Capítulo 1

Equação steamfloding

Dada a equação da conservação de massa :

$$\frac{\partial W_i}{\partial t} + \overrightarrow{\nabla} \overrightarrow{N_i} - R_i = 0 , i = 1, 2, ..., N_c$$
 (1.1)

Premissas:

- Sem reação química, $R_i = 0$;
- Sem dispersão;
- Sem troca de massas entre os componentes.

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \sum_{j=1}^{N_p} \rho_j S_j \omega_{ij} + (1 - \phi) \rho_s \omega_{is} \right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\sum_{j=1}^{N_p} (\rho_j \omega_{ij} \overrightarrow{u_j} - \phi \rho_j S_j \overrightarrow{K}_{ij}. \overrightarrow{\nabla} \omega_{ij} \right)^0 =$$

$$\phi \sum_{j=1}^{N_p} S_j r_{ij} + (1 - \phi) r_{is}, \quad i=1,...,N_c \tag{1.2}$$

Com isso a equação se torna,

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \sum_{j=1}^{N_p} \rho_j S_j \omega_{ij} + (1 - \phi) \rho_s \omega_{is} \right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\sum_{j=1}^{N_p} (\rho_j \omega_{ij} \overrightarrow{u_j}) \right) = 0, \quad i = 1, ..., N_c$$

Assumindo que se $\mathrm{Np}=3$ fases:



- j=1, aquosa;
- j= 2, hidrocarbonetos;
- j= 3, gasosa.

Há dois componetes presentes, que não reagem e não se misturam:

- i = 1, água;
- i=2, óleo;

O componete óleo está presente na fase hidrocarboneto e o componete água esta presente na fase aquoda e gasosa. Com isso a conservação da massa se torna:

• Para o componente água:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \rho_1 S_1 \omega_{11} + + \phi \rho_1 S_1 \omega_{12} + \phi \rho_3 S_3 \omega_{13} \right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\rho_1 \omega_{11} \overrightarrow{u_1} + \rho_1 \omega_{12} \overrightarrow{u_1} + \rho_3 \omega_{13} \overrightarrow{u_3} \right) = 0$$
como não há troca de massa entre os componentes :

$$\omega_{11} = 1, \ \omega_{12} = 0, \ \omega_{13} = 1 \ e \sum_{j=1}^{N_p} \omega_{ij} = 1$$

então,

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \rho_1 S_1 \omega_{17} + \frac{1}{t} \phi \rho_1 S_1 \omega_{12} + \frac{0}{t} \phi \rho_3 S_3 \omega_{13}\right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\rho_1 \omega_{17} \overrightarrow{a_1} + \rho_1 \omega_{12} \overrightarrow{a_1} + \rho_3 \omega_{13} \overrightarrow{a_3}\right) = 0$$

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \rho_1 S_1 + \phi \rho_3 S_3 \right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\rho_1 \overrightarrow{u_1} + \rho_3 \overrightarrow{u_3} \right) = 0 \tag{1.3}$$

• Para o componente óleo:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \rho_1 S_1 \omega_{21} + \phi \rho_1 S_1 \omega_{22} + \phi \rho_3 S_3 \omega_{23} \right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\rho_1 \omega_{21} \overrightarrow{u_1} + \rho_1 \omega_{22} \overrightarrow{u_1} + \rho_3 \omega_{23} \overrightarrow{u_3} \right) = 0$$
 como não há troca de massa entre os componentes :

$$\omega_{21} = 0, \ \omega_{22} = 1, \ \omega_{23} = 0 \ e \ \sum_{j=1}^{N_p} \omega_{ij} = 1$$

então,

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \rho_1 S_1 \omega_{21} + \frac{0}{4} \phi \rho_1 S_1 \omega_{22} + \frac{1}{4} \phi \rho_3 S_3 \omega_{23} \right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\rho_1 \omega_{21} \overrightarrow{a_1} + \rho_1 \omega_{22} \overrightarrow{a_1} + \rho_3 \omega_{23} \overrightarrow{a_3} \right) = 0$$

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \rho_1 S_1 \right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\rho_1 \omega_{22} \overline{a}_1^{\frac{1}{2}} \right) = 0 \tag{1.4}$$

Resumindo,

Componente água:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \rho_1 S_1 + \phi \rho_3 S_3 \right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\rho_1 \overrightarrow{u_1} + \rho_3 \overrightarrow{u_3} \right) = 0$$

Componente óleo:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\phi \rho_1 S_1 \right) + \overrightarrow{\nabla} \left(\rho_1 \omega_{22} \overrightarrow{a_1} \right) = 0$$

Dada a equação da energia:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\rho U + \phi \rho g D_z + \frac{1}{2} \sum_{j=1}^{N_p} \rho_j |\overrightarrow{u_j}|^2 \right) + \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(\sum_{j=1}^{N_p} \rho_j \overrightarrow{u_j} \left[H_j + \frac{1}{2} |u_j|^2 \right] \right) - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) = 0$$

$$(1.5)$$

Premissas:

- Termo de energia cinética e potencial negligenciados;
- despeza a força da gravidade;
- Sem trabalho pressão-volume;
- ϕ constante

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\rho U + \phi \rho g D_z + \frac{1}{2} \sum_{j=1}^{N_p} \rho_j |\overrightarrow{u_j}|^2 \right)^0 + \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(\sum_{j=1}^{N_p} \rho_j \overrightarrow{u_j} \left[H_j + \frac{1}{2} |u_j|^2 \right] \right) - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) = 0$$

$$(1.6)$$

$$\frac{\partial}{\partial t} \left(\rho U \right) + \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(\sum_{j=1}^{N_p} \rho_j \overrightarrow{u_j} H_j \right) - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) = 0 \tag{1.7}$$

Na conservação da energia não se faz equações por componentes, se faz a consevação total. Como ,

$$\rho U = \phi \sum_{j=1}^{N_p} \rho_j S_j U_j + (1 - \phi) \rho_s U_s$$

$$\frac{\partial}{\partial t} (\rho U) + \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(\sum_{j=1}^{N_p} \rho_j \overrightarrow{u_j} H_j \right) - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) = 0$$
(1.8)

$$\frac{\partial}{\partial t} \left[\phi \left(\rho_1 S_1 U_1 + \rho_2 S_2 U_2 + \rho_3 S_3 U_3 \right) + (1 - \phi) \rho_s U_s \right]
+ \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(\rho_1 \overrightarrow{u_1} H_1 + \rho_2 \overrightarrow{u_2} H_2 + \rho_3 \overrightarrow{u_3} H_3 \right) - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) = 0$$
(1.9)

Nós ainda negligenciamos o trabalho de pressão / volume definindo as entalpias iguais às energias internas (uma boa suposição para líquidos e sólidos) e assumindo que a porosidade é constante:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left[(\rho_1 S_1 H_1 + \rho_2 S_2 H_2 + \rho_3 S_3 H_3) + (1 - \phi) \rho_s H_s \right]
+ \overrightarrow{\nabla} \cdot (\rho_1 \overrightarrow{u_1} H_1 + \rho_2 \overrightarrow{u_2} H_2 + \rho_3 \overrightarrow{u_3} H_3) - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) = 0$$
(1.10)

Derivando a Eq.1.10, temos:

$$(1-\phi)\frac{\partial(\rho_s H_s)}{\partial t} + \phi\rho_1 S_1 \frac{\partial \hat{H_1}}{\partial t} + \phi\rho_2 S_2 \frac{\partial \hat{H_2}}{\partial t} + \phi\rho_3 S_3 \frac{\partial \hat{H_3}}{\partial t} + \phi \underbrace{(\hat{H_3} - \hat{H_1})}_{\partial t} \frac{\partial(\rho_3 S_3)}{\partial t}$$

$$+ \quad \rho_1 \overrightarrow{u_1} \cdot \overset{\rightarrow}{\nabla} H_1 \quad + \quad \rho_2 \overrightarrow{u_2} \cdot \overset{\rightarrow}{\nabla} H_2 \quad + \quad \rho_3 \overrightarrow{u_3} \cdot \overset{\rightarrow}{\nabla} H_3 \quad + \quad (\hat{H_3} \quad - \quad \hat{H_1}) \overset{\rightarrow}{\nabla} \cdot \rho_3 \overrightarrow{u_3}$$

$$-\overrightarrow{\nabla}\cdot\left(k_{T_t}\overrightarrow{\nabla}T\right) = 0 \tag{1.11}$$

Onde Eqs. 1.4 e 1.3 foram usados para eliminar vários termos. O termo $(\hat{H}_3 - \hat{H}_1)$ é o L_v , o calor latente de vaporização de água, e assumimos que as entalpias são independentes da pressão, $dH_j = C_{pj}dT$, onde C_{pj} é o calor específico da fase j. Se o C_{pj} for constante, Eq. 1.11 torna-se:

$$\frac{\partial T}{\partial t} \left[\phi(\rho_1 C_{p1} S_1 + \rho_2 S_2 C_{p2}) + (1 - \phi) \rho_s C_{ps} \right] + (\rho_1 C_{p1} \overrightarrow{u_1} + \rho_2 C_{p2} \overrightarrow{u_2}) \cdot \overrightarrow{\nabla} T - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) + (1 - \phi) \rho_s C_{ps} \right] + (\rho_1 C_{p1} \overrightarrow{u_1} + \rho_2 C_{p2} \overrightarrow{u_2}) \cdot \overrightarrow{\nabla} T - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) + (1 - \phi) \rho_s C_{ps}$$

$$- L_v \left[\phi \frac{\partial (\rho_3 S_3)}{\partial t} + \overrightarrow{\nabla} \cdot (\rho_3 S_3 \overrightarrow{u_3}) \right] \quad (1.12)$$

definindo M_{Tt} como a capacidade de calor volumétrica geral,

$$M_{Tt} = \phi(\rho_1 C_{p1} S_1 + \rho_2 S_2 C_{p2}) + (1 - \phi)\rho_s C_{ps}$$

então a Eq. 1.12, se torna:

$$\frac{\partial T}{\partial t} M_{Tt} + (\rho_1 C_{p1} \overrightarrow{u_1} + \rho_2 C_{p2} \overrightarrow{u_2}) \cdot \overrightarrow{\nabla} T - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left(k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) = -L_v \left[\phi \frac{\partial (\rho_3 S_3)}{\partial t} + \overrightarrow{\nabla} \cdot (\rho_3 S_3 \overrightarrow{u_3}) \right]$$