

QF 531 – Físico-Química II
Exercícios em 19 de junho de 2006

- 1) Os dados da tabela abaixo são referentes à adsorção de CO sobre uma superfície de carvão a 273K. Através de um programa de planilha eletrônica, verifique se é válida a isoterma de Langmuir e calcule a constante K e o volume do gás correspondente ao recobrimento completo. Em cada caso, o volume V foi corrigido para a pressão de 1,00 atm (101,235 kPa).

p/kPa	13,3	26,7	40,0	53,3	66,7	80,0	93,3
V/cm ³	10,2	18,6	25,5	31,5	36,9	41,6	46,1

Altere os valores de V e observe como isso influencia o valor de K na isoterma de adsorção.

2)

- a) Descreva a diferença entre um degrau e um terraço.
- b) Descreva como um degrau e um terraço podem ser formados por discordância.
- c) Descreva as vantagens e limitações de cada uma das técnicas espectroscópicas designada pelo acrônimo: EELS, XPS, AES e HREELS.