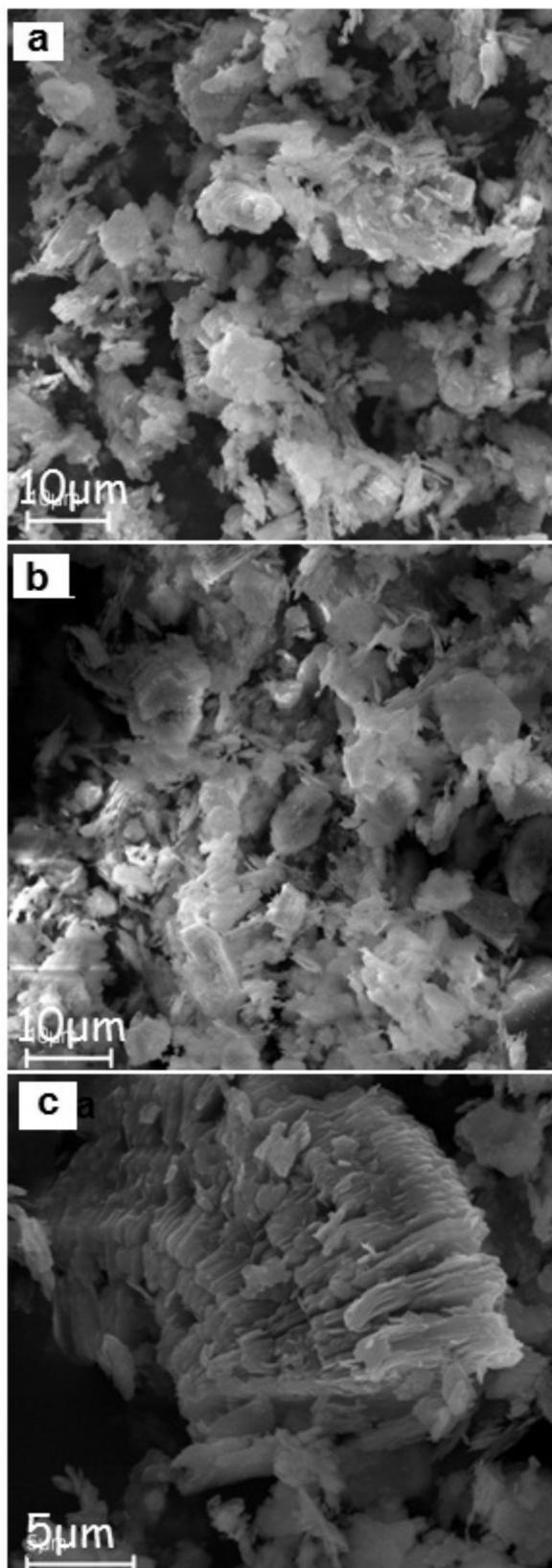


Figura 2S. Micrografias das amostras de rejeito de caulim: a) KR_{HCl-3} ; b) $KR_{H2SO4-3}$; c) $KR_{natural}$

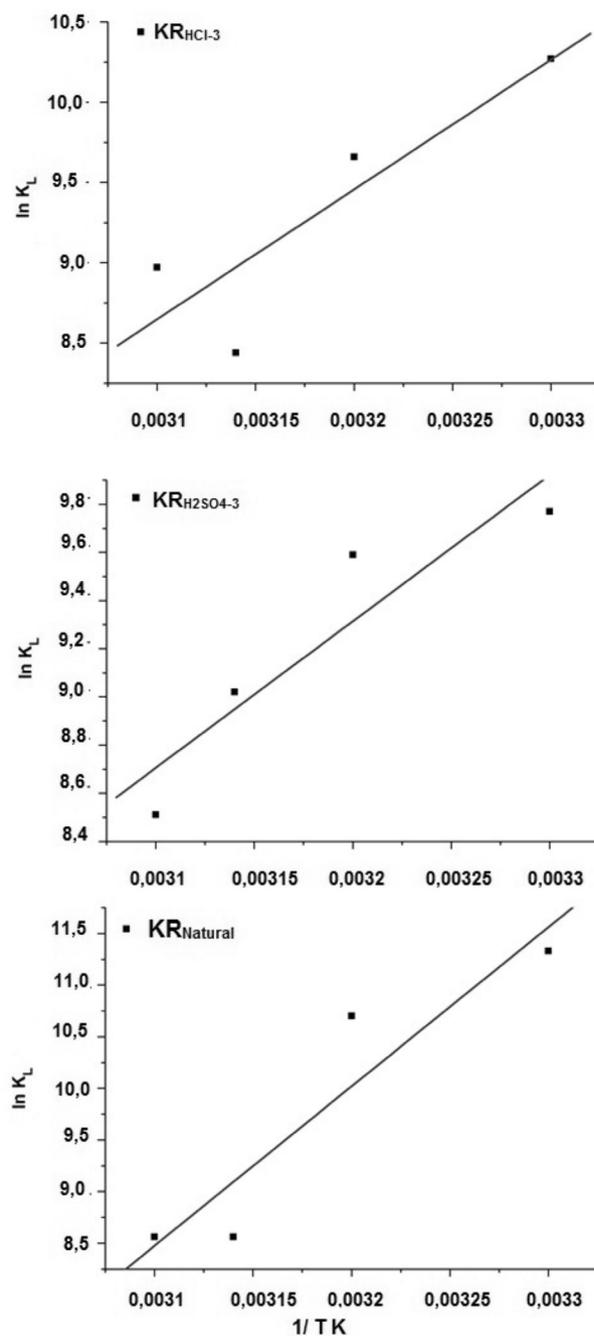


Figura 3S. Relação entre $\ln K_L$ e $1/T$, empregada no cálculo dos parâmetros termodinâmicos ΔH° e ΔS° para o $Pb(II)$ nas amostras $KR_{natural}$, $KR_{H2SO4-3}$ e KR_{HCl-3}