



QUIMIFIRST – PROPRIEDADES COLIGATIVAS



_____ das soluções são propriedades que dependem apenas do número de partículas dispersas na solução, independentemente da natureza dessas partículas.

_____ de um líquido é a pressão exercida por seus vapores quando estes estão em equilíbrio dinâmico com o líquido.

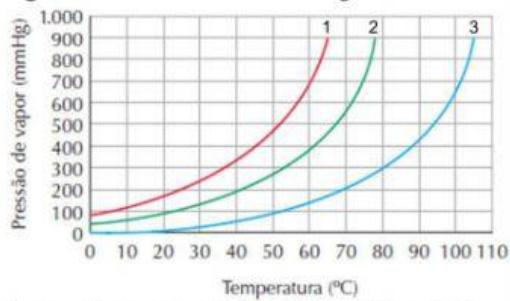
_____ estuda o abaixamento da pressão máxima de vapor (PMV) de um solvente causada pela adição de um soluto não-volátil.

_____ estuda o aumento na temperatura de ebulação (TE) do solvente pela adição de um soluto não-volátil.

_____ estuda o abaixamento do ponto de solidificação do solvente causado pela adição de um soluto não-volátil.

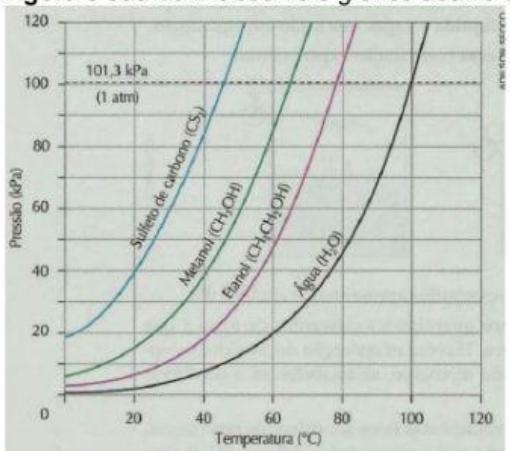
_____ estuda a passagem espontânea de solvente de uma solução mais diluída para outra mais concentrada através de membranas semipermeáveis.

Agora é sua vez: Observe o gráfico abaixo e responda:



Considerando que as três espécies 1, 2 e 3 se tratam do mesmo solvente e que uma curva representa o solvente puro e as demais soluções. Em qual situação tem-se o solvente puro?

Agora é sua vez: Observe o gráfico abaixo e responda:



Qual composto é o mais volátil?

Considerando pressão atmosférica igual a 40 kPa, qual a temperatura de ebulação do metanol?

Bem Estudo!!!
Prof. Ana (QuimicAna)