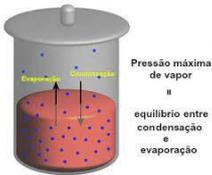


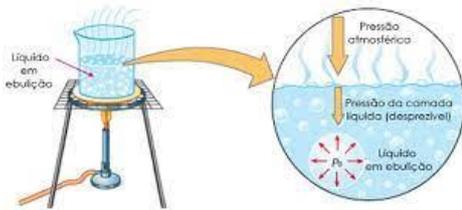
Propriedades Coligativas

- Pressão ou (tensão) máxima de vapor de um líquido é a pressão exercida por seus vapores (vapores saturados) quando estes estão em equilíbrio dinâmico com o líquido.

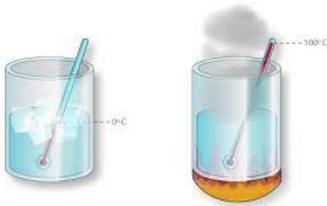
- **Tonosopia:** diminuição da pressão máxima pela adição de um soluto não volátil



- **Ebulioscopia:** aumento da temperatura de ebulição



- **Crioscopia:** diminuição da temperatura de congelamento



Ponto de Congelamento: temperatura na qual o líquido passa para a fase sólida

- Solvente puro — maior ponto de congelamento
- Solução- menor ponto de congelamento

Pressão Osmótica: pressão que de ser exercida sobre a solução para evitar a osmose, em relação a água pura.

- quanto maior a pressão de vapor, mais volátil será, e quanto mais volátil, menor o ponto de ebulição
- quanto maior a concentração da solução, menor a pressão de vapor.