

به نام پروردگار یکتا

اصول عملیات واحد

(جلسه چهارم)

مدرس: عباسی

نقود در میان ساکن

$$N_B = 0 \Rightarrow \frac{N_A}{N_A + N_B} = 1 \Rightarrow N_A = \frac{CD_{AB}}{Z} \ln \frac{1 - x_{A2}}{1 - x_{A1}} \quad (*)$$

$$\begin{cases} x_{A1} + x_{B1} = 1 \\ x_{A2} + x_{B2} = 1 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x_{B1} = 1 - x_{A1} \\ x_{B2} = 1 - x_{A2} \end{cases} \xrightarrow{(*)} N_A = \frac{CD_{AB}}{Z} \ln \frac{x_{B2}}{x_{B1}} \xrightarrow{\times \frac{x_{A1} - x_{A2}}{x_{A1} - x_{A2}}} N_A = \frac{CD_{AB}}{Z} \frac{x_{A1} - x_{A2}}{\ln \frac{x_{B2}}{x_{B1}}}$$

$$x_{A1} - x_{A2} = (1 - x_{B1}) - (1 - x_{B2}) = x_{B2} - x_{B1} \Rightarrow N_A = \frac{CD_{AB}}{Z} \frac{x_{A1} - x_{A2}}{\frac{x_{B2} - x_{B1}}{\ln \frac{x_{B2}}{x_{B1}}}} \Rightarrow N_A = \frac{CD_{AB} (x_{A1} - x_{A2})}{Z x_{BM}}$$

$\frac{x_{B2} - x_{B1}}{\ln \frac{x_{B2}}{x_{B1}}} = x_{BM}$
متوسط هندسی

$$x_{BM} \times \frac{P}{P} = \frac{P_{B2} - P_{B1}}{P \ln \frac{P_{B2}}{P_{B1}}} = \frac{P_{BM}}{P} \xrightarrow{\text{لایزال}} N_A = \frac{PD_{AB}}{RTZ} \frac{x_{A1} - x_{A2}}{\frac{P_{BM}}{P}} \Rightarrow N_A = \frac{PD_{AB} (P_{A1} - P_{A2})}{RTZ P_{BM}}$$

مثال: مطلوب است میزان انتقال جرم اکسیژن به ازای واحد سطح از میان لایه‌ای به ضخامت 2 mm ، وقتی غلظت اکسیژن در دو طرف لایه به ترتیب 10% و 20% جوی اکسیژن باشد. لایه مخلوطی از اکسیژن و نیتروژن است. فشار کل اتمسفر و دما 25°C است. فرض کنید فقط انتقال جرم اکسیژن را دانسته باشیم.

$$D_{AB} = 2.064 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s} \quad (\text{در شرایط مسئله})$$

$$\text{پاسخ: } N_B = 0 \Rightarrow N_A = \frac{P D_{AB} (P_{A1} - P_{A2})}{RT z P_{BM}}$$

$$\begin{cases} P_{A1} = 0.2 \text{ atm} \\ P_{A2} = 0.1 \text{ atm} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} P_{B1} = P - P_{A1} = 0.8 \text{ atm} \\ P_{B2} = P - P_{A2} = 0.9 \text{ atm} \end{cases} \Rightarrow P_{BM} = \frac{P_{B2} - P_{B1}}{\ln \frac{P_{B2}}{P_{B1}}} = \frac{0.9 - 0.8}{\ln \frac{0.9}{0.8}} = 0.849$$

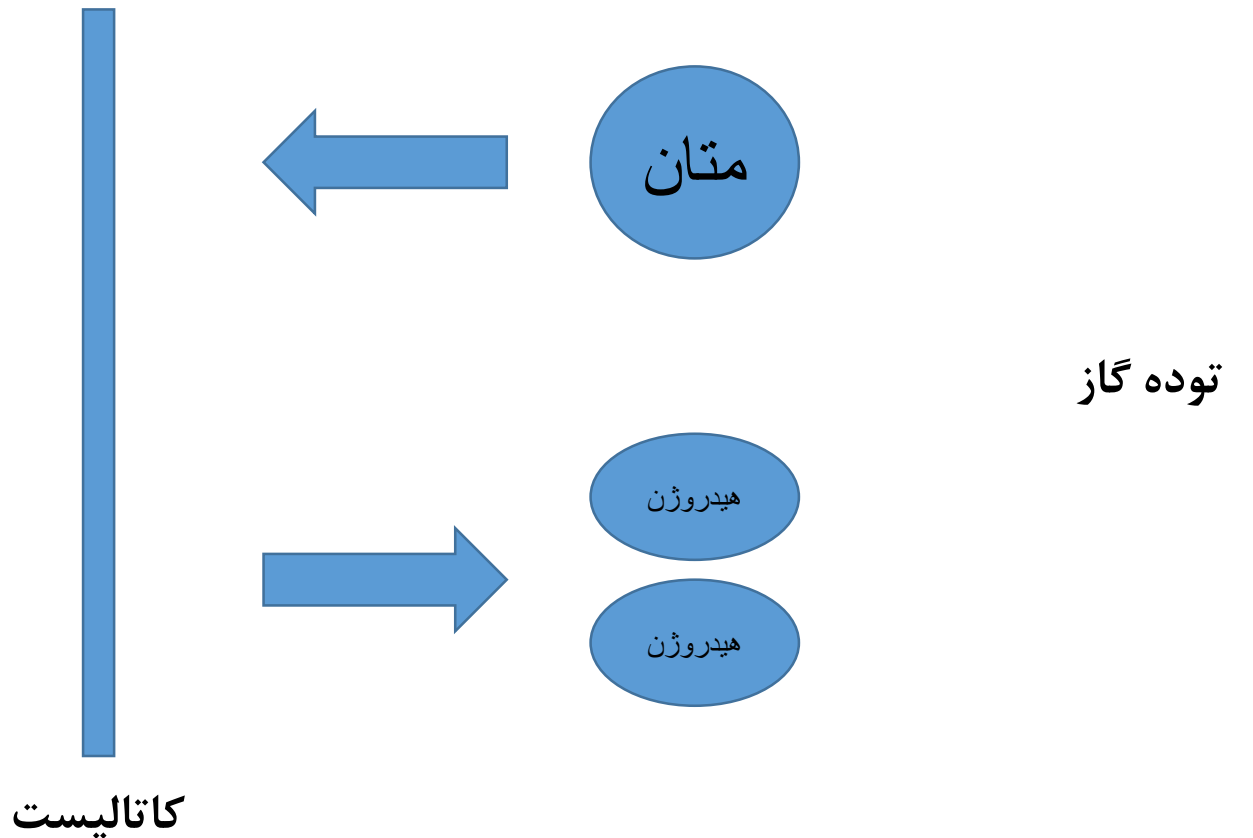
$$P_t = 1 \text{ atm} = 101325 \text{ Pa}, \quad T = 25 + 273 = 298 \text{ K}, \quad R = 8314 \text{ J/mol}\cdot\text{K}$$

$$\Rightarrow N_A = \frac{(2.064 \times 10^{-5})(101325)}{(8314)(298)(2 \times 10^{-3})} \left(\frac{0.2 - 0.1}{0.849} \right) = 4.97 \times 10^{-5} \text{ kmol/m}^2\cdot\text{s}$$

$$\dot{n}_A = N_A \cdot S = (4.97 \times 10^{-5})(1) = 4.97 \times 10^{-5} \text{ kmol/s}$$

واکنش روی سطح کاتالیز

• وقتی واکنش روی سطح کاتالیز رخ دهد، واکنش دهنده روی سطح کاتالیز جذب شده، سپس واکنش می‌دهد و محصول واکنش از روی سطح کاتالیز به سمت توده می‌رسد.
• سوال باز می‌گردد پس جهت نفوذ واکنش دهنده و محصول در خلاف جهت هم است ولی نیست آن‌ها بر اساس استوکیومتری واکنش تعیین می‌شود.



مثال: گاز متان روی سطح کاتالیست به صورت $\text{CH}_4 \rightarrow \text{C} + 2\text{H}_2$ شکسته می‌شود. واکنش بسیار سریع است. فشار کل ثابت و برابر افتشراست. ضخامت لایه انتقال جرم، یک میلی‌متر و دما صفر درجه سانتی‌گراد است. جزء مولی متان در توده سیال 0.06 است. فشار مولی متان و مقدار تولید هیدروژن را حساب کنید. دقت کنید که کربن روی سطح کاتالیست بلندی می‌ماند و نفوذ نمی‌کند.

$D_{AB} = 6.25 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$ (در شرایط مشخص)

پاسخ: متان = A

هیدروژن = B

$$\text{CH}_4 \rightarrow \text{C} + 2\text{H}_2 \Rightarrow N_B = -2N_A \Rightarrow \frac{N_A}{N_A + N_B} = -1 \Rightarrow N_A = -\frac{PD_{AB}}{RTz} \ln \frac{-1 - y_{A2}}{-1 - y_{A1}}$$

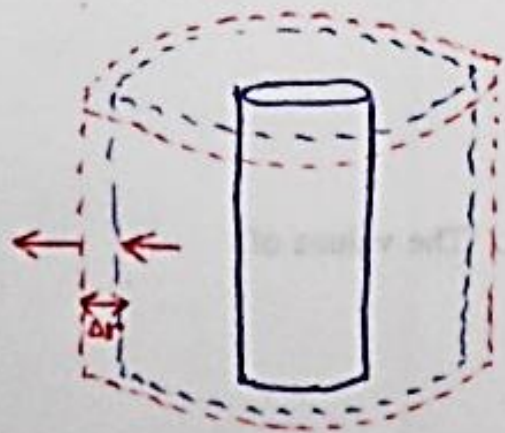
$$y_{A1} = 0.06, \quad y_{A2} = 0 \quad (\text{به دلیل واکنش سریع})$$

$$\Rightarrow N_A = \frac{(101325)(6.25 \times 10^{-5})}{(8314)(273)(1 \times 10^{-3})} \ln \left[\frac{-1 - 0}{-1 - 0.06} \right] = 1.311 \times 10^{-3} \frac{\text{kmol}}{\text{m}^2 \cdot \text{s}}$$

$$\Rightarrow N_B = -2N_A = -2 \times (1.311 \times 10^{-3}) = -2.622 \times 10^{-3} \frac{\text{kmol}}{\text{m}^2 \cdot \text{s}}$$

انتقال جرم خارج یک استوانه در شرایط یکپارچگی

استوانه‌ای به شعاع R و ارتفاع L در نظر بگیرید که انتقال جرم از سطح جانبی استوانه به محض اطراف آن صورت می‌گیرد. فرض می‌شود مقدار انتقال جرم به حدی کم است که بتوان از حرکت نودهای صرف نظر کرد پس انتقال جرم مولکولی فقط در جهت r است.



نقودر
حیرای
ساکت

$$N_A = J_A + X_A(N_A + N_B) \Rightarrow N_A(1 - X_A) = -C D_{AB} \frac{dX_A}{dr}$$

چون در جهت r سطح زیاد می‌شود پس N_A ثابت نیست اما $N_A \cdot S$ ثابت است.

$$N_A(2\pi r L)(1 - X_A) = -C D_{AB}(2\pi r L) \frac{dX_A}{dr} \Rightarrow N(1 - X_A) = -C D_{AB}(2\pi r L) \frac{dX_A}{dr}$$

$$\Rightarrow -\frac{C D_{AB}(2\pi L)}{N} \frac{dX_A}{1 - X_A} = \frac{dr}{r} \Rightarrow \frac{C D_{AB}(2\pi L)}{N} \ln \frac{1 - X_{A2}}{1 - X_{A1}} = \ln \frac{r_2}{r_1}$$

$$\Rightarrow N = \frac{C D_{AB}(2\pi L)}{\ln \frac{r_2}{r_1}} \ln \frac{1 - X_{A2}}{1 - X_{A1}}$$

تقود
مسايف

$$N_A = J_A + x_A(N_A + N_B) \Rightarrow N_A(2\pi rL) = -CD_{AB}(2\pi rL) \frac{dx_A}{dr}$$

~~تقود~~

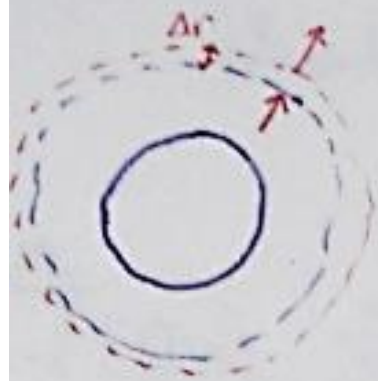
$$\Rightarrow N = -CD_{AB}(2\pi rL) \frac{dx_A}{dr} \Rightarrow \frac{-CD_{AB}(2\pi L)}{N} dx_A = \frac{dr}{r}$$

$$\Rightarrow \frac{CD_{AB}(2\pi L)}{N} (x_{A1} - x_{A2}) = \ln \frac{r_2}{r_1}$$

$$\Rightarrow N = \frac{CD_{AB}(2\pi L)}{\ln \frac{r_2}{r_1}} (x_{A1} - x_{A2})$$

استفاده از معادله شارک در یک کره در شرایط پایا

یک کره در فضای درختوا معلاق تک داشته شده است. نرخ تصعیر تقشالی را از سطح بیابید.



$$\text{معادله تقشالی نفوذ می کند} \Rightarrow N_B = 0 \Rightarrow N_A = J_A + X_A N_A \Rightarrow N_A(1 - X_A) = -C_{DAB} \frac{dX_A}{dr}$$

$$N_A(4\pi r^2)(1 - X_A) = -C_{DAB}(4\pi r^2) \frac{dX_A}{dr} \Rightarrow \frac{-C_{DAB}(4\pi)}{N} \frac{dX_A}{1 - X_A} = \frac{dr}{r^2}$$

$$\Rightarrow \frac{C_{DAB}(4\pi)}{N} \ln \frac{1 - X_{A2}}{1 - X_{A1}} = \frac{1}{r_2} - \frac{1}{r_1} \Rightarrow N = \frac{C_{DAB}(4\pi)}{\frac{1}{r_2} - \frac{1}{r_1}} \ln \frac{1 - X_{A2}}{1 - X_{A1}}$$

در فاصله دور از کره ($r_2 \rightarrow \infty$)، هوای خالص داریم ($X_{A2} = 0$) پس:

$$N = C_{DAB} r_1 (4\pi) \ln(1 - X_{A1})$$

تکلیف: کره ای از جنس نفتالین با شعاع ۲ میلی متر در هوای ساکن با فشار یک اتمسفر و دمای ۳۱۸ کلوین، معلق نگه داشته شده است. فرض می شود که دمای سطح کره نیز با هوای محیط هم دما باشد و فشار بخار نفتالین در این دما ۰/۵۵۵ میلی متر جیوه داده شده است. اگر در این دما، ضریب نفوذ نفتالین در هوا برابر با $6.92 \times 10^{-6} \frac{m^2}{s}$ باشد، نرخ تصعید نفتالین را از سطح کره محاسبه کنید.

(ابتدا باید رابطه ای برای نرخ تصعید به دست آورید. همچنین به خاطر داشته باشید که با تصعید نفتالین، سطح کره با کاهش شعاع، کاهش می یابد اما حاصل ضرب شار انتقال جرم و سطح ثابت است.)

مهلت ارسال پاسخ: تا یک هفته پس از ارسال فایل تدریس

ارسال پاسخ به ایمیل:

a.abasi.eng2014@gmail.com

در عنوان ایمیل حتما "تکلیف چهارم درس اصول عملیات واحد" نوشته شود.

نام فایل، نام دانشجو باشد.