Sistema Para Controle Avancado

Matheus Marinho Bezerra

Universidade Federal da Bahia Controle Avancado Prof. Márcio André Fernandes Martins

Sistema de Compressão e Gás Natural

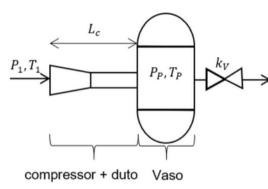


Figura 1: Sitema de Compressão retirado de Meira 2022

Composição do gás

O gás natural utilizado é rico em metano, com composição baseada em Chaczykowski 2009:

• CH₄: 98,34% C₂H₆: 0,61%

C₃H₈: 0,15% iC₄H₁₀: 0,03%

● nC₄H₁₀: 0,03% CO₂: 0,80%

Traços de: iC₅H₁₂, nC₅H₁₂, N₂

A equação de estado de Soave 1972 foi utilizada para modelar o comportamento termodinâmico do gás:

$$P = \frac{RT}{V - b} - \frac{a(T)}{V(V + b)}$$

com:

ullet a(T): fator de correção das forças intermoleculares

b: correção do volume molecular

Equações e Variáveis do Modelo de Meira 2022

Equações diferenciais que descrevem a dinâmica do sistema:

$$\frac{d\dot{m}}{dt} = \frac{A_1}{L_*} (P_2 - P_P) \tag{1}$$

$$\frac{dV_P}{dt} = -\frac{V_P^2}{v_{PM}} \left(\dot{m} - \alpha k_v \sqrt{P_P - P_{\text{out}}} \right)$$

$$\frac{dT_P}{dt} = \frac{V_P \dot{m}}{v_P M} \left(\frac{h_c - h_p}{C_W} \right) +$$
(2)

$$+\frac{R_{a}T_{P}}{C_{V}}\left[T_{P}\left(\frac{\partial Z_{P}}{\partial T}\right)_{V_{P}}+Z_{P}\right]\frac{V_{P}}{v_{P}M}\left(\dot{m}-\alpha k_{v}\sqrt{P_{P}-P_{\mathsf{out}}}\right)$$
(2)

$$\mathbf{f(u, x, z)} = 0 \tag{4}$$

Variáveis algébricas estimadas:

- \bullet P_2 , T_2 , V_2 : saída do compressor
- T_{2s} , V_{2s} : pós-compressão isentrópica
- (2) V_1 : sucção do compressor V_{imp} , V_{imp} : impelidor
 - V_{dif} , T_{dif} : difusor
 - P_P : pressão no plenum

Bibliografia I

- Chaczykowski, M. (2009). "Sensitivity of pipeline gas flow model to the selection of the equation of state". Em: *Chemical Engineering Research and Design* 87.12, pp. 1596–1603. ISSN: 0263-8762.
- Meira, Rodrigo Lima (2022). "Modelagem rigorosa em regime dinâmico e controle preditivo de sistemas de transporte de fluidos compressíveis integrados a compressores centrífugos". Tese (Doutorado em Engenharia Industrial). Universidade Federal da Bahia.
- Soave, G. (1972). "Equilibrium constants from a modified Redlich-Kwong equation of state". Em: *Chemical Engineering Science* 27.6, pp. 1197–1203. ISSN: 0009-2509.