

**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)**