

ção contínua de componentes pode ser caracterizada pelo número efetivo de carbonos ou outra característica de bolha, número efetivo de carbonos ou outra característica

Como se pode observar, para misturas contínuas de componentes discretos identificáveis, mas uma simplificação invés de frações molares, é usada uma função de distribuição de moléculas (na mistura) caracterizada pela faixa  $I$  até  $I+1$ .

Ao invés da condição de normalização ser dada por uma integral do tipo

$$\int F(I) dI = 1$$

com limites de 0 a  $\infty$ .

A lei de Raoult foi desenvolvida para o cálculo da pressão de vapor para misturas ideais, a pressão de vapor para componentes diferentes pode ser calculado usando a seguinte equação

$$P = \sum_{i=1}^N x_i P_i^0$$