

DISCIPLINA: QUÍMICA  
 PROFESSOR: ARIANE MARIA  
 NOME:

# Propriedades Coligativas

Tonoscopia: ↓ Pressão de vapor

Crioscopia: ↓ T° de congelamento

Ebuloscopia: ↑ T° de ebulição

Osmocopia: ↑ Pressão osmótica

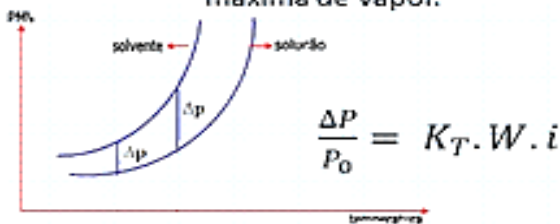
## Pressão de Vapor

✓ Quando as velocidades de evaporação e condensação se igualam, é atingido um estado de equilíbrio dinâmico com pressão constante.

## Tonoscopia

✓ Dissolução de um soluto não volátil.

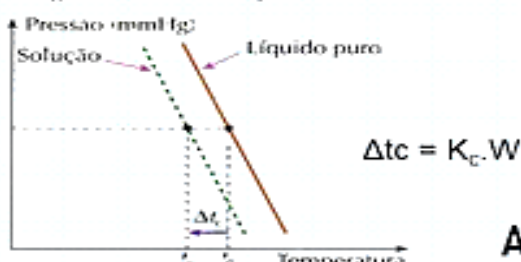
✓ Abaixamento da pressão máxima de vapor.



## Crioscopia

✓ Dissolução de um soluto não volátil.

✓ Abaixamento do ponto de congelamento (ponto de fusão) de um solvente.



## Diagrama de Fases



## Ebuloscopia

✓ Dissolução de um soluto não volátil.

✓ Elevação da temperatura de ebulição do solvente em uma solução.



## Osmocopia

- **Hipertônico:** quando um meio apresenta uma pressão osmótica maior que o outro;
- **Hipotônico:** quando um meio apresenta uma pressão osmótica menor que o outro;
- **Isotônico:** quando os dois meios ou soluções apresentam a mesma pressão osmótica.

