

کد کنترل

336

F

آزمون (نیمه متمرکز) ورود به دوره های دکتری - سال ۱۴۰۱

دفترچه شماره (۱)

صبح جمعه ۱۴۰۰/۱۲/۶



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

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

رشته مهندسی شیمی
(کد ۲۳۶۰)

جدول مواد امتحانی، تعداد، شماره سؤال ها و زمان پاسخ گویی

مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره	زمان پاسخ گویی
مجموعه دروس تخصصی: - سینتیک و طراحی راکتور - ترمودینامیک - پدیده های انتقال	۴۵	۱	۴۵	۱۵۰ دقیقه

استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

این آزمون نمره منفی دارد.

حق چاپ، تکثیر و انتشار سؤال ها به هر روش (الکترونیکی و...) پس از برگزاری آزمون، برای تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز می باشد و یا متخلفان بر این مقررات رفتار می شود.

* متقاضی گرامی، وارد نکردن مشخصات و امضا در کادر زیر، به منزله غیبت و حضور نداشتن در جلسه آزمون است.

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

امضا:

- ۱- در واکنش‌های موازی $A \begin{matrix} \nearrow R & k_1 = 1 \\ \rightarrow S & k_2 = 2 \\ \searrow T & k_3 = 1 \end{matrix}$ که تمام مراحل از درجه اول هستند، حداکثر غلظت محصول مطلوب

R قابل دستیابی در یک راکتور پلاگ کدام است؟ (خوراک محتوی A خالص به غلظت C_{A0} است.)

$$C_{A0}/12 \quad (2)$$

$$C_{A0}/3 \quad (1)$$

$$C_{A0}/4 \quad (4)$$

$$C_{A0}/8 \quad (3)$$

- ۲- واکنش گازی درجه صفر $A \xrightarrow{k} 4R + B$ با خوراک خالص A و فشار ۳ اتمسفر انجام می‌شود. ثابت سرعت

واکنش در دمای مربوطه $1 \frac{\text{atm}}{\text{min}}$ است. اگر حجم محتوی واکنشی ثابت باشد، فشار سیستم بعد از ۱۰ دقیقه چند

اتمسفر است؟

$$4/5 \quad (2)$$

$$12/5 \quad (1)$$

$$3/5 \quad (4)$$

$$7 \quad (3)$$

- ۳- برای واکنش ابتدائی $A \xrightleftharpoons[k_2]{k_1} B$ ثابت تعادلی برابر ۴ است. اگر غلظت‌های اولیه A و B هر یک ۵ مولار باشد،

غلظت تعادلی محصول B کدام است؟

$$8 \quad (2)$$

$$10 \quad (1)$$

$$6 \quad (4)$$

$$7/5 \quad (3)$$

- ۴- ماده A در یک راکتور مخلوط شونده همزن‌دار پیوسته (mixed) طبق واکنش $A \xrightarrow{k_1} R$ تولید محصول مطلوب

R می‌نماید. هم‌زمان با این واکنش، دو واکنش دیگر $A \begin{matrix} \nearrow S & k_2 \\ \searrow T & k_3 \end{matrix}$ نیز صورت می‌گیرد که مواد زائد S و T را تولید می‌کند. اگر هر سه واکنش ابتدایی باشند، در صورتی که غلظت خوراک A کاهش یابد و دمای واکنش کماکان ثابت

باشد چه تأثیری بر روی تولید محصول R دارد؟

(۱) درصد تولید R افزایش می‌یابد.

(۲) تأثیری بر روی درصد تبدیل R نخواهد گذاشت.

(۳) درصد تولید R کاهش می‌یابد.

(۴) درصد تولید R افزایش و درصد تولید S و T ثابت می‌ماند.

- ۵- واکنش ابتدایی $A \rightarrow R$ در فاز گاز در دو راکتور جریان پلاگ (Plug) و مخلوط‌شونده همزن‌دار پیوسته (Mixed) به صورت جداگانه صورت می‌گیرد. اگر درصد تبدیل در دو راکتور یکسان و برابر ۸۰٪ و همچنین ثابت سرعت واکنش در دو راکتور یکسان باشد، نسبت حجم راکتور پلاگ به راکتور Mixed کدام است؟

$$\begin{array}{ll} \frac{1}{2} \ln 2 & (1) \\ \frac{1}{4} \ln 5 & (2) \\ \frac{2}{\ln 2} & (3) \\ \frac{4}{\ln 5} & (4) \end{array}$$

- ۶- واکنش $A \rightarrow R$ را با معادله سرعت $-r_A = \frac{k_1 C_A}{1 + k_2 C_A}$ در نظر بگیرید. در این واکنش $k_1 = 10^5 e^{-5000/RT}$ و

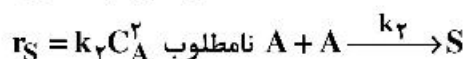
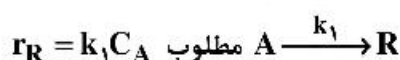
$k_2 = 10^3 e^{-3000/RT}$ می‌باشد. انرژی فعالیت و درجه واکنش در مراحل ابتدایی واکنش عبارت است از:

$$\begin{array}{ll} E = 5000, \text{ درجه } 2 & (1) \\ E = 5000, \text{ درجه } 1 & (2) \\ E = 2000, \text{ درجه } 1 & (3) \\ E = 2000, \text{ درجه } 2 & (4) \end{array}$$

- ۷- واکنش درجه اول فاز مایع $A \xrightarrow{k} C + D$ با غلظت اولیه $C_{A0} = 1M$ در یک راکتور مخلوط‌شونده همزن‌دار پیوسته (mixed) با نسبت برگشتی ۵ انجام می‌شود. اگر $\tau = \frac{V}{k}$ باشد، میزان درصد تبدیل کدام است؟

$$\begin{array}{llll} 33 & (1) & 67 & (2) \\ 76 & (3) & 80 & (4) \end{array}$$

- ۸- جسم A در فاز مایع طبق واکنش زیر به ایزومر آن تبدیل شده و یا به‌صورت دایمر آن درمی‌آید:



اگر راکتور لوله‌ای پیوسته‌ای (پلاگ) با خوراک ورودی با غلظت C_{A0} استفاده شود، مقدار $C_{A,max}$ کدام است؟

$$\begin{array}{ll} \frac{k_1}{2k_2} \ln(1 + \frac{k_1}{k_2} C_{A0}) & (1) \\ \ln(1 + \frac{2k_2}{k_1} C_{A0}) & (2) \\ \frac{k_1}{k_2} \ln(1 + \frac{k_2}{k_1} C_{A0}) & (3) \\ \frac{k_1}{2k_2} \ln(1 + \frac{2k_2}{k_1} C_{A0}) & (4) \end{array}$$

- ۹- برای واکنش $A \rightarrow P$ وقتی که غلظت A برابر یک مولار است سرعت واکنش برابر $\frac{mol}{ls} \times 0.1$ و وقتی که غلظت

A برابر ده مولار باشد سرعت واکنش $\frac{mol}{ls} \times 1$ است. در هر دو حالت دمای محیط واکنش $20^\circ C$ است. با این اطلاعات

معادله سرعت این واکنش در دمای $20^\circ C$ کدام است؟

$$\begin{array}{ll} -r_A = 0.1 C_A & (1) \\ -r_A = 0.1 C_A^2 & (2) \\ -r_A = 0.1 C_A & (3) \\ -r_A = 0.1 C_A^2 & (4) \end{array}$$

- ۱۰- اگر فشار یک گاز واقعی در دمای ثابت به سمت صفر میل کند آنگاه:

- (۱) کلیه خواص آن مشابه خواص گاز کامل خواهد بود.
- (۲) حجم مخصوص آن از حجم مخصوص گاز کامل کمتر خواهد بود.
- (۳) حجم مخصوص آن از حجم مخصوص گاز کامل بیشتر خواهد بود.
- (۴) انتروپی و انتالپی و انرژی داخلی مخصوص آن مشابه گاز کامل خواهد بود.

۱۱- سیستمی شامل سیلندر و پیستون حاوی 1 m^3 از یک گاز و دارای فشار اولیه 250 kPa می‌باشد. در این حالت یک فنر خطی که دارای ثابت فنر $200 \frac{\text{kN}}{\text{m}}$ می‌باشد، در قسمت بالای پیستون و بخش بالایی سیلندر قرار می‌گیرد. بر روی پیستون به اندازه کافی وزنه وجود دارد. سپس انتقال حرارت به گاز صورت می‌گیرد و باعث انبساط گاز و فشرده شدن فنر می‌گردد. در صورتی که حجم گاز داخل سیلندر ۲ برابر گردد، با فرض سطح مقطع 0.4 m^2 برای پیستون، فشار نهایی گاز در داخل سیلندر برحسب کیلوپاسکال چقدر است؟ (فنر در ابتدا آزاد است).

(۱) ۲۵۵ (۲) ۲۷۵ (۳) ۳۷۵ (۴) ۴۷۵

۱۲- درون یک مخزن صلب ۵ گرم مول مخلوط دوجزئی هم‌مولی از یک گاز واقعی در دمای 400 K و فشار 8 atm قرار دارد. در صورتی که معادله ویریال به شکل $Z = 1 + B'P$ صادق باشد و برای آن مخلوط برحسب واحد سانتی‌مترمکعب بر مول داشته باشیم:

$$B_{11} = -200, B_{22} = -300, B_{12} = -250$$

حجم مخزن چند لیتر است؟ $\left(R = 80 \frac{\text{cm}^3 \cdot \text{atm}}{\text{mol} \cdot \text{K}} \right)$

(۱) ۰/۷۵ (۲) ۲/۵ (۳) ۷/۵ (۴) ۷۵۰

۱۳- برای یک مخلوط همگن دوجزئی در دمای T و فشار P داریم:

$$M = 2x_1 + 3x_2 + x_1x_2(x_1 + 2x_2)$$

تابع $\bar{M}_2$ برحسب x_1 چیست و مقدار $\bar{M}_2^\infty$ کدام است؟ (واحدها اختیاری و هماهنگ است).

$$\bar{M}_2^\infty = 6 \text{ و } \bar{M}_2 = -2x_1^3 + 3x_1^2 + 5 \quad (1) \quad \bar{M}_2^\infty = 2 \text{ و } \bar{M}_2 = -2x_1^3 - 3x_1^2 + 3 \quad (2)$$

$$\bar{M}_2^\infty = 4 \text{ و } \bar{M}_2 = 3x_1^3 - 2x_1^2 + 3 \quad (3) \quad \bar{M}_2^\infty = 4 \text{ و } \bar{M}_2 = -2x_1^3 + 3x_1^2 + 3 \quad (4)$$

۱۴- یک پمپ تخلیه اضطراری آب جمع شده در کف یک گودال بزرگ را با شدت جریان یک مترمکعب بر ثانیه توسط یک لوله که به انتهای آن یک شیبور (نازل) وصل است تا ارتفاع ۲۰ متر پمپ می‌کند. سرعت خروجی آب از شیبوره انتهای لوله برابر ۲۰ متر بر ثانیه می‌باشد. راندمان ایزونتروپیک (انتروپی ثابت) کل پمپ، لوله و شیبوره بر روی هم برابر ۵۰٪ می‌باشد مقدار تقریبی توان مصرفی پمپ برحسب کیلووات کدام است؟ $\left(g = 10 \frac{\text{m}}{\text{sec}^2} \right)$ و دانسیته آب

برابر یک گرم بر سانتی‌مترمکعب می‌باشد.

(۱) ۴۰۰ (۲) ۶۰۰

(۳) ۸۰۰ (۴) ۱۲۰۰

۱۵- یک مخزن صلب و غیرعایق به حجم ۲۰۰ لیتر حاوی هوای فشرده در دمای محیط (300 K) و فشار 20 MPa می‌باشد. در این مخزن یک سوراخ بسیار کوچک ایجاد شده و پس از یک مدت زمان بسیار طولانی فشار هوای درون مخزن به نصف کاهش پیدا می‌کند. مقدار گرمای مبادله شده بین مخزن و محیط در این مدت برحسب کیلوژول کدام است؟ (هوا را گاز کامل با گرمای ویژه ثابت فرض کنید).

(۱) ۱۰۰۰ (۲) ۲۰۰۰

(۳) ۳۰۰۰ (۴) ۴۰۰۰

- ۱۶- کمپرسوری فرضی به‌طور یکنواخت (پایدار) مقدار ۱۰ گرم مول بر ثانیه یک گاز واقعی را از فشار ۱۰ اتمسفر و دمای ۳۰۰ K به فشار ۴۴/۵ اتمسفر می‌رساند. اگر کمپرسور به‌طور ایزوترمال رور سیبل کار کند و گاز از معادله ویریال $Z = 1 + B'P$ پیروی کند و ضریب تراکم‌پذیری آن گاز در شرایط ورودی کمپرسور تقریباً برابر $Z = 1$ و در شرایط خروجی برابر $Z = 0.9$ فرض شود مقدار کار مصرفی کمپرسور تقریباً چند کیلووات است؟

$$R = 8 \frac{J}{mol.K}, \ln 2 = 0.7, \ln 3 = 1.1, \text{Exp}(x) = 1 + x + \frac{x^2}{2!} + \dots$$

(۱) ۳/۳۶ (۲) ۴/۵ (۳) ۳۳/۶ (۴) ۴۵

- ۱۷- ضریب تراکم‌پذیری برای بخار اشباع یک مایع خالص در دمای ۳۰۰ K برابر $Z_f = 0.9$ و فشار بخار آن در این دما برابر ۱۲ اتمسفر می‌باشد. ضریب فوگاسیسته آن مایع در دمای ۳۰۰ K و فشار ۱۰۰ اتمسفر تقریباً کدام است؟ (حجم

مخصوص متوسط آن مایع برابر $24 \frac{cm^3}{mol}$ می‌باشد.)

$$R = \frac{8.0 \text{ cm}^3 \text{ atm}}{mol.K}$$

$$\text{Exp}(x) = 1 + x + \frac{x^2}{2!} + \dots$$

(۱) ۰/۰۲ (۲) ۰/۰۴۱ (۳) ۰/۰۱ (۴) ۰/۰۶

- ۱۸- استون (۱) و کلروفرم (۲) در فشار اتمسفری آزنوتروپی با کسر مولی $x_1 = 0.33$ و دمای $64.6^\circ C$ دارند. فشار بخار استون و کلروفرم در این دما به ترتیب ۱/۵ و ۰/۸ atm است. ضریب فعالیت استون و کلروفرم در آزنوتروپ به ترتیب کدام است؟

$$\gamma_1 = 0.67, \gamma_2 = 1.25 \quad (1)$$

$$\gamma_1 = 0.5, \gamma_2 = 0.54 \quad (2)$$

$$\gamma_1 = 1.5, \gamma_2 = 0.8 \quad (3)$$

(۴) باید مدلی مناسب داشت و اکنون نمی‌توان اظهار نظر کرد.

- ۱۹- دو جرم یکسان (هر کدام $\frac{m}{p}$) از یک مایع خالص در دماهای T_1 و T_2 ($T_2 > T_1$) در دو لیوان داریم. آنها را به‌نحو

آدیاباتیک روی هم می‌ریزیم. اگر مایع را تراکم‌ناپذیر و دارای ظرفیت گرمایی ویژه ثابت فرض کنیم، تغییر انتروپی فرایند یا تغییر خالص انتروپی در این شرایط چگونه است؟

(۱) حتماً منفی است.

(۲) حتماً مثبت و غیر صفر است.

(۳) مثبت است و می‌تواند صفر هم باشد.

(۴) بسته به محیط ΔS می‌تواند مثبت تا صفر یا منفی باشد.

۲۰- ضریب فراریت نسبی برای سیستم دوجزئی طبق رابطه $\alpha_{12} = \frac{1+a_{12}x_2+a_{122}x_2^2}{1+a_{21}x_1+a_{211}x_1^2}$ داده شده است که در آن

اجزای (۱) و (۲) به ترتیب 0.70 bar و 0.45 bar می‌باشد. نسبت ضرایب اکتیویته اجزای (۱) و (۲) در نقطه آزنوتروپ چقدر است؟

- (۱) 0.64 (۲) 0.84 (۳) 1.49 (۴) 1.75

۲۱- دانسیته مولی یک مخلوط دوجزئی به کمک رابطه تجربی $\rho = 1 + 2x_1 + 3x_1^2$ به دست می‌آید. رابطه مربوط به $\bar{V}_1$ کدام مورد است؟

- (۱) $\rho \bar{V}_1 = 4x_1^2 + 9x_1 - 1$ (۲) $\rho \bar{V}_1 = 1 + 4x_1 + 9x_1^2$
(۳) $\bar{V}_1 = \frac{1}{\rho^2} [4x_1^2 + 9x_1]$ (۴) $\bar{V}_1 = \frac{1}{\rho^2} [-1 - 2x_1 + 9x_1^2]$

۲۲- برای یک سیستم دوجزئی تعادلی مایع بخار در دمای 100°C ، فشارهای بخار اشباع دو جزء در این دما برابر $P_1^{\text{sat}} = 150 \text{ kPa}$ و $P_2^{\text{sat}} = 200 \text{ kPa}$ و کسر مولی جزء (۱) در فاز مایع برابر $x_1 = 0.6$ می‌باشد. فاز بخار به صورت گاز ایده‌آل فرض می‌شود. اگر ضریب فعالیت دو جزء به ترتیب برابر $\gamma_1 = 0.9$ و $\gamma_2 = 0.8$ باشد، کسر مولی جزء (۱) در فاز بخار کدام است؟

- (۱) 0.35 (۲) 0.44 (۳) 0.56 (۴) 0.65

۲۳- می‌خواهیم مقدار 10 کیلوگرم بر ثانیه آب 300 K را به طور کاملاً یکنواخت یا پایدار در یک یخچال فرضی به دمای 280 K برسانیم حداقل کار مصرفی قابل تصور این یخچال فرضی چند کیلووات است؟ (گرمای ویژه آب را 4 کیلوژول بر کیلوگرم بر کلوین فرض کنید.)

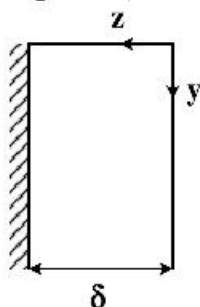
$$\ln 2 = 0.7, \ln 3 = 1.1, \ln 5 = 1.6, \ln 7 = 1.9$$

- (۱) 200 (۲) 400
(۳) 600 (۴) 800

۲۴- تعریف عدد بدون بعد فوریه (Fourier No.) کدام است؟

- (۱) نسبت نرخ نفوذ به نرخ واکنش
(۲) نسبت نرخ تجمع جرم به نرخ نفوذ
(۳) نسبت نرخ نفوذ به نرخ تجمع جرم
(۴) نسبت نرخ واکنش به نرخ نفوذ

۲۵- در انتقال جرم به درون یک فیلم‌ریزان بر روی یک دیواره صاف تحت کدام شرایط زیر معادله پیوستگی جزء



نفوذکننده به صورت $u_y \frac{\partial C_A}{\partial y} = D_{AB} \frac{\partial^2 C_A}{\partial z^2}$ تبدیل می‌شود؟ (Pe=Peclet No.)

- (۱) $Pe = 1$
(۲) $Pe < 1$
(۳) $Pe \gg 1$
(۴) $Pe \rightarrow \infty$

۲۶- در فرایند اکسیژن رسانی به محتویات یک تانک آب که در زمان $t = 0$ غلظت اکسیژن آن صفر بوده است. پس از

گذشت چه زمانی غلظت اکسیژن در آب به $C_{O_2} = \alpha C_{O_2}^*$ می رسد؟

$$\begin{cases} C_{O_2}^* = \text{غلظت اشباع اکسیژن در آب} \\ \tau = \text{ثابت زمانی} \\ \text{تانک به خوبی هم زده می شود.} \end{cases}$$

$$(1) -\tau \ln(\alpha)$$

$$(2) -\tau \ln(1 - \alpha)$$

$$(3) -\tau / \ln(1 - \alpha)$$

$$(4) -\tau / \ln(\alpha)$$

۲۷- برای انتقال حرارت از یک گلوله کروی چرخان به هوای اطراف آن تحت رژیم جریان آرام رابطه زیر ارائه شده است:

$$Nu = 1.9 + 0.12 Re \quad (\text{for } Re \leq 50)$$

اکنون حل شدن یک دانه کروی بنزوئیک اسید در آب خالص را در نظر بگیرید که با سرعت آرام می چرخد. کدام یک از روابط زیر برای انتقال جرم از این دانه کروی در آب قابل استفاده است؟

$$Sh = 1.9 + 0.12 Re \quad (1) \quad J_H = J_D$$

$$Sh = 1.9 + 0.12 Re Sc^{1/3} \quad (2) \quad Sh = 1.9 + 0.12 Re Sc \quad (3)$$

۲۸- وابستگی ضریب متوسط انتقال جرم (k_L) به ضریب نفوذ (D_{AB}) در فرایند جذب گاز توسط فیلم ریزان روی دیواره در حالت زمان تماس طولانی مشابه کدام یک از تئوری های انتقال جرم است؟

$$(1) \text{ تئوری نوشوندگی سطوح} \quad (2) \text{ تئوری رسوخ (Penetration)}$$

$$(3) \text{ تئوری فیلمی} \quad (4) \text{ تئوری لایه مرزی}$$

۲۹- در یک فرایند جداسازی همسو، جز A از فاز مایع به فاز گاز منتقل می شود. معادله خط تعادلی این فرایند $y = 4x$

و شیب خط نیرو محرکه مقطعی از دستگاه انتقال جرم ۰/۸ - است. چند درصد مقاومت انتقال جرم در فاز مایع قرار دارد؟

$$(1) 2 \quad (2) 17$$

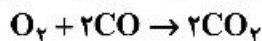
$$(3) 73 \quad (4) 83$$

۳۰- در یک عملیات انتقال جرم، ۹۰ درصد مقاومت جرم در فاز مایع است. رابطه تعادلی این فرایند برای جداسازی جزء A به صورت $(y_A = 1/5 x_A)$ است. x_A و y_A به ترتیب جزء مولی A در فاز مایع و گاز است. اگر در یک مقطع از دستگاه انتقال جرم، جزء مولی A در توده مایع برابر ۰/۶ و در توده گاز ۰/۷۵ باشد، جزء مولی A در سطح مشترک دو فاز مایع - گاز $(x_{Ai} = ?)$ کدام است؟

$$(1) 0.375 \quad (2) 0.66$$

$$(3) 0.51 \quad (4) 0.42$$

۳۱- واکنش اکسیژن با منوکسیدکربن روی سطح کاتالیست روی داده و کربن دی‌اکسید تولید می‌شود:



اگر فرض شود واکنش سریع و یک طرفه انجام گیرد، براساس معادله استفان - ماکسول، کدام رابطه تغییرات غلظت

گاز کربن دی‌اکسید ($\frac{dx_C}{dz}$) از روی سطح کاتالیست را نشان می‌دهد؟ ($A = \text{O}_2$, $B = \text{CO}$, $C = \text{CO}_2$) فرض

کنید ($D_{AC} = D_{BC}$)

$$-\frac{N_C}{CD_{AC}}[2x_A + x_C] \quad (1)$$

$$-\frac{N_C}{CD_{AC}}\left[1 + \frac{x_C}{2}\right] \quad (2)$$

$$-\frac{N_C}{CD_{AC}}[1 + 2x_B - x_C] \quad (3)$$

$$-\frac{N_C}{CD_{AC}}[1 - 2x_A - x_C] \quad (4)$$

۳۲- می‌دانیم که فضای خالی نازکی بین دو جداره در یک شیشه دو جداره از هوا پر شده است. کدام گزینه در مورد

توزیع دما / سرعت، در فضای خالی برای عملکرد بهینه حرارتی صحیح است؟

(۱) توزیع سرعت خطی

(۲) توزیع دمای خطی

(۳) توزیع سرعت سهمی

(۴) توزیع دمای سهمی

۳۳- جسم ۷ شکل نشان داده شده دارای طول بی‌نهایت است. این جسم داخل یک کوره استوانه‌ای با قطر ۲m قرار گرفته

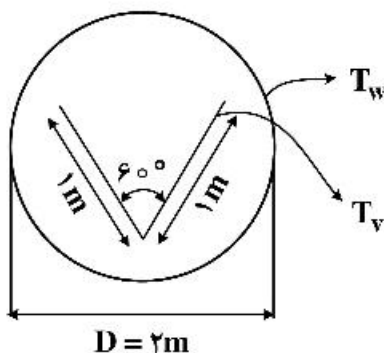
است. اگر جسم و کوره هر دو سیاه باشند، انتقال حرارت به ازای عمق واحد بین کوره و جسم ۷ شکل کدام است؟

$$3\sigma(T_w^f - T_v^f) \quad (1)$$

$$\frac{1}{2}\sigma(T_w^f - T_v^f) \quad (2)$$

$$\sigma(T_w^f - T_v^f) \quad (3)$$

$$2\sigma(T_w^f - T_v^f) \quad (4)$$



۳۴- در دماسنج‌های مایع در شیشه (طبی) برای کاهش خطای اندازه‌گیری کدام مورد را پیشنهاد می‌دهید؟

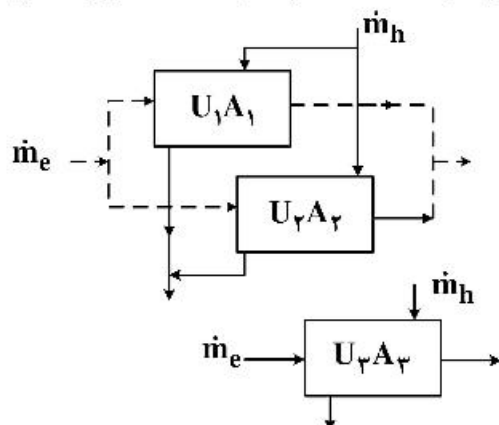
(۱) انتخاب مایع و شیشه‌ای با کوچکترین تفاوت ضریب انبساط حجمی

(۲) انتخاب مایع و شیشه‌ای با ضرایب انبساط حجمی مساوی

(۳) انتخاب مایع و شیشه‌ای با ضرایب انبساط حجمی مساوی با فقط فرو بردن مخزن دماسنج در محیط مجهول

(۴) انتخاب مایع و شیشه‌ای با بزرگترین تفاوت ضریب انبساط حجمی

۳۵- دو مبدل زوج لوله کاملاً مشابه ($U_1 = U_2, A_1 = A_2$) را برای گرم کردن آب سرد با $\dot{m}_h < \dot{m}_c$ توسط آب گرم $Cp_h = Cp_c$ به کار گرفته‌ایم. اگر بخواهیم در یک دیاگرام معادل این دو مبدل را با یک مبدل نشان دهیم، ϵ_3 چگونه بیان می‌شود؟ ($\epsilon_1, \epsilon_2, \epsilon_3$ به ترتیب مربوط به مبدل‌های ۱ و ۲ و ۳ است). $\dot{m}$ به دو شاخه مساوی تقسیم می‌شود. مبدل سوم معادل دو مبدل ۱ و ۲ در نظر گرفته می‌شود.



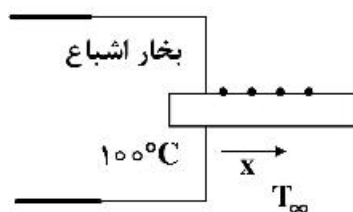
$$(1) \quad \epsilon_3 = \epsilon_1 = \epsilon_2 \text{ پس } \epsilon_3 = \epsilon_1$$

$$(2) \quad \epsilon_3 = 2\epsilon_1$$

$$(3) \quad \epsilon_3 = \frac{1}{2}(\epsilon_1 * \epsilon_2)$$

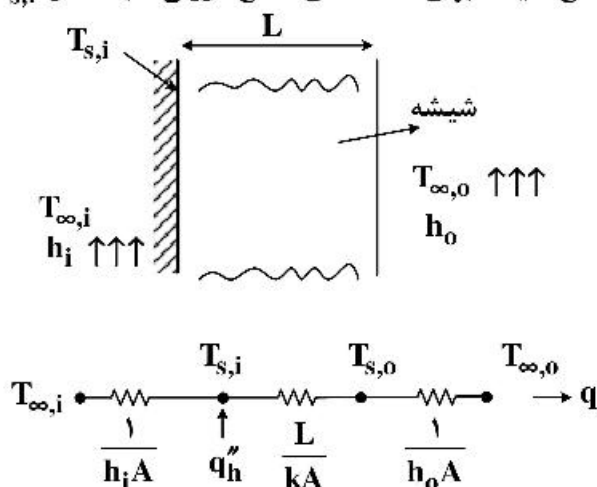
$$(4) \quad \epsilon_3 = \epsilon_1 * \epsilon_2$$

۳۶- انتهای یک میله آلومینیومی با طول محدود در یک مخزن بخار اشباع 100°C و بقیه آن در معرض هوای ساکن 20°C است. در نقاط مختلف از طول میله آن را سوراخ کرده‌ایم تا دمای محور لوله را برحسب فاصله x اندازه بگیریم. تابع تغییر دما در طول میله چه نوع تابعی است؟



- (۱) اگر فاصله سوراخ‌ها مساوی انتخاب شود، دما برحسب x خطی است.
- (۲) مستقل از فاصله سوراخ‌ها تابع دما برحسب x از نوع هیپربولیک است.
- (۳) اگر فاصله سوراخ‌ها لگاریتمی انتخاب شود، $\log T$ برحسب x خطی است.
- (۴) اگر فاصله سوراخ‌ها مساوی انتخاب شود، دما برحسب x لگاریتمی است.

۳۷- با چسباندن یک صفحه گرمکن نازک و شفاف به سطح درونی شیشه عقب یک اتومبیل، برافزایشی انجام می‌شود و شار حرارتی ثابتی به سطح داخلی شیشه با عبور جریان برق از صفحه گرمکن اعمال می‌شود. اگر شیشه دارای ضخامت L باشد و دمای هوای داخل و ضریب جابه‌جایی $T_{\infty,i}$ و h_i و دمای هوای خارج و ضریب جابه‌جایی آن $T_{\infty,o}$ و h_o باشند، توان الکتریکی مورد نیاز بر واحد سطح شیشه برای آنکه دمای سطح درونی شیشه در $T_{s,i}$ باقی بماند کدام است؟



$$(1) \quad q_h'' = \frac{T_{s,i} - T_{\infty,o}}{L/k + \sqrt{h_o} + \sqrt{h_i}}$$

$$(2) \quad q_h'' = \frac{T_{\infty,o} - T_{\infty,i}}{L/k + \sqrt{h_i} + \sqrt{h_o}}$$

$$(3) \quad q_h'' = \frac{T_{s,i} - T_{\infty,o}}{L/k + \sqrt{h_o}} - \frac{T_{\infty,i} - T_{s,i}}{\sqrt{h_i}}$$

$$(4) \quad q_h'' = \frac{T_{s,i} - T_{\infty,o}}{\sqrt{h_o}} - \frac{T_{\infty,i} - T_{s,i}}{L/k + \sqrt{h_i}}$$

۳۸- یک اتوی خانگی در ابتدا در محیطی با دمای T_∞ قرار گرفته است. این اتو براساس گرم شدن یک سیم مقاومت الکتریکی در داخل سطح آهنی آن عمل می‌کند. مساحت و جرم این سطح آهنی به ترتیب برابر 0.5 m^2 و 1.4 kg می‌باشد. دانسیته آهن برابر $7000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ ، ضریب هدایت حرارتی آهن برابر $17 \frac{\text{W}}{\text{m}^2\text{ }^\circ\text{C}}$ و ضریب انتقال حرارت تلفیقی (جابه‌جایی و تشعشع) برابر $17 \frac{\text{W}}{\text{m}^2\text{ }^\circ\text{C}}$ است. بعد از روشن کردن اتو، چه مدت زمانی طول می‌کشد تا درجه حرارت سطح آهنی آن به دمای معلوم T_1 برسد؟ (برای محاسبه این زمان یک رابطه ریاضی به‌دست آورید.)

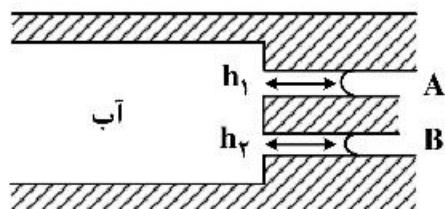
$$t = \frac{v}{hA} \left[\frac{\dot{q} \rho c_p}{\dot{g} - \frac{hA}{v} (T_1 - T_\infty)} \right] \quad (2)$$

$$t = \frac{\rho c_p}{h} \left[\frac{\dot{q}}{\dot{g} - hA(T_1 - T_\infty)} \right] \quad (1)$$

$$t = \frac{\rho c_p v}{hA} \left[\frac{\dot{q}}{\dot{g} - \frac{hA}{v} (T_1 - T_\infty)} \right] \quad (4)$$

$$t = \frac{v}{hA} \left[\frac{\dot{q}}{\dot{g} - hA(T_1 - T_\infty)} \right] \quad (3)$$

۳۹- مطابق شکل زیر آب از یک کانال افقی وارد دو میکروکانال آبدوست A و B می‌شود. اگر قطر میکروکانال A دو برابر قطر میکروکانال B باشد، در این صورت نسبت h_1 به h_2 برابر است با:



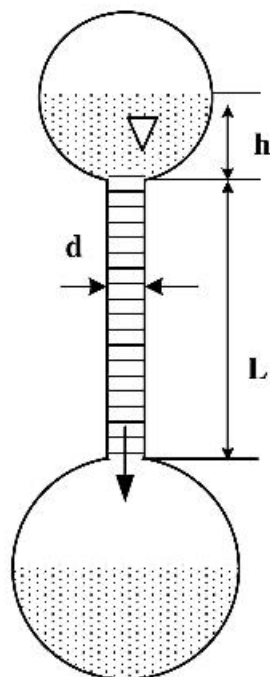
(۱) h_1 دو برابر h_2 است.

(۲) h_1 نصف h_2 است.

(۳) h_1 برابر h_2 است.

(۴) h_1 چهار برابر h_2 است.

۴۰- مطابق شکل زیر، در یک ویسکومتر موئین حجم مشخصی (V) از یک مایع با ویسکوزیته μ توسط یک لوله شیشه‌ای باریک از یک مخزن در بالا به یک مخزن بزرگ در پایین منتقل می‌شود. اگر جریان در لوله بین دو مخزن آرام فرض شود، کدام گزینه در مورد زمان تخلیه مخزن بالایی درست است؟



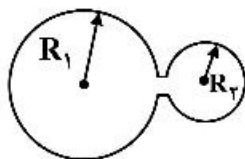
$$\frac{128\mu LV}{\pi \rho g d^4 h} \quad (1)$$

$$\frac{128\mu LV}{\pi \rho g d^4 (L+h)} \quad (2)$$

$$\frac{64\mu LV}{\pi \rho g d^4 h} \quad (3)$$

$$\frac{64\mu LV}{\pi \rho g d^4 (L+h)} \quad (4)$$

۴۱- اگر دو قطره آب با اندازه‌های متفاوت مطابق شکل زیر، به یکدیگر متصل گردند، بعد از مدتی چه اتفاقی می‌افتد؟
 (۱) دو قطره هم سایز می‌شوند.
 (۲) قطره بزرگ جذب قطره کوچک می‌شود.
 (۳) بخشی از قطره کوچک جذب قطره بزرگ می‌شود.
 (۴) قطره کوچک جذب قطره بزرگ می‌شود.

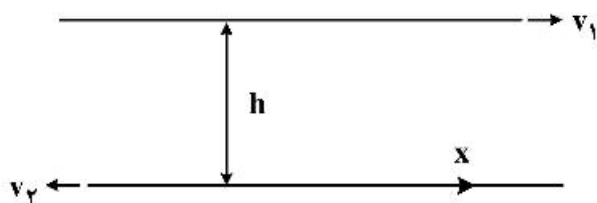


۴۲- بردار سرعت سیالی به صورت دو بعدی به شکل $U = \frac{U_0}{L}(xi - yj)$ تعریف شده است. کدام یک از موارد زیر صحیح است؟

(۱) سیال تراکم‌پذیر است. (۲) سیال تراکم‌ناپذیر است.

(۳) سیال غیرچرخشی است. (۴) هر دو مورد ۲ و ۳ درست است.

۴۳- سیالی نیوتنی و غیرقابل تراکم با ویسکوزیته μ و دانسیته ρ بین دو صفحه موازی بسیار بزرگ با فاصله h قرار گرفته است. صفحه بالایی با سرعت v_1 به سمت راست و صفحه پایینی با سرعت v_2 به سمت چپ کشیده می‌شود. سرعت متوسط برحسب v_1 و v_2 برابر کدام مورد است؟ (جریان سیال را آرام و در حالت پایا (steady state) در نظر بگیرید و افت فشار صفر است).



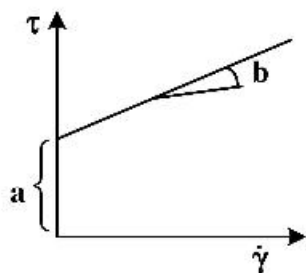
$$\bar{u} = (v_1 - v_2) \quad (1)$$

$$\bar{u} = \frac{v_1 - v_2}{2} \quad (2)$$

$$\bar{u} = \frac{v_1 - v_2}{4} \quad (3)$$

$$\bar{u} = 2(v_1 - v_2) \quad (4)$$

۴۴- سیالی با منحنی جریان زیر از داخل لوله به طول L عبور می‌کند، شعاع ناحیه جریان پلاک برابر است با:



$$\frac{\tau a L}{\Delta p} \quad (1)$$

$$\frac{a L}{\tau \Delta p} \quad (2)$$

$$\frac{a L}{\Delta p} \quad (3)$$

$$\frac{\Delta p}{\tau a L} \quad (4)$$

۴۵- هرگاه منحنی جریان سیالی به کمک رابطه $(\frac{\tau}{B})^m = (\frac{\dot{\gamma}}{A} + \lambda)^m - 1$ بیان شود در این صورت گرانیروی در شدت برش (shear rate) بالا چه مقداری خواهد داشت؟ (A ، B ، λ و m کمیت‌های ثابتی نیستند).

$$\frac{A}{B} \quad (1) \quad A(\lambda - 1) \quad (2)$$

$$\frac{B}{A} \quad (3) \quad B(\lambda - 1) \quad (4)$$

مشاهده کلید اولیه سوالات آزمون دکتری 1401

کلید اولیه آزمون دکتری سال 1401

به اطلاع می‌رساند، کلید اولیه سوالات که در این سایت قرار گرفته است، 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 1400/12/17 با مراجعه به سامانه پاسخگویی اینترنتی (request.sanjesh.org) نسبت به تکمیل فرم "اعتراض به کلید سوالات" / "آزمون دکتری سال 1401" اقدام نمایید.

لازم به ذکر است نظرات داوطلبان فقط تا تاریخ مذکور و از طریق فرم ذکر شده دریافت خواهد شد و به موارد ارسالی از طریق دیگر (نامه مکتوب یا فرم عمومی در سامانه پاسخگویی و ...) با پس از تاریخ اعلام شده رسیدگی نخواهد شد.

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

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



خروج