

کد کنترل

515

A

آزمون ورودی دوره دکتری (نیمه‌تمکز) – سال ۱۴۰۰

دفترچه شماره (۱)

صبح جمعه

۹۹/۱۲/۱۵



جمهوری اسلامی ایران

وزارت علوم، تحقیقات و فناوری
سازمان سنجش آموزش کشوراگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می‌شود.
امام خمینی (ره)

رشته مهندسی پلیمر – (کد ۲۳۳۹)

مدت پاسخ‌گویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۷۰

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سوالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	مجموعه دروس تخصصی: – شیمی فیزیک پلیمرها – پدیده‌های انتقال (ریولوزی، انتقال حرارت و انتقال جرم) * مبانی پیشرفتی مهندسی پلیمر * مبانی علوم و فن آوری رنگ	۲۰	۱	۲۰
	۲۵	۲۱	۴۵	
	۲۵	۴۶	۷۰	

* از بین دروس تخصصی کارشناسی ارشد که با علامت (*) مشخص شده است یکی را انتخاب و به آن پاسخ دهید.

استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

این آزمون نمره منفی دارد.

* داوطلب گرامی، عدم درج مشخصات و امضا در مندرجات جدول ذیل، بهمنزله عدم حضور شما 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 پاسخ نامه و دفترچه سؤالات، نوع و کد کنترل درج شده بر روی دفترچه سؤالات و پائین پاسخ نامه ام را تأیید می نمایم.

امضا:

-۱ با دو برابر شدن وزن مولکولی یک پلیمر در بالاتر از آستانه گره خوردگی آن، حاصل ضرب زمان آسودگی زنجیر در مربع ضریب خود نفوذی آن در حالت مذاب چند برابر می شود؟

- (۱) ۱۲۸ برابر
- (۲) دو برابر
- (۳) نصف
- (۴) تغییر نمی کند.

-۲ تنش لازم برای کشش یک قطعه لاستیکی به دو برابر طول اولیه در 27°C به طور تخمینی چقدر است؟ (چگالی

$$\text{گره های شیمیایی قطعه } 10^{-4} \text{ مول بر سانتی متر مکعب، } R \text{ برابر } \frac{J}{\text{mol}^{\circ}\text{K}} \text{ است.}$$

- (۱) ۱/۹۲ پاسکال
- (۲) ۱/۹۲ مگاپاسکال
- (۳) ۱/۶۸ پاسکال
- (۴) ۱/۶۸ مگاپاسکال

-۳ مشخصه حلالیت یک پلیمر خطی و یک پلیمر شبکه ای، به ترتیب از بیشینه چه مشخصاتی بر حسب مشخصه حلالیت حلال استنتاج می شود و نسبت آن ها چه واحدی دارد؟

- (۱) گرانروی ذاتی، مقدار حلال جذب شده بر گرم پلیمر، بی بعد
- (۲) مقدار حلال جذب شده بر گرم پلیمر، گرانروی ذاتی، بی بعد

(۳) گرانروی ذاتی، مقدار حلال جذب شده بر گرم پلیمر، سانتی متر مکعب بر گرم

(۴) گرانروی ذاتی، مقدار حلال جذب شده بر گرم پلیمر، گرم بر سانتی متر مکعب

-۴ اگر منحنی ΔG یک آلیاژ پلیمری در دما و فشار مشخص، بر حسب ترکیب درصد پلیمر دوم در دو آمیزه ۲۵ و ۷۰ درصد مماس مشترک داشته باشد، رفتار ترمودینامیکی آمیزه ۳۵ درصدی تکفاز از پلیمر دوم به ترتیب پس از دو ثانیه و ۵ سال کدام است؟

- (۱) تکفاز و تکفاز
- (۲) تکفاز و دوفاز
- (۳) دوفاز و تکفاز
- (۴) دوفاز و دوفاز

-۵ برای پلیمری وینیلی با نسبت مشخصه ۱۰، وزن مولکولی منomer ۱۰۰ گرم بر مول، جذر نسبت مربع شعاع ژیراسیون به وزن مولکولی پلیمر چقدر است؟

- (۱) ~ ۰/۰۵
- (۲) ~ ۰/۲۲
- (۳) ~ ۲/۲
- (۴) ~ ۲۲

- ۶ سرعت ماکزیمم برای یک سیال غیرنیوتی که از میان دو صفحه موازی عبور می‌کند، برابر کدام گزینه است؟
 (۱) m و n به ترتیب ثابت پایداری و توان پاورلا سیال هستند.)

$$V_{\max} = \frac{n \Delta p}{m(n+1)L} \left(\frac{H}{2}\right)^{\frac{n}{n+1}} \quad (1)$$

$$V_{\max} = \frac{(n+1)\Delta p}{mnL} \left(\frac{H}{2}\right)^{\frac{n}{n+1}} \quad (2)$$

$$V_{\max} = \frac{(n+1)\Delta p}{mnL} \left(\frac{H}{2}\right)^{\frac{n+1}{n}} \quad (3)$$

$$V_{\max} = \frac{n \Delta p}{m(n+1)L} \left(\frac{H}{2}\right)^{\frac{n+1}{n}} \quad (4)$$

- ۷ اگر مذاب پلیمری بین دو صفحه یک ریومتر مخروط و صفحه در حال برش باشد، اختلاف دما در مرکز فاصله بین دو صفحه و هر کدام از صفحات با دو برابر شدن فاصله بین صفحات چه تغییری می‌کند؟
 (۱) دو برابر می‌شود. (۲) سه برابر می‌شود. (۳) چهار برابر می‌شود. (۴) هشت برابر می‌شود.

-۸ تنش در یک دای تولید روکش سیم بر حسب شاعع r کدام است؟ (C ثابت است.)

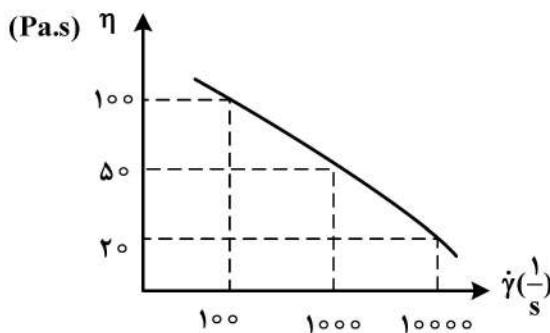
$$Cr \quad (1)$$

$$\frac{C}{r} \quad (2)$$

$$\frac{C}{r^2} \quad (3)$$

$$\frac{C}{\ln(r)} \quad (4)$$

- ۹ نمودار تغییرات ویسکوزیته بر حسب نرخ برش برای یک رنگ به صورت زیر است. در حین رنگ زدن سطح، قلم مو با سرعت $\frac{m}{s}$ با فاصله $20\text{ }\mu\text{m}$ از سطح اعمال می‌گردد. مقدار تنش واردہ بر رنگ در این شرایط چند پاسکال است؟



$$3 \times 10^4 \quad (1)$$

$$4 \times 10^4 \quad (2)$$

$$5 \times 10^4 \quad (3)$$

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

- ۱۰ در یک آلیاز پلیمری با مورفولوژی قطره-ماتریس با کاهش اندازه قطرات و کاهش کشش بین سطحی قطرات، زمان آسودگی قطرات (relaxation time) چه تغییر می‌نمایند؟
 (۱) کاهش، افزایش (۲) افزایش، کاهش (۳) کاهش، افزایش (۴) افزایش، افزایش

- ۱۱ در محاسبه عدد ناسلت، برای جریان هوا روی یک صفحه فولادی، مقدار ضریب هدایت رسانشی مورد استفاده کدام است؟
- ۱) متوسط مقادیر هوا و فولاد
 - ۲) برای هوا $\frac{W}{m \cdot K}$
 - ۳) برای فولاد $\frac{W}{m \cdot K}$
 - ۴) در محاسبه عدد ناسلت ضریب هدایت رسانشی لازم نیست.

- ۱۲ جسمی کوچک با ضریب نشر $1/\alpha = 10^0/8$ در یک اتاق با دمای $27^\circ C$ قرار دارد که ضریب انتقال حرارت جابه‌جایی در آن $W/m^2 \cdot K$ است. اگر انتقال گرمای هم‌رفت و تابشی برابر باشند، کدام رابطه بیانگر دمای جسم می‌تواند باشد؟
- ۵) ثابت بولتزمان است.

$$T^4 - 10^0/8 T = 10^0/7 \quad (2)$$

$$10^0/8 T^4 - T = 10^0/115/2 \quad (1)$$

$$T(1 - \sigma T^4) = 10^0/4/73 \quad (4)$$

$$T - 10^0/10 T^4 = 10^0/245/1 \quad (3)$$

- ۱۳ پرهایی که دمای پره در طول آن، نزدیک‌تر به دمای سیال اطرافش است.

۲) ضریب هدایت حرارتی خیلی کمی دارند

۱) طول کوتاه‌تری دارند

۴) ضریب هدایت حرارتی خیلی بیشتری دارند

۳) تفاوت دمای پایه تا نوک کمتری دارند

- ۱۴ ضریب شکل هدایت (رسانش) حرارتی برای یک پوسته کروی با شعاع سطوح درونی و بیرونی r_1 و r_2 کدام است؟

$$\frac{4\pi r_1^2 r_2^2}{r_1 - r_2} \quad (2)$$

$$\frac{4\pi r_1 r_2}{\ln(r_2/r_1)} \quad (1)$$

$$\frac{4\pi r_1 r_2}{(r_2 - r_1)} \quad (4)$$

$$\frac{4\pi r_1^2 r_2^2}{r_1^2 - r_2^2} \quad (3)$$

- ۱۵ در یک جسم نسبت مقدار تولید گرمای یکنواخت به مقدار ضریب هدایت گرمایی آن $\frac{1}{m^2} C$ و توزیع دمای آن در لحظه t_1 به صورت $T = 3x^2 + 2y^2 + z^2$ است. در این لحظه، تغییرات دما نسبت به زمان کدام است؟

(۱) ضریب پخش گرمایی جسم است.

$$13\alpha \quad (2)$$

$$6\alpha \quad (1)$$

$$\frac{\alpha}{\gamma} \quad (4)$$

$$\frac{1}{\alpha} \quad (3)$$

- ۱۶ برای جریان توربولنت در لوله، تقریب زیر برای محاسبه ضریب اصطکاک (f) در اعداد رینولدز بالا مناسب است:
- $$f = 0.08 Re^{-0.25} \quad (1)$$

کدام رابطه برای عدد بدون بعد شروود (Sh) برقرار می‌باشد؟ (Sc: عدد بدون بعد اشمیت)

$$Sh = 0.08 Re^{0.75} Sc^{-0.25} \quad (2)$$

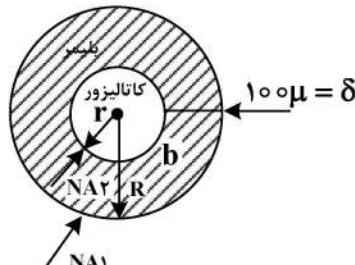
$$Sh = 0.04 Re^{0.75} Sc^{-0.25} \quad (1)$$

$$Sh = 0.08 Re^{0.75} Sc^{0.33} \quad (4)$$

$$Sh = 0.04 Re^{0.75} Sc^{0.33} \quad (3)$$

- ۱۷ یک دانه کاتالیزور زیگلر ناتا به صورت کره‌ای نفوذناپذیر در نظر گرفته می‌شود. مونومراتیلن روی سطح کره واکنش داده و یک لایه پلی‌اتیلن تشکیل می‌شود. در حالت پایدار اتیلن از میان لایه پلیمری عبور کرده به سطح کاتالیزور می‌رسد، واکنش داده و از سطح دور می‌شود. اگر شار نفوذ اتیلن روی سطح لایه پلی‌اتیلن $\frac{\text{mol}}{\text{mm}^2 \cdot \text{s}}$ باشد، شار

نفوذ اتیلن روی سطح کاتالیزور چند $\frac{\text{mol}}{\text{mm}^2 \cdot \text{s}}$ است؟ (شعاع دانه کاتالیزور ۵۰ میکرون و ضخامت لایه پلیمری را ۱۰۰ میکرون در نظر بگیرید).



- (۱) $0/2$
 (۲) $0/4$
 (۳) $0/7$
 (۴) $0/9$

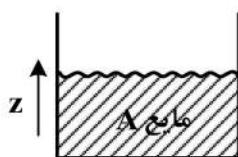
- ۱۸ ضریب انتقال جرم متیل متاکریلات در متانول $k_p = 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{cm}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{atm}}$ و معادله

تعادلی $y^* = \frac{1}{x+0.47}$ است. فشار محیط را ۱ atm در نظر بگیرید. ضریب کلی انتقال جرم فاز مایع (K_x) در

تقطیر متیل متاکریلات و متانول چند $\frac{\text{mol}}{\text{mm}^2 \cdot \text{s}}$ است؟

- (۱) 5×10^{-4}
 (۲) 5×10^{-5}
 (۳) 8×10^{-4}
 (۴) 8×10^{-5}

- ۱۹ در یک ظرف شیشه‌ای مانند شکل زیر، مایع A در حال تبخیرشدن به داخل هوا (B) است. در بالای این ظرف جریان از هوای مرطوب با جزء مولی x_A در جریان است. توزیع غلظت A در هوای داخل ظرف شیشه‌ای به چه صورت است؟ (C₂, C₁ ثوابت انگرال)



(۱) به صورت ثابت $x_A = C$

(۲) به صورت خطی $x_A = C_1 z + C_2$

(۳) به صورت مجذور $x_A = C_1 z^\gamma + C_2 z^{1-\gamma}$

(۴) به صورت لگاریتمی $\ln(1-x_A) = C_1 z + C_2$

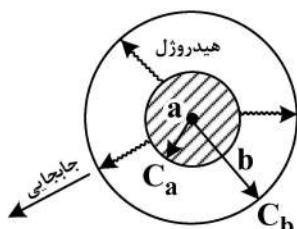
- ۲۰ از یک ذره هیدروژل تو خالی کروی برای رهایش داروی سرطان استفاده می‌شود. محلول آبی داروی ضدسرطان در هسته خالی کرده بارگذاری شده و درون بافت سرطانی تزریق می‌شوند. دارو پس از رهایش در محیط سرطانی توسط جریان جابجایی با ضریب انتقال جرم k_e دور می‌شود. شرایط مرزی کدام است؟

$$\text{at } r = a, C_A = C_a ; \text{ at } r = b, -D_A \frac{dC_A}{dr} \Big|_{r=b} = k_e(C_b - \circ) \quad (1)$$

$$\text{at } r = a, C_A = C_a ; \text{ at } r = b, C_A = C_b \quad (2)$$

$$\text{at } r = a, C_A = k_e C_a ; \text{ at } r = b, C_A = C_b \quad (3)$$

$$\text{at } r = a, C_A = C_a ; \text{ at } r = b, C_A = k_e C_b \quad (4)$$



مبانی پیشرفتی مهندسی پلیمر

- ۲۱ برسی χ بحرانی یک نانوکامپوزیت با زمینه آلیاژی پلیمری با نانوذره شبیه پلیمر A با ترکیب درصد ۲۵ و ابعاد بزرگ‌تر از ابعاد منومر، در صورت افزایش غلظت منشأ چه تغییر ترمودینامیکی است، چرا؟

- ۱) تشدید سازگاری بهدلیل نزدیک شدن به ترکیب درصد میانی است.
- ۲) تشدید سازگاری از طریق کیپوله شدن نانوذرات در پلیمرها است.
- ۳) تشدید ناسازگاری بهدلیل نزدیک شدن به ترکیب درصد میانی است.
- ۴) تغییری صورت نمی‌گیرد.

- ۲۲ برطبق معادله حالت فلوری - اوروال - ریج (FOV) با افزودن χ حجم آزاد به χ برهم‌کنشی چه تغییری در پنجره سازگاری نمونه مشاهده می‌شود؟

- ۱) پنجره سازگاری محدودتر
- ۲) پنجره سازگاری پهن‌تر اما با تغییر علامت χ
- ۳) حذف پنجره سازگاری و تغییر علامت χ
- ۴) پنجره سازگاری محدودتر اما با تغییر علامت χ

- ۲۳ رابطه انعطاف‌پذیری ترمودینامیکی (ΔU) یا ℓ_p انعطاف‌پذیری سینتیکی ζ یا (τ_p) زنجیر پلیمر، کدام است؟

$$\tau_p = \frac{\tau_0}{\ell_0} \ell_p \exp\left(\frac{\epsilon_j}{KT}\right) \quad (2) \quad \tau_p = \frac{\ell_0}{\tau_0} \ell_p \exp\left(\frac{\epsilon_j}{KT}\right) \quad (1)$$

$$\tau_p = \ell_0 \ell_p \exp\left(\frac{\epsilon_j}{KT}\right) \quad (4) \quad \tau_p = \tau_0 \ell_p \exp\left(\frac{\epsilon_j}{KT}\right) \quad (3)$$

- ۲۴ علت انتقال نمودار فازی LCST یک آلیاژ پلیمری، با توزیع وزن مولکولی پهن اجزاء به درجه حرارت‌های پایین‌تر و گسترش آن پس از افزودن مقدار ناکافی از نانوذرات برای انتقال کل مذاب به لایه سطحی، کدام است؟

- ۱) جذب بخش با وزن مولکولی بالا به لایه سطحی و کاهش وزن مولکولی زنجیرهای زمینه با LCST پایین‌تر و جدایی متمایزتر
- ۲) جذب بخش با وزن مولکولی پایین به لایه سطحی و افزایش وزن مولکولی زنجیرهای زمینه با LCST پایین‌تر و افزایش تمایز فازها

- ۳) جذب بخش با وزن مولکولی پایین به لایه سطحی و افزایش وزن مولکولی زنجیرهای زمینه با LCST پایین‌تر و کاهش تمایز فازها

- ۴) جذب بخش با وزن مولکولی پایین به لایه سطحی و افزایش وزن مولکولی زنجیرهای زمینه با LCST بالاتر و کاهش تمایز فازها

- ۲۵ تفاوت SAXS و WAXS از منظر شناسایی نظم چیست و کاربرد توأم‌ان آن‌ها بر مذاب پلیمری از چه سازوکاری حمایت می‌کند؟

- ۱) SAXS نظم بلند دامنه، WAXS نظم کوتاه دامنه و توأم‌ان از هسته‌گذاری با سازوکار تجزیه اسپینودال حمایت می‌کند.

- ۲) SAXS نظم کوتاه دامنه، WAXS نظم بلند دامنه و توأم‌ان از هسته‌گذاری با سازوکار تجزیه اسپینودال حمایت می‌کند.

- ۳) SAXS نظم بلند دامنه، WAXS نظم کوتاه دامنه و توأم‌ان از هسته‌گذاری با سازوکار هسته‌گذاری و رشد حمایت می‌کند.

- ۴) SAXS نظم کوتاه دامنه، WAXS نظم بلند دامنه و توأم‌ان از هسته‌گذاری با سازوکار هسته‌گذاری و رشد حمایت می‌کند.

- ۲۶- اگر ویسکوزیته مذاب پلیمری در قسمت انتقال مذاب اکسترودری تک پیچه تابعی از جهت عمود بر کanal به- صورت معادله زیر باشد:

$$\mu = \mu_s [1 - (1 - r_u) \frac{y}{H}]$$

در این معادله r_u و μ_b و μ_s به ترتیب ویسکوزیته بر روی سطح سیلندر و مارپیچ هستند. در این حالت

معادله موازنۀ اندازه حرکت برای بدست آوردن توزیع سرعت، کدام است؟

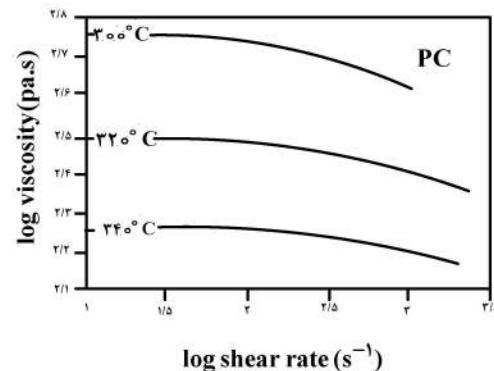
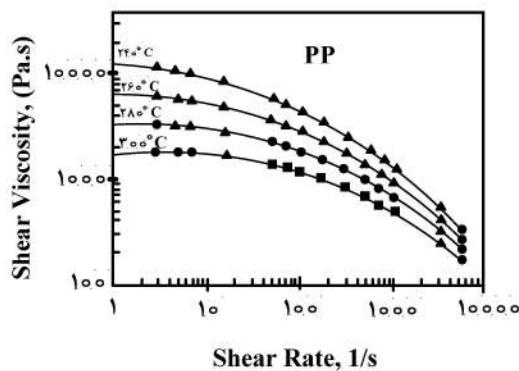
$$\frac{d^r v_z}{dy} - \frac{(1 - r_u)}{\left[1 - (1 - r_u) \frac{y}{H}\right] H} \frac{dv_z}{dy} = \frac{\partial P / \partial z}{\frac{y}{H}} \quad (1)$$

$$\frac{d^r v_z}{dy} - \frac{r_u}{\left[1 - (1 - r_u) \frac{y}{H}\right] H} \frac{dv_z}{dy} = \frac{\partial P / \partial z}{\mu_s \left[1 - (1 - r_u) \frac{y}{H}\right]} \quad (2)$$

$$\frac{d^r v_z}{dy} - \frac{1}{\left[1 - (1 - r_u) \frac{y}{H}\right] H} \frac{dv_z}{dy} = \frac{\partial P / \partial z}{\mu_s \left[1 - (1 - r_u) \frac{y}{H}\right]} \quad (3)$$

$$\frac{d^r v_z}{dy} - \frac{(1 - r_u)}{\left[1 - (1 - r_u) \frac{y}{H}\right] H} \frac{dv_z}{dy} = \frac{\partial P / \partial z}{\mu_s \left[1 - (1 - r_u) \frac{y}{H}\right]} \quad (4)$$

- ۲۷- از یک اکسترودر تک مارپیچ با قطر مارپیچ ۹۰ mm برای تولید آلیاژ پلی‌کربنات/پلی‌پروپیلن استفاده می‌شود. در این فرایند سرعت مارپیچ ۱۲۰ rpm، عمق کanal در قسمت انتقال مذاب ۴/۵ mm، دمای فرایند بطور متوسط برابر ۳۰۰°C و انرژی سطحی بین دو پلیمر برابر با ۱۲ N/m^{۰/۰} است. با توجه به منحنی‌های رئولوژی داده شده کدام مورد نتیجه می‌دهد؟ ($\pi = ۳$)



- (۱) تولید آلیاژ حاوی ۰.۲٪ وزنی از پلی‌پروپیلن به صورت مورفولوژی قطره - ماتریس امکان‌پذیر است و اندازه فاز متفرق برابر است با ۱/۶ میکرومتر.
- (۲) تولید آلیاژ حاوی ۰.۲٪ وزنی از پلی‌پروپیلن به صورت مورفولوژی قطره - ماتریس امکان‌پذیر نیست.
- (۳) تولید آلیاژ حاوی ۰.۲٪ وزنی از پلی‌پروپیلن به صورت مورفولوژی قطره - ماتریس امکان‌پذیر است و اندازه فاز متفرق برابر است با ۲/۳ میکرومتر.
- (۴) تولید آلیاژ حاوی ۰.۲٪ وزنی از پلی‌پروپیلن به صورت مورفولوژی قطره - ماتریس امکان‌پذیر است و اندازه فاز متفرق برابر است با ۵/۴ میکرومتر.

- ۲۸- کدام گزینه در مورد مدل پالیرنه (palierne) برای پیشگویی رفتار رئولوژی آلیاژهای پلیمری درست نیست؟

۱) در این مدل اثر اندازه ذره و توزیع فاز متفرق در نظر گرفته شده است.

۲) از این مدل می‌توان انرژی سطحی بین دو فاز در دمای اختلاط را بدست آورد.

۳) در این مدل اثر کلوخهای شدن (agglomeration) فاز متفرق در نظر گرفته شده است.

۴) این مدل می‌تواند برای سیالات با رفتار گرانزوکشسان خطی (linear viscoelastic) به کار رود.

- ۲۹- کدام جمله در مورد طراحی مارپیچ مانع (Barrier Screw) در قسمت ذوب شدن اکسترودر تک مارپیچه صحیح نیست؟

۱) این طراحی موجب افزایش دبی اکسترودر می‌شود.

۲) در این طراحی مواد جامد و مذاب کاملاً از هم جدا می‌شوند.

۳) عموماً طول قسمت ذوب شدن با این طراحی افزایش می‌یابد.

۴) در این طراحی مقداری اختلاط نیز علاوه بر ذوب شدن انجام می‌گیرد.

- ۳۰- در کامپوزیت‌های بهشت پر شده با ذرات کروی جامد با اندازه میکرو، کدام گزینه درخصوص میزان حد اکثر تراکم‌پذیری (ϕ_m) صحیح است؟

۱) با افزایش میزان تنش اعمال شده در فرایند اختلاط میزان ϕ_m افزایش می‌یابد.

۲) با افزایش ویسکوزیته مذاب مقدار ϕ_m کاهش می‌یابد.

۳) با کاهش ویسکوزیته مذاب مقدار ϕ_m افزایش می‌یابد.

۴) با کاهش اندازه ذرات مقدار ϕ_m افزایش می‌یابد.

- ۳۱- در واکنش پلیمریزاسیون به روش امولسیونی مطابق با تئوری اسپیت اوارت کدام گزینه درخصوص تعداد و ابعاد ذرات تشکیل شده در مراحل مختلف درست است؟ (دانسیته مونومر و پلیمر برابر فرض می‌شود).

۱) در هر سه مرحله افزایش تعداد و ابعاد ذرات رخ می‌دهد.

۲) در مراحل اول و دوم شاهد افزایش تعداد ذرات و در مرحله سوم شاهد رشد آنها هستیم.

۳) در مرحله اول شاهد افزایش تعداد ذرات و در مرحله دوم و سوم شاهد رشد آنها هستیم.

۴) در مرحله اول شاهد افزایش تعداد ذرات، در مرحله دوم شاهد رشد آنها هستیم و در مرحله سوم تعداد و ابعاد ذرات ثابت هستند.

- ۳۲- برای تهیه امولسیون وارون (o/w) از کدام امولسیفایر و با کدام میزان HLB استفاده می‌شود؟

۱) امولسیفایر محلول در آب با < 8

۲) امولسیفایر محلول در آب با > 8

۳) امولسیفایر محلول در روغن با < 8

۴) امولسیفایر محلول در روغن با > 8

- ۳۳- در پلیمریزاسیون‌های رسوی سینتیک واکنش چگونه است؟

۱) به این دلیل که واکنش از ابتدا دو فازی می‌شود، دارای دو سینتیک: ابتدا توده‌ای و سپس امولسیونی است.

۲) بسته به عملکرد عوامل فعال سطحی خاص آن از سینتیک پلیمریزاسیون‌های ذرهای پیروی می‌کند.

۳) همانند واکنش‌های توده‌ای بوده و لیکن سرعت کلی واکنش مجموع سرعت دو فاز غنی از پلیمر و غنی از مونومر است.

۴) با توجه به این نکته که همانند پلیمریزاسیون امولسیونی دارای سه مرحله هسته‌گذاری، پایا و نیمه اشباع است، از سینتیک پلیمریزاسیون‌های امولسیونی پیروی می‌کند.

- ۳۴ - محدوده اندازه ذرات پلیمریزاسیون‌های پراکنشی در چه محدوده‌ای است؟

- (۱) ۲۵ نانومتر تا ۱ میکرون
 (۲) ۱۰ نانومتر تا ۱ میلی‌متر
 (۳) ۱ میکرون تا ۲ میلی‌متر
 (۴) ۱۰-۱۰ میکرون

- ۳۵ - در پلیمریزاسیون‌های تعیقی کدام رابطه طول کولموگروف را مشخص می‌کند؟

$$\varepsilon = c_2 N^3 d_I^2 \quad (1)$$

$$\eta = \left(\frac{v^3}{\varepsilon} \right)^{\frac{1}{4}} \quad (2)$$

$$d_{\text{av}} = \frac{\sum n_i d_i^3}{\sum n_i d_i^2} \quad (3)$$

$$d_w = \frac{\sum n_i d_i^4}{\sum n_i d_i^3} \quad (4)$$

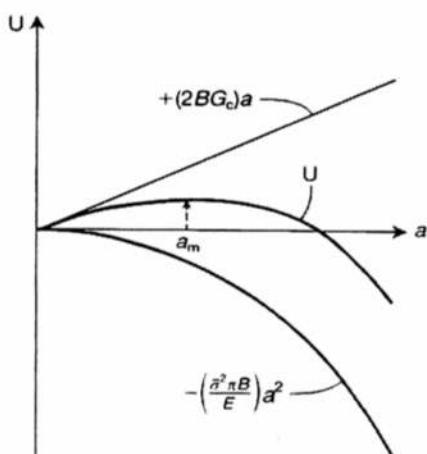
- ۳۶ - شکل زیر تغییرات انرژی (U) در مقابل شعاع ترک (a) برای صفحه‌ای عریض (B) در مقابل اعمال تنشی ثابت را نشان می‌دهد. کدام گزینه نادرست است؟

- (۱) عبارت $2BG_c a$ مقدار کار لازم برای تشکیل ترک هست.

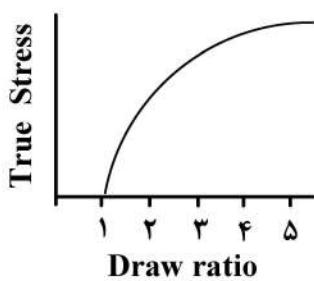
(۲) عبارت $\frac{-\sigma^2 \pi a^2 B}{E}$ مقدار انرژی کرنش الاستیک را نشان می‌دهد.

(۳) برای $a < a_m$ ترک تا گسیختگی صفحه به انتشار خود ادامه می‌دهد.

(۴) برای $a < a_m$ ترک پایدار هست و گسیختگی در صفحه اتفاق نمی‌افتد.



- ۳۷ - شکل مقابل نمودار تنش حقیقی (True stress) در مقابل نسبت کشش (Draw ratio) یک ماده پلیمری را نشان می‌دهد. کدام مورد درخصوص این ماده پلیمری صحیح است؟



(۱) استعداد گردنی شدن (necking) ندارد.

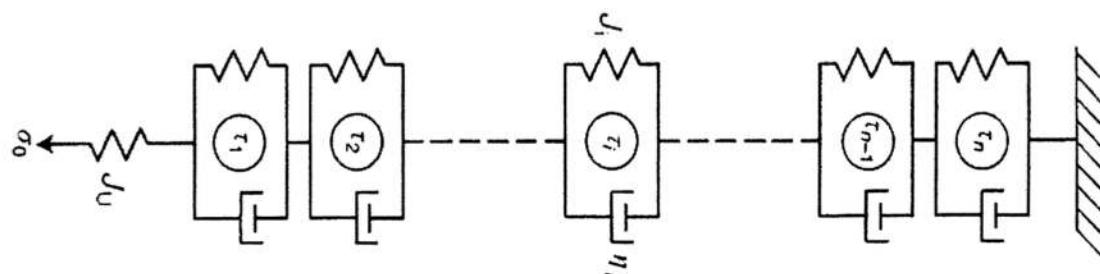
(۲) تسلیم (yielding) و گردنی شدن (necking) ناپایدار نشان می‌دهد.

(۳) تسلیم (yielding) و گردنی شدن (necking) پایدار نشان می‌دهد.

(۴) برای قضاوت درباره تسلیم و گردنی شدن، باید از منحنی تنش مهندسی در مقابل کرنش مهندسی استفاده نمود.

- ۳۸- یک مدل برای ماده پلیمری با رفتار گرانزو کشسان (viscoelastic) در حالت برشی به صورت شکل و شرایط زیر است.

$$n = 2, J_u = J_0, J_1 = 2J_0, \tau_1 = \tau_0, J_2 = 3J_0, \tau_2 = 2\tau_0$$



مقدار کامپلیانس بعد از اعمال تنش ثابت به مدت $t = 3\tau_0$ چه مقدار است؟

(۱) $1/5J_0$

(۲) $4/32J_0$

(۳) $5/23J_0$

(۴) $6/34J_0$

- ۳۹- گونه‌ای از پلی پروپیلن کامپلیانس خزش در دمای $20^\circ C$ را به صورت معادله زیر نشان می‌دهد:

$$D(t) = 1/2t^{0.1} \text{ GPa}^{-1}$$

در این معادله t بر حسب ساعت است.

این ماده در دو چرخه دمایی $10^\circ C$ ساعت در $20^\circ C$ و 5 دقیقه در $50^\circ C$ تحت بار $100N$ قرار می‌گیرد. مقدار کرنش خزشی پس از اعمال این شرایط دمایی کدام است؟ (مقدار $\log a_t$ برای دمای $50^\circ C$ برابر $2/2$ است.)

(۱) $43/5 \times 10^{-7}$

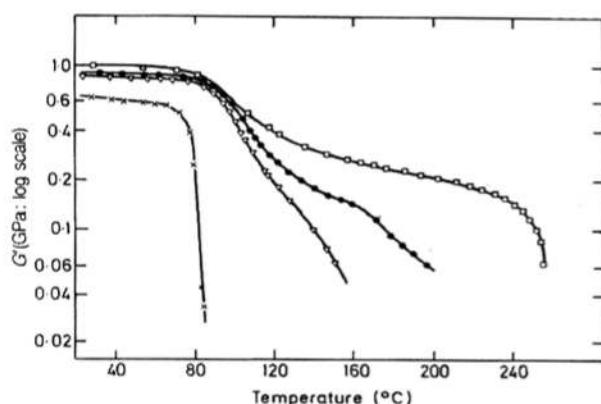
(۲) 60×10^{-6}

(۳) 36×10^{-5}

(۴) 54×10^{-4}

- ۴۰- شکل زیر تغییرات مدول الاستیک برای یک ماده پلیمری را با چند رفتار متفاوت نشان می‌دهد. دلیل تغییر رفتار

مدول الاستیک در این حالات ناشی از کدام مورد است؟

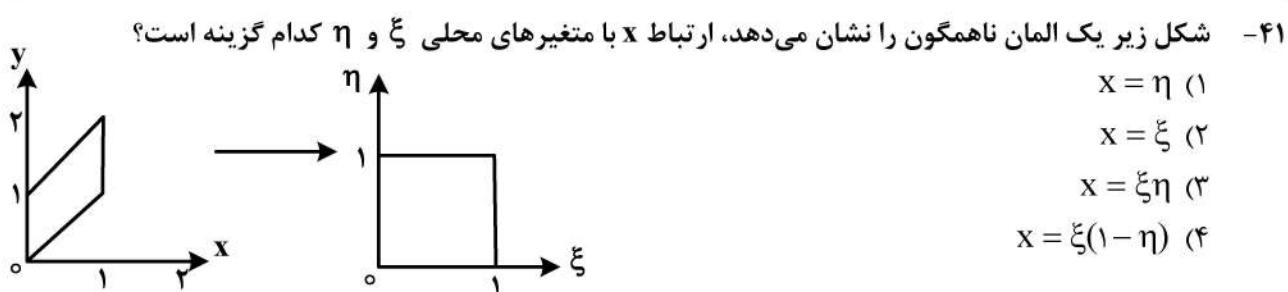


(۱) تغییرات مقدار اتصالات عرضی در ماده پایه با استفاده از سامانه‌های مختلف پخت.

(۲) تغییرات مقدار بلورینگی در ماده پایه به علت اعمال سامانه‌های سرمایش مختلف.

(۳) آلیاژ کردن پلیمر پایه با پلیمری ناسازگار در سه سطح مختلف.

(۴) اضافه کردن نانوذرات به پلیمر پایه در سه سطح مختلف.



- ۴۲ - کدام مورد به استفاده از روش نیوتن-رفسن نسبت به روش تکرارشونده ساده برای حل معادلات غیرخطی ترجیح داده می‌شود؟

۱) سرعت همگرایی دو روش با هم برابر بوده، ولی نیوتن-رفسن به محاسبات کمتری نیاز دارد.

۲) سرعت همگرایی دو روش با هم برابر بوده، ولی روش نیوتن-رفسن به مقدار حدس اولیه وابسته نیست.

۳) سرعت همگرایی آن از درجه دوم است، در حالی که روش تکرارشونده ساده دارای سرعت همگرایی درجه $\frac{1}{2}$ است.

۴) سرعت همگرایی آن از درجه دوم است، در حالی که روش تکرارشونده ساده دارای سرعت همگرایی درجه ۱ است.

- ۴۳ - در حل معادله دیفرانسیل با روش گلرکین المان محدود:

$$\frac{d}{dx} \left(x \frac{dU}{dx} \right) + q = 0$$

$$x = 2 \Rightarrow U = 0 \quad \& \quad x = 9 \Rightarrow U = 2$$

اعضا ماتریس ضرایب عبارت است از:

$$A_{ij} = \int x \frac{d\varphi_i}{dx} \frac{d\varphi_j}{dx} dx$$

در دیدگاه محلی پس اعمال انتگرال گیری گوس، A_{ij} برابر کدام گزینه است؟

$$A_{ij} = \frac{1}{\gamma} \sum_{k=1}^N w_k \left(e - 1 + \frac{g_k + 1}{2} \right) \left| \frac{d\varphi_i}{d\xi} \frac{d\varphi_j}{d\xi} \right|_{\frac{g_k+1}{2}} \quad (1)$$

$$A_{ij} = \frac{1}{\gamma} \sum_{k=1}^N w_k \left(\frac{1}{\Delta x} + e - 1 + \frac{g_k + 1}{2} \right) \left| \frac{d\varphi_i}{d\xi} \frac{d\varphi_j}{d\xi} \right|_{\frac{g_k+1}{2}} \quad (2)$$

$$A_{ij} = \frac{1}{\gamma} \sum_{k=1}^N w_k \left(\frac{\gamma}{\Delta x} + e - 1 + \frac{g_k + 1}{2} \right) \left| \frac{d\varphi_i}{d\xi} \frac{d\varphi_j}{d\xi} \right|_{\frac{g_k+1}{2}} \quad (3)$$

$$A_{ij} = \frac{1}{\gamma} \sum_{k=1}^N w_k \left(\frac{\gamma}{\Delta x} + e - 1 + \frac{g_k + 1}{2} \right) \left| \frac{d\varphi_i}{d\xi} \frac{d\varphi_j}{d\xi} \right|_{\frac{g_k+1}{2}} \quad (4)$$

- ۴۴ اگر از روش المان محدود و انتگرال‌گیری گوس (Gaussians quadrature) دو نقطه‌ای استفاده شود، برای معادله کدام گزینه، جواب بر جواب تحلیلی منطبق خواهد شد؟

$$\frac{d}{dx} \left(\varphi \frac{dT}{dx} \right) + q = 0 \quad (1)$$

$$\frac{d}{dx} \left(\varphi \frac{dT}{dx} \right) + qe^x = 0 \quad (2)$$

$$\frac{d}{dx} \left(\varphi \frac{dT}{dx} \right) + qx^\varphi = 0 \quad (3)$$

$$\frac{d}{dx} \left(\varphi \frac{dT}{dx} \right) + q\sqrt{x} = 0 \quad (4)$$

- ۴۵ در حل معادله دیفرانسیل به روش المان‌های محدود و با استفاده از منطق حداقل مربعات (Least square)، تابع وزنی کدام گزینه است؟

$$\frac{d}{dx} \left(x \frac{dT}{dx} \right) + q = 0$$

$$x = 0 \Rightarrow T = T_a \quad \& \quad x = 1 \Rightarrow T = T_b$$

پارامتر q است.

$$w_i = \varphi_i \quad (1)$$

$$w_i = \frac{d\varphi_i}{dx} \quad (2)$$

$$w_i = x\varphi_i + \frac{d\varphi_i}{dx} \quad (3)$$

$$w_i = x \frac{d\varphi_i}{dx} + \frac{d\varphi_i}{dx} \quad (4)$$

مبانی علوم و فن آوری رنگ

- ۴۶ در یک سامانه کوپلیمریزاسیون رادیکالی دو منومری، $r_1 = 0.6$ و $r_2 = 0.4$ است. اگر کسر مولی اولیه منومر اول در خوراک ورودی برابر با 0.5 باشد، انتظار می‌رود در درجات تبدیل کم با پیشرفت واکنش، کسر مولی لحظه‌ای منومر اول در کوپلیمر تولیدی چه تغییری کند؟

(۱) افزایش یابد.
(۲) کاهش یابد.

(۳) در یک مقدار مشخص ثابت بماند.
(۴) با اطلاعات مسئله نمی‌توان تعیین کرد.

- ۴۷ در پلیمریزاسیون رادیکالی منومر (M) در حضور عامل انتقال زنجیر (T) کدام رابطه داده شده صحیح است؟ (فرض می‌شود تنها انتقال به عامل مربوطه صورت می‌گیرد و از انتقال‌های دیگر صرف‌نظر می‌شود). $[T]_0$ غلظت اولیه عامل انتقال زنجیر بوده و k_{tr} ثابت سرعت انتقال به عامل انتقال زنجیر است.)

$$[T] = C_T \frac{k_{tr}}{k_p} [M]_0 \quad (1)$$

$$\frac{[T]}{[T]_0} = C_T \frac{[M]_0}{[M]} \quad (2)$$

$$\frac{[T]}{[T]_0} = C_T \frac{[M]}{[M]_0} \quad (1)$$

$$\frac{[T]}{[T]_0} = \left(\frac{[M]_0}{[M]} \right)^{C_T} \quad (4)$$

$$\frac{[T]}{[T]_0} = \left(\frac{[M]}{[M]_0} \right)^{C_T} \quad (3)$$

-۴۸ در مورد سینتیک واکنش پلیمریزاسیون رادیکالی یک منومر، کدام گزینه صحیح است؟

۱) سرعت واکنش با نسبت توان یک غلظت منومر و غلظت شروع کننده و ثابت سرعت رشد (k_p) افزایش می‌باید.

۲) سرعت واکنش با نسبت توان یک غلظت منومر و غلظت شروع کننده و معکوس ثابت سرعت رشد (k_p) افزایش می‌باید.

۳) سرعت واکنش با نسبت توان یک غلظت منومر و ثابت سرعت رشد (k_p) و توان $\frac{1}{2}$ غلظت شروع کننده افزایش می‌باید.

۴) سرعت واکنش با نسبت توان یک غلظت منومر و توان $\frac{1}{2}$ غلظت شروع کننده و معکوس ثابت سرعت (k_p) رشد افزایش می‌باید.

-۴۹ سرعت واکنش در کدام دسته از رزین‌های آمینوپلاست بالاتر است؟

High IMINO (۲)

Low IMINO (۱)

Highly Alkylated (۴)

Partialy Alkylated (۳)

-۵۰ جهت ساخت یک پوشش پودری هیبریدی از یک رزین پلی‌استر با عدد اسیدی ۱۰۰ (میلی‌گرم KOH بر گرم) و یک رزین اپوکسی با اکی‌والان وزنی ۵۶۱ استفاده شده است. نسبت وزنی رزین اپوکسی به رزین پلی‌استر کدام است؟

(۱) ۳۰ به ۶۰ (۲)

(۳) ۶۰ به ۴۰ (۴)

۷۰ به ۴۰ (۱)

۵۰ به ۳۰ (۲)

-۵۱ دمای انتقال از حالت شیشه‌ای مخلوط رزینی الکید/نیتروسلولز شامل ۴۰ درصد وزنی الکید با $T_g = -73^\circ\text{C}$ و

۶۰ درصد رزین نیتروسلولز با $T_g = +27^\circ\text{C}$ چند درجه است؟

$+23^\circ\text{C}$ (۱)

$+13^\circ\text{C}$ (۲)

-13°C (۳)

-23°C (۴)

-۵۲ جهت ساخت یک رزین پلی‌استر از ۲ مول اتیلن‌گیلکول و ۳ مول ایزوفتالیک اسید استفاده شده است. میانگین

عددی درجه پلیمری شدن این رزین در میزان تبدیل صد درصد چه مقدار است؟

(۱) ۳ (۲) ۵ (۳) ۸ (۴) ۱۰

-۵۳ جهت پخت یک کیلوگرم رزین پلی‌استر هیدروکسیله با درصد هیدروکسیل ۱/۷، چند گرم پلی‌ایزوسیانات

به عنوان عامل پخت با ۲۱ درصد گروه ایزوسیانات نیاز است؟

(۱) ۲۵۰ gr (۲) 250 gr

(۳) ۱۵۰ gr (۴) 150 gr

-۵۴ محصول واکنش ایزوسیانات با آب کدام است؟

Amine group (۲)

Urea group (۱)

Urethane group (۴)

Amide group (۳)

-۵۵ الکترود پلاتین در محلول اسیدی قرار گرفته است. پتانسیل این الکترود وقتی که هیدروژن بر روی آن تولید می‌شود،

برابر با $85\text{V}(\text{SCE}) - ۰$ است. اگر pH در الکتروولیت ۲ باشد، پتانسیل اضافی هیدروژن چند ولت است؟

(۱) -0.0608 (۲) -0.0608

(۳) -0.488 (۴) -0.12

-۵۶ در واکنش آندی $\text{Cu}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Cu}$ و کاتدی $\text{Fe}^{2+} + 2\bar{e} \rightarrow \text{Fe}$ درون یک پیل، در دمای ۲۵ درجه

سانتی‌گراد مقدار ΔG° چند $\frac{\text{K.J}}{\text{mol}}$ است؟

$$F = 96485$$

$$E^\circ \text{Fe}^{2+}/\text{Fe} = -0,44$$

$$E^\circ \text{Cu}^{2+}/\text{Cu} = -0,33$$

-۷۵ (۲)

۱۵ (۴)

-۱۵ (۱)

۷۵ (۳)

-۵۷ در صورتی که راندمان فلز روی برای حفاظت کاتدی فولاد ۸,۸۵٪ باشد، ۹۱۲ گرم از این فلز چه مدت می‌تواند سطح

فولاد را حفاظت کند؟ ($Zn = 65,4\text{g}$ و مقدار جریان مورد نیاز ۱ آمپر در نظر گرفته شود).

(۱) کمتر از یک ماه (۲) ۲ ماه (۳) ۴ ماه (۴) ۵ ماه

-۵۸ در خصوص تعیین میزان مقاومت پوشش در نمودار نایکوئیست کدام مورد صحیح است؟

(۱) مستقل از فرکانس است. (۲) در فرکانس کمینه انجام می‌شود.

(۳) در فرکانس بیشینه انجام می‌شود. (۴) در فرکانس‌های متغیر انجام می‌شود.

-۵۹ یک پوشش ایدئال در ابتدای غوطه‌وری در محلول آب نمک $\frac{3}{5}$ درصد وزنی در روش طیفسنجی امپدانس الکتروشیمیابی چه رفتاری از خود نشان می‌دهد؟

(۱) خازنی - مقاومتی (۲) القاگری (۳) مقاومتی (۴) خازنی

-۶۰ پوشش‌های اپوکسی - پلی‌آمید، در برابر کدام محیط ضعیف عمل می‌کنند؟

(۱) سایش (۲) مواد شیمیابی (۳) حلال‌های آلیفاتیک (۴) حلال‌های آروماتیک

-۶۱ فلز Zn در محلول اسیدی و حاوی غلظت $5/7$ مولار از ZnCl_2 غوطه‌ور شده است. پتانسیل سل الکتروشیمیابی معادل $5,69$ ولت و ضریب فعالیت یون‌های روی نیز برابر با 1633 است. اگر فشار گاز هیدروژن معادل یک اتمسفر در نظر گرفته شود، pH محلول کدام است؟ (پتانسیل‌های تعادلی الکترود هیدروژن و روی به ترتیب صفر و $76,0$ - ولت در شرایط استاندارد است).

(۱) $2/5$ (۲) $1/85$ (۳) $1/34$ (۴) $0/3$

-۶۲ کدام گزینه معیاری از ویژگی چسبیدگی کامل (intactness) یک پوشش به سطح فلز است؟

(۱) زاویه فازی (۲) زاویه تماس (۳) مقاومت فارادیک (۴) مقاومت محلول

-۶۳ کدام جمله در مورد کروموزن‌های نیترو و نیتروزو صحیح است؟

(۱) در نیتروزوها با افزایش قطبیت حلال اثر باتوکرومیک مشاهده می‌شود.

(۲) در نیترو حضور دو اتم اکسیژن سبب کاهش سطح انرژی n می‌شود.

(۳) در نیترو سطح انرژی n پایین و سطح π^* بالا می‌رود.

(۴) در نیتروزو اختلاف سطح انرژی n و π^* بیشتر است.

-۶۴ یک راه برای تولید کاغذهای فتوکپی استفاده از رنگزهای کایرال (chiral) جهت چاپ یک لایه فیلم روی سطوح است. این دسته از مواد رنگزا در لایه چاپ شده چگونه عمل می‌کنند؟

(۱) با بی‌رنگ کردن سطح (۲) با تغییر رنگ در زوایای مختلف

(۳) با انتشار بالا از سطح چاپ شده (۴) با رنگی شدن بر اثر حرارت

-۶۵- مفیدترین تئوری اوربیتال در تشریح رفتار مواد رنگزا، کدام است؟

- ۱) تئوری اوربیتال مولکولی PPP
 ۲) تئوری اوربیتال مولکولی میدان بلور
 ۳) تئوری اوربیتال مولکولی HMO
 ۴) تئوری اوربیتال مولکولی FEMO

-۶۶- ترکیب پارانیتروآنیلین متعلق به کدام طبقه کروموفری است؟

- ۱) کروموزن‌های سیانینی
 ۲) کروموزن‌های π^*
 ۳) کروموزن‌های پلی‌ان‌حلقوی
 ۴) کروموزن‌های دهنده - گیرنده

-۶۷- ترتیب اثر گروه‌های زیر بر حسب جایه‌جایی باتوکرومیک، کدام است؟

- ۱) متین < کربونیل < ایمینو < آزو
 ۲) ایمینو < متین < آزو < کربونیل
 ۳) آزو < کربونیل < ایمینو < متین
 ۴) آزو < متین < ایمینو < کربونیل

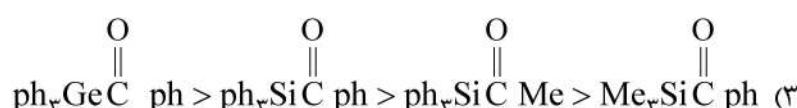
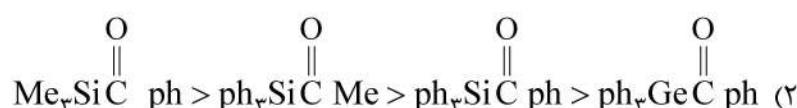
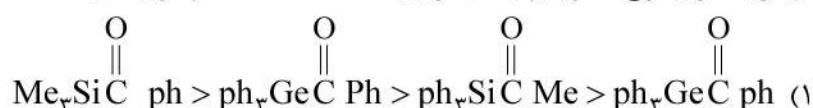
-۶۸- علت رنگ آبی ایندیگو کدام مورد است؟

- ۱) حضور گروه‌های رنگیار قوی
 ۲) وجود پیوند هیدروژنی بین مولکولی

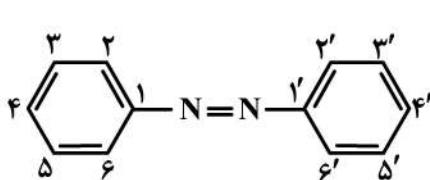
۳) عدم حضور گروه‌های اسید‌سولفونیک محلول در آب

۴) حضور گروه‌های الکترون دهنده و الکترون گیرنده که جایه‌جایی باتوکرومیک ایجاد می‌کنند.

-۶۹- در مورد طول موج ماکزیمم جذب ترکیبات داده شده، کدام گزینه درست است؟



-۷۰- در ساختار شیمیایی زیر، کدام ترتیب استخلافات، براساس افزایش طول موج ماکزیمم جذب درست است؟



۱) $2-\text{NH}_\gamma > 4-\text{NH}_\gamma > 4-\text{OH} > 2-\text{NO}_\gamma$

۲) $2-\text{NO}_\gamma > 2-\text{NH}_\gamma > 4-\text{OH} > 4-\text{NH}_\gamma$

۳) $4-\text{NH}_\gamma > 2-\text{NH}_\gamma > 4-\text{OH} > 2-\text{NO}_\gamma$

۴) $4-\text{OH} > 4-\text{NH}_\gamma > 2-\text{NO}_\gamma > 2-\text{NH}_\gamma$

