FT II – Teste 1 Resolução

Felipe B. Pinto 61387 – MIEQB

15 de abril de 2024

Conteúdo

Questão 1

Carvão, Atm gasosa enriquecida (40% percent molar de O_2) a 1400 K, à P atm (1.013 * 10^5 Pa). Limit pela dif de O_2 sentido oposto a CO q se forma instant com carvão. Carvão = Esfera com d=0.6 mm de carbono puro $\rho=1280$ kg m⁻³.

$$2C_{(s)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2CO_{(g)}$$

- $\alpha = O_2$
- $\beta = CO$

considere

- $\mathcal{D}_{O_2-mist gas} = 10^{-4} \,\mathrm{m}^2/\mathrm{s}$
- $R = 8.31 \,\mathrm{J}\,\mathrm{mol}^{-1}\,\mathrm{K}^{-1}$
- para a) e d) estado estacionario

Q1 a.

Esquema, eq conserv de massa, condições fronteira

$$Q_{\beta} = N_{\beta,r} * S_r = N_{\beta,r} * 4 \pi r^2 = N_{\beta,r_1} * 4 \pi r_1^2 \implies N_{\beta,r} = N_{\beta,r_1} (r_1/r)^2$$

C. Fronteira Dif CO
$$egin{array}{ll} r=r_0 & y_{eta}=y_{eta,*} \ r=\infty & y_{eta,0}=0 \end{array}$$
 C. Fronteira Dif O $_2$ $egin{array}{ll} r=\infty & y_{lpha}=y_{lpha} \ r=r_0 & y_{lpha,0}=y_{lpha,*} \end{array}$ C. Fronteira Reação $egin{array}{ll} r=r_0 & t=t_0 \ r=r & t=t \end{array}$

Considero não haver CO na atmosfera indo de sua concentrção máxima na superficie para 0 em infinito e O_2 tem sua máxima de 40% no infinito e alguma mínima na superficie para que a reação ocorra

Q1 b.

Eq da vel de dif do O₂ e valor da vel

$$N_{\alpha,r} = y_{\alpha}(N_{\alpha,r} + N_{\beta,r}) - \frac{P \mathcal{D}_{\alpha,\beta}}{RT} \frac{\mathrm{d}y_{\alpha}}{\mathrm{d}r}$$

Q1 c.

Tempo até arder tudo

$$Q_{\beta} = -C_{\beta,L} \frac{\mathrm{d}V}{\mathrm{d}t} = -C_{\beta,L} \frac{\mathrm{d}(\pi r^3 4/3)}{\mathrm{d}t} = -C_{\beta,L} \pi r^2 4 \frac{\mathrm{d}r}{\mathrm{d}t} =$$

$$= N_{\beta,r} S_r = N_{\beta,r} \pi r^2 4 \implies$$

$$\implies N_{\beta,r} = -C_{\beta,L} \frac{\mathrm{d}r}{\mathrm{d}t};$$

$$N_{\beta,r} = y_{\beta}(N_{\beta,r} + N_{\alpha,r}) - \frac{P \mathcal{D}_{\beta,\alpha}}{RT} \frac{\mathrm{d}y_{\beta}}{\mathrm{d}r} \implies$$

$$\implies N_{\beta,r} \, \mathrm{d}r = \frac{y_{\beta} N_{\alpha,r} - \frac{P \mathcal{D}_{\beta,\alpha}}{RT}}{1 - y_{\beta}} \, \mathrm{d}y_{\beta}$$