

## MATÉRIA DA 1ª PROVA

Aula 1 Transformações, estados, diagrama fase, regra das fases, fluidos supercríticos, classificações de misturas e métodos de separação.

Aula 2 Gases ideais, superfície PVT, validade para gás ideal, Lei de Dalton Gás de Van der Waals. Ponto crítico

Aula 3 Fator de compressibilidade  
Temperatura de Boyle

Aula 4 Teoria cinética dos gases Ideais

Aula 5 Pressões de vapor - Equações de Clapeyron - Clausius.

Aula 6 Solubilidade e Temperatura  
Soluções insaturada, saturada  
e supersaturada

## Aula 7-10

Soluções ideais - Lei de Raoult

Dissoluções gás - líquido - Lei de Henry

Propriedades coligativas

Equilíbrio líquido-vapor em soluções

binária ideal

Extrações com solvente - Equilíbrio de  
partições de um soluto entre duas  
fases imiscíveis