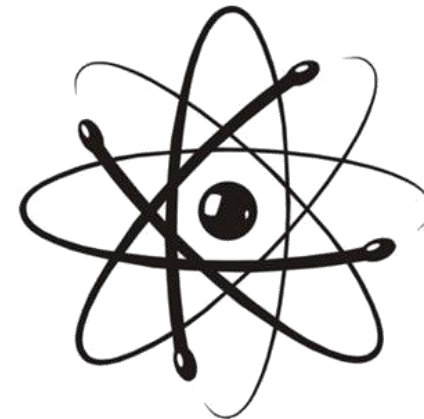


Tonoscopia

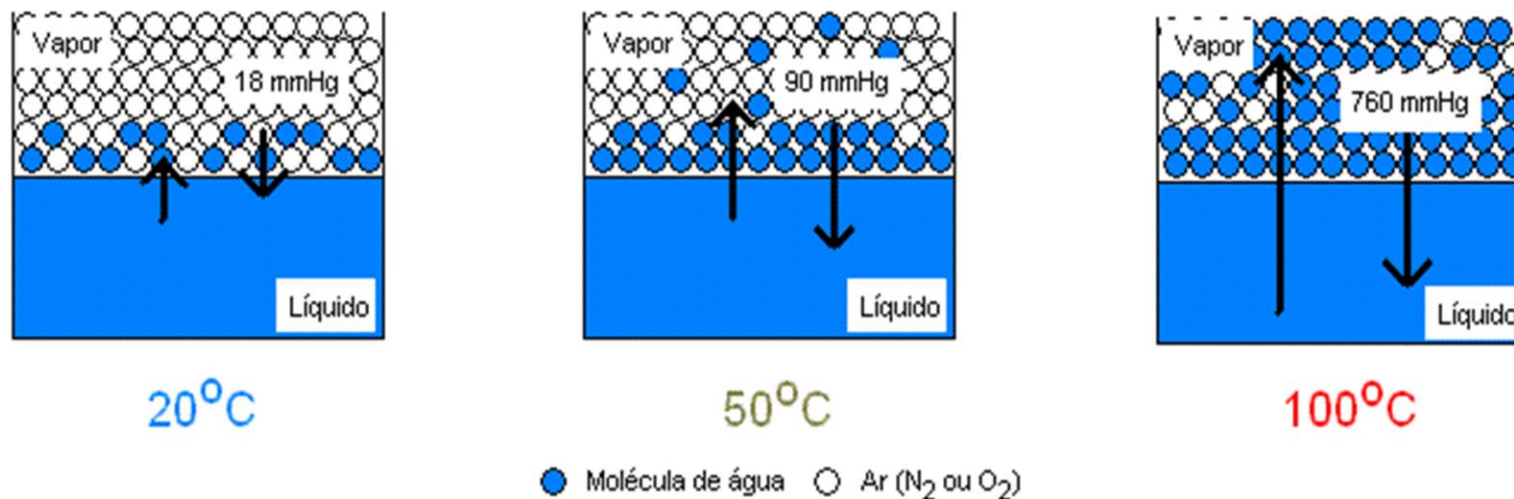
Prof. Francis Isotton
Química



Pressão Máxima de Vapor

Pressão Máxima de Vapor

É a pressão exercida quando existe um equilíbrio entre as fases líquida e vapor numa dada temperatura.

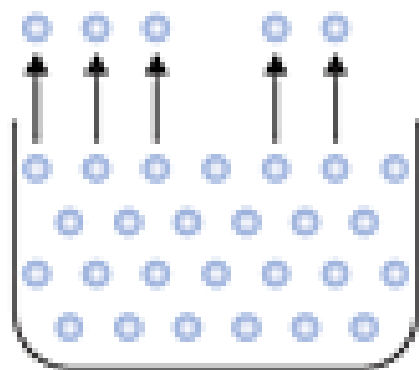


Influência da temperatura na PV

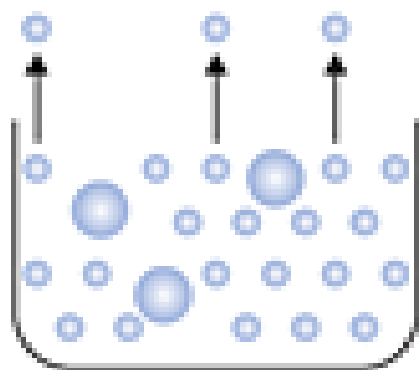
Tonoscopia

Efeito Tonoscópico

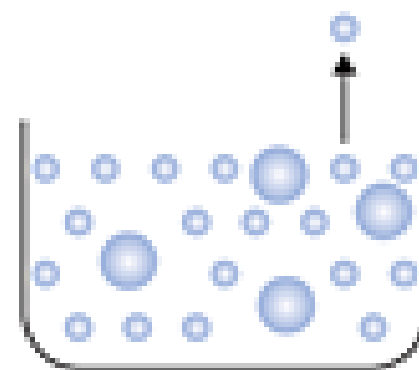
É a diminuição da pressão máxima de vapor de um solvente pela adição de um soluto não volátil.
O abaixamento na PV é diretamente proporcional à concentração de soluto.



Solvente
puro



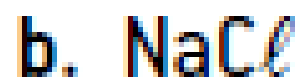
Solução
diluída



Solução
concentrada

Tonoscopia

Considere cinco soluções aquosas diferentes, todas de concentração 0,1 mol/L, de glicose ($C_6H_{12}O_6$), e de quatro eletrólitos fortes, NaCl, KCl, K_2SO_4 e $ZnSO_4$, respectivamente. A solução que apresenta a maior temperatura de ebulição é



Tonoscopia

Qual dos compostos a seguir, após sua dissolução em água, causará maior abaixamento na pressão de vapor em 1,0 L do solvente?

- a. 5 mols de cloreto de sódio
- b. 5 mols de nitrato de potássio
- c. 5 mols de sulfato de sódio
- d. 5 mols de glicose