

تعداد سوالات: تستی: ۰ تشریحی: ۷

عنوان درس: انتقال جرم

سری سوال: یک ۱

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۰ تشریحی: ۱۲۰

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی شیمی گرایش صنایع پالایش، پتروشیمی و گاز، مهندسی شیمی گرایش صنایع غذایی، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت

۱۳۱۷۰۹۴

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

۱- واحدهای عملیاتی که در تماس دو فاز مایع- جامد قرار مورد استفاده قرار می‌گیرند را شرح دهید.

۲- ضریب نفوذ CO_2 در هلیوم در دمای 2°C و فشار اتمسفر برابر $\frac{m^2}{s} \times 10^{-5} = 5.31$ گزارش شده است. ضریب نفوذ CO_2 در هلیوم در فشار 10 atm و دمای 225°C را محاسبه کنید؟

$$\frac{D_{AB(1)}}{D_{AB(2)}} = \left[\frac{T_1}{T_2} \right]^{\frac{3}{2}} \left[\frac{P_1}{P_2} \right] \left[\frac{\Omega_2}{\Omega_1} \right]$$

$$T = 3.2^{\circ}\text{C} \Rightarrow \Omega = 0.8078, \quad T = 225^{\circ}\text{C} \Rightarrow \Omega = 0.7334$$

۳- دو ظرف بزرگ توسط لوله ای مطابق شکل به یکدیگر متصل شده اند. در یکی از ظرفها مقدار 80% N_2 و 20% O_2 در ظرف دیگر 30% N_2 و 70% O_2 میباشد. فشار کل ثابت و از هرگونه جابجایی صرف نظر می شود.

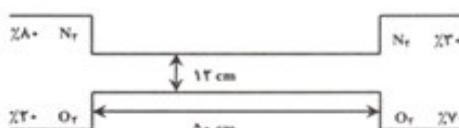
کanal به قطر 12 cm و به طول 50 cm دما 25°C است. دما 10 atm و فشار کل اتمسفری می باشد. ضریب نفوذ نیتروژن در

$$R = 8314\text{ J/kg mole K} \quad D_{\text{N}_2-\text{O}_2} = 1.81 \times 10^{-5} \frac{m^2}{s}$$

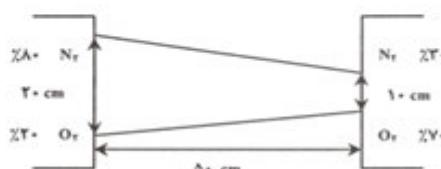
الف) مطلوبست مقدار انتقال جرم نیتروژن برحسب kmol/s

ب) اگر کanal به صورت مخروطی باشد (شکل ۲)؛ در این صورت مقدار انتقال جرم نیتروژن چقدر می شود.

ج) اگر کanal به صورت مخروطی و بر عکس در مسیر قرار داده شود. در اینصورت مقدار انتقال جرم نیتروژن چقدر خواهد شد؟



شکل ۱ - کanal با سطح مقطع ثابت



شکل ۲ - کanal مخروطی

تعداد سوالات: تستی: ۰ تشریحی: ۷

عنوان درس: انتقال جرم

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۰ تشریحی: ۱۲۰

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی شیمی گرایش صنایع پالایش، پتروشیمی و گاز، مهندسی شیمی گرایش صنایع غذایی، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت ۱۳۱۷۰۹۴

۲،۸۰ نمره

۴- در یک ستون دیواره مرطوب، جذب دی اکسید گوگرد از هوا توسط آب صورت می‌گیرد. در نقطه‌ای از دستگاه، جزء حجمی SO_2 در توده گاز ۱٪ و درصد ۰،۱٪ در مایع ۴٪ می‌باشد. دانسیته مایع در این نقطه برابر $r = 990 \text{ kg/m}^3$ است. دما C_{50° و فشار سیستم اتمسفر است. ملاحظه شده که ۰،۴۷٪ از کل مقاومت در فاز گازی و ۰،۵۳٪ از کل مقاومت در فاز مایع قرار دارد. ضریب کلی انتقال جرم بر مبنای گاز به صورت

$$K_G = 7.36 \times 10^{-10} \frac{\text{kmol}}{\text{m}^2 \text{h} \left(\frac{\text{N}}{\text{m}^2} \right)}$$

است.

نتایج مربوط به داده‌های تعادلی SO_2 بین آب و هوا به شرح زیر ارائه شده است.

$\frac{\text{SO}_2 \text{ کیلوگرم}}{\text{کیلوگرم آب} \times 100}$	۰/۲	۰/۳	۰/۵	۰/۷
فشار جزئی SO_2 [mmHg]	۲۹	۴۶	۸۳	۱۱۹

مطلوبست:

الف- ضریب کلی انتقال جرم بر مبنای فاز مایع KL

ب- ضرایب فیلمی انتقال جرم k_G ، k_y ، k_C ، k_x ، k_L

۱،۴۰ نمره

۵- تماس مخلوط هوا و گاز SO_2 با آب صورت گرفته است. پس از انجام آزمایشات خاص مختلف، نتایج تعادلی زیر بدست آمده است.

$\frac{\text{SO}_2 \text{ کیلوگرم}}{\text{کیلوگرم آب خالص} \times 100}$	۰/۲	۰/۳	۰/۵	۰/۷
فشار جزئی SO_2 بر حسب میلیمتر جیوه	۲۹	۴۶	۸۳	۱۱۹

مطلوبست: الف- مقادیر منحنی تعادلی XY بر حسب مولی. فشار کل اتمسفر است.

ب- مقادیر منحنی تعادلی XY بر حسب جرمی.

تعداد سوالات: تستی: ۰ تشریحی: ۷

عنوان درس: انتقال جرم

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۰ تشریحی: ۱۲۰

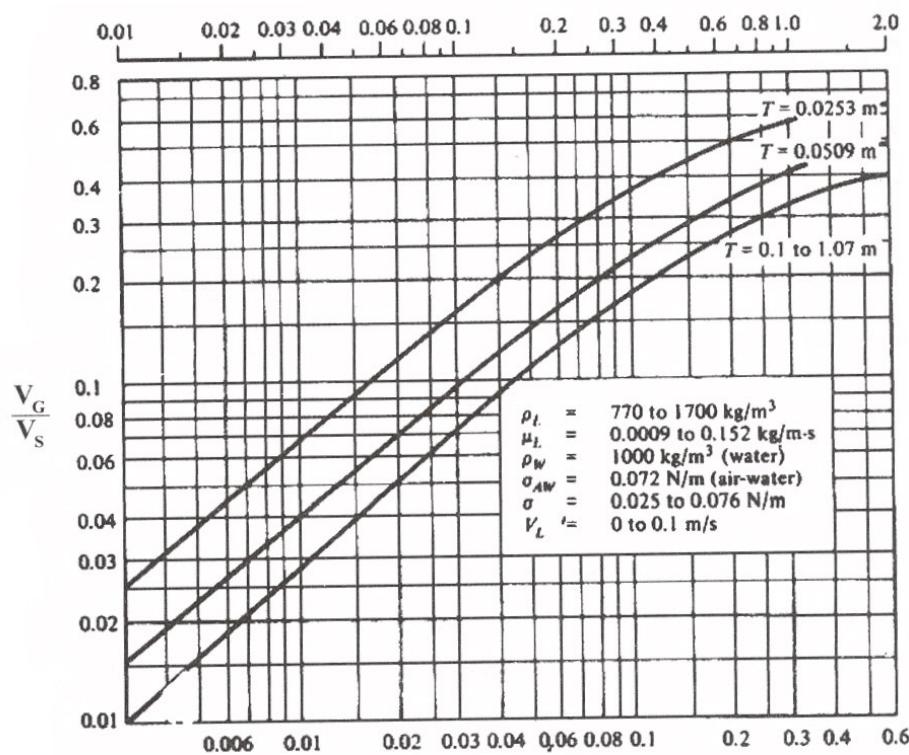
رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی شیمی گرایش صنایع پالایش، پتروشیمی و گاز، مهندسی شیمی گرایش صنایع غذایی، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت ۱۳۱۷۰۹۴

۲.۱۰ سه ستونی به قطر ۱m متر برای جداسازی کلر موجود در آب با استفاده از جریان هوا از طریق یک sparger موجود است. ارتفاع ستون ۳m متر، جریان هوا و آب به صورت موازی و غیرهمسویی باشد.. دبی مایع $10 \times 8 \text{ m}^3/\text{s}$ و دبی جرمی گاز 0.055 kg/s است. Sparger مورد استفاده دارای 50 mm^3 سوراخ و قطر هر سوراخ 0.05 mm می باشد.

$$\text{مطلوبست محاسبه سطح ویژه } a = \frac{6\phi}{d_p} \text{ و ضریب انتقال جرم فیلم مایع، فشار محیط اتمسفر و دما } 25^\circ\text{C} \text{ است.}$$

$$d_p = 0.0071 \text{ Re}_0^{-0.05} \quad \dot{V}_G = \frac{\dot{V}_{mG}}{\rho_G} \quad \text{Re}_0 = \frac{\rho_G V_0 d_0}{\mu_G} \quad R = 8314 \text{ J/kg mole K}$$

$$\mu_G = 1.8 \times 10^{-5} \frac{\text{kg}}{\text{ms}} \quad V_L = \frac{\dot{V}_L}{A_C} \quad V_S = \frac{V_G}{\phi} - \frac{V_L}{1-\phi} \quad \dot{\gamma} = 0.072 \frac{N}{m} \quad V_0 = \frac{\dot{V}_G}{n_0 \pi d_0^2 / 4}$$



شکل ۸-۸ سرعت لغزشی در ظروف مججهز به Sparger

۱.۴۰

۷- پارامترهای مهم در انتخاب پکینگ مناسب برای ستون های پر شده را شرح دهد.