## 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 adsorção.

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

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

Com isso a equação se torna:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \phi \sum_{j=1}^{N_p} \rho_j S_j \omega_{ij} + (1 - \phi) \rho_s \omega_{is} \right) + \overrightarrow{\nabla} \left( \sum_{j=1}^{N_p} (\rho_j \omega_{ij} \overrightarrow{u_j}) \right) = 0, \qquad i=1,...,N_c$$
(1.3)

Considerando um sistema de 3 fases, pode-se defini-lás como:

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

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

- i = 1, água;
- i=2, óleo;

Enquanto a fase oleosa apresenta apenas o componente óleo, as fases gasosa e aquosa apresentam somente o componente água. A partir disso, podemos reescrever a Equação 1.3 para os componentes como:

## • Componente água:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \phi \rho_1 S_1 \omega_{11} + \phi \rho_2 S_2 \omega_{12} + \phi \rho_3 S_3 \omega_{13} \right) + \overrightarrow{\nabla} \left( \rho_1 \omega_{11} \overrightarrow{u_1} + \rho_2 \omega_{12} \overrightarrow{u_2} + \rho_3 \omega_{13} \overrightarrow{u_3} \right) = 0$$
 como não há troca de massa entre os componentes :

$$\omega_{11} = 1$$
,  $\omega_{12} = 0$ ,  $\omega_{13} = 1$ 

então,

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \phi \rho_1 S_1 \omega_{\mathbf{1}\mathbf{1}} + \frac{1}{t} \phi \rho_2 S_2 \omega_{\mathbf{1}\mathbf{2}} + \frac{0}{t} \phi \rho_3 S_3 \omega_{\mathbf{1}\mathbf{3}} \right) + \overrightarrow{\nabla} \left( \rho_1 \omega_{\mathbf{1}\mathbf{1}} \overrightarrow{a_1} + \rho_2 \omega_{\mathbf{1}\mathbf{2}} \overrightarrow{a_2} + \rho_3 \omega_{\mathbf{1}\mathbf{3}} \overrightarrow{a_3} \right) = 0$$

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \phi \rho_1 S_1 + \phi \rho_3 S_3 \right) + \overrightarrow{\nabla} \left( \rho_1 \overrightarrow{u_1} + \rho_3 \overrightarrow{u_3} \right) = 0 \tag{1.4}$$

## • Componente óleo:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \phi \rho_1 S_1 \omega_{21} + \phi \rho_2 S_2 \omega_{22} + \phi \rho_3 S_3 \omega_{23} \right) + \overrightarrow{\nabla} \left( \rho_1 \omega_{21} \overrightarrow{u_1} + \rho_2 \omega_{22} \overrightarrow{u_2} + \rho_3 \omega_{23} \overrightarrow{u_3} \right) = 0$$
 como não há troca de massa entre os componentes :

$$\omega_{21} = 0, \ \omega_{22} = 1, \ \omega_{23} = 0$$

então,

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \phi \rho_1 S_1 \omega_{21} + 0 \phi \rho_2 S_2 \omega_{22} + 1 \phi \rho_3 S_3 \omega_{23} \right) 0 + \overrightarrow{\nabla} \left( \rho_1 \omega_{21} \overrightarrow{a_1} + \rho_2 \omega_{22} \overrightarrow{a_2} + \rho_3 \omega_{23} \overrightarrow{a_3} \right) = 0$$

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \phi \rho_2 S_2 \right) + \overrightarrow{\nabla} \left( \rho_2 \overrightarrow{u_2} \right) = 0 \tag{1.5}$$

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:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \phi \rho_2 S_2 \right) + \overrightarrow{\nabla} \left( \rho_2 \overrightarrow{u_2} \right) = 0$$

onde,

$$\rho(P,T),S(P,T) = \overrightarrow{u} = \frac{q}{A} = \frac{k_r}{\mu} \frac{dP}{dL} = \mu(P,T)$$
,

Dada a equação da energia:

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

$$(1.6)$$

Premissas:

- Termo de energia cinética e potencial negligenciados;
- Ação da gravidade desconsiderada;
- Sem trabalho pressão-volume;
- Meio poroso incompressível.

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

$$(1.7)$$

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

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

$$\rho U = \phi \sum_{j=1}^{N_p} \rho_j S_j U_j + (1 - \phi) \rho_s U_s$$
 (1.9)

$$\frac{\partial}{\partial t} \left( \rho U \right) + \overrightarrow{\nabla} \cdot \left( \sum_{j=1}^{N_p} \rho_j \overrightarrow{u_j} H_j \right) - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left( k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) = 0 \tag{1.10}$$

$$\frac{\partial}{\partial t} \left[ \phi \left( \rho_1 S_1 U_1 + \rho_2 S_2 U_2 + \rho_3 S_3 U_3 \right) + (1 - \phi) \rho_s U_s \right]$$

$$+\overrightarrow{\nabla}\cdot\left(\rho_{1}\overrightarrow{u_{1}}H_{1}+\rho_{2}\overrightarrow{u_{2}}H_{2}+\rho_{3}\overrightarrow{u_{3}}H_{3}\right)-\overrightarrow{\nabla}\cdot\left(k_{T_{t}}\overrightarrow{\nabla}T\right)=0$$
(1.11)

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 incompressível:

$$\frac{\partial}{\partial t} \left[ (\rho_1 S_1 H_1 + \rho_2 S_2 H_2 + \rho_3 S_3 H_3) + (1 - \phi) \rho_s H_s \right] 
+ \overrightarrow{\nabla} \cdot (\rho_1 \overrightarrow{u_1} H_1 + \rho_2 \overrightarrow{u_2} H_2 + \rho_3 \overrightarrow{u_3} H_3) - \overrightarrow{\nabla} \cdot \left( k_{T_t} \overrightarrow{\nabla} T \right) = 0$$
(1.12)

Derivando a Eq.1.12, temos:

$$\begin{split} &(1-\phi)\frac{\partial(\rho_{s}H_{s})}{\partial t} + \left[\phi\rho_{1}S_{1}\frac{\partial\hat{H}_{1}}{\partial t} + \phi\hat{H}_{1}\frac{\partial(\rho_{1}S_{1})}{\partial t}\right] + \left[\phi\rho_{2}S_{2}\frac{\partial\hat{H}_{2}}{\partial t} + \phi\hat{H}_{2}\frac{\partial(\rho_{2}S_{2})}{\partial t}\right] + \\ &\left[\phi\rho_{3}S_{3}\frac{\partial\hat{H}_{3}}{\partial t} + \phi\hat{H}_{3}\frac{\partial(\rho_{3}S_{3})}{\partial t}\right] + \left[\rho_{1}\overrightarrow{u_{1}}\cdot\overrightarrow{\nabla}\hat{H}_{1} + \hat{H}_{1}\overrightarrow{\nabla}(\rho_{1}\overrightarrow{u_{1}})\right] + \\ &\left[\rho_{2}\overrightarrow{u_{2}}\cdot\overrightarrow{\nabla}\hat{H}_{2} + \hat{H}_{2}\overrightarrow{\nabla}(\rho_{2}\overrightarrow{u_{2}})\right] + \left[\rho_{3}\overrightarrow{u_{3}}\cdot\overrightarrow{\nabla}\hat{H}_{3} + \hat{H}_{3}\overrightarrow{\nabla}(\rho_{3}\overrightarrow{u_{3}})\right] - \overrightarrow{\nabla}\cdot\left(k_{T_{t}}\overrightarrow{\nabla}T\right) = 0 \end{split}$$

Reorganizando os termos, temos:

$$(1-\phi)\frac{\partial(\rho_s H_s)}{\partial t} + \phi\rho_1 S_1 \frac{\partial \hat{H_1}}{\partial t} + \phi\rho_3 S_3 \frac{\partial \hat{H_3}}{\partial t} + \phi\rho_2 S_2 \frac{\partial \hat{H_2}}{\partial t} + \rho_1 \overrightarrow{u_1} \cdot \overset{\rightarrow}{\nabla} \hat{H_1} + \rho_2 \overrightarrow{u_2} \cdot \overset{\rightarrow}{\nabla} \hat{H_2} + \rho_3 \overrightarrow{u_3} \cdot \overset{\rightarrow}{\nabla} \hat{H_3}$$

$$+\left[\hat{H}_{1}\overrightarrow{\nabla}(\rho_{1}\overrightarrow{u_{1}}) + \phi\hat{H}_{1}\frac{\partial(\rho_{1}S_{1})}{\partial t}\right] + \left[\hat{H}_{3}\overrightarrow{\nabla}(\rho_{3}\overrightarrow{u_{3}}) + \phi\hat{H}_{3}\frac{\partial(\rho_{3}S_{3})}{\partial t}\right] + \left[\phi\hat{H}_{2}\frac{\partial(\rho_{2}S_{2})}{\partial t} + \hat{H}_{2}\overrightarrow{\nabla}(\rho_{2}\overrightarrow{u_{2}})\right] - \overrightarrow{\nabla}\cdot\left(k_{T_{t}}\overrightarrow{\nabla}T\right) = 0$$

$$(1.13)$$

Substituindo as Eqs. 1.5 e 1.4 na Eq. 1.13:

$$(1-\phi)\frac{\partial(\rho_sH_s)}{\partial t} + \phi\rho_1S_1\frac{\partial\hat{H_1}}{\partial t} + \phi\rho_2S_2\frac{\partial\hat{H_2}}{\partial t} + \phi\rho_3S_3\frac{\partial\hat{H_3}}{\partial t} + (\hat{H_3} - \hat{H_1})\frac{\partial(\rho_3S_3)}{\partial t}$$

$$- \qquad \stackrel{\rightarrow}{\nabla} \cdot \left( k_{T_t} \stackrel{\rightarrow}{\nabla} T \right) \qquad = \qquad 0 \quad (1.14)$$

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. ?? torna-se:

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

$$- L_v \left[ \phi \frac{\partial (\rho_3 S_3)}{\partial t} + \overrightarrow{\nabla} \cdot (\rho_3 S_3 \overrightarrow{u_3}) \right] \quad (1.15)$$

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. 1.15, se torna:

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