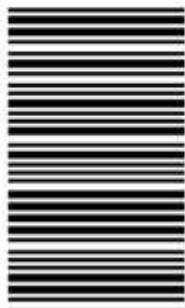


کد کنترل

735

A



735A

صبح جمعه

۹۷/۱۲/۳

دفترچه شماره (۱)



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

«اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می‌شود.»
امام خمینی (ره)

آزمون ورودی دوره دکتری (نیمه متمرکز) - سال ۱۳۹۸

رشته مهندسی شیمی - کد (۲۳۶۰)

مدت پاسخ‌گویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۴۵

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سؤالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	مجموعه دروس تخصصی: سینتیک و طراحی راکتور - ترمودینامیک - پدیده‌های انتقال	۴۵	۱	۴۵

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.

۱۳۹۸

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

اینجانب با شماره داوطلبی در جلسه این آزمون شرکت می‌نمایم.

امضا:

۱- واکنش $A \xrightleftharpoons[K_r]{K_f} B$ با ماده خالص A به غلظت 10 مولار در یک راکتور ناپیوسته انجام می‌شود. درصد تبدیل

تعادلی A در این واکنش برای $k_f = 4 \text{ min}^{-1}$, $k_r = 1 \text{ min}^{-1}$ کدام است؟

(۱) ۹۵

(۲) ۹۰

(۳) ۸۰

(۴) ۴۰

۲- اگر دمای مطلق یک راکتور چهار برابر شود ثابت سرعت واکنش نسبت به دمای اولیه واکنش به چه صورت تغییر می‌کند؟

$$k_r = \frac{1}{4} k_f \quad (۱)$$

$$k_r = 4 k_f \quad (۲)$$

$$k_r = k_f \exp\left[\frac{-3E_{act}}{4RT_1}\right] \quad (۳)$$

$$k_r = k_f \exp\left[\frac{3E_{act}}{4RT_1}\right] \quad (۴)$$

۳- تجزیه اکسید نیترو: $N_2O \rightleftharpoons N_2 + \frac{1}{2} O_2$ به صورت همگن دارای عبارت ریاضی زیر است:

$$-r_{N_2O} = \frac{K_f C_{N_2O}^2}{1 + K_r C_{N_2O}} \quad K_f = K_f^0 e^{-81800/RT}$$

$$K_r = K_r^0 \exp(-28400/RT)$$

درجه و انرژی فعالیت (E_a) در ابتدا واکنش به ترتیب کدام است؟

(۱) اول، ۵۳۴۰۰ (۲) اول، ۸۱۸۰۰

(۳) دوم، ۵۳۴۰۰ (۴) دوم، ۸۱۸۰۰

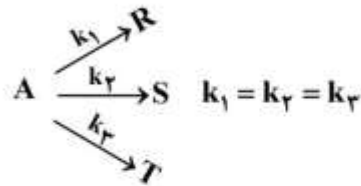
۴- ماده A مطابق واکنشی $A \xrightarrow{k_p} B + 3C$ در فاز گاز تجزیه می‌شود. ثابت سرعت این واکنش $0.25 \frac{\text{atm}}{\text{min}}$

است. اگر فشار کل خوراک خالص در زمان شروع 10 atm باشد، فشار داخل راکتور پس از ۴ دقیقه از شروع واکنش چند اتمسفر (atm) است؟

(۱) ۱۴ (۲) ۱۳

(۳) ۱۱ (۴) ۱۰

۵- واکنش‌های درجه اول زیر در یک راکتور همزده CSTR در فاز مایع صورت می‌گیرند.



اگر تبدیل A، ۸۰ درصد برای خوراک A خالص با غلظت ورودی $C_{A_0} = 3 \frac{\text{mol}}{\text{l}}$ باشد، غلظت S در خروجی

برحسب $\frac{\text{mol}}{\text{l}}$ چقدر است؟

(۱) ۰٫۶

(۲) ۰٫۸

(۳) ۱٫۰

(۴) ۱٫۲

۶- برای واکنش‌های ابتدایی $A + B \xrightleftharpoons[k_2]{k_1} C + D$ ثابت تعادلی واکنش $K = \frac{k_1}{k_2} = 4$ است. برای غلظت‌های اولیه

$C_{A_0} = C_{B_0} = 4 \frac{\text{mol}}{\text{l}}$ و $C_{C_0} = C_{D_0} = 2 \frac{\text{mol}}{\text{l}}$ غلظت تعادلی C برحسب $\frac{\text{mol}}{\text{l}}$ چقدر است؟

(۱) ۴

(۲) ۳

(۳) ۲

(۴) ۱

۷- واکنش $A \rightarrow B$ با سرعت $-r_A = kC_A^2$ با خوراک A خالص در یک راکتور لوله‌ای پیوسته (PFR) صورت می‌گیرد و

تبدیل A، ۷۵ درصد است. اگر شدت جریان ۳ برابر شود، درصد تبدیل A چقدر است؟

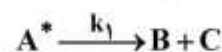
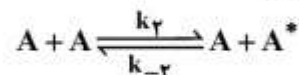
(۱) ۲۵

(۲) ۳۷٫۵

(۳) ۵۰

(۴) ۶۲٫۵

۸- مکانیزیم واکنش $A \rightarrow B + C$ به شرح زیر است:



چنانچه A^* حدواسط پر انرژی باشد معادله سرعت واکنش کدام است؟

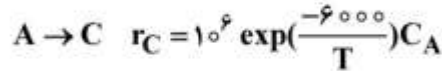
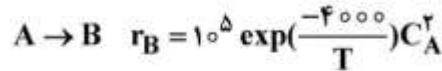
$$-r_A = \frac{k_2 C_A^2}{k_1 + k_{-2}} \quad (2)$$

$$-r_A = \frac{k_1 k_2 C_A^2}{k_{-2}} \quad (1)$$

$$-r_A = \frac{k_1 k_2 C_A^2}{k_1 + k_{-2} C_A} \quad (4)$$

$$-r_A = \frac{k_1 k_{-2} C_A}{k_1 + k_2 C_A} \quad (3)$$

۹- در واکنش‌های موازی زیر B محصول مطلوب است:



کدام گزینه منجر به حداکثر نسبت تولید B به C می‌شود؟

(۱) راکتور لوله‌ای پیوسته (PFR) و دمای ۶۰۰K

(۲) راکتور لوله‌ای پیوسته (PFR) و دمای ۷۰۰K

(۳) راکتور همزده (CSTR) و دمای ۶۰۰K

(۴) راکتور همزده (CSTR) و دمای ۷۰۰K

۱۰- جریانی به شدت ۳ و انتروپی ۵ وارد یک مخزن اختلاط عایق شده و با جریان دیگری با شدت ۲ و انتروپی ۳ مخلوط می‌شود. انتروپی جریان خروجی برابر ۷ می‌باشد. تحوّل کاملاً یکنواخت است. شدت تغییر خالص انتروپی کدام است؟ واحدها کاملاً اختیاری است.

(۱) ۱۰

(۲) ۱۲

(۳) ۱۴

(۴) ۱۶

۱۱- برای یک محلول دوجزئی (دوگانه) داریم: $\bar{M}_T = 2x_1^3 + 30$ و می‌دانیم که $M_1 = 20$ مقدار \bar{M}_1^∞ کدام است؟ واحدها همه هم‌آهنگ و اختیاری است.

(۱) ۲۱

(۲) ۲۲

(۳) ۳۰

(۴) ۳۲

۱۲- یک مخلوط گازی از معادله حالت $P = \frac{RT}{V-b}$ پیروی می‌کند که در آن $b = \sum y_i b_i$ و b_i برای هر ماده خالص

مقدار ثابتی است. کدام عبارت در مورد این مخلوط گازی درست است؟

(۱) قاعده فوگاسیته لوئیس برای همه اجزای این مخلوط تنها در فشارهای پائین برقرار است.

(۲) قاعده فوگاسیته لوئیس برای همه اجزای این مخلوط گازی در هر شرایطی برقرار است.

(۳) قاعده فوگاسیته لوئیس برای همه اجزایی که دارای خواص شیمیایی مشابه باشند برقرار است.

(۴) در مورد برقراری قاعده لوئیس برای این مخلوط گازی، قانون مشخصی وجود ندارد.

۱۳- برای یک محلول دوجزئی داریم $M = 100 - 10x_1 - x_1^2$ تابع ΔM کدام است؟

(۱) $5x_1x_2$

(۲) $2x_1x_2$

(۳) $1/5x_1x_2$

(۴) x_1x_2

۱۴- بر روی سطح بسیار وسیعی از آب به عمق L_1 یک جسم استوانه‌ای شکل بدون وزن از طرف قاعده خود (A) قرار دارد و ارتفاع آن L_2 می‌باشد در صورتی که دانسیته آب ρ و فشار هوا یک بار فرض شود حداقل مقدار کار لازم برای رساندن این جسم به کف آب کدام است؟ ($L_1 < L_2$)

$$(1) \frac{\rho g L_1^2}{2}$$

$$(2) \frac{\rho g L_2^2}{2}$$

$$(3) \frac{\rho g (L_1 - L_2)^2}{2}$$

$$(4) \frac{\rho g L_1^2}{2} - P_{air} A (L_2 - L_1)$$

۱۵- اگر گازی از معادله حالت $P = \frac{RT}{V-b}$ پیروی کند که در آن b عدد ثابتی برای هر ماده خالص باشد، کدام یک از گزینه‌های زیر درست است؟ می‌دانیم که به طور کلی خاصیت باقی‌مانده عبارت است از:

$$M^R = -\Delta M' = M - M' \quad (1)$$

که در آن M^R خاصیت M برای گاز کامل است ($M' = M^{ig}$).

$$(1) \quad U^R = H^R = S^R = 0 \quad (2) \quad H^R = bp, \quad U^R = S^R = 0$$

$$(3) \quad H^R = S^R = 0, \quad U^R = bp \quad (4) \quad H^R = U^R = bp, \quad S^R = \frac{bp}{T}$$

۱۶- یک پمپ تخلیه اضطراری شهرداری آب جمع‌شده در یک گودال را با شدت جریان $\frac{m^3}{sec}$ توسط یک لوله تا ارتفاع ده متر به داخل یک جوی آب پمپ می‌کند. اگر راندمان پمپ را ۸۰ درصد فرض کنیم، مقدار توان مصرفی پمپ بر حسب کیلووات تقریباً چقدر است؟ ($g = 10 \frac{m}{sec^2}$)

$$(1) 1250$$

$$(2) 125$$

$$(3) 25$$

$$(4) 12.5$$

۱۷- اگر دو گاز واقعی غیرهمجنس را در دما و فشار ثابت مخلوط کنیم ΔV کدام است؟ فرضیات: معادله ویریال به شکل $z = 1 + B'P$ همیشه صادق است و داریم:

$$\delta_{12} = 2B_{12} - B_{11} - B_{22}$$

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

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

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

$$(4) \frac{1}{2} y_1 y_2 \delta_{12}$$

۱۸- برای یک گاز واقعی معادله ویریال به صورت $z = 1 + \frac{BP}{RT} = 1 + B'P$ را صادق فرض می‌کنیم. ضریب ویریال

مرتبه دوم از رابطه $B = b - \frac{a}{T}$ به دست می‌آید که در آن a و b دو ثابت تابع جنس گاز می‌باشند. تغییر آنتالپی

مخصوص آن گاز در دمای ثابت T موقعی که فشار از یک فشار خیلی کم تا فشار P تغییر کند کدام است؟

$$(1) \frac{-2aP}{T^2} \quad (2) bP - \frac{aP}{T} \quad (3) bP - \frac{2aP}{T^2} \quad (4) bP - \frac{2aP}{T^2}$$

۱۹- درون یک ظرف سرپوشیده کاملاً عایق مقدار ۹ کیلوگرم مایع با دمای ۳۰۰K وجود دارد. یک میله فلزی به جرم دو کیلوگرم و دمای ۵۰۰K را وارد ظرف می‌نمائیم و به اندازه کافی صبر می‌کنیم. تغییر خالص آنترنپی این تحول بر حسب کیلوژول بر کلوین چقدر است؟ گرمای ویژه مایع برابر $4 \frac{\text{kJ}}{\text{kgK}}$ و گرمای ویژه فلز برابر $2 \frac{\text{kJ}}{\text{kgK}}$ می‌باشد.

$$\ln 2 = 0.7 \text{ و } \ln 3 = 1.1 \text{ و } \ln 5 = 1.6$$

(۱) ۰/۵

(۲) ۱/۵

(۳) ۲

(۴) ۳

۲۰- یک محلول مایع دوجزئی در دمای T و فشار P وجود دارد. ضریب اکتیویته سازنده دوّم از رابطه $\ln \gamma_2 = Ax_1$ به دست می‌آید که در آن A یک ثابت است. رابطه ضریب اکتیویته سازنده اول $(\ln \gamma_1)$ بر حسب x_1 کدام است؟ در صورتی که می‌دانیم $\lim_{x_1 \rightarrow 0} \gamma_1 = 1$ و x_1 و x_2 کسر مولی‌های سازنده اول و دوّم می‌باشند.

(۱) $Ax_1(x_1 - 1)$

(۲) $Ax_1(x_1 - 2)$

(۳) $A(1 - x_1^2)$

(۴) $A(1 - x_1)^2$

۲۱- معادله حالت یک گاز واقعی از رابطه ویربال دوجمله‌ای به شکل $z = 1 + \frac{BP}{RT}$ به دست می‌آید. مقدار کار لازم برای تراکم ایزوترمال رورسیبل یک پاندمول از آن گاز در دمای ۵۰۰°R از فشار یک بار تا ده بار بر حسب Btu کدام است؟

$$R = 2 \frac{\text{Btu}}{\text{lbmol}^\circ\text{R}} \text{ و } \ln 2 = 0.7 \text{ و } \ln 3 = 1.1 \text{ و } \ln 5 = 1.6$$

(۱) ۲۳۰۰

(۲) ۲۶۰۰

(۳) ۳۲۰۰

(۴) به علت معلوم نبودن جنس گاز و نداشتن B قابل محاسبه نیست.

۲۲- یک گاز واقعی A حین عبور از کمپرسوری از $(P_1 \text{ و } T_1)$ به $(P_2 \text{ و } T_2)$ می‌رسد. فرآیند تراکم بازگشت پذیر است و رابطه $aT + bS = \text{cte}$ برقرار است (a و b اعداد ثابت‌اند). با صرف نظر کردن از تغییرات انرژی جنبشی و پتانسیل، مقدار کار (W) واحد جرم عبوری از کمپرسور برابر کدام یک از مقادیر زیر است؟

$$-\Delta G + \frac{b}{\gamma a} (S_2^r - S_1^r) \quad (2)$$

$$-\Delta G + \sqrt{\frac{b}{\gamma a}} (S_2 - S_1) \quad (1)$$

$$\frac{1}{b} (T_2 S_2^r - T_1 S_1^r) \quad (4)$$

$$\Delta G + (T_2 S_2 - T_1 S_1) \quad (3)$$

۲۳- انرژی آزاد هلمهولتز یک گاز از رابطه زیر پیروی می کند:

$$a(T, v) = f(T) - \alpha T \ln\left(\frac{v + \beta}{\beta}\right)$$

که در آن f یک تابع تک متغیره و α و β اعداد ثابت اند.

این گاز طی فرایند پلی تروپیک رورسیبل $Pv^n = cte$ از (v_1, T_1, P_1) به (v_2, T_2, P_2) می رسد. برای این گاز طی فرایند مذکور چه رابطه ای بین v_1 و T_1 با v_2 و T_2 وجود دارد؟

$$T_1(v_1 + \beta)^n = T_2(v_2 + \beta)^n \quad (۲) \quad \frac{T_1 v_1^n}{v_1 + \beta} = \frac{T_2 v_2^n}{v_2 + \beta} \quad (۱)$$

$$T_1 v_1^n \ln\left(\frac{v_1 + \beta}{\beta}\right) = T_2 v_2^n \ln\left(\frac{v_2 + \beta}{\beta}\right) \quad (۴) \quad (v_1 + \beta) T_1^n v_1 = (v_2 + \beta) T_2^n v_2 \quad (۳)$$

۲۴- با فرض آنکه قطر حفرات جاذب جامد ۲ برابر پویش متوسط آزاد مولکولی باشد، کدام یک از عبارات زیر در خصوص نحوه محاسبه ضریب نفوذ جزء مورد نظر در داخل جاذب متخلخل است؟

- (۱) توسط درون یابی بین ضرائب نفوذ نادن و معمولی، پس از انجام تصحیحات لازم برای هر کدام استفاده می گردد.
- (۲) بسته به فاز سیال از رابطه معمول ارائه شده در خصوص محاسبه ضریب نفوذ در گازها یا مایعات استفاده می شود.
- (۳) از ضریب نفوذ معمولی در گاز یا مایع همراه با ضریب تصحیح $\frac{D_{AB} \epsilon}{J}$ استفاده می گردد.
- (۴) از ضریب نفوذ نادن همراه با ضریب تصحیح $D_{AK} \epsilon^{\frac{1}{2}}$ استفاده می شود.

۲۵- در مخلوط n جزئی (چند جزئی)، تعداد ضرائب نفوذ دو جزئی چندان است؟

$$\frac{1}{2}n(n+1) \quad (۱) \quad \frac{1}{2}n(n-1) \quad (۲) \quad n(n-1) \quad (۳) \quad 2n(n-1) \quad (۴)$$

۲۶- برای تصعید شدن کره جامدی (A) به شعاع a در هوای ساکن اطراف آن (B)، ضریب انتقال جرم k_G کدام است؟ D_{AB} = ضریب نفوذ کره از جنس A در هوا، P_A = فشار بخار کره، T = دمای مطلق، R = ثابت جهانی گازها و P_t = فشار کل

$$\frac{D_{AB}}{aRT} \cdot \frac{P_{BM}^*}{P_t} \quad (۴) \quad \frac{D_{AB}}{aRT} \cdot \frac{P_A^*}{P_{BM}} \quad (۳) \quad \frac{D_{AB}}{aRT} \cdot \frac{P_t}{P_{BM}} \quad (۲) \quad \frac{D_{AB}}{aRT} \cdot \frac{P_A^*}{P_{BM}} P_t \quad (۱)$$

۲۷- اگر نسبت ضرائب جمعی انتقال جرم فاز مایع (F_{OL}) به فاز گاز (F_{OG}) برابر 0.3 در شرایطی که $\sum N_i = 0$ باشد، شیب منحنی تعادلی چه مقداری است؟

- (۱) 0.09
- (۲) 0.7
- (۳) 0.3
- (۴) 1

۲۸- تعریف عدد Hatta کدام است؟ (k_1 = ثابت سرعت واکنش، k_L و k_g ضرائب انتقال جرم مایع و گاز و δ ضخامت فیلم)

$$\sqrt{D_{AB} k_1 / k_L^2} \quad (۴) \quad \sqrt{D_{AB} / k_1 \delta^2} \quad (۳) \quad \sqrt{\frac{k_1}{k_L^2}} \quad (۲) \quad \sqrt{k_L / k_g} \quad (۱)$$

۲۹- جزء A به داخل یک مایع با واکنش درجه اول ($R_A = k_1 C_A$) جذب می شود. ضریب افزایش انتقال جرم (Enhancement factor, E_A) در صورتی که نظریه انتقال جرم Danckwerts برقرار باشد، کدام است؟
(Hatta No. = Ha)

(۱) $\sqrt{1+Ha}$ (۲) $\sqrt{1+Ha}$ (۳) \sqrt{Ha} (۴) Ha

۳۰- سیالی با سرعت $3 \frac{m}{s}$ از روی سطح یک کره نفتالینی عبور می کند. در صورتی که ضریب نفوذ نفتالین در این سیال

$5 \times 10^{-8} \frac{m^2}{s}$ باشد عدد لوئیس (Le) مربوط کدام است؟ ($Pr = 1/2$, $Nu = 60$ و $Sh = 15$)

(۱) ۸

(۲) $\frac{1}{8}$

(۳) ۶۴

(۴) $\frac{1}{64}$

۳۱- قطعه استوانه‌ای نفتالین در حال تصعید است. قطر قطعه ۲cm و انتقال جرم به نقطه‌ای به فاصله ۱۰cm از مرکز استوانه صورت می گیرد. شرایط یکنواخت است. غلظت کل در لایه انتقال جرم $C = 0.5 \frac{kmol}{m^3}$ و ضریب نفوذ

$D_{AB} = 2 \times 10^{-5} \frac{m^2}{s}$, $\ln 10 = 2$ فرض می گردد. ضریب انتقال جرم F کدام است؟

(۱) 5×10^{-4}

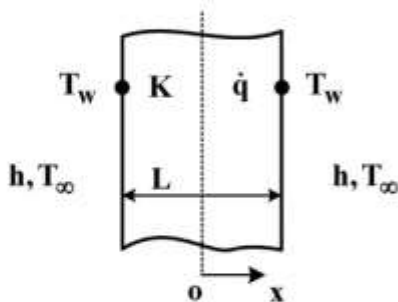
(۲) 8×10^{-4}

(۳) 2×10^{-5}

(۴) 5×10^{-5}

۳۲- در دیواره‌ای به ضخامت L در شرایط پایا حرارتی با نرخ حجمی $\dot{q} = \dot{q}_0 \left[1 + 2 \left(\frac{x}{L} \right) \right]$ تولید می شود. اگر دمای دو

سطح دیواره در T_w ثابت باشد، دمای بیشینه کدام است؟



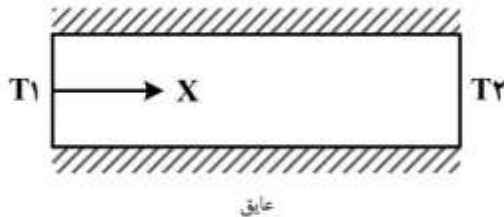
(۱) $T_w + \frac{\dot{q}_0 L^2}{k}$

(۲) $T_w + \frac{\dot{q}_0 L^2}{2k}$

(۳) $T_w + \frac{\dot{q}_0 L^2}{3k}$

(۴) $T_w + \frac{\dot{q}_0 L^2}{6k}$

۳۳- معادله دیفرانسیل مربوط به توزیع دمای پایا درون یک استوانه نشان داده شده در شکل زیر، که در آن تولید انرژی با نرخ $\left(\frac{W}{m^3}\right) MT^2$ صورت می‌گیرد و ضریب انتقال حرارت هدایتی آن به صورت $K = bT^2$ با دما تغییر می‌کند، کدام است؟ (سطح جانبی استوانه عایق شده است)



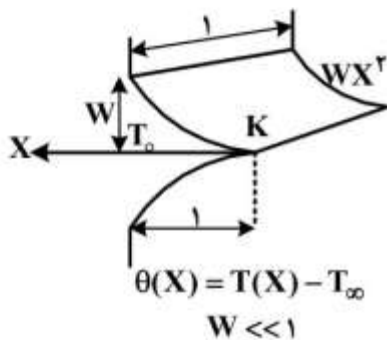
$$\frac{d^2 T}{dx^2} + \frac{1}{b} \left(\frac{dT}{dx}\right)^2 + \frac{MT}{b} = 0 \quad (1)$$

$$\frac{d^2 T}{dx^2} + \frac{2}{T} \left(\frac{dT}{dx}\right)^2 + \frac{MT}{b} = 0 \quad (2)$$

$$\frac{d^2 T}{dx^2} + \frac{1}{bT} \left(\frac{dT}{dx}\right)^2 + \frac{MT}{b} = 0 \quad (3)$$

$$\left(1 + \frac{1}{bT}\right) \frac{d^2 T}{dx^2} + \frac{MT}{b} = 0 \quad (4)$$

۳۴- توزیع دمای حالت پایا در پره شکل زیر از حل کدام معادله بدست می‌آید؟



$$\theta'' + x\theta' - \frac{h}{kW}\theta = 0 \quad (1)$$

$$x\theta'' + \theta' - \frac{h}{kW}\theta x = 0 \quad (2)$$

$$x^2\theta'' + 2x\theta' - \frac{h}{kW}\theta = 0 \quad (3)$$

$$x\theta'' + 2\theta' x - \frac{h}{kW}\theta = 0 \quad (4)$$

۳۵- اگر توزیع سرعت و دما در لایه مرزی برای جریان یک سیال معمولی ($Pr \geq 1$) بر روی سطح صاف به صورت زیر باشند دمای متوسط توده (T_b) در لایه مرزی کدام است؟ (خواص فیزیکی را ثابت فرض کنید).

$$\frac{U}{U_\infty} = \frac{Y}{\delta}, \quad \frac{T - T_w}{T_\infty - T_w} = \frac{y}{\delta_t}$$

$$\frac{2T_\infty + T_w}{3} \quad (1)$$

$$\frac{2T_w + T_\infty}{3} \quad (2)$$

$$\frac{2T_w + T_\infty}{4} \quad (3)$$

$$\frac{T_w + 2T_\infty}{4} \quad (4)$$

۳۶- رابطه زیر برای Nu_x یک جریان سیال گرم شونده روی یک سطح صاف به طول L با شار حرارتی ثابت (q_w'') داده شده است.

$$Nu_x = a Re_x^{\frac{1}{2}} Pr^{\frac{1}{3}}$$

کدام گزینه عبارت اختلاف دمای متوسط دیواره و جریان آزاد $T_w - T_\infty$ در طول L است؟

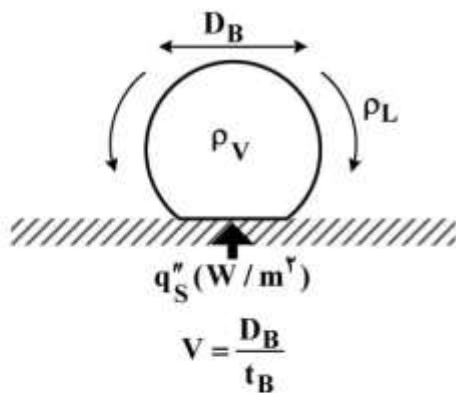
$$\frac{2}{3} q_w'' \frac{aL}{k} Re_L^{\frac{1}{2}} Pr^{\frac{1}{3}} \quad (1)$$

$$\frac{3}{2} q_w'' \frac{aL}{k} Re_L^{\frac{1}{2}} Pr^{\frac{1}{3}} \quad (2)$$

$$\frac{2 q_w'' \frac{L}{K}}{3 a Re_L^{\frac{1}{2}} Pr^{\frac{1}{3}}} \quad (3)$$

$$\frac{3 q_w'' \frac{L}{K}}{2 a Re_L^{\frac{1}{2}} Pr^{\frac{1}{3}}} \quad (4)$$

۳۷- در فرایند تشکیل حباب ناشی از فرایند جوشش مطابق شکل سرعت مشخصه اختلاط مایع به صورت نسبت طول مایع جابه‌جا شده (متناسب با D_B) به زمان جدایش حباب از سطح (t_B) تعریف می‌شود. کدام گزینه بیانگر این کمیت است؟



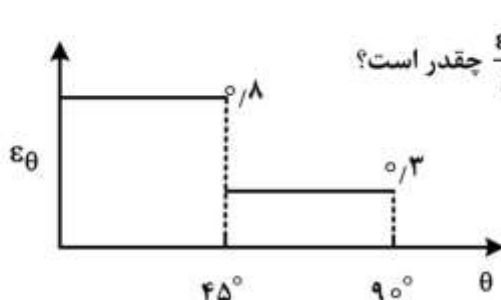
$$V \propto \frac{q_s''}{\rho_L h_{fg}} \quad (1)$$

$$V \propto \frac{q_s'' \cdot \rho_L}{h_{fg}} \quad (2)$$

$$V \propto \frac{q_s'' \cdot h_{fg}}{\rho_L} \quad (3)$$

$$V \propto \frac{q_s''}{(\rho_L - \rho_V) h_{fg}^2} \quad (4)$$

۳۸- تابع توزیع جهتی ضریب نشر (ϵ_θ) برای سطحی مطابق شکل داده شده است.



با در نظر گرفتن $\epsilon = 2 \int_0^{\pi/2} \epsilon_\theta(\theta) \sin \theta \cos \theta d\theta$ ، مقدار $\frac{\epsilon_{0.8}}{\epsilon}$ چقدر است؟

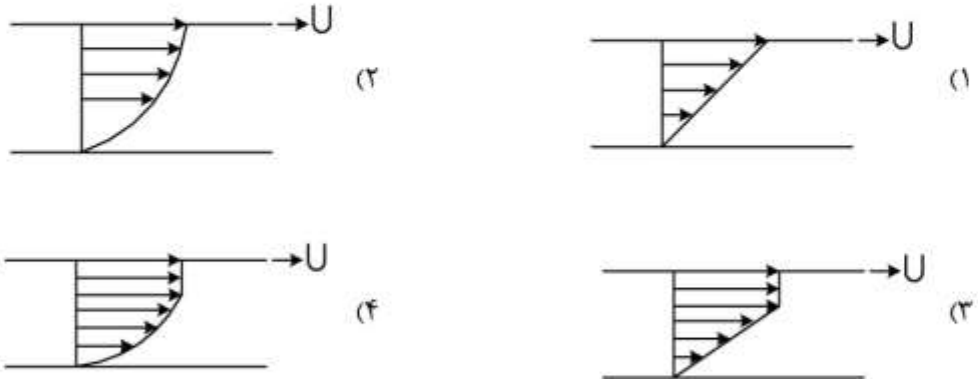
۰/۵۵ (۱)

۰/۸ (۲)

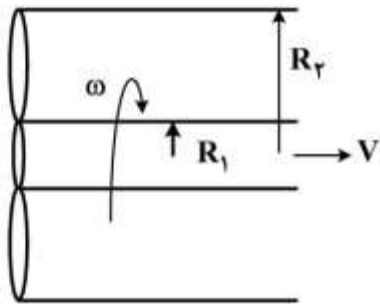
۱/۲ (۳)

۱/۴۵ (۴)

۳۹- سیال بینگهانم پلاستیک با معادله $\tau = \tau_y + \mu \left(\frac{du}{dy}\right)$ بین دو صفحه نامتناهی موازی جاری می‌باشد. صفحه پایینی ساکن و صفحه بالایی با سرعت ثابت (U) حرکت می‌کند. اگر گرادین فشار در سیال صفر باشد، توزیع سرعت در سیال کدام است؟



۴۰- سیال تراکم‌ناپذیری در فضای بین دو سیلندر به شعاع‌های R_1 و R_2 قرار دارد. سیلندر داخلی با سرعت زاویه ثابت ω می‌چرخد و همچنین با سرعت ثابت V در راستای محور حرکت می‌کند. با فرض توسعه یافتگی جریان تنسور کرنش (نرخ برش) $\dot{\gamma}$ کدام است؟



$$\begin{pmatrix} \circ & \frac{\partial V_\theta}{\partial r} & \frac{\partial V_z}{\partial r} \\ \circ & \circ & \circ \\ \circ & \circ & \circ \end{pmatrix} \quad (2)$$

$$\begin{pmatrix} \circ & \frac{\partial V_\theta}{\partial r} & \frac{\partial V_z}{\partial r} \\ \frac{\partial V_\theta}{\partial r} & \circ & \circ \\ \frac{\partial V_z}{\partial r} & \circ & \circ \end{pmatrix} \quad (1)$$

$$\begin{pmatrix} \circ & \frac{\partial V_\theta}{\partial r} & \frac{\partial V_z}{\partial r} \\ \frac{\partial V_\theta}{\partial r} & \frac{1}{r} \frac{\partial V_\theta}{\partial \theta} & \circ \\ \frac{\partial V_z}{\partial r} & \circ & \circ \end{pmatrix} \quad (4)$$

$$\begin{pmatrix} \circ & \circ & \circ \\ \frac{\partial V_\theta}{\partial r} & \circ & \circ \\ \frac{\partial V_z}{\partial r} & \circ & \circ \end{pmatrix} \quad (3)$$

۴۱- گاز با ویسکوزیته کینماتیک ν_g و مایع با ویسکوزیته کینماتیک ν_l با شرایط کاملاً یکسان روی صفحه صاف به صورت آرام در حرکت می‌باشد. کدام رابطه برای ضخامت لایه مرزی گاز (δ_g) و لایه مرزی مایع (δ_l) صحیح است؟

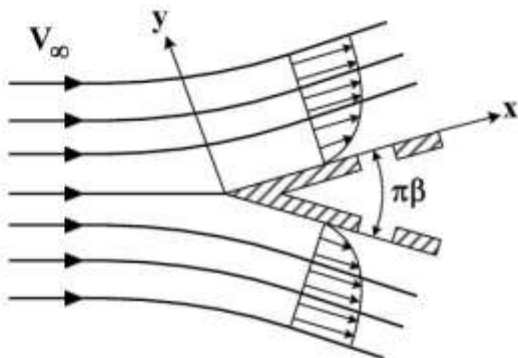
$$\delta_g < \delta_l, \frac{\delta_g}{\delta_l} = \sqrt{\frac{\nu_g}{\nu_l}} \quad (۱)$$

$$\delta_g > \delta_l, \frac{\delta_g}{\delta_l} = \sqrt{\frac{\nu_g}{\nu_l}} \quad (۲)$$

$$\delta_l > \delta_g, \frac{\delta_g}{\delta_l} = \left(\frac{\nu_g}{\nu_l}\right) \quad (۳)$$

$$\delta_g > \delta_l, \frac{\delta_g}{\delta_l} = \left(\frac{\nu_g}{\nu_l}\right)^2 \quad (۴)$$

۴۲- در جریان سیال روی گوه (wedge) کدام عبارت نادرست است؟



(۱) عمق لایه مرزی در این حالت کمتر از حالت صفحه صاف می‌باشد.

(۲) سرعت در خارج از لایه مرزی تابعی از x می‌باشد.

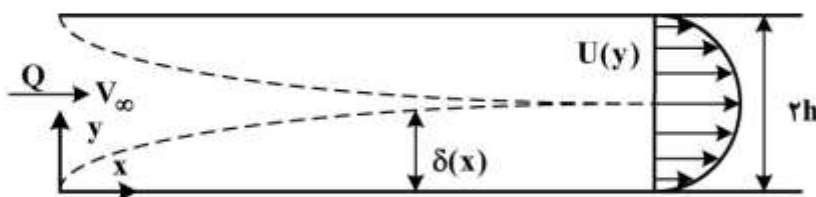
(۳) سرعت در خارج از لایه مرزی ثابت می‌باشد.

(۴) فشار در خارج از لایه مرزی تغییر می‌کند.

۴۳- آب با دبی یکنواخت Q وارد فضای بین دو صفحه موازی به فاصله $2h$ می‌شود. در قسمت طول ورودی

هیدرودینامیکی، با فرض خطی بودن سرعت در لایه مرزی $U = V_\infty \left(\frac{y}{\delta}\right)$ ، سرعت در خارج از لایه مرزی (V_∞)

کدام است؟ (δ ضخامت لایه مرزی است.)



$$\frac{Q}{2h} \quad (۱)$$

$$\frac{Q}{2\delta} \quad (۲)$$

$$\frac{Q}{h + \delta} \quad (۳)$$

$$\frac{Q}{2h - \delta} \quad (۴)$$

۴۴- سیال تراکم ناپذیری در حالت ناپایا (unsteady-state) در یک لوله در حال حرکت است کدام یک از روابط زیر صحیح است؟

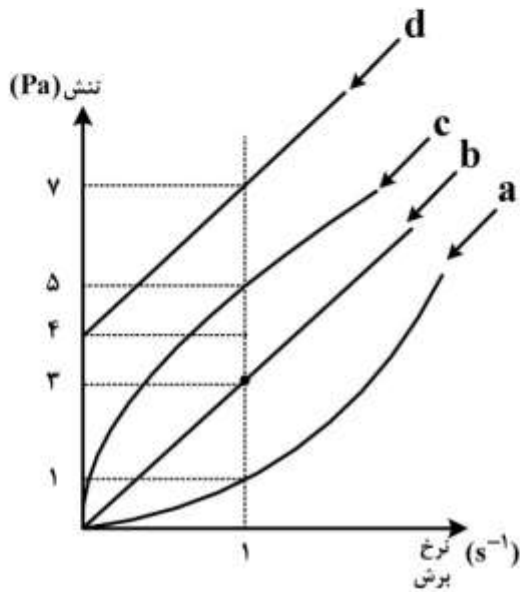
$$\nabla \cdot V = 0 \quad (۲)$$

$$\nabla V = 0 \quad (۱)$$

$$\frac{\partial \rho}{\partial t} + \rho \nabla \cdot V = 0 \quad (۴)$$

$$\frac{\partial \rho}{\partial t} + \nabla \cdot \rho V = 0 \quad (۳)$$

۴۵- چهار سیال نشان داده شده در منحنی جریان زیر در شرایط کاملاً یکسان از داخل لوله‌ای به قطر D و طول L با دبی Q حرکت می‌کنند. اگر در این شرایط نرخ برش 1 s^{-1} به سیال وارد شود، کدام یک افت فشار بیشتر در لوله ایجاد می‌کند؟



a (۱)

b (۲)

c (۳)

d (۴)

اعداد روی شکل قابلیت مقیاس کردن ندارند.

کلید اولیه آزمون دکترای سال 1398

کلید اولیه آزمون دکترای سال 1398

به اطلاع داوطلبان شرکت کننده در آزمون دکترای سال 1398 می‌رساند، این کلید اولیه غیر قابل استناد است و پس از دریافت نظرات داوطلبان و صاحب نظران، کلید نهایی سوالات تهیه و بر اساس آن کارنامه داوطلبان استخراج خواهد شد. در صورت تمایل می‌توانید حداکثر تا تاریخ 1397/12/15 با مراجعه به سیستم پاسخگویی اینترنتی به نشانی request.sanjesh.org و تکمیل فرم بررسی کلید سوالات آزمون دکترای سال 1398 اقدام نمایید. لازم به ذکر است نظرات داوطلبان فقط از طریق اینترنت و فرم مربوطه دریافت خواهد شد و به موارد ارسالی از طریق دیگر رسیدگی نخواهد شد.

عنوان دفترچه	نوع دفترچه	شماره پاسخنامه	گروه امتحانی
مهندسی شیمی	A	1	فنی و مهندسی

شماره سوال	گزینه صحیح	شماره سوال	گزینه صحیح
1	3	31	1
2	4	32	4
3	1	33	2
4	2	34	3
5	2	35	1
6	1	36	3
7	3	37	1
8	4	38	4
9	1	39	1
10	3	40	1
11	1	41	2
12	2	42	3
13	4	43	4
14	1	44	2
15	2	45	4
16	4		
17	3		
18	4		
19	3		
20	2		
21	1		
22	2		
23	1		
24	1		
25	2		
26	2		
27	3		
28	4		
29	1		
30	3		

خروج