

**Pressão Máxima de Vapor de um líquido:** é a pressão exercida por seus vapores quando estes estão em equilíbrio dinâmico com o líquido.

Imagine um líquido em um recipiente fechado, no qual existia vácuo inicialmente. O líquido começa a evaporar. Nesse momento, a velocidade de evaporação é maior que a velocidade de condensação. Após algum tempo, a velocidade de evaporação se iguala a velocidade de condensação, é o que chamamos de **equilíbrio dinâmico**. Diz-se que foi atingida a pressão máxima de vapor.

A pressão máxima depende da natureza do soluto e da temperatura. Líquidos mais voláteis evaporam-se mais intensamente, o que acarreta uma pressão de vapor maior. Da mesma forma, um aumento de temperatura também acarreta uma pressão de vapor maior.

