

کد کنترل

710A



710A

صبح جمعه
۱۴۰۴/۱۱/۱۰
دفترچه شماره ۲ از ۲



جمهوری اسلامی ایران
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری
سازمان سنجش آموزش کشور

«علم و تحقیق، کلید پیشرفت کشور است.»
مقام معظم رهبری

آزمون ورودی دوره‌های دکتری (نیمه‌متمرکز) - سال ۱۴۰۵
مهندسی شیمی (کد ۲۳۶۰)

مدت زمان پاسخ‌گویی: ۱۳۵ دقیقه

تعداد سؤال: ۷۰ سؤال

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سؤال‌ها

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	سینتیک و طراحی راکتور - ترمودینامیک	۲۰	۱	۲۰
۲	مهندسی بیوشیمی پیشرفته (میکروبیولوژی صنعتی و تکنولوژی آنزیم‌ها)	۲۵	۲۱	۴۵
۳	پدیده‌های انتقال	۲۵	۴۶	۷۰

استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

این آزمون نمره منفی دارد.

حق چاپ، تکثیر و انتشار سؤالات به هر روش (الکترونیکی و...) پس از برگزاری آزمون، برای تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز می‌باشد و با متخلفین برابر مقررات رفتار می‌شود.

* داوطلب گرامی، عدم درج مشخصات و امضا در مندرجات کادر زیر، به منزله عدم حضور شما در جلسه آزمون است.

اینجانب با شماره داوطلبی با آگاهی کامل، یکسان بودن شماره صندلی خود با شماره داوطلبی مندرج در بالای کارت ورود به جلسه، بالای پاسخنامه و دفترچه سؤالات، نوع و کدکنترل درج شده بر روی جلد دفترچه سؤالات و پایین پاسخنامه را تأیید می‌نمایم.

امضا:

سینتیک و طراحی راکتور - ترمودینامیک:

۱- واکنش $A + B \rightarrow 2R$ در یک راکتور مخلوط‌شونده همزن‌دار پیوسته (Mixed) و در فاز گاز انجام می‌شود. مواد اولیه با دمای 400 K و فشار 4 اتمسفر به راکتور وارد می‌شوند. اگر خروجی راکتور در دمای 300 K و فشار 3 اتمسفر باشد، میزان C_R بر حسب مول بر لیتر چقدر است؟

$$C_{A_0} = 20, C_{B_0} = 200, C_A = 1 \frac{\text{mol}}{\text{lit}}$$

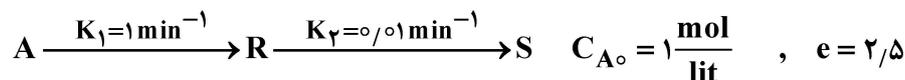
(۲) ۱۵۰

(۱) ۱۴۰

(۴) ۱۹۰

(۳) ۱۸۰

۲- برای واکنش زیر، غلظت ماده نهایی درون یک راکتور ناپیوسته پس از 100 دقیقه، چند مول به لیتر است؟



(۲) ۰/۶

(۱) صفر

(۴) ۰/۸

(۳) ۰/۷

۳- برای بررسی یک واکنش نامشخص $(A \rightarrow \text{Products}) -r_A = KC_A^n$ ، ابتدا واکنش با $C_{A_0} = 10 \frac{\text{mol}}{\text{lit}}$ انجام می‌شود و مقدار $t_{0.8} = 18/5$ ثانیه به دست می‌آید. در واکنش دیگری با $C_{A_0} = 5 \frac{\text{mol}}{\text{lit}}$ مقدار $t_{0.8} = 23$ ثانیه حاصل می‌شود. مرتبه واکنش (n)، کدام است؟

(۴) صفر

(۳) کمتر از یک

(۲) یک

(۱) بیشتر از یک

۴- واکنش درجه اول $2A \rightarrow 3R$ در فاز گاز در یک راکتور ناپیوسته با A خالص در دمای ثابت انجام می‌شود. در صورتی که تبدیل 40 درصد مدنظر باشد، فشار کل چند درصد افزایش می‌یابد؟

(۲) ۳۰

(۱) ۴۰

(۴) ۱۰

(۳) ۲۰

۵- واکنش فاز مایع محصولات $A \rightarrow$ با سینتیک مرتبه دوم در دو راکتور مخلوط‌شونده همزن‌دار پیوسته (mixed) کاملاً یکسان انجام می‌شود. اگر دبی حجمی ورودی کل U_0 و غلظت ورودی C_{A_0} باشد، کدام آرایش راکتورها بیشترین تبدیل خروجی نهایی را دارد؟

(۱) اتصال سری یا پشت سرهم

(۲) اتصال موازی (هر راکتور خوراک $\frac{U_0}{2}$ را دریافت کند)

(۳) هر دو اتصال سری و موازی عملکرد یکسانی خواهند داشت.

(۴) بستگی به ثابت سرعت واکنش دارد.

۶- واکنش مرتبه اول گازی $A \rightarrow 2R$ با معادله سرعت $-r_A = 2C_A$ در دمای عملیاتی ثابت انجام می‌شود. اگر این

واکنش در یک راکتور لوله‌ای پیوسته (Plug) شامل A خالص با دبی حجمی ورودی $10 \frac{\text{lit}}{\text{min}}$ و غلظت ورودی ۴

مولار انجام شود، نسبت غلظت خروجی R به A در تبدیل $X_A = 0.6$ چقدر خواهد بود؟

۱) ۱/۵ (۲) ۲

۳) ۲/۵ (۴) ۳

۷- واکنش برگشت پذیر و ابتدایی $A \rightleftharpoons B$ در یک راکتور ناپیوسته انجام می‌شود. ثابت سرعت واکنش رفت

0.1 min^{-1} و ثابت تعادل ۴ است. اگر غلظت اولیه A برابر ۲ مولار و غلظت اولیه B صفر باشد، پس از چند دقیقه

غلظت B به ۵۰٪ مقدار تعادلی خود می‌رسد؟ $(\ln(2) = 0.7)$

۱) ۴/۹ (۲) ۵/۶

۳) ۶/۳ (۴) ۷/۰

۸- واکنش مرتبه دوم فاز مایع $A \xrightarrow{K=1 \frac{\text{lit}}{\text{mol.s}}} 2S$ در یک راکتور لوله‌ای پیوسته (Plug) با خوراک خالص A انجام

می‌پذیرد. اگر هدف تولید ماده S به میزان $F_S = 3 \frac{\text{mol}}{\text{s}}$ باشد، حجم راکتور مورد نیاز چند لیتر است؟

$$F_{A_0} = 2 \frac{\text{mol}}{\text{s}}, C_{A_0} = 1 \frac{\text{mol}}{\text{lit}}$$

۱) ۱/۳ (۲) ۱/۲

۳) ۲/۳ (۴) ۳/۲

۹- در یک محلول دو جزئی مایع در دمای T و فشار P رابطه زیر برقرار است. مقدار \bar{H}_1^∞ و \bar{H}_2^∞ کدام است؟

(واحدها هماهنگ و اختیاری است.)

$$H = 100x_1 + 150x_2 + x_1 x_2 (10x_1 + 5x_2)$$

۱) $\bar{H}_1^\infty = 90$ و $\bar{H}_2^\infty = 140$ (۲) $\bar{H}_1^\infty = 90$ و $\bar{H}_2^\infty = 160$

۳) $\bar{H}_1^\infty = 105$ و $\bar{H}_2^\infty = 140$ (۴) $\bar{H}_1^\infty = 105$ و $\bar{H}_2^\infty = 160$

۱۰- در فرایندی برگشت پذیر، فشار یک قطعه یک کیلوگرمی مسی را در حالی که دمای آن در ۱۵ درجه سانتی‌گراد

ثابت نگه داشته شده است، از ۰/۱ مگاپاسکال تا ۱۰۰ مگاپاسکال افزایش می‌دهیم. مقدار انتقال گرما برای این

فرایند بر حسب ژول بر کیلوگرم چقدر است؟ $(\alpha_P = 5 \times 10^{-5} \text{ K}^{-1}, \beta_T = 8.6 \times 10^{-12}, \nu = 0.7000114 \frac{\text{m}^3}{\text{kg}})$

۱) ۱۱۶/۴ (۲) ۱۴۶/۱

۳) ۱۶۴/۱ (۴) ۴۱۶/۱

۱۱- دو گرم مول گاز کامل «الف» با سه گرم مول گاز کامل «ب» که از دو جنس مختلف هستند، در دما و فشار ثابت

مخلوط می‌شوند. تغییر آنترپی این تحول اختلاط کدام است؟ ($R = 10$) و واحدها همه هماهنگ و اختیاری است.)

$$\ln 2 = 0.7, \ln 3 = 1.1, \ln 5 = 1.6$$

۱) ۶۶ (۲) ۳۳

۳) ۱۱ (۴) ۶/۶

۱۲- یک میله فلزی به جرم ۱۰، گرمای ویژه ۲ و دمای ۹۰۰ K، در هوای آزاد به دمای ۳۰۰ K قرار داده می‌شود تا به تعادل برسد. تغییر خالص آنتروپی این تحول کدام است؟ (واحدها همه هماهنگ و اختیاری هستند.)

$$\ln 2 = 0.7, \ln 3 = 1.1, \ln 5 = 1.6, \ln 7 = 1.9$$

$$(2) 1.8$$

$$(1) 1.6$$

$$(4) 4.0$$

$$(3) 2.2$$

۱۳- برای یک مخلوط گازی دوگانه $Z = 1 + \frac{BP}{RT}$ و $\delta_{12} = 2B_{12} - B_{11} - B_{22}$ است. تابع (ΔV) یا تغییر حجم به علت اختلاط در دما و فشار ثابت، کدام است؟ (y_1 و y_2 کسر مولی هستند.)

(۱) $y_1 y_2 \delta_{12}$

$$(2) -2y_1 y_2 \delta_{12}$$

$$(4) (1 - y_1) y_2 \delta_{12}$$

$$(3) y_1 (1 - y_2) \delta_{12}$$

۱۴- معادله حالت یک گاز خالص از رابطه $Z = 1 + B'P$ پیروی می‌کند که در آن رابطه زیر برقرار است. تغییر آنتالپی مخصوص این گاز در دمای ثابت T موقعی که فشار از یک فشار خیلی خیلی کم تا فشار نهایی P تغییر کند، برابر با کدام است؟ (a و b دو عدد ثابت هستند.)

$$B' = \frac{B}{RT} = \frac{b}{RT} - \frac{a}{RT^2}$$

$$(2) bP - \frac{aP}{T^2}$$

$$(1) -\frac{2aP}{T^2}$$

$$(4) bP - \frac{3aP}{T^2}$$

$$(3) bP + \frac{2aP}{T^2}$$

۱۵- معادله حالت یک گاز از رابطه $P(v - b) = RT$ پیروی می‌کند. اگر آن گاز در یک تحول دما ثابت از حالت اولیه (P_1, V_1) به حالت ثانویه (P_2, V_2) برسد، تغییر انرژی آزاد هلمهولتز آن (ΔA) کدام است؟ (b یک عدد ثابت است.)

$$(2) RT \ln \frac{V_2}{V_1}$$

$$(1) RT \ln \frac{P_2}{P_1}$$

$$(4) RT \ln \frac{V_1}{V_2}$$

$$(3) RT \ln \frac{P_1}{P_2}$$

۱۶- یک گاز واقعی از معادله حالت واندروالس پیروی می‌کند. با فرض اینکه ظرفیت گرمایی آن با دما به صورت $C_v = C_1 + C_2 T$ تغییر کند، تغییرات آنتروپی گاز برای رسیدن از دمای T_1 به دمای T_2 چقدر خواهد بود؟

$$P = \frac{RT}{V - b} - \frac{a}{V^2}$$

$$(1) \Delta S = \frac{C_2}{2} (T_2^2 - T_1^2) + C_1 (T_2 - T_1) - R \ln \frac{V_2 - b}{V_1 - b}$$

$$(2) \Delta S = \frac{C_2}{2} (T_2^2 - T_1^2) + C_1 (T_2 - T_1) - a \left(\frac{1}{V_2} - \frac{1}{V_1} \right)$$

$$(3) \Delta S = C_1 \ln \frac{T_2}{T_1} + C_2 (T_2 - T_1) + R \ln \frac{V_2 - b}{V_1 - b}$$

$$(4) \Delta S = R \ln \frac{V_2 - b}{V_1 - b} - a \left(\frac{1}{V_2} - \frac{1}{V_1} \right)$$

۱۷- در رابطه با γ_2 و γ_2^* ، کدام یک از روابط زیر درست است؟

$$\frac{\gamma_2}{\gamma_2^*} = \lim_{x_2 \rightarrow 0} \gamma_2 \quad (2) \qquad \frac{\gamma_2^*}{\gamma_2} = \lim_{x_2 \rightarrow 0} \gamma_2 \quad (1)$$

$$\frac{\gamma_2^*}{\gamma_2} = \lim_{x_2 \rightarrow 1} \gamma_2 \quad (4) \qquad \frac{\gamma_2}{\gamma_2^*} = \lim_{x_2 \rightarrow 0} \gamma_2^* \quad (3)$$

۱۸- برای ماده تک فازی، $\left(\frac{\partial S}{\partial P}\right)_T$ برابر با کدام است؟

$$-\frac{C_P}{T} \left(\frac{\partial T}{\partial P}\right)_H \quad (2) \qquad \frac{C_P}{T} \left(\frac{\partial T}{\partial P}\right)_H \quad (1)$$

$$-\frac{C_P}{T} \left(\frac{\partial T}{\partial P}\right)_S \quad (4) \qquad \frac{C_P}{T} \left(\frac{\partial T}{\partial P}\right)_S \quad (3)$$

۱۹- یک مخلوط گازی در فشار ۲ اتمسفر، وارد یک کمپرسور فرضی می‌شود که به صورت دما ثابت بازگشت پذیر کار می‌کند (در دمای ثابت ۴۰۰ K). فشار گاز خروجی برابر ۴۰ اتمسفر است. این گاز از معادله ویریال $Z = 1 + B'P$ پیروی می‌کند و ضریب تراکم پذیری آن در ورودی کمپرسور برابر ۰/۹ و در خروجی برابر ۰/۶

است. به طور تقریبی مقدار کار مصرفی بر حسب کیلوژول بر کیلوگرم کدام است؟ $R = 0.5 \frac{\text{kJ}}{\text{kg.K}}$

$$\text{Exp}(x) = 1 + x + \frac{x^2}{2!} + \frac{x^3}{3!} + \dots \quad \text{و} \quad \ln 2 = 0.7, \ln 3 = 1.1, \ln 5 = 1.6$$

$$340 \quad (2) \qquad 540 \quad (1)$$

$$170 \quad (4) \qquad 270 \quad (3)$$

۲۰- یک قطعه فلزی به جرم ۲۰۰۰ کیلوگرم و گرمای ویژه $10 \frac{\text{kJ}}{\text{kg.K}}$ و با دمای اولیه ۸۰۰ K، در هوای آزاد به دمای ۳۰۰ K قرار دارد. حداکثر مقدار کار قابل تصور قابل حصول از آن چند کیلوژول است؟

$$\ln 2 = 0.7, \ln 3 = 1.1, \ln 5 = 1.6$$

$$2 \times 10^3 \quad (2) \qquad 2 \times 10^6 \quad (1)$$

$$4 \times 10^3 \quad (4) \qquad 4 \times 10^6 \quad (3)$$

مهندسی بیوشیمی پیشرفته (میکروبیولوژی صنعتی و تکنولوژی آنزیم‌ها):

۲۱- کدام معادله سلولی در تعیین مشخصات میکروارگانیسم بومی، کارایی دارد؟

(۱) مدل مونود اصلاح شده

(۲) مدل غیرساختمانی گادن

(۳) مدل دنیوترفر

(۴) مدل ریکانی

۲۲- ۰/۱ میلی لیتر باکتریوفاژ با غلظت $4 \times 10^9 \frac{\text{phage}}{\text{mL}}$ به ۰/۵ میلی لیتر سلول کلی باسیل با غلظت $2 \times 10^8 \frac{\text{cell}}{\text{mL}}$

اضافه شده است. تراکم آلودگی چقدر است؟

$$2 \frac{\text{phage}}{\text{cell}} \quad (2) \qquad 4 \text{ phage} \quad (1)$$

$$4 \frac{\text{phage}}{\text{cell}} \quad (4) \qquad 4 \times 10^8 \text{ cells} \quad (3)$$

۲۳- کدام نوع بیوراکتور برای تولید پروتئین‌های نوترکیب با استفاده از سلول‌های پستانداران مناسب‌تر است و در یک فرایند پیوسته تولید آنزیم، اگر نرخ رقت (D) از نرخ رشد ویژه (μ) بیشتر شود، چه اتفاقی می‌افتد؟

(۱) بیوراکتور غشایی - فرایند به‌حالت پایدار می‌رسد.

(۲) بیوراکتور همزن‌دار - بیوراکتور در حالت تهی‌شدن قرار می‌گیرد.

(۳) بیوراکتور بستر ثابت - غلظت سلول در بیوراکتور افزایش می‌یابد.

(۴) بیوراکتور هوازی سینی‌دار - تولید محصول ثانویه به حداکثر می‌رسد.

۲۴- کدام میکروارگانیسم برای تولید PHA (پلی‌هیدروکسی آلکانوات‌ها)، مناسب است و در مدل مونود، اگر غلظت سوبسترا (S) بسیار کمتر از K_s باشد، نرخ رشد (μ) چگونه تغییر می‌کند؟

(۱) *Aspergillus Niger* - کاهش می‌یابد و به صفر میل می‌کند.

(۲) *Streptomyces* - به‌صورت خطی با S تغییر می‌کند.

(۳) *Hirsuta* - به‌صورت خطی با S افزایش می‌یابد.

(۴) *Hirsuta* - به μ_{max} نزدیک می‌شود.

۲۵- کدام روش تثبیت آنزیم برای استفاده در بیوراکتورهای پیوسته مناسب‌تر است و آلودگی با باکتریوفاژها در یک فرایند تخمیر صنعتی، چگونه کنترل می‌شود؟

(۱) جذب سطحی - افزودن آنتی‌بیوتیک‌ها

(۲) به دام‌اندازی در ژل - افزایش دما به $7^\circ C$

(۳) کووالانسی - استفاده از محیط‌های کشت فاقد کلسیم

(۴) پوشش‌دهی با پلیمر - استفاده از محیط‌های کشت فاقد کلسیم

۲۶- C_p و C_x به ترتیب، غلظت سلول‌ها و محصول خروجی از یک بیوراکتور CSTR در شرایط کموستات هستند. اگر مدل‌های مالتوس و مونود برقرار باشند و مقدار سرعت رقیق‌شدن (D)، در نقطه بهینه قرار داشته باشد، کدام عبارت درست است؟

$$C_p = Y_p \left[C_{s_0} + K_s - \sqrt{k_s (k_s + C_{s_0})} \right] \quad (۲) \quad C_p = Y_p \left[C_{s_0} + K_s - \sqrt{C_{s_0} (k_s + C_{s_0})} \right] \quad (۱)$$

$$C_x = Y_x \left[C_{s_0} + K_s + \sqrt{k_s (k_s + C_{s_0})} \right] \quad (۴) \quad C_x = Y_x \left[C_{s_0} + K_s + \sqrt{C_{s_0} (k_s + C_{s_0})} \right] \quad (۳)$$

۲۷- برای اندازه‌گیری $K_L a$ به روش سولفیت، در یک بیوراکتور ۱۰ لیتری، محلول سدیم سولفیت با غلظت ۰/۵ مولار ریخته و به آن یون مس با غلظت ۰/۰۰۳ مولار افزوده می‌شود. پس از ۱۰ دقیقه هوادهی، از محلول سولفیت بیوراکتور یک نمونه به حجم ۱۰ CC برداشته شده و غلظت سولفیت در آن اندازه‌گیری می‌شود. در صورتی که غلظت سولفیت باقی‌مانده پس از ۱۰ دقیقه $0.21 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$ باشد، سرعت جذب اکسیژن و $K_L a$ چقدر است؟

$$(H_{O_2} = 793 \frac{\text{atm.L}}{\text{mol}})$$

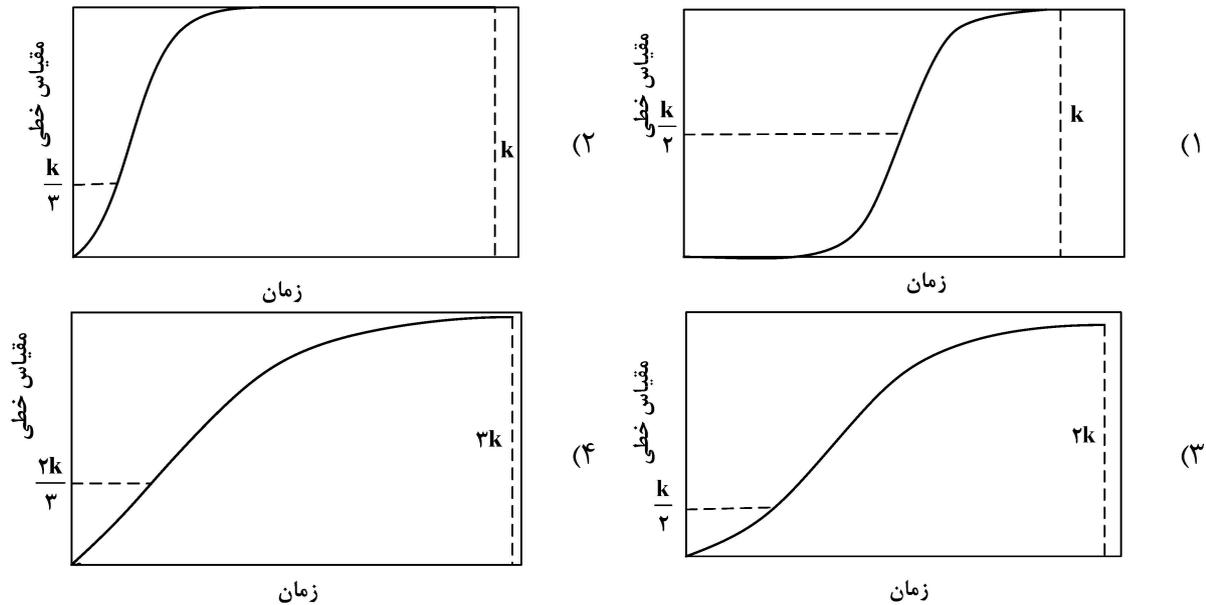
$$0.564 S^{-1} \quad (۱)$$

$$0.712 S^{-1} \quad (۲)$$

$$0.801 S^{-1} \quad (۳)$$

$$0.917 S^{-1} \quad (۴)$$

۲۸- منحنی منطقی رشد سلول‌ها، براساس مدل ریکارتی، کدام است؟ (مقیاس به کار گرفته شده در نمودارها برای نشان دادن k ، به صورت تقریبی است.)



۲۹- در یک بیوراکتور CSTR، غلظت سوبسترای ورودی $25 \frac{g}{L}$ و حجم بیوراکتور $500 mL$ است. اگر مدل‌های مالتوس و مونود برقرار باشند و خوراک ورودی سترون باشد، دبی خوراک ورودی برحسب $\frac{L}{h}$ در چه محدوده‌ای می‌تواند تغییر کند،

بدون این‌که پدیده تهی شدن اتفاق بیفتد؟ ($\mu_{max} = 0.3 h^{-1}$ و $K_s = 5 \frac{g}{L}$).

(۱) $F < 0.15$ (۲) $0.125 < F < 0.15$

(۳) $F < 0.125$ (۴) $F < 0.089$

۳۰- رشد دومرحله‌ای ترجیحی چیست؟

- (۱) استفاده از دو منبع کربن - انرژی مختلف، به صورت موازی و به دنبال یکدیگر
- (۲) استفاده از دو منبع کربن - انرژی مختلف، به صورت متوالی و به دنبال یکدیگر
- (۳) استفاده از دو منبع کربن مختلف به صورت موازی
- (۴) استفاده از دو منبع کربن مختلف به صورت متوالی

۳۱- طی رشد هوازی سلول‌های یوکاریوتی، مسیر گلیکولیز، چرخه کربس و فسفر بلاسیون اکسیداتیو، به ترتیب در کجای سلول انجام می‌گیرد؟

- (۱) هسته، هسته، سیتوپلاسم
- (۲) سیتوپلاسم، میتوکندری، هسته
- (۳) سیتوزول، میتوکندری، میتوکندری
- (۴) میتوکندری، میتوکندری، میتوکندری

۳۲- مخمر $(CH_{1.66}N_{0.13}O_{0.40})$ ، در حال رشد هوازی بر روی آرابینوز $(C_5H_{10}O_5)$ و هیدروکسید آمونیوم (NH_4OH) با شاخص تنفسی $1/4$ است. ضرایب استوکیومتری معادله زیر کدام است؟



(۱) $a = 0.2823, b = 0.2938, c = 0.13, d = 0.4113, e = 0.9065$

(۲) $a = 0.2823, b = 0.4130, c = 0.13, d = 0.4113, e = 0.8743$

(۳) $a = 0.2843, b = 0.4638, c = 0.13, d = 0.4321, e = 0.9576$

(۴) $a = 0.2893, b = 0.4638, c = 0.13, d = 0.4321, e = 0.9478$

۳۳- اگر از دو واحد تخمیر متوالی در راکتورهای هم‌زن‌دار برای رشد میکروارگانیسمی که از معادله مونود پیروی می‌کند و در

آن سرعت جریان، غلظت سوبسترا و غلظت سوبسترا در خروجی به ترتیب $\frac{L}{h}$ ، $۵۰۰ \frac{g}{L}$ و $۸۵ \frac{g}{L}$ باشد، حجم

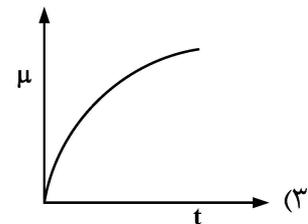
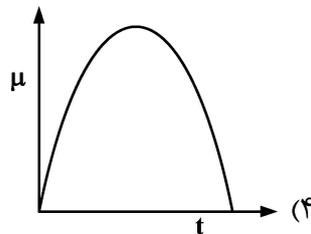
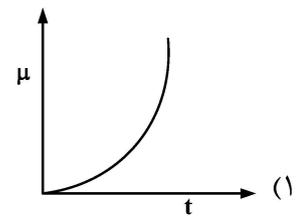
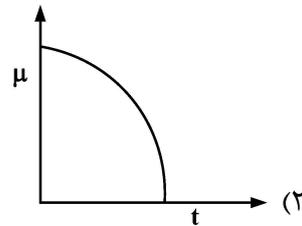
موردنیاز برای رسیدن به بالاترین سرعت تولید چقدر است؟ ($Y_x = ۰.۶۵$, $K_S = ۵ \frac{g}{L}$, $\mu = ۰.۷ h^{-1}$)

- (۱) ۴۲۵۳ L (۲) ۳۴۰۰ L (۳) ۲۴۳۶ L (۴) ۱۱۴۲ L

۳۴- در یک محیط کشت ناپیوسته (batch)، هم‌زمان با رشد سلول‌ها، یک ماده سمی تولید می‌شود. اگر سرعت

رشد سلول‌ها از رابطه $r_x = kC_x(1 - bC_t)$ و سرعت تولید ماده سمی از رابطه $r_t = qC_x$ پیروی کند،

کدام نمودار، تغییرات سرعت رشد ویژه (μ) بر حسب زمان را نشان می‌دهد؟ (C_x غلظت سلول، C_t غلظت ماده سمی و k, b, q ثابت‌هایی مثبت هستند).



۳۵- کدام عبارت در مورد استفاده از بیوراکتورهای حلقوی هنگام استفاده از سوبسترای گازی، درست است؟

(۱) افزایش زمان اقامت و حلالیت گاز

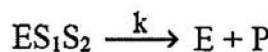
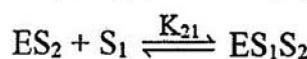
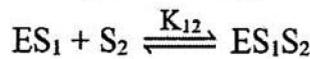
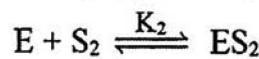
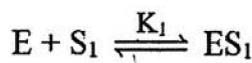
(۲) افزایش حلالیت گاز و افزایش تولید محصول

(۳) افزایش حلالیت گاز و افزایش جذب سوبسترا توسط سلول

(۴) افزایش زمان اقامت گاز و افزایش جذب سوبسترا توسط سلول

۳۶- در یک واکنش آنزیمی مکانیسم تبدیل سوبسترا به محصول، مطابق مجموعه واکنش‌های نشان داده شده در زیر است.

اگر واکنش‌های اول تا چهارم تعادلی باشند، کدام عبارت رابطه سرعت واکنش آنزیمی را نشان می‌دهد؟



$$V = \frac{k[E]_0}{1 + \frac{K_2}{[S_1]} + \frac{K_1}{[S_2]} + \frac{K_2K_{21}}{[S_1][S_2]}} \quad (۱)$$

$$V = \frac{k[E]_0}{1 + \frac{K_1}{[S_1]} + \frac{K_2}{[S_2]} + \frac{K_1K_{12}}{[S_1][S_2]}} \quad (۲)$$

$$V = \frac{k[E]_0}{1 + \frac{K_1}{[S_1]} + \frac{K_2}{[S_2]} + \frac{0.5(K_1K_{12} + K_2K_{21})}{[S_1][S_2]}} \quad (۳)$$

$$V = \frac{k[E]_0}{1 + \frac{K_{21}}{[S_1]} + \frac{K_{12}}{[S_2]} + \frac{0.5(K_1K_{12} + K_2K_{21})}{[S_1][S_2]}} \quad (۴)$$

۳۷- در یک واکنش آنزیمی در حضور بازدارنده نارقابتی $K_m = 5 \times 10^{-5} M$ ، $V_{max} = 30 \frac{\mu mol}{L \cdot min}$ و $K_I = 4 \times 10^{-4} M$

است. اگر غلظت سوبسترا $2 \times 10^{-4} M$ و غلظت ماده بازدارنده $0.01 M$ باشد، درصد بازدارندگی چند است؟

(۱) $16/7$ (۲) $33/3$

(۳) $66/7$ (۴) $83/3$

۳۸- واکنش آنزیمی $E + S \rightleftharpoons ES \rightarrow E + P$ در یک بیوراکتور پیوسته انجام می‌شود. سینتیک واکنش از رابطه میکائیلیس

- منتن پیروی می‌کند و $V_{max} = 1/5 \times 10^{-2} \frac{mol}{m^3 s}$ و $K_m = 5 \frac{mol}{m^3}$ است. اگر غلظت سوبسترا در جریان ورودی

$200 \frac{mol}{m^3}$ ، میزان تبدیل سوبسترا 60% و دبی محصول در جریان خروجی $6 \frac{mol}{h}$ باشد، زمان ماند (برحسب ثانیه) و

دبی حجمی جریان ورودی (برحسب $\frac{m^3}{h}$) به ترتیب چند است؟

(۱) 0.05 و 8500 (۲) 0.05 و 85

(۳) 0.01 و 8500 (۴) 0.01 و 85

۳۹- استیل‌کولین استراز دارای ضریب خاموشی مولاری (E_m) برابر $5/27 \times 10^5$ است. در صورتی که در لایه‌ای به

ضخامت یک سانتی‌متری، محلولی از پروتئین با جذب معادل 0.22 در طول موج 280 نانومتر وجود داشته‌باشد،

غلظت مولاری آن چقدر است؟

(۱) $3/8 \times 10^{-7} M$ (۲) $4/2 \times 10^{-7} M$

(۳) $5/6 \times 10^{-6} M$ (۴) $6/1 \times 10^{-6} M$

۴۰- از کدام روش، برای شبیه‌سازی اثرات آلوستریک در آنزیم‌ها استفاده می‌شود؟

(۱) مدل رقابتی به‌طور ساده (۲) مدل Hill-cooperative

(۳) مدل متابولیک برای تعادل پایدار (۴) مدل میکائیلیس - منتن برای آنزیم‌های چند سوبسترا

۴۱- یک واکنش آنزیمی که از رابطه میکائیلیس - منتن پیروی می‌کند، در یک بیوراکتور ناپیوسته انجام می‌شود. غلظت اولیه

سوبسترا $3 \times 10^{-5} M$ و $K_m = 10^{-3} M$ است. بعد از گذشت مدت زمان 2 دقیقه، 20% از سوبسترا مصرف

می‌شود. ثابت سینتیکی V_{max} برای این واکنش آنزیمی برحسب $\frac{M}{min}$ چند است؟ ($\ln 2 = 0.7$ و $\ln 5 = 1.6$)

(۱) $4/5 \times 10^{-4}$ (۲) $1/94 \times 10^{-4}$

(۳) $9/7 \times 10^{-5}$ (۴) $9/1 \times 10^{-5}$

۴۲- کدام عامل می‌تواند باعث دناوره‌شدن آنزیم در فرآیندهای صنعتی شود و در مهندسی آنزیم، هدف از انجام جهش‌زایی

هدفمند (Site-directed mutagenesis) چیست؟

(۱) دمای بالای $48^\circ C$ ، کاهش فعالیت کاتالستی

(۲) حضور یون‌های منیزیم، حذف کامل آنزیم

(۳) غلظت کم سوبسترا، تغییر ساختار اولیه آنزیم

(۴) دمای بالای 60 درجه سانتی‌گراد، افزایش پایداری حرارتی آنزیم

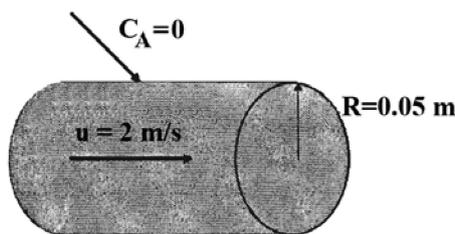
۴۳- برای استخراج موفق و تأیید وجود یک آنزیم کانژوگه فعال، مجموعه اقدامات درست کدام است؟

- (۱) انجام مراحل در دمای پایین و افزودن کوفاکتور خاص به بافر استخراج و سپس تأیید فعالیت نهایی با استفاده از سنجش فعالیت آنزیم
 - (۲) استفاده از دمای بالا برای افزایش سرعت لیزسولی و تأیید نهایی با اندازه‌گیری غلظت کل پروتئین با روش فراد فورد
 - (۳) افزایش غلظت نمک برای رسوبدهی پروتئین‌های ناخواسته و تشخیص وجود آنزیم با وسترن بلات
 - (۴) استفاده از بافر با pH اسیدی برای جداسازی بهتر و سپس بررسی خلوص نمونه با الکتروفورز
- ۴۴- در تولید آنزیم‌های نوترکیب، مشکل (Formation of Inclusion Bodies) عمدتاً چگونه حل می‌شود و در طراحی بیوراکتورهای آنزیمی، پارامتر (Space Velocity) به چه معناست؟

- (۱) بهینه‌سازی شرایط تاشدگی پروتئین - حجم سوبسترای ورودی بر واحد حجم بیوراکتور در واحد زمان
 - (۲) استفاده از سویه‌های BL21(DE3)pLysS - نرخ انتقال اکسیژن
 - (۳) اضافه کردن آنزیم‌های پروتئولیتیک - غلظت آنزیم در محیط
 - (۴) افزایش دمای تخمیر - حجم ویژه سوبسترای ورودی
- ۴۵- کدام مورد در خصوص اثر پیش‌بینی مهار آلوستریک در آنزیم‌ها، درست است؟
- (۱) مهار آلوستریک هیچ تأثیری بر ثابت K_m و V_{max} ندارد.
 - (۲) در مهار آلوستریک، ثابت K_m کاهش و V_{max} افزایش می‌یابد.
 - (۳) پیش‌بینی آلوستریک باعث کاهش فعالیت آنزیم در غلظت‌های پایین سوبسترا می‌شود.
 - (۴) پیش‌بینی آلوستریک باعث تغییر در ساختار آنزیم و بهبود یا کاهش فعالیت آن می‌شود.

پدیده‌های انتقال:

- ۴۶- در لوله زیر، سیال حاوی A با سرعت متوسط دو متر بر ثانیه حرکت می‌کند. اگر ضریب نفوذ جریان آرام و گردابه‌ای به ترتیب 1×10^{-5} و 4×10^{-5} متر مربع بر ثانیه و غلظت در دیواره صفر و غلظت در خط تقارن، ۲ مول بر متر مکعب و ضخامت لایه مرزی غلظتی ۰٫۰۰۵ متر باشد، شار مولی نفوذی A به دیواره چقدر است؟



- (۱) $2 \times 10^{-2} \frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \text{s}}$
- (۲) $1 \times 10^{-3} \frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \text{s}}$
- (۳) $8 \times 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \text{s}}$
- (۴) $4 \times 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \text{s}}$

- ۴۷- انتقال جرم جز A با شدت زیاد از محیط سیال در حال حرکت در جریان آرام به سطح یک جامد را در نظر بگیرید. اگر در محاسبات ضریب انتقال جرم از محیط به سطح جامد از فرض محیط رقیق از A استفاده شده باشد، ضریب انتقال جرم واقعی در محیط غلیظ نسبت به محیط رقیق چگونه خواهد بود؟ (از نظریه لایه مرزی استفاده کنید).
- (۱) کمتر خواهد شد.
 - (۲) بیشتر خواهد شد.
 - (۳) تفاوتی نخواهند داشت.
 - (۴) جهت انتقال در این مورد اثری ندارد.

۴۸- یک کره جامد از جنس A با شعاع r_s در هوای ساکن قرار دارد و در آن تصعید می‌شود. اگر در فاصله ۵ برابر از مرکز کره فشار جزئی ماده A در هوا به مقدار ثابت $P_{A\infty}$ (غلظت ثابت محیط) برسد، عدد Sh برای این سیستم چقدر خواهد بود؟

(۱) کمتر از ۲

(۲) ۲

(۳) ۲/۲

(۴) ۲/۵

۴۹- صفحه‌ای به صورت افقی قرار دارد و جریانی از سیال از روی آن به طور موازی عبور می‌کند. اگر جزء A از صفحه قابلیت حل شدن در سیال را داشته باشد، کدام عبارت درست است؟

(۱) اگر سیال عبوری دارای عدد اشمیت (Sc) کوچک‌تری باشد، می‌توان گفت در نزدیکی دیواره گرایان غلظت بزرگتر است.

(۲) با افزایش عدد اشمیت (Sc) ضخامت لایه مرزی غلظت کمتر و مقاومت انتقال جرم در نزدیکی دیواره بیشتر می‌شود.

(۳) اگر سیال عبوری دارای عدد اشمیت (Sc) بزرگتری باشد، می‌توان گفت در نزدیکی صفحه، گرایان غلظت بزرگتر است.

(۴) با افزایش عدد اشمیت (Sc)، ضخامت لایه مرزی غلظت بیشتر شده و مقاومت انتقال جرم در نزدیکی صفحه کمتر می‌شود.

۵۰- در فرایندی معادله حاکم بر انتقال جرم به صورت $D \frac{\partial^2 C_A}{\partial x^2} + R_A = u \frac{\partial C_A}{\partial x} + v \frac{\partial C_A}{\partial y}$ ساده شده است. کدام

فرضیه در خصوص این فرایند درست است؟

(۱) در راستای y انتقال جرم تنها به روش نفوذ انجام می‌شود.

(۲) در راستای x انتقال جرم تنها به روش نفوذ انجام می‌شود.

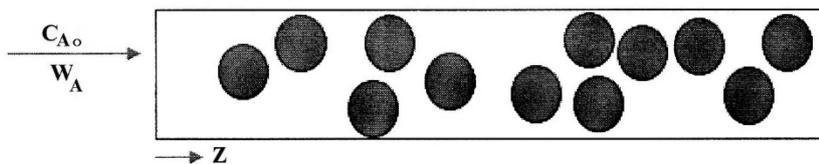
(۳) هم در جهت y و هم در جهت x انتقال جرم به روش نفوذ در نظر گرفته شده است.

(۴) در راستای y انتقال جرم به روش جابه‌جایی بوده و از ترم نفوذ در این راستا صرف‌نظر شده است.

۵۱- بستر متخلخل شکل زیر را در نظر بگیرید. محلول با غلظت C_{A0} و دبی مولی W_A وارد می‌شود. معادلات انتقال جرم در فاز مایع و جامد برای گونه A، کدام است؟

S = سطح مقطع ستون، C_{AS} = غلظت جذب‌شده بر سطح کاتالیست، x_A = کسر مولی A در بالک مایع،

x_{A0} = کسر مولی A در سطح کاتالیست و ε کسر تخلخل بستر است.



(۱) معادله انتقال جرم فاز جامد: $(1-\varepsilon)S\Delta z \frac{\partial C_{As}}{\partial t} = (k_x^\circ a)(x_A - x_{A0})S\Delta z - W_A \Delta z \frac{\partial x_A}{\partial z}$

معادله انتقال جرم فاز سیال: $\varepsilon C S \Delta z \frac{\partial x_A}{\partial t} = -(k_x^\circ a)(x_A - x_{A0})S\Delta z$

(۲) معادله انتقال جرم فاز جامد: $S\Delta z \frac{\partial C_{As}}{\partial t} = (k_x^\circ a)(x_A - x_{A0})\varepsilon S\Delta z$

معادله انتقال جرم فاز سیال: $(1-\varepsilon) C S \Delta z \frac{\partial x_A}{\partial t} = -\varepsilon W_A \Delta z \frac{\partial x_A}{\partial z} - (k_x^\circ a)(x_A - x_{A0})S\Delta z$

(۳) معادله انتقال جرم فاز جامد: $(1-\varepsilon)S\Delta z \frac{\partial C_{As}}{\partial t} = (k_x^\circ a)(x_A - x_{A0})S\Delta z$

معادله انتقال جرم فاز سیال: $\varepsilon C S \Delta z \frac{\partial x_A}{\partial t} = -W_A \Delta z \frac{\partial x_A}{\partial z} - (k_x^\circ a)(x_A - x_{A0})S\Delta z$

(۴) هیچ کدام

۵۲- لایه مرزی انتقال جرم در جریان آرام روی یک سطح افقی را در نظر بگیرید. حرکت سیال در جهت x و انتقال جرم از سطح جامد به داخل هوای جاری روی سطح انجام می‌شود. در ارتباط با محاسبه Sh_x (عدد شرود در هر x) و Sh_{av} (عدد شرود متوسط)، پس از طی کردن بخشی از مسافت توسط سیال روی سطح، کدام عبارت درست است؟

$$Sh_{av} < Sh_x \quad (۱)$$

$$Sh_{av} > Sh_x \quad (۲)$$

$$Sh_{av} = Sh_x \quad (۳)$$

(۴) بستگی به جهت انتقال از سطح یا به سطح دارد.

۵۳- صفحه مستطیل شکلی با طول یک متر و عرض نیم‌متر را در نظر بگیرید که از یک سطح شامل پوششی از نفتالین است. این صفحه در هوای ساکن قرار گرفته و نفتالین آن تصعید می‌شود. برای افزایش تصعید، کدام مورد می‌تواند مفید است؟

(۱) صفحه به صورت عمودی و در راستای عرض قرار گیرد.

(۲) صفحه به صورت عمودی و در راستای طول قرار داده شود.

(۳) صفحه به صورت افقی قرار گیرد به طوری که وجه شامل پوشش نفتالین رو به پایین باشد.

(۴) کافی است صفحه به صورت عمودی قرار گیرد، ولی تفاوتی در راستای قرارگیری طول و عرض ندارد.

۵۴- واکنش $A \rightarrow 3B$ روی سطح یک کاتالیست کروی انجام می‌شود. A از میان یک لایه به ضخامت δ به سطح کاتالیست نفوذ کرده و محصول B در خلاف جهت برمی‌گردد. کدام رابطه بیانگر معادله اولیه لازم در حالت پایا برای محاسبه توزیع غلظت (y_A) در لایه روی سطح کاتالیست (بر حسب شعاع r) است؟ (C غلظت مولی و D_{AB} ضریب نفوذ است).

$$\frac{d}{dr} \left(-\frac{CD_{AB}r}{1+2y_A} \frac{dy_A}{dr} \right) = 0 \quad (۲)$$

$$\frac{d}{dr} \left(-\frac{CD_{AB}r}{1+3y_A} \frac{dy_A}{dr} \right) = 0 \quad (۱)$$

$$\frac{d}{dr} \left(-\frac{CD_{AB}r^2}{1+2y_A} \frac{dy_A}{dr} \right) = 0 \quad (۴)$$

$$\frac{d}{dr} \left(-\frac{CD_{AB}r^2}{1+3y_A} \frac{dy_A}{dr} \right) = 0 \quad (۳)$$

۵۵- یک سیم مقاومت ۳ کیلوواتی را با قطر ۴ میلی‌متر و طول ۵۰ سانتی‌متر در نظر بگیرید. اگر ضریب هدایت حرارتی سیم مقاومت $25 \frac{W}{m^{\circ}C}$ و دمای سطح خارجی سیم مقاومت $120^{\circ}C$ باشد، دما در مرکز آن چند درجه سانتی‌گراد خواهد بود؟ (شرایط را پایا (Steady state) در نظر بگیرید، $\pi = 3$)

$$120 \quad (۱)$$

$$140 \quad (۲)$$

$$150 \quad (۳)$$

$$160 \quad (۴)$$

۵۶- یک پره استوانه‌ای شکل با قطر ۴ سانتی‌متر و طول خیلی زیاد، در محیطی با دمای $T_{\infty} = 20^{\circ}C$ و $h = 20 \frac{W}{m^{\circ}C}$ به دیواره‌ای با دمای $100^{\circ}C$ متصل است. اگر ضریب هدایت حرارتی پره $180 \frac{W}{m^{\circ}C}$ باشد، دمای پره در فاصله ۳۰ سانتی‌متری از دیواره به کدام مقدار نزدیک‌تر است؟ (عدد نپر (e) را برابر $2/5$ در نظر بگیرید.)

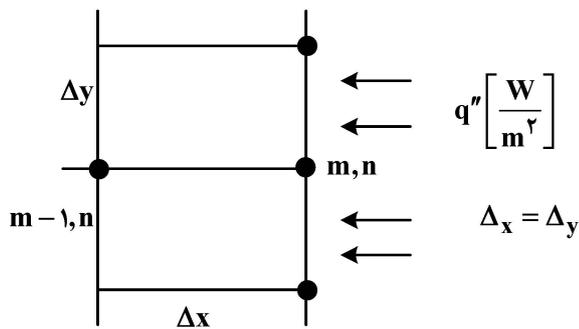
$$45 \text{ درجه سانتی‌گراد} \quad (۲)$$

$$35 \text{ درجه سانتی‌گراد} \quad (۱)$$

$$60 \text{ درجه سانتی‌گراد} \quad (۴)$$

$$52 \text{ درجه سانتی‌گراد} \quad (۳)$$

۵۷- در حل مسأله عددی دوبعدی پایا مطابق شکل، با فرض مرز حرارتی شار ثابت (q'') در دیواره، کدام عبارت درست است؟



(۱) دمای گره $T_{m,n}$ تابعی از q'' و Δx است.

(۲) دمای گره $T_{m,n}$ از q'' و Δx مستقل است.

(۳) دمای گره $T_{m,n}$ تابعی از Δx است اما از q'' مستقل است.

(۴) دمای گره $T_{m,n}$ تابعی از q'' است اما از Δx مستقل است.

۵۸- معادله بقای انرژی حاکم بر لایه مرزی حرارتی در حالت دوبعدی به صورت زیر است. برای اینکه بتوانیم از عبارت

اتلاف لزجتی (Viscous dissipation) در مقابل نفوذ حرارتی صرف نظر کنیم، کدام شرط باید رعایت شود؟

$$u \frac{\partial T}{\partial x} + v \frac{\partial T}{\partial y} = \alpha \frac{\partial^2 T}{\partial y^2} + \frac{\mu}{\rho C_p} \left(\frac{\partial u}{\partial y} \right)^2$$

$$\text{Pr} \sim 1 \quad (1)$$

$$\text{Pr} \ll 1 \quad (2)$$

$$\text{Pr} \ll \frac{C_p T}{U_\infty^2} \quad (3)$$

$$\text{Pr} \ll \frac{U_\infty^2}{C_p T} \quad (4)$$

۵۹- معادله انرژی لایه مرزی ناشی از حرکت سیال از روی صفحه به صورت رابطه زیر است. با توجه به متغیرهای بی بعد

$$u \frac{\partial T}{\partial x} + V \frac{\partial T}{\partial y} = \alpha \frac{\partial^2 T}{\partial y^2}$$

زیر، کدام گزینه فرم بی بعد معادله انرژی را نشان می دهد؟

$$x^* = \frac{x}{L} \text{ و } y^* = \frac{y}{L} \text{ و } u^* = \frac{u}{U_\infty} \text{ و } V^* = \frac{V}{U_\infty} \text{ و } T^* = \frac{T - T_s}{T_\infty - T_s}$$

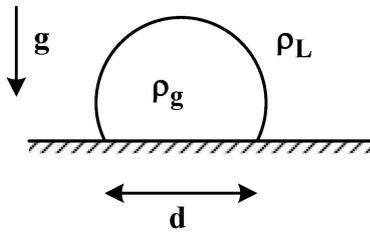
$$u^* \frac{\partial T^*}{\partial x^*} + V^* \frac{\partial T^*}{\partial y^*} = \frac{1}{\text{Re}_L \text{Pr}} \frac{\partial^2 T^*}{\partial y^{*2}} \quad (1)$$

$$u^* \frac{\partial T^*}{\partial x^*} + V^* \frac{\partial T^*}{\partial y^*} = \frac{1}{\text{Re}_L \text{Pr}^2} \frac{\partial^2 T^*}{\partial y^{*2}} \quad (2)$$

$$u^* \frac{\partial T^*}{\partial x^*} + V^* \frac{\partial T^*}{\partial y^*} = \frac{1}{\text{Pr}} \frac{\partial^2 T^*}{\partial y^{*2}} \quad (3)$$

$$u^* \frac{\partial T^*}{\partial x^*} + V^* \frac{\partial T^*}{\partial y^*} = \frac{1}{\text{Pr}^2} \frac{\partial^2 T^*}{\partial y^{*2}} \quad (4)$$

۶۰- در فرایند جوشش آب، تشکیل حباب مطابق شکل مقابل از روی سطح داغ را در نظر بگیرید. اگر δ کشش سطحی باشد، قطر جدایش حباب (d) متناسب با کدام گزینه است؟



$$\sqrt{\frac{\rho_L}{\delta}} \quad (1)$$

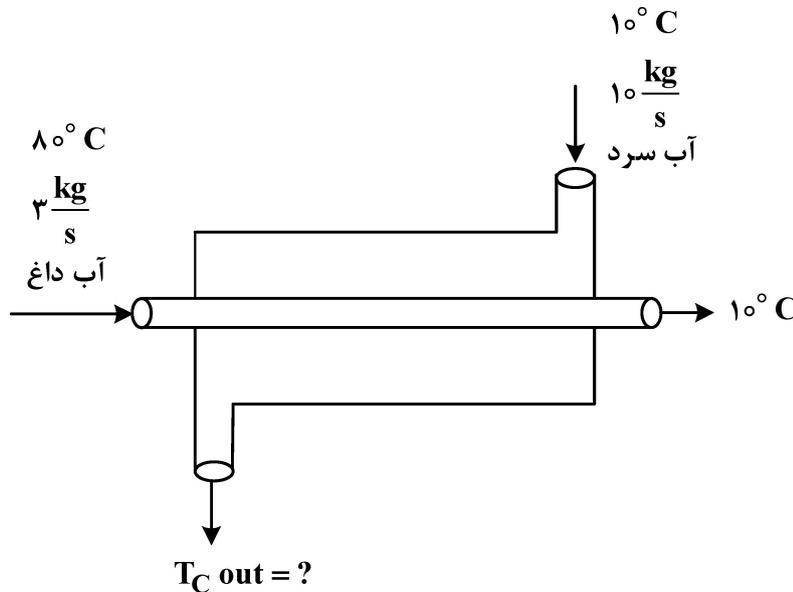
$$\sqrt{\frac{\delta}{\rho_L}} \quad (2)$$

$$\frac{\rho_L - \rho_g}{\delta} \quad (3)$$

$$\frac{\delta}{\rho_L - \rho_g} \quad (4)$$

۶۱- اگر مبدل حرارتی دو لوله‌ای در شرایط ماکزیمم عملکرد کار کند، ماکزیمم دمای ممکنه خروجی برای آب سرد

کدام است؟ (حرارت مخصوص آب برای هر دو جریان برابر $\frac{J}{kgK}$ 4180 است.)



$$65^\circ C \quad (1)$$

$$63^\circ C \quad (2)$$

$$42^\circ C \quad (3)$$

$$31^\circ C \quad (4)$$

۶۲- دو صفحه موازی بزرگ با $\epsilon_1 = 0.5$ و $\epsilon_2 = 0.2$ که به ترتیب در دمای $T_1 = 800K$ و $T_2 = 400K$ ثابت نگاه داشته شده‌اند را در نظر بگیرید. یک سپر حرارتی بزرگ که ضریب انتشار (ϵ) هر دو طرف آن برابر 0.5 است، بین دو صفحه قرار داده می‌شود. در حالت پایا (Steady State)، دمای سپر حرارتی به کدام مقدار نزدیک‌تر است؟

$$(\sqrt[4]{9}) = 1.73$$

$$588 K \quad (2)$$

$$520 K \quad (1)$$

$$692 K \quad (4)$$

$$612 K \quad (3)$$

۶۳- تابع پتانسیل سرعت جریان سیال ایده‌آل، پایا، تراکم‌ناپذیر و غیرچرخشی دوبعدی، به صورت $\phi = 2(x^2 - y^2)$ است.

اگر مقدار فشار در نقطه $(0, 0)$ برابر p_0 باشد، توزیع فشار کدام است؟

$$p_0 - 8\rho(x^2 - y^2) \quad (2)$$

$$p_0 - 8\rho(x^2 + y^2) \quad (1)$$

$$p_0 - 4\rho(x^2 - y^2) \quad (4)$$

$$p_0 - 4\rho(x^2 + y^2) \quad (3)$$

۶۴- جریان کاملاً توسعه یافته‌ای از یک ماده دارویی از طریق لوله‌ای افقی به طول ۱۰۰ m و قطر ۱۰ cm را در نظر بگیرید. اگر

سرعت جریان در خط وسط $2 \frac{m}{s}$ باشد، اختلاف فشار در طول بخش ۱۰۰ متری، چند کیلوپاسکال است؟

$$\left(\rho = 1600 \frac{kg}{m^3}, g = 10 \frac{m}{s^2}, \pi = 3, \mu = 0.25 \frac{kg}{m.s} \right)$$

(۱) ۲۰

(۲) ۴۰

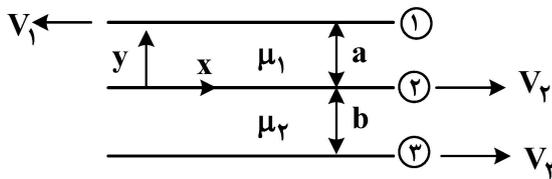
(۳) ۸۰

(۴) ۱۶۰

۶۵- سه صفحه به صورت زیر را در نظر بگیرید. صفحه اول با سرعت V_1 به سمت چپ و صفحه دوم و سوم به ترتیب با سرعت

سه برابر و دو برابر سرعت صفحه اول، به سمت راست کشیده می‌شوند. نسبت a به b چقدر باشد که دبی حجمی جریان

دو سیال مساوی شود؟



(۱) ۴

(۲) ۲/۵

(۳) ۲

(۴) ۱/۵

۶۶- سیالی با سرعت $2 \frac{m}{s}$ و ویسکوزیته سینماتیک $8 \times 10^{-6} \frac{m^2}{s}$ از روی صفحه‌ای عبور می‌کند. چنانچه سرعت

نصف شود، ضخامت لایه مرزی در حالت اول نسبت به حالت دوم چقدر می‌شود؟

(۱) $\frac{\sqrt{2}}{2}$

(۲) $\frac{2}{\sqrt{2}}$

(۳) $\sqrt{2}$

(۴) ۲

۶۷- در اثر رسوب متقارن مواد در یک لوله افقی، قطر لوله از ۴ اینچ به ۲ اینچ کاهش می‌یابد و ضریب اصطکاک f دو برابر

می‌شود. نسبت دبی جریان در حالت دوم به دبی جریان در حالت اول کدام است؟ (در هر دو حالت، افت فشار دو سر لوله

افقی، ثابت در نظر گرفته شود.)

(۱) $\frac{1}{2}$

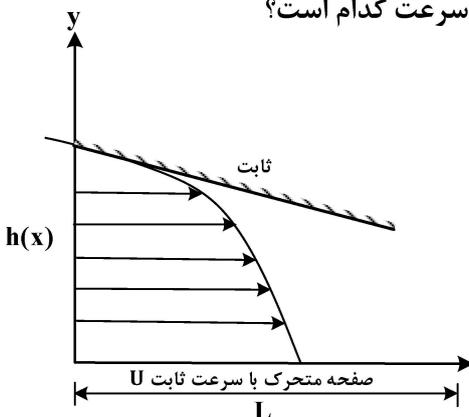
(۲) $\frac{1}{2\sqrt{2}}$

(۳) $\frac{1}{4}$

(۴) $\frac{1}{4\sqrt{2}}$

۶۸- جریان روغن لزج با دانسیته ρ و ویسکوزیته μ ، در فاصله $h(x)$ بین قسمت ثابت و جداره متحرک با سرعت U ،

تحت اعمال نیرو قرار دارد. اگر این فاصله ناچیز باشد $h \ll L$ ، توزیع سرعت کدام است؟



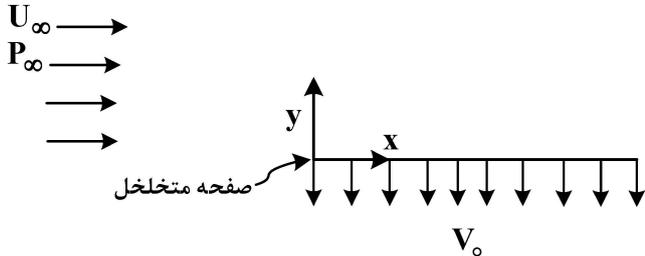
(۱) $\frac{h}{4\mu dx} \left[\left(\frac{y}{h}\right)^2 - \frac{y}{h} \right]$

(۲) $\frac{h}{2\mu dx} \left[\left(\frac{y}{h}\right)^2 - \frac{y}{h} \right]$

(۳) $\frac{h}{4\mu dx} \left[\left(\frac{y}{h}\right)^2 - \frac{y}{h} \right] + U \left(1 - \frac{y}{h}\right)$

(۴) $\frac{h}{2\mu dx} \left[\left(\frac{y}{h}\right)^2 - \frac{y}{h} \right] + U \left(1 - \frac{y}{h}\right)$

۶۹- سیال غیرقابل تراکمی با سرعت یکنواخت U_∞ و فشار ثابت P_∞ به یک صفحه متخلخل مطابق شکل نزدیک می‌شود. سیال با سرعت ثابت V_0 به‌طور یکنواخت در کلیه نقاط صفحه به طرف پایین خارج می‌شود. توزیع مؤلفه افقی سرعت سیال روی صفحه برحسب y و در فاصله‌ای خیلی دور از ابتدای صفحه، کدام است؟ (ویسکوزیته دینامیکی سیال را ν و جریان را آرام فرض کنید).



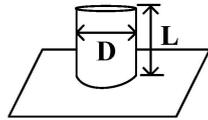
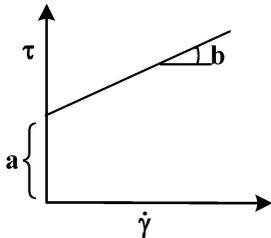
$$U_\infty \left(1 - e^{-\frac{V_0}{\nu} y}\right) \quad (1)$$

$$U_\infty \left(1 - e^{-\frac{V_0}{\nu} y}\right) \quad (2)$$

$$U_\infty \frac{V_0}{\nu} \exp\left(-\frac{V_0}{\nu} y\right) \quad (3)$$

$$U_\infty \frac{\nu}{V_0} \exp\left(-\frac{\nu}{V_0} y\right) \quad (4)$$

۷۰- سیالی با دانسیته ρ و با منحنی جریان نشان داده‌شده، در یک لوله دو سر باز مطابق شکل ریخته شده است. در کدام صورت با برداشته شدن صفحه، سیال خواهد ریخت؟



$$D > \frac{4a}{\rho g} \quad (1)$$

$$D < \frac{4b}{\rho g} \quad (2)$$

$$D > \frac{4b}{\rho g} \quad (3)$$

$$D < \frac{4a}{\rho g} \quad (4)$$