



### ADSORÇÃO EM SOLUÇÃO

- ✓ Dados experimentais:

Volume de ácido acético (mL)	Volume gasto de NaOH 0,09825 M (mL)
4,0	8,2
8,0	17,7
12,0	26,6
16,0	36,7
20,0	46,8

- ✓ A massa total de ácido acético em cada solução é calculada dos dados das soluções originais.
- ✓ A titulação fornece a massa de ácido acético que permanece em 100 mL de solução, após a adsorção pelo carvão ativo.
- ✓ A diferença das duas massas é o valor da massa de ácido acético adsorvida pela massa de carvão.
- ✓ A concentração  $c$  da solução (ácido que permanece na solução) é calculada a partir da titulação com hidróxido de sódio.

Construa um gráfico de  $x/m$  em função destas concentrações e analise o resultado segundo o tipo de adsorção obtido. Construa os gráficos necessários para determinar se alguma isoterma pode ser associada a estes resultados, calculando as constantes envolvidas nestas isotermas. **(Testar o modelo de Langmuir e de Freundlich)**