Equações obtidas:

#### I) MEMBRO CATU:

$$y = 0,1016 (\mu_0)^{1,195}$$

# II) MEMBRO SANTIAGO:

$$y = 0.08186 (\mu_0)^{1.195}$$

Nessas equações y significa o aumento da viscosidade com a pressão:

$$y = \frac{\Delta \mu}{\Delta P / 1000}$$

### 3.5 – VARIAÇÃO DO FATOR VOLUME DE FOR-MAÇÃO ACIMA DA PRESSÃO DE SATURA-ÇÃO

A tabela XIV apresenta valores calculados do fator volume de formação acima da pressão de saturação, por queda de pressão ( $\Delta Bo/\Delta P$ ).

A figura 6 apresenta esses valores plotados em função da solubilidade do gás e da pressão de saturação original do óleo.

Para os vários corpos do Membro Catu, de Miranga, verificou-se existir variação que pode ser expressa em função da pressão de saturação; já para o Membro Santiago, apenas uma linha reta expressa razoavelmente bem esta correlação, independente da pressão de saturação.

Em ambos os casos, tomou-se a variação do fator volume de formação acima da pressão de saturação como constante para um dado poço.

A importância deste gráfico está ligada à composição da curva de Bo, para um dado poço, nos reservatórios estudados.

# 3.6 - COMPRESSIBILIDADE DO ÓLEO NA PRES-SÃO DE SATURAÇÃO (+)

A figura 7 apresenta valores da compressibilidade do óleo acima da pressão de saturação.

A compressibilidade do óleo é definida como:

$$Co = -\frac{1}{V} \left( \frac{\partial V}{\partial P} \right)_{T} \tag{1}$$

Para avaliar a compressibilidade à uma pressão P é necessária a utilização dos valores de "volume relativo" apresentado nas análises "PVT". Este cálculo é feito diferenciando-se graficamente a curva "pressão vs volume relativo"; utilizando-se uma expressão menos acurada do que a expressão (1), tem-se:

$$Co = -\frac{1}{Vavg} \left( \frac{\Delta V}{\Delta P} \right)_{T}$$

Como a variação  $\Delta V/\Delta P$  é um número negativo, o sinal da compressibilidade tornar-se-á positivo.

Para cálculos normais de engenharia de reservatório, a compressibilidade do óleo é tomada constante acima

da pressão de saturação; nestes termos, a figura 7 apresenta valores de compressibilidade em função da solubilidade do gás e da pressão de saturação, para o Membro Catu de Miranga; para o Membro Santiago, basta usar a linha tracejada.

## 3.7 – SOLUBILIDADE, FATOR VOLUME DE FOR-MAÇÃO E VISCOSIDADE DO ÓLEO ABAI-XO DA PRESSÃO DE SATURAÇÃO

As figuras 8 a 13 apresentam curvas de Rs, Bo e  $\mu$  o adimensionais chamados então de Rs\*, Bo\* e  $\mu$ o\*, definidos como:

$$Rs^* = \frac{Rsb - Rs}{Rsb}$$

. Bo\*= 
$$\frac{Bob - Bo}{Bob - Bo_D}$$

$$\mu o^* = \frac{\mu_O - \mu_{Ob}}{\mu_{OD} - \mu_{Ob}}$$

onde o índice b indica ser a propriedade na pressão de saturação; o índice d, na pressão zero; e a falta de índice indica ser a propriedade em uma pressão qualquer.

Para se calcular o valor de uma dessas propriedades ter-se-iam então as fórmulas:

$$Rs = Rsb (1 - Rs^*)$$

$$Bo = Bob - Bo^*(Bob - Bo_D)$$

$$\mu_{o} = \mu_{ob} + \mu_{o*} (\mu_{oD} - \mu_{ob})$$

Para o caso da pressão, usam-se as seguintes expressões:

$$p^* = \frac{Pb - p}{Pb}$$

Para fórmula de retorno da pressão, ter-se-á:

$$p = Pb (1 - p^*)$$

Para o MEMBRO CATU DE MIRANGA, obtiveram-se as seguintes equações:

#### I - SOLUBILIDADE

$$Rs^* = -0,001 + 1,419 \text{ xp*} - 5,660 \text{ (p*)}^2 + 16,894 \text{ (P*)}^3 - 20,766 \text{ (P*)}^4 + 9,104 \text{ (P*)}^5$$

II - FATOR VOLUME DE FORMAÇÃO

$$Bo^* = -0.002 + 1.857 (P^*) - 11.491 (P^*)^2 + 35.162 (P^*)^3 - 43.922 (P^*)^4 + 19.381 (P^*)^5$$

#### III) VISCOSIDADE

$$o^* = 0,597 \text{ xP*} - 3,891 \text{ (P*)}^2 + 14,693 \text{ (P*)}^3 - 20,146 \text{ (P*)}^4 + 9,745 \text{ (P*)}^5$$