

200

F

نام :

نام خانوادگی :

محل امضاء :



صبح جمعه

۹۲/۱۲/۱۶

دفترچه شماره ۱



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

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

## آزمون ورودی دوره های دکتری (نیمه مرکز) داخل سال ۱۳۹۳

مهندسی شیمی (۲)  
مهندسی پلیمر (کد ۲۳۶۱)

مدت پاسخگویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۴۵

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سوالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	مجموعه دروس تخصصی (طراحی راکتور، ترمودینامیک، رئولوژی)	۴۵	۱	۴۵

اسفندماه سال ۱۳۹۲

این آزمون نفره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نمی باشد.

-۱ واکنش  $A \rightarrow R$  در فاز مایع در یک راکتور مخلوط شونده (mixed) به صورت

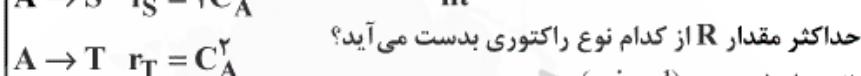
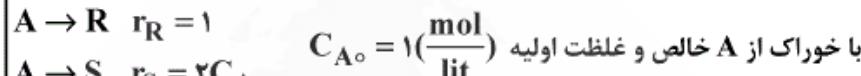
آدیاباتیک انجام می‌شود. شب خطر کار آدیاباتیک  $\frac{-1}{\nabla^{\circ}} = K^{-1}$  است. میزان

تبديل در راکتور  $70^{\circ}C = X_A$  می‌باشد. تغيير دمای سیال چند درجه سانتي‌گراد است؟

۴۹ (۲) -۵۰ (۱)

۸۵ (۴) ۷۰ (۳)

-۲ در واکنش موازي تجزيه A، ماده مطلوب است:



(۱) مخلوط شونده (mixed)

(۲) لوله‌ای (plug)

(۳) ترکيبی از لوله‌ای در اول و مخلوط شونده بعد از آن

(۴) ترکيبی از مخلوط شونده در اول و لوله‌ای بعد از آن

-۳ در واکنش موازي  $\varphi \left( \frac{R}{A} \right) = 1 + \% C_A$  رابطه  $A \xrightarrow[R]{S}$

غلظت خوراک ورودی به یک راکتور مخلوط شونده (mixed)

باشد، حداکثر R قابل توليد در اين راکتور چند  $\left( \frac{\text{mol}}{\text{lit}} \right)$

است؟

۱/۵ (۲) ۴ (۱)

۰/۵ (۴) ۱ (۳)

-۴ در دو واکنش موازي  $\begin{cases} 2A \rightarrow B + C \\ 2A \rightarrow D + E \end{cases}$  در  $100^{\circ}C$  انجام گرفته و غلظت B

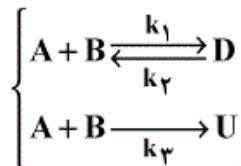
پنج برابر غلظت D است. چنانچه واکنش در  $200^{\circ}C$  صورت گيرد، غلظت

B سه برابر غلظت D می‌شود. کدام یک صحیح است؟

$E_1 = E_2$  (۲)  $E_1 < E_2$  (۱)

$E_1 > E_2$  (۴)  $E \geq E_2$  (۳)

-۵ برای واکنش چندگانه زیر برای دستیابی به حداکثر گزینش پذیری ماده D در مورد نوع راکتور انتخابی و دما کدام یک صحیح است؟



$$-r_{A_1} = 10^4 \exp(-10000/T) C_A^\gamma C_B$$

$$+r_{A_2} = 20 \exp(-2000/T) C_D$$

$$-r_{A_3} = 10^3 \exp(-3000/T) C_A C_B$$

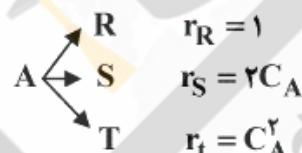
۱) راکتور mixed و دمای بالا، A و B نیز با هم وارد شوند.

۲) راکتور PFR و دمای بالا، A و B نیز از ابتدای راکتور وارد شوند.

۳) راکتور semibatch در دمای متوسط، B در داخل راکتور و A قطره قطره وارد شود.

۴) راکتور PFR در دمای متوسط، A از ابتدا وارد شود و B به صورت جانبی تزریق گردد. واکنش موازی زیر را در نظر بگیرید. حداکثر بازده لحظه‌ای ماده S چقدر است و برای رسیدن به حداکثر تولید S چه نوع راکتوری پیشنهاد می‌شود؟

$$(C_{A_0} = 2 \frac{\text{mol}}{\text{lit}})$$



۱) حداکثر بازده در  $C_A = 0/5$  رخ می‌دهد و نوع راکتور تفاوتی نمی‌کند.

۲) حداکثر بازده در  $C_A = 1$  رخ می‌دهد و بهترین راکتور PFR است.

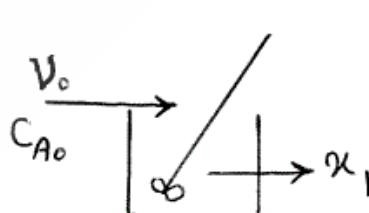
۳) حداکثر بازده در  $C_A = 1$  رخ می‌دهد و بهترین راکتور CSTR است.

۴) حداکثر بازده در  $C_A = 0/5$  رخ می‌دهد و بستن دو راکتور پشت سر هم ابتدا PFR بعد CSTR بهترین گزینه است.

-۶ جریان خوراکی با دبی  $v_0$  و غلظت  $C_{A_0}$  در واکنش ابتدایی  $A \rightarrow B$  در

راکتور mixed به حجم  $v$  انجام می‌شود. اگر همین جریان وارد دو راکتور سری

هر یک به حجم  $v$  شود کسر تبدیل خروجی از دومی  $(\frac{x_2}{x_1})$  به چه نسبتی تغییر

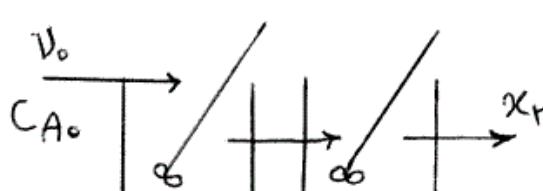


$$(\tau = \frac{v}{V_0}) \quad \text{می‌کند.} \quad (1)$$

$$\frac{1+k\tau}{k\tau} \quad (2)$$

$$\frac{2(1+k\tau)}{1+2k\tau} \quad (3)$$

$$\frac{2+k\tau}{1+k\tau} \quad (4)$$



-۸ برای واکنش فاز مایع  $A + 2B \rightarrow R$  با سرعت  $-r_A = k C_A C_B^2$  چنانچه

نسبت  $\frac{C_{B_0}}{C_{A_0}} = 2$  باشد تغییرات درصد تبدیل با زمان در راکتور ناپیوسته کدام است؟

$$\frac{1}{(1-x_A)} = 1 + \lambda k C_{A_0} t \quad (۱) \quad \frac{1}{(1-x_A)} = 1 + 4 k C_{A_0} t \quad (۲)$$

$$\frac{1}{(1-x_A)} = 1 + \lambda k C_{A_0} t \quad (۳) \quad \frac{1}{(1-x_A)} = 1 + 4 k C_{A_0} t \quad (۴)$$

-۹ حداکثر سرعت ( $V_{max}$ ) در یک واکنش آنزیمی به معادله سرعت

$$r_A = \frac{k C_{E_0} C_A}{M + C_A} \text{ کدام است؟}$$

$$M \quad (۵) \quad k \quad (۶) \\ k C_{E_0} \quad (۷) \quad C_{E_0} \quad (۸)$$

-۱۰ قطرات پراکنده محتوی ماده A از یک راکتور mixed عبور کرده و واکنش درجه صفر تجزیه A رخ می‌دهد. جزئی از A تبدیل نشده که در جریان خروجی از

$$\left(\frac{k\bar{t}}{C_{A_0}}\right) = \frac{1}{2} \text{ سیستم موجود می‌باشد، چقدر است؟}$$

$$1 - \frac{1}{2}(1 - e^{-2}) \quad (۹) \quad 1 - \frac{1}{2}(1 - e^{-2}) \quad (۱)$$

$$1 + \frac{1}{2}(1 - e^{-2}) \quad (۱۰) \quad 1 + \frac{1}{2}(1 - e^{-2}) \quad (۱۱)$$

-۱۱ در یک خط لوله به قطر داخلی ۲۰ سانتی‌متر و طول ۱۰۰۰ کیلومتر محصول A با سرعت ۱۰۰ متر بر ثانیه در جریان است. چنانچه شدت پراکندگی برابر ۱۰ باشد، پهنای ۱۶٪ تا ۱۸٪ آلدگی در فاصله ۱۰۰۰ کیلومتر بر حسب واحد SI چقدر است؟

$$0/04 \quad (۱) \quad 0/02 \quad (۲) \\ 40 \quad (۳) \quad 20 \quad (۴)$$

-۱۲ معادله دیفرانسیل بیانگر مدل پراکندگی کدام گزینه زیر است؟ (با فرض آن که واکنش نیز رخ دهد).

$$u \frac{dx_A}{dx} - D \frac{d^r x_A}{dx^r} - k C_{A_0}^n (1-x_A)^n = 0 \quad (1)$$

$$u \frac{dx_A}{dx} - D \frac{d^r x_A}{dx^r} + k C_{A_0}^{n-1} (1-x_A)^n = 0 \quad (2)$$

$$u \frac{dx_A}{dx} - D \frac{d^r x_A}{dx^r} - k C_{A_0}^{n-1} (1-x_A)^n = 0 \quad (3)$$

$$u \frac{dx_A}{dx} - D \frac{d^r x_A}{dx^r} + k C_{A_0}^n (1-x_A)^n = 0 \quad (4)$$

-۱۳ واکنش ابتدایی  $k_3 = k_2 = k_1 = \frac{1}{\min}$  در یک  $A \xrightarrow{k_1} R \xleftarrow[k_3]{k_2} S$

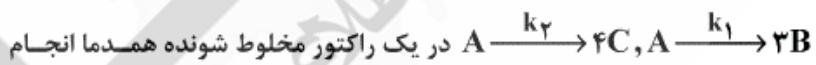
راکتور مخلوط شونده همزن دار (mixed) انجام می شود. اگر زمان اقامت سیال در راکتور بسیار طولانی باشد، غلظت R خروجی از راکتور چقدر است؟

$$C_{R_0} = C_{S_0} = 0 \quad \text{و} \quad C_{A_0} = 1 \frac{\text{mol}}{\text{lit}}$$

$$0/50 \quad (1) \quad 0/75 \quad (2)$$

$$0/33 \quad (4) \quad 0/35 \quad (3)$$

-۱۴ یک واکنش منشعب ابتدایی در فاز مایع به صورت



می شود. در صورتی که تعداد مول های تولیدی B دو برابر C باشد، نسبت  $\frac{k_1}{k_2}$

کدام است؟ (خوارک شامل A خالص است).

$$\frac{16}{3} \quad (2) \quad 8 \quad (1)$$

$$\frac{3}{5} \quad (4) \quad \frac{8}{3} \quad (3)$$

-۱۵ واکنش گازی ابتدایی  $A + 2B \rightarrow 4C$  در یک راکتور لوله ای پیوسته صورت می گیرد. ۱۰۰ لیتر در ساعت ماده A و ۱۰۰ لیتر در ساعت ماده B وارد یک راکتور می شوند. اگر میزان تبدیل A برابر با ۵۰ درصد باشد، دبی حجمی خروجی از راکتور چند لیتر در ساعت است؟

$$220 \quad (2) \quad 220 \quad (1)$$

$$250 \quad (4) \quad 240 \quad (3)$$

-۱۶ برای یک مخلوط دوجزئی تک فازی داریم:  $\bar{H}_2 = 2x_2^3 - 3x_1^3 + 6x_1 + 18$

در صورتی که  $H_1 = 30$  باشد، مقدار  $\bar{H}_1^\infty$  چیست؟ واحدها همه هماهنگ است.

$$30 \quad (2) \quad 24 \quad (1)$$

$$36 \quad (4) \quad 32 \quad (3)$$

-۱۷ یک پمپ، آب یک استخراج را تا ارتفاع ۵ متری پمپ می‌کند. در انتهای لوله خروجی یک نازل (یا شیپوره) وجود دارد که سرعت خروجی آب را به  $10 \frac{m}{sec}$

می‌رساند. راندمان ایزوانتروپیک پمپ، لوله و شیپوره بطور کلی و بر روی هم برابر ۵٪ می‌باشد. مقدار (قدرت مطلق) مصرف انرژی پمپ بازای هر کیلوگرم آب پمپ

$$g = 10 \frac{m}{sec^2}$$

شده چند کیلوژول است؟ (۱)

۰/۲ (۲) ۰/۱ (۳)

۰/۸ (۴) ۰/۴ (۵)

-۱۸ شیر متصل به یک مخزن صلب خالی عایق به حجم ۲۵۲ لیتر را به آهستگی باز می‌کنیم تا هوا در دمای  $30^\circ K$  و فشار یک بار (شرایط هوای آزاد محیط) وارد مخزن شود. وقتی جریان هوا به داخل مخزن قطع شد، شیر را می‌بنديم. هوا را

$$\left(\gamma = \frac{C_p}{C_v} = 1/4\right)$$

در این صورت جرم هوای داخل مخزن چند کیلوگرم است؟ (۱)

۰/۰۲ (۲) ۰/۰۲ (۱)

۰/۲۸ (۴) ۰/۲ (۳)

-۱۹ گازی از معادله حالت  $PV = RT + BP$  پیروی می‌کند که در آن ضریب  $B$

فقط تابعی از  $T$  می‌باشد. در صورتی که  $C_p$  و  $C_p^{ig}$  به ترتیب ظرفیت حرارتی در فشار ثابت و ظرفیت حرارتی در فشار ثابت برای حالت ایده‌آل باشند، مقدار

$$\Delta C_p = C_p - C_p^{ig}$$

$$-TP\left(\frac{d^2B}{dT^2}\right) \quad -\gamma PT\left(\frac{d^2B}{dT^2}\right) \quad (1)$$

$$TP\left(\frac{d^2B}{dT^2}\right) \quad \gamma PT\left(\frac{d^2B}{dT^2}\right) \quad (3)$$

-۲۰ برای بخار اشباع یک مایع خالص فرضی در دمای  $40^\circ K$  ضریب تراکم پذیری

برابر ۹۲٪ می‌باشد و فشار بخار آن نیز  $1 MPa$  است. بطور تقریبی ضریب

فوگاسیته آن مایع در همان دما ولی در فشار  $100^\circ$  بار چیست؟ دانسیته متوسط

$$\text{آن مایع در این شرایط برابر } \frac{gr}{cm^3} \text{ می‌باشد.}$$

$$Exp(x) = 1 + x + \frac{x^2}{2!} + \frac{x^3}{3!} + \dots \quad R = 0.25 \frac{kg}{K^\circ}$$

۰/۰۰۸ (۲) ۰/۰۰۶ (۱)

۰/۰۱۱ (۴) ۰/۰۲۹ (۳)

-۲۱ مقدار ده واحد جرم از یک گاز واقعی درون یک سیلندر و پیستون در دمای  $400^{\circ}\text{K}$  از فشار  $1 \text{ MPa}$  تا فشار  $25 \text{ MPa}$  به صورت ایزوترمال رورسیبل متراکم می‌شود. تغییر انرژی آزاد هلمهولتز آن چیست؟ برای آن گاز می‌توان معادله ویریال به شکل  $Z = 1 + B'P$  را صادق فرض کرد.

$$R = 0.5 \text{ و واحدها همه هماهنگ است.}$$

$$\ln 2 = 0.7 \text{ و } \ln 3 = 1/1.6 \text{ و } \ln 5 = 1/2$$

$$110^{\circ} \text{ (۲)}$$

$$110^{\circ} \text{ (۱)}$$

$$11000^{\circ} \text{ (۴)}$$

$$1100^{\circ} \text{ (۳)}$$

-۲۲ مخزن صلبی به حجم  $10 \text{ لیتر}$  حاوی هوا فشرده در دمای محیط و فشار  $2 \text{ MPa}$  می‌باشد. در این مخزن یک سوراخ بسیار کوچک ایجاد شده و پس از مدتی بسیار طولانی فشار هوا درون مخزن به نصف کاهش می‌یابد. مقدار حرارت مبادله شده بین مخزن و محیط در این مدت بر حسب کیلوژول چیست؟ هوا را گاز کامل فرض کنید.

$$5^{\circ} \text{ (۲)}$$

$$10^{\circ} \text{ (۱)}$$

$$200^{\circ} \text{ (۴)}$$

$$100^{\circ} \text{ (۳)}$$

-۲۳ ضریب ویریال مرتبه دوم گاز مشخصی  $B = b - \frac{a}{T^2}$  است که در آن  $a$  و  $b$  ثابت هستند. تغییر انرژی درونی (داخلی) مخصوص آن گاز در یک فرآیند دما ثابت با دمای  $T$ ، برای تغییر از فشار بسیار پایین تا فشار  $\pi$  چقدر است؟

$$\frac{-a\pi}{T^2} \text{ (۲)}$$

$$\frac{-2a\pi}{T^2} \text{ (۱)}$$

$$\frac{2a\pi}{T^2} \text{ (۴)}$$

$$\frac{a\pi}{T^2} \text{ (۳)}$$

-۲۴ گازی از معادله حالت  $PV = RT - \frac{a}{T}P + bP$  پیروی می‌کند که در آن  $a$  و  $b$  ثابت‌های معادله می‌باشند. اگر ضریب زول - تامسون به صورت  $\eta = \left( \frac{\partial T}{\partial P} \right)_H$

تعریف شود، مقدار این ضریب برای این گاز که از معادله حالت بالا پیروی می‌کند، چیست؟ ( $C_p$  ظرفیت حرارتی در فشار ثابت می‌باشد)

$$\eta = \frac{2a - bT}{C_p T} \text{ (۲)}$$

$$\eta = -\frac{b}{C_p} \text{ (۱)}$$

$$\eta = \frac{2a + bT}{C_p T} \text{ (۴)}$$

$$\eta = +\frac{b}{C_p} \text{ (۳)}$$

-۲۵ یک گاز سبک (سازنده اول) به مقدار بسیار کم در یک مایع سنگین در دمای  $T$  و فشار  $20^{\circ}\text{atm}$  حل می‌شود. ثابت قانون هنری برای آن سازنده در فاز مایع برابر  $30^{\circ}\text{atm}$  می‌باشد. در همین شرایط فاز گازی در تعادل با فاز مایع محتوی  $96\%$  مولی از سازنده اول است. کسر مولی این سازنده در فاز مایع چیست؟ فاز گاز را می‌توان گاز کامل فرض کرد.

$$0/045 \text{ (۲)}$$

$$0/032 \text{ (۱)}$$

$$0/096 \text{ (۴)}$$

$$0/064 \text{ (۳)}$$

-۲۶ در مخزنی عایق مقدار یک کیلوگرم آب مایع بسیار خالص در فشار  $1\text{ atm}$  در حالت تأخیر در انجماد در دمای  $(-2^\circ\text{C})$  وجود دارد. حال یک کریستال بسیار کوچک یخ به درون آب می‌اندازیم. نقطه انجماد آب در فشار یک اتمسفر را صفر درجه سانتیگراد و گرمای انجماد در صفر درجه سانتیگراد را برابر  $32^\circ\text{K}$  و  $\frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$

گرمای ویژه آب مایع را در این شرایط  $\frac{\text{kJ}}{\text{kg}^\circ\text{K}} = 4$  فرض کنید. کدام یک از عبارات زیر صحیح است؟

- ۱) فقط  $25^\circ\text{K}$  از آب یخ می‌زند.
- ۲) فقط  $50^\circ\text{K}$  از آب یخ می‌زند.
- ۳) همه آب یخ می‌زند و دمای نهایی آن صفر درجه سانتیگراد خواهد بود.
- ۴) هیچ اتفاق مهمی نخواهد افتاد زیرا کریستال یخ بسیار کوچک است.

-۲۷ یک کمپرسور فرضی به صورت ایزوترمال رورسیبل در دمای  $300^\circ\text{K}$  و بطور کاملاً یکنواخت (پایدار) یک مخلوط گازی را از فشار یک بار تا فشار  $20^\circ\text{K}$  بار متراکم می‌کند. برای آن مخلوط گازی ضریب تراکم پذیری ( $Z$ ) در نقطه ورودی برابر  $9/0$  و در نقطه خروجی برابر  $8/0$  می‌باشد. مقدار کار مصرفی کمپرسور به

$$R = \frac{\text{kg}}{0/5} \quad \frac{\text{kJ}}{\text{kg}^\circ\text{K}} \quad \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad \text{چیست؟}$$

$$\ln 2 = 0/7 \quad \ln 3 = 1/15 \quad \text{Exp}(x) = 1 + x + \frac{x^2}{2!} + \dots$$

$$350^\circ\text{K} \quad 250^\circ\text{K} \quad (1)$$

$$550^\circ\text{K} \quad 450^\circ\text{K} \quad (3)$$

-۲۸ برای یک سیستم دوجزئی همگن شامل اجزای (۱) و (۲) انرژی آزاد گیبس اضافی

$$\text{از رابطه } \frac{g^E}{RT} = \frac{4}{T} x_1 x_2 \quad \text{بدست می‌آید. برای این سیستم در صورتیکه تعداد}$$

مول‌های اجزای (۱) و (۲) در محلول برابر باشند، مقدار آنتالپی اضافی  $h^E$  برابر کدام یک از گزینه‌های زیر می‌باشد؟

$$R \quad (2) \quad 2R \quad (1)$$

$$\frac{1}{4} R \quad (4) \quad \frac{1}{2} R \quad (3)$$

-۲۹ مقدار یا قدر مطلق کار لازم برای تراکم ایزوترمال رورسیبل مقدار دو واحد جرم از یک مایع از فشار  $P_1$  تا فشار  $P_2$  چیست؟ در صورتیکه ضریب تراکم ایزوترمال

$$\text{آن مایع در دمای ثابت } T \text{ از معادله } K = \frac{a}{V(P+b)} \text{ بدست آید که در آن}$$

$a$  و  $b$  دو مقدار ثابت و  $V$  حجم مخصوص جرمی آن مایع باشد.

$$2a(P_2 - P_1) + ab \ln\left(\frac{P_2 + b}{P_1 + b}\right)^{\frac{1}{2}} \quad (1)$$

$$2a(P_2 - P_1) - ab \ln\left(\frac{P_2 + b}{P_1 + b}\right)^{\frac{1}{2}} \quad (2)$$

$$2a(P_2 - P_1) + ab \ln \frac{P_2 + b}{P_1 + b} \quad (3)$$

$$2a(P_2 - P_1) - ab \ln \frac{P_2 + b}{P_1 + b} \quad (4)$$

-۳۰ مقدار مشتق  $\lim_{P \rightarrow \infty} \left( \frac{\partial Z}{\partial P} \right)_T$  برای معادله حالت واندروالس معمولی برابر کدام یک از گزینه‌های زیر می‌باشد؟

$$P = \frac{RT}{v-b} - \frac{a}{v^2} \quad \text{می‌دانیم که معادله واندروالس معمولی عبارت است از:}$$

$$\frac{2b}{RT} \quad (1)$$

$$\frac{b}{2RT} \quad (2)$$

$$\frac{2b}{3RT} \quad (3)$$

-۳۱ برای پلیمرهای خطی در حالت مذاب بالای جرم مولکولی بحرانی، ضریب اختلاف تنش نرمال اول با کدام توان جرم مولکولی متوسط وزنی مناسب است؟

$$3/4 \quad (1)$$

$$6/8 \quad (2)$$

$$6/4 \quad (3)$$

-۳۲ برای به دست آوردن قدرت مورد نیاز برای اختلاط مواد با استفاده از جریان ساده کششی با سرعت کشش  $\dot{\gamma}$  کدام رابطه زیر صحیح است؟

$$2\mu\dot{\gamma}^2 \quad (1)$$

$$4\mu\dot{\gamma}^2 \quad (2)$$

$$3\mu\dot{\gamma}^2 \quad (3)$$

-۳۳ در مورد پلی استایرینی مذاب در دمای  $190^{\circ}\text{C}$  کدام مدل رئولوژیکی رفتار ویسکوزیته مذاب بر علیه سرعت برشی را بهتر توجیه می‌کند؟

$$(1) \text{ ماکسول} \quad (2) \text{ فان - تیان تنر (PTT)}$$

$$(3) \text{ وايت متزner (W-M)} \quad (4) \text{ ماکسول آپر کانوکتد (UCM)}$$

-۳۴- اگر سرعت چرخش یک رئومتر صفحات موازی  $\Omega$ ، شعاع صفحات  $R$  فاصله صفحات  $H$ ، سرعت برشی ظاهري  $\dot{\gamma}$  باشد و  $r$  شعاع متغير صفحات باشد، آن گاه سرعت برشی ظاهري برابر است با:

$$\dot{\gamma}_a = R \frac{\Omega}{H} \quad (2) \qquad \dot{\gamma}_a = r \frac{\Omega}{H} \quad (1)$$

$$\dot{\gamma}_a = R' \frac{\Omega}{H'} \quad (4) \qquad \dot{\gamma}_a = \dot{\gamma}' \frac{\Omega}{H'} \quad (3)$$

-۳۵- معادله رئولوژيکی الیس (Ellis model) چند ثابت دارد؟

۱) (۱) ۲)

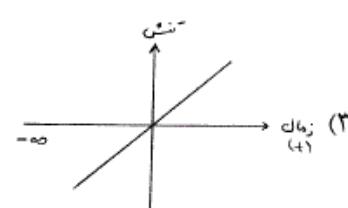
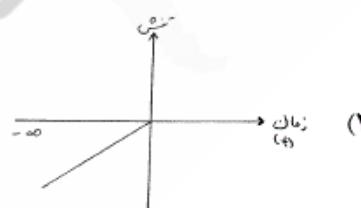
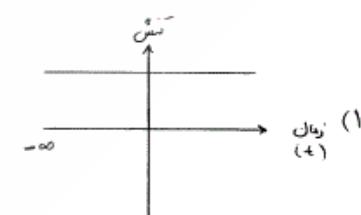
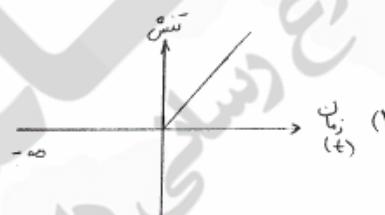
۳) (۳) ۴)

-۳۶- با استفاده از مدل بنیادی ویسکوالاستیک خطی پاسخ مدول اتلافی به یک کرنش اسیلاتوری ( $\gamma \sin \omega t$ ) کدام است؟  $G'' \lambda \sin \omega t$  مدول اسپکتروم آسایش و  $\lambda$  زمان استراحت است).

$$G'' = \sum \frac{\omega^2 \lambda^2}{1 + \omega^2 \lambda^2} G_\lambda \quad (2) \qquad G'' = \sum \frac{\omega \lambda}{1 + \omega^2 \lambda^2} G_\lambda \quad (1)$$

$$G'' = \sum \frac{\omega^2 \lambda^2}{1 + \omega^2 \lambda^2} G_\lambda \quad (4) \qquad G'' = \sum \frac{\omega \lambda}{1 + \omega \lambda} G_\lambda \quad (3)$$

-۳۷- اگر نمونه‌ای تحت آزمایش سرعت برشی پایا (Steady state shear) قرار گرفته باشد، تنش برشی در مورد این آزمایش به صورت کدام گزینه ذیل خواهد بود؟



-۳۸- زیاد بودن انرژی اکتیواسیون که از طریق معادله آرنیوس برای مذاب یک پلیمر به دست می‌آید نشان دهنده ..... است.

۱) توزیع باریک وزن مولکولی زنجیره‌ها

۲) توزیع پهن وزن مولکولی زنجیره‌ها

۳) نرم بودن زنجیره اصلی و انعطاف‌پذیری آن

۴) سفت بودن زنجیره اصلی و عدم گره خوردگی

-۴۹ اگر تنش‌های اساسی (Principle stress) روی سه محور اصلی سیستم کوردنینانسی برابر یک و چهار و هفت پاسکال باشند، نامتغیر سوم آن برابر خواهد بود با .....  
.....

$$14(2) \quad 12(1)$$

$$28(4) \quad 18(3)$$

-۴۰ در صورتیکه به میله‌ای نیروی  $F$  وارد شود و سطح مقطع آن  $A$  باشد، نیروی نرمال بر بردار  $n = \cos \theta \hat{x}_1 + \sin \theta \hat{x}_2$  برابر است با:

$$\frac{F}{A} \cos^2 \theta \quad (2) \quad \frac{F}{A} \sin^2 \theta \quad (1)$$

$$\frac{F}{A} \cot^2 \theta \quad (4) \quad \frac{F}{A} \tan^2 \theta \quad (3)$$

-۴۱ در صورتی که معادله بنیادی برای جریان یک سیال از رابطه

$$\tau = S \int_{-\infty}^t (t-t')^{-\frac{1}{2}} \dot{\gamma}(t') dt' \quad \text{تبعت کند مدول استراحت برای این جریان}$$

بر حسب زمان با توان ..... تغییر می‌کند.

$$-\frac{1}{2} \quad (2) \quad -\frac{3}{2} \quad (1)$$

$$\frac{3}{2} \quad (4) \quad \frac{1}{2} \quad (3)$$

-۴۲ اگر تنسور دیفورماتیون برای یک جریان برشی

$F = \begin{bmatrix} 1 & \dot{\gamma}(t-t') & 0 \\ 0 & 1 & 0 \\ 0 & 0 & 1 \end{bmatrix}$  باشد. تنسور کوشی (Cauchy) برای این دیفورماتیون کدام است؟

$$\begin{bmatrix} 1 & \dot{\gamma}(t-t') & 0 \\ \dot{\gamma}(t-t') & 1 + \dot{\gamma}^2(t-t')^2 & 0 \\ 0 & 0 & 1 \end{bmatrix} \quad (1)$$

$$\begin{bmatrix} 1 & \dot{\gamma}(t-t') & 0 \\ \dot{\gamma}(t-t') & \dot{\gamma}^2(t-t')^2 & 0 \\ 0 & 0 & 1 \end{bmatrix} \quad (2)$$

$$\begin{bmatrix} 1 & \dot{\gamma}(t-t') & 0 \\ \dot{\gamma}(t-t') & \dot{\gamma}^2(t-t')^2 & 0 \\ 0 & 0 & 1 \end{bmatrix} \quad (3)$$

$$\begin{bmatrix} 1 & \dot{\gamma}(t-t') & 0 \\ \dot{\gamma}(t-t') & 1 & 0 \\ 0 & 0 & 1 + \dot{\gamma}^2(t-t')^2 \end{bmatrix} \quad (4)$$

-۴۳ اگر سرعت جریان در داخل یک لوله  $3/14$  متر مکعب بر ثانیه و قطر آن ۲ متر باشد، سرعت برشی ظاهری سیال در داخل لوله ، بر ثانیه است.

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

$$4(4) \quad 3(3)$$

- ۴۴ - ویسکوزیته  $\eta_{up}$  (ویسکوزیته بر علیه زمان) برای مدل ویسکوالاستیک

$$\text{خطی ماکسول} \quad \tau = \int_{-\infty}^t G(t-t') \dot{\gamma}(t') dt' \quad \text{کدام رابطه زیر است؟}$$

$$\eta^+(t) = \eta_0 e^{-\frac{t}{\lambda}} \left( \frac{t}{\lambda} + 1 \right) \quad (2) \quad \eta^+(t) = \eta_0 e^{-\frac{t}{\lambda}} \quad (1)$$

$$\eta^+(t) = \eta_0 \left( e^{-\frac{t}{\lambda}} + 1 \right) \quad (4) \quad \eta^+(t) = \eta_0 \left( 1 - e^{-\frac{t}{\lambda}} \right) \quad (3)$$

- ۴۵ - سرعت برشی ظاهری در یک لوله چند برابر نسبت سرعت متوسط به شعاع لوله است؟

- (۱) یک
- (۲) دو
- (۳) هشت
- (۴) چهار