

## ADSORÇÃO DE ÍONS FOSFATO EM ÓXIDO DE NIÓBIO HIDRATADO

Liana Alvares Rodrigues e Maria Lúcia Caetano Pinto da Silva\*

Departamento de Engenharia Química, Escola de Engenharia de Lorena, Universidade de São Paulo, CP 116, 12600-000 Lorena – SP, Brasil

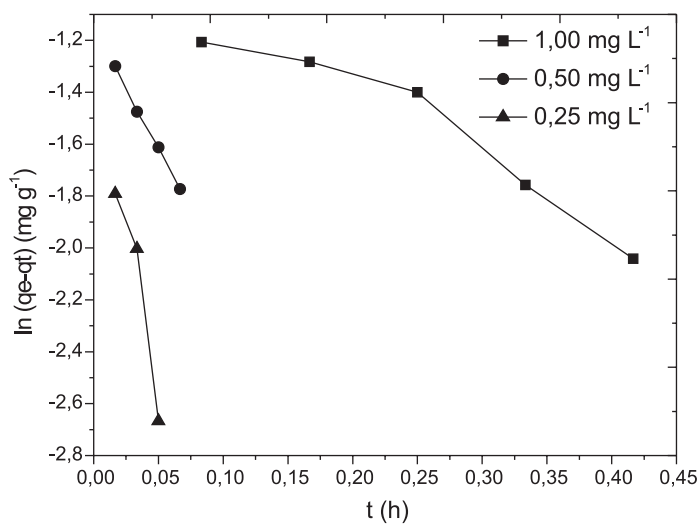


Figura 1S. Gráfico da equação de pseudo 1ª ordem para adsorção de íons fosfato no  $Nb_2O_5.nH_2O$  ( $pH=2$  e  $T=298$  K)

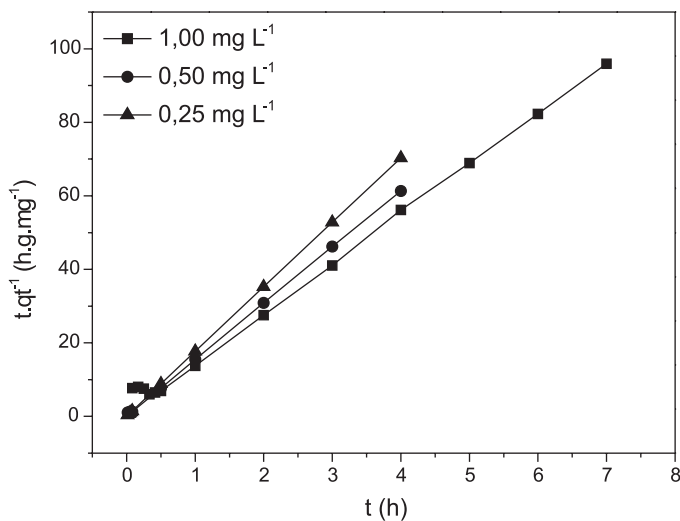


Figura 2S. Gráfico da equação de pseudo 2ª ordem para adsorção de íons fosfato no  $Nb_2O_5.nH_2O$  ( $pH=2$  e  $T=298$  K)

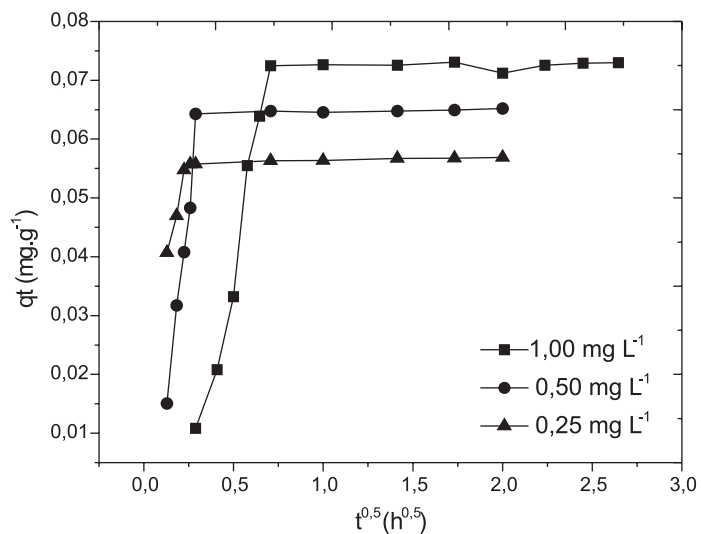


Figura 3S. Gráfico da equação de difusão intrapartícula para adsorção de íons fosfato no  $\text{Nb}_2\text{O}_5\cdot n\text{H}_2\text{O}$  ( $\text{pH}=2$  e  $T=298 \text{ K}$ )

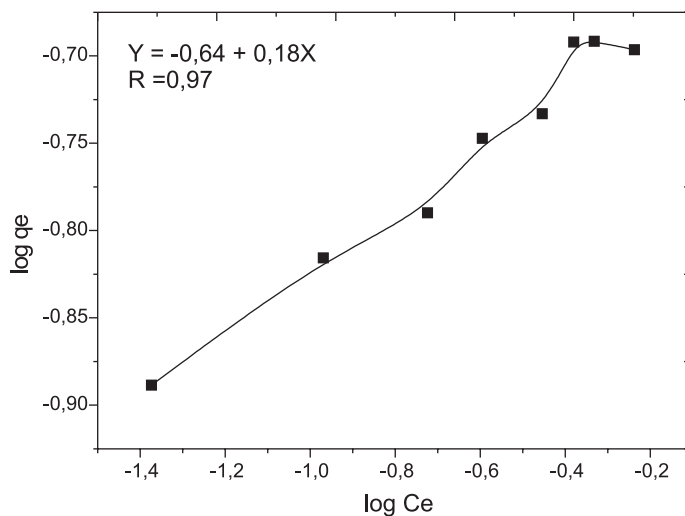


Figura 4S. Isoterma de Freundlich para adsorção de íons fosfato no  $\text{Nb}_2\text{O}_5\cdot n\text{H}_2\text{O}$  ( $\text{pH}=2$ ,  $t=30 \text{ min}$  e  $T=298 \text{ K}$ )

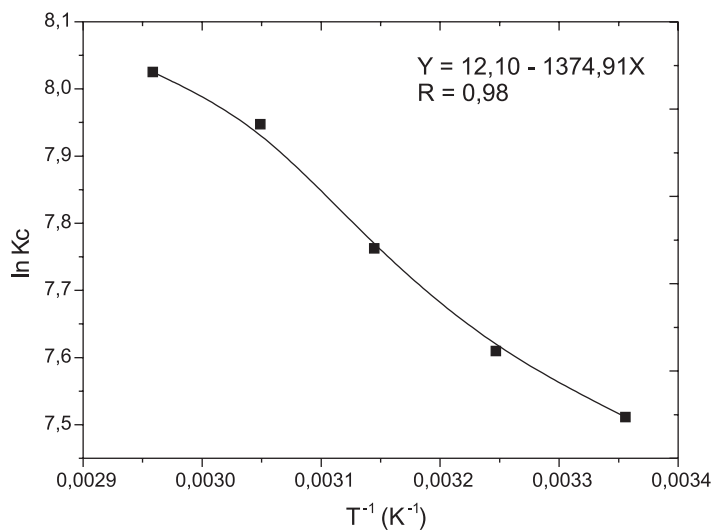


Figura 5S. Gráfico de  $\ln K_c$  vs  $T^{-1}$  para adsorção de íons fosfato no  $\text{Nb}_2\text{O}_5\cdot n\text{H}_2\text{O}$  ( $\text{pH}=2$ ,  $t=30 \text{ min}$  e  $C_o=1,00 \text{ mg L}^{-1}$ )