

718A

کد کنترل

718

A

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 می شود.»
امام خمینی (ره)

آزمون ورودی دوره دکتری (نیمه متمرکز) - سال ۱۳۹۸

رشته مهندسی پلیمر - رنگ - کد (۲۳۴۱)

مدت پاسخ گویی: 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: شیمی فیزیک پلیمرها - پدیده‌های انتقال (رنولوژی، انتقال حرارت و انتقال جرم) - مبانی علوم و فن آوری رنگ	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- افزایش نسبت مشخصه یک زنجیر آزادانه متصل شده چگونه تنظیم می‌شود؟
 (۱) افزایش درجه پلیمریزاسیون
 (۲) افزایش طول اتصالات مستقل
 (۳) افزایش درجه پلیمریزاسیون در مربع طول اتصالات مستقل
 (۴) کاهش درجه پلیمریزاسیون در مربع طول اتصالات مستقل
- ۲- احتمال پراکنش رنگدانه در ماده پلیمری LCST در اثر افزایش وزن مولکولی چه تغییری می‌کند؟ راهکار غلبه بر این مشکل بر مبنای متغیرهای ترمودینامیکی کدام است؟
 (۱) افزایش می‌یابد، افزایش درجه حرارت
 (۲) افزایش می‌یابد، کاهش درجه حرارت
 (۳) کاهش می‌یابد، افزایش درجه حرارت
 (۴) کاهش می‌یابد، کاهش درجه حرارت
- ۳- رژیم گوناگون نفوذ براساس آزمون جذب (sorption) حلال و نمای n در رابطه $M_t = kt^n$ تعیین می‌گردند. در خصوص رژیم II کدام مورد درست است؟
 (۱) $n = \frac{1}{2}$ ، نفوذ غیر فیکتی و بیشتر در پلیمرهای لاستیکی دیده می‌شود.
 (۲) $n = \frac{1}{4}$ ، نفوذ فیکتی است و بیشتر در پلیمرهای لاستیکی دیده می‌شود.
 (۳) $n = 1$ ، نفوذ غیر فیکتی است و بیشتر در پلیمرهای شیشه‌ای دیده می‌شود.
 (۴) $n = 1$ ، نفوذ فیکتی است و بیشتر نزدیک دمای انتقال شیشه‌ای پلیمرها دیده می‌شود.
- ۴- مراحل کمینه‌سازی انرژی آزاد در اثر سرمایش مذاب یک پلیمر منظم از منظر ساختار سازی کدام است؟
 (۱) لایه‌های بلورین، روی هم قرار گرفتن لایه‌های بلورین، تشکیل گویچه
 (۲) روی هم قرار گرفتن لایه‌های بلورین، لایه‌های بلورین، تشکیل گویچه
 (۳) تشکیل گویچه، روی هم قرار گرفتن لایه‌های بلورین، لایه‌های بلورین
 (۴) روی هم قرار گرفتن لایه‌های بلورین، تشکیل گویچه، لایه‌های بلورین
- ۵- با افزایش دمای پلیمر از صفر کلون و عبور از دمای انتقال شیشه‌ای یک پلیمر، حجم آزاد آن با چه سازوکارهایی افزایش می‌یابد؟
 (۱) اختلاط بسته‌های هوا با پلیمر و افزایش دامنه ارتعاشات گروه‌های متصل به زنجیر
 (۲) افزایش دامنه ارتعاشات گروه‌های متصل به زنجیر و اختلاط بسته‌های هوا با پلیمر
 (۳) افزایش دامنه ارتعاشات گروه‌های متصل به زنجیر
 (۴) اختلاط بسته‌های هوا با پلیمر

۶- در داخل رئومتر لوله موئینه تصحیح بگلی برای اصلاح رابطه تنش استفاده می شود $\left(\tau_w = \frac{R\Delta P}{2L'} \right)$ که در این رابطه L' طول اصلاح شده است که از رابطه $L' = L + ND$ بدست می آید. L طول لوله موئینه و D قطر آن و N یک ضریب می باشد. با افزایش دبی خروجی از لوله موئینه یا افزایش ارتفاع سیال در مخزن رئومتر، به ترتیب از راست به چپ میزان N چه تغییری می کند؟

(۲) افزایش، کاهش

(۱) افزایش، افزایش

(۴) کاهش، کاهش

(۳) افزایش، افزایش

۷- در نمودار تنش بر حسب کرنش، در صورتی که زمان t_2 بزرگتر از زمان t_1 باشد، کدام نمودار صحیح است؟



۸- چنانچه معادله سرعت به فرم $\vec{V} = (-2x^2y, xy^2, 4xyz)$ باشد در این صورت جریان چگونه است؟

(۲) تراکم ناپذیر و چرخشی

(۱) تراکم ناپذیر و غیر چرخشی

(۴) تراکم پذیر و چرخشی

(۳) تراکم پذیر و غیر چرخشی

۹- در یک مدل ماکسول ویسکوزیته شروع (Start-up) با کدام رابطه به دست می آید؟ مدل ماکسول:

$$\left\{ \begin{array}{l} \tau = \int_{-\infty}^t G(t-t') \dot{\gamma}(t') dt' \\ G(t-t') = G_0 e^{-\frac{-(t-t')}{\lambda}} \end{array} \right.$$

(۱) $\eta = \eta_0 e^{-t/\lambda}$

(۲) $\eta = \eta_0 (1 + e^{-t/\lambda})$

(۳) $\eta = \eta_0 (1 - e^{-t/\lambda})$

(۴) $\eta = \eta_0 (e^{-t/\lambda} - 1)$

۱۰- در جریان یک سیال از میان دو صفحه موازی به صورتی که ضخامت دو صفحه از عرض صفحه بسیار کوچک تر

باشد ($H \ll W$) عبارت $\int_0^W \tau f(\tau) d\tau$ معادل کدام مورد است؟

(۱) $\frac{Q\tau_w^2}{WH^2}$

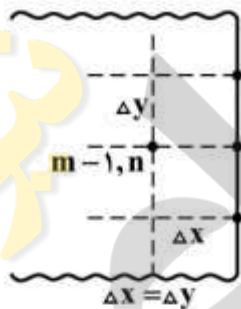
(۲) $\frac{2Q\tau_w^2}{WH^2}$

(۳) $\frac{3Q\tau_w^2}{WH^2}$

(۴) $\frac{4Q\tau_w^2}{WH^2}$

۱۱- سطح یک جسم جامد با ضریب هدایت $k = 4 \frac{W}{m \cdot ^\circ C}$ در مجاورت سیالی قرار دارد. در شرایط پایا کدام رابطه در خصوص گره (m, n) روی سطح جسم برقرار است؟

$h = 20 \frac{W}{m^2 \cdot ^\circ C}$ $T_\infty = 20^\circ C$



(۱) $(1 \cdot \Delta x + 2)T_{m,n} = 5 \cdot \Delta x + \frac{1}{2}(T_{m-1,n} + T_{m,n+1} + T_{m,n-1})$

(۲) $(\Delta \Delta x + 2)T_{m,n} = 5 \cdot \Delta x + (2T_{m-1,n} + T_{m,n+1} + T_{m,n-1})$

(۳) $(\Delta \Delta x + 2)T_{m,n} = 10 \cdot \Delta x + \frac{1}{2}(2T_{m-1,n} + T_{m,n+1} + T_{m,n-1})$

(۴) $(1 \cdot \Delta x + 2)T_{m,n} = 10 \cdot \Delta x + (2T_{m-1,n} + T_{m,n+1} + T_{m,n-1})$

۱۲- کره‌ای سرد را داخل سیالی داغ به دمای $20^\circ C$ قرار می‌دهیم. لحظه‌ای که دمای مرکز کره $10^\circ C$ است، دمای نقطه A (در فاصله $5cm$ از مرکز کره) $50^\circ C$ می‌باشد. تعیین کنید وقتی که دمای نقطه A به $80^\circ C$ می‌رسد، دمای مرکز این جسم چند درجه سانتی‌گراد خواهد بود؟ (شرایط استفاده از نمودار هیسکلر برقرار است).

(۱) ۵۶

(۲) ۴۸

(۳) ۴۰

(۴) ۳۵

۱۳- دو پره بسیار بلند میل‌های شکل، با مقطع دایره‌ای مشابه، از منبعی به دمای T_1 گرما را گرفته و به محیطی به دمای T_∞ انتقال می‌دهد. دمای پره اول در فاصله $x_1 = 60 \text{ cm}$ برابر T_1 و دمای پره دوم در فاصله $x_2 = 30 \text{ cm}$ برابر T_2 است. اگر بخواهیم $T_1 = T_2$ باشد، نسبت ضریب هدایت حرارتی پره دوم نسبت به پره اول کدام است؟

(۱) $\frac{1}{4}$

(۲) $\frac{1}{2}$

(۳) ۲

(۴) ۴

۱۴- دمای سطح داخلی یک استوانه توخالی 3°C و دمای سطح خارجی آن 1°C می‌باشد. ضریب هدایت حرارتی تابعی برحسب دما به شکل $k = 4T$ است. در شرایط پایا، نرخ انتقال گرما (q) از سطح خارجی آن استوانه کدام است؟ (شعاع خارجی استوانه دو برابر شعاع داخلی آن است. طول استوانه $\frac{1}{\pi}$ متر است.)

(۱) $8\pi \ln 2$

(۲) $\frac{8}{\ln 2}$

(۳) $\frac{9}{\ln \frac{1}{2}}$

(۴) $\frac{32}{\ln 2}$

۱۵- اگر ضریب جابه‌جایی جریان هوا با سرعت V روی صفحه‌ای افقی به طول L برابر h باشد، مقدار ضریب جابه‌جایی روی جسم مشابهی به طول $2L$ برای سیال مشابه‌ای با سرعت $\frac{V}{2}$ چند h است؟ (رژیم جریان در دو حالت آرام است)

(۱) $\frac{1}{4}$

(۲) $\frac{1}{2}$

(۳) ۲

(۴) ۴

۱۶- در قانون فیک برحسب مول و جرم آیا ضریب نفوذ یکسان است؟

(۱) بله ضریب نفوذ ارتباطی با واحد غلظت ندارد.

(۲) خیر واحدهای مولی و جرمی به هم تبدیل نمی‌شوند.

(۳) خیر واحدهای مولی و جرمی با هم تفاوت اساسی دارند.

(۴) بله قانون فیک به واحد غلظت حساس نیست و شار همیشه یک مقدار واحد به دست می‌آید.

۱۷- در فرایند جذب از مخلوط گازهای بی اثر به داخل حلال، نشان داده شده است که ضریب انتقال جرم کلی در فاز گاز تقریباً با ضریب انتقال فیلم گاز برابر است. در چنین حالتی کدام مورد درست است؟

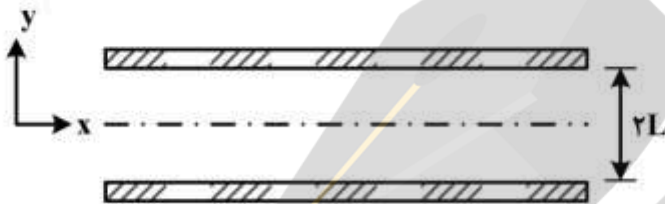
(۱) گاز داخل حلال، محلول است.

(۲) فرایند توسط فیلم مایع کنترل می شود.

(۳) سرعت انتقال جرم با کاهش ضخامت فیلم مایع به شدت افزایش می یابد.

(۴) سرعت انتقال جرم با کاهش ضخامت فیلم گازی به شدت افزایش می یابد.

۱۸- جریانی از سیال با سرعت ثابت v از میان یک راکتور کاتالیستی عبور می کند. راکتور به شکل دو صفحه عریض است که در فاصله $2L$ از یکدیگر قرار دارند. ماده واکنش کننده به سطح دو صفحه نفوذ کرده و طی واکنش درجه اول غیر برگشتی روی سطح آن تجزیه می گردد. معادله پیوستگی ساده شده برای این سیستم کدام است؟



$$V_x \frac{\partial C_A}{\partial x} = D_{AB} \left(\frac{\partial^2 C_A}{\partial x^2} \right) \quad (1)$$

$$V_x \frac{\partial C_A}{\partial x} = D_{AB} \left(\frac{\partial^2 C_A}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 C_A}{\partial x^2} \right) \quad (2)$$

$$V_y \frac{\partial C_A}{\partial y} + V_x \frac{\partial C_A}{\partial x} = D_{AB} \frac{\partial^2 C_A}{\partial y^2} \quad (3)$$

$$V_x \frac{\partial C_A}{\partial x} + V_y \frac{\partial C_A}{\partial y} = D_{AB} \left(\frac{\partial^2 C_A}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 C_A}{\partial x^2} \right) \quad (4)$$

۱۹- در دمای 18°C و فشار 1atm مقدار Ω_D برای CO_2 در هوا معادل $1/5$ است. این مقدار در دمای 66°C معادل ۱ است. با تغییر دما ضریب نفوذ CO_2 در هوا به چه نسبتی تغییر می کند؟

(۱) به نسبت $0/72$ کم می شود.

(۲) به نسبت $1/32$ زیاد می شود.

(۳) به نسبت $1/39$ زیاد می شود.

(۴) به نسبت $1/5$ کم می شود.

۲۰- هنگام توصیف شرایط مرزی در فصل مشترک گاز - جامد چرا باید محل فصل مشترک (در فاز گاز یا جامد) مشخص شود؟

(۱) به دلیل وجود تعادل باید بدانیم چگونه از معادله تعادلی استفاده کنیم.

(۲) فصل مشترک محل تجمع مولکول های اضافی است.

(۳) در فصل مشترک شار انتقال به سوی گاز تغییر می کند.

(۴) فاز جامد با فصل مشترک برهم کنش خواهد داشت.

۲۱- مخلوطی شامل دو رزین یکی با کسر وزنی $0/6$ و درجه پلیمری شدن عددی 100 و دیگری با کسر وزنی $0/4$ و درجه پلیمری شدن عددی 200 می باشد. درجه پلیمری شدن عددی مخلوط این دو رزین کدام است؟

(۱) ۱۲۰

(۲) ۱۲۵

(۳) ۱۳۰

(۴) ۱۳۵

- ۲۲- در تهیه لاتکس اکریلیک با انجام پلیمریزاسیون امولسیون کدام مورد نادرست است؟
- (۱) در غلظت یکسان از ماده فعال سطح، ماده فعال سطح با CMC پایین تر منجر به تولید امولسیون با اندازه ذرات کوچکتر می شود.
 - (۲) فرایند پلیمریزاسیون امولسیون نیمه پیوسته عموماً منجر به توزیع دو قله‌ای ذرات لاتکس با وزن مولکولی نسبتاً پایین می شود.
 - (۳) ویسکوزیته امولسیون‌های حاوی ذرات غیرکروی کمتر از امولسیون‌های حاوی ذرات کروی است.
 - (۴) با افزایش غلظت ماده فعال سطح، اندازه ذرات امولسیون کاهش و تعداد آن‌ها افزایش می یابد.
- ۲۳- جهت ساخت رزین اکریلاتی از دو مونومر با نسبت وزنی برابر و دو دمای انتقال شیشه‌ای به ترتیب ۲۰۰ و ۳۰۰ کلوین استفاده شده است. دمای انتقال شیشه‌ای رزین حاصل شده، کدام است؟
- (۱) ۲۱۵
 - (۲) ۲۲۵
 - (۳) ۲۳۰
 - (۴) ۲۴۰
- ۲۴- عوامل اصلی و مؤثر در اولین مرحله فرایند تشکیل فیلم رزین‌های امولسیونی کدام است؟
- (۱) درصد جامد وزنی/حجمی امولسیون
 - (۲) اندازه ذرات و توزیع اندازه ذرات لاتکس
 - (۳) دمای انتقال شیشه‌ای (T_g) و حداقل دمای تشکیل فیلم (MFFT)
 - (۴) نیروهای موئینه بین ذرات تغییر شکل یافته و کاهش انرژی آزاد سطح در مرحله هم‌چسبی ذرات
- ۲۵- در صورتی که ثابت سرعت واکنش رادیکال استایریل با مونومر استایریل برابر $\frac{1}{8}$ و ثابت سرعت واکنش رادیکال استایریل با مونومر متیل متاکریلات برابر $\frac{1}{3}$ باشد، احتمال اضافه شدن مونومر استایریل به زنجیر در حال رشد با رادیکال استایریل در مخلوط مونومری استایریل و متیل متاکریلات با غلظت برابر، کدام است؟
- (۱) $\frac{1}{2}$
 - (۲) $\frac{1}{25}$
 - (۳) $\frac{1}{3}$
 - (۴) $\frac{1}{35}$
- ۲۶- در مورد تأثیر افزایش دما بر پلیمریزاسیون امولسیونی با مکانیسم رادیکال آزاد، کدام عبارت نادرست است؟
- (۱) سرعت واکنش شروع و لذا غلظت رادیکال‌های آزاد زیاد شده و سرعت واکنش افزایش یافته و جرم مولکولی کم می شود.
 - (۲) تعداد مایسل‌ها زیاد می شود و لذا تعداد ذرات لاتکس زیاد شده و سرعت واکنش افزایش می یابد.
 - (۳) با افزایش دما غلظت مواد فعال سطح زیاد شده، و لذا سرعت واکنش افزایش می یابد.
 - (۴) سرعت نفوذ مونومر و رادیکال‌ها زیاد شده و لذا سرعت واکنش زیاد می شود.
- ۲۷- دلیل بروز مشکل Blooming یا Blushing در پوشش‌های بر پایه رزین اپوکسی با عامل پخت آمینی، کدام مورد است؟
- (۱) عدم آماده‌سازی و تمیز کردن زیرآیند قبل از اعمال پوشش
 - (۲) عدم اختلاط و پخش مناسب پیگمنت در ترکیب رزین و عامل پخت
 - (۳) مقاومت ضعیف پوشش در برابر تابش نور ماوراءبنفش خورشید
 - (۴) واکنش ترکیب آمینی واکنش نداده با اپوکسی، با دی‌اکسید کربن و رطوبت موجود در هوای سرد

۲۸- در پلیمریزاسیون حلالی استایرین در بنزن در دمای ۱۰۰ درجه، ثابت انتقال به حلال ($10^{-4} \times 184$) می باشد. برای نصف کردن وزن مولکولی زمانی که (x_n) برابر ۴۰۰۰ است، چقدر رقت برای منومر نیاز می باشد؟ (از انتقال های دیگر صرف نظر شود.)

(۱) برای نصف کردن وزن مولکولی رقت دو برابر برای منومر نیاز است.

$$\frac{[S]}{[M]} = 0.07 \quad (2)$$

$$\frac{[S]}{[M]} = 14 \quad (3)$$

(۴) اطلاعات مسئله برای حل آن کافی نیست.

۲۹- در پلیمریزاسیون رادیکالی یک منومر در حضور شروع کننده ای خاص، غلظت منومر و شروع کننده بایستی به چه صورت تغییر یابد تا بدون آنکه تغییری در متوسط عددی وزن مولکولی رخ دهد، سرعت پلیمریزاسیون دو برابر گردد؟ (از واکنش های انتقال صرف نظر شده و احتمال از طریق تسهیم نامتناسب فرض می شود.)

(۱) غلظت شروع کننده باید دو برابر شود و غلظت منومر $\sqrt{2}$ برابر

(۲) غلظت شروع کننده باید دو برابر شود و غلظت منومر نصف شود.

(۳) غلظت منومر باید دو برابر شود و غلظت شروع کننده $\sqrt{2}$ برابر

(۴) غلظت منومر دو برابر شود و غلظت شروع کننده نصف شود.

۳۰- کدام داده از آزمون طیفسنجی امیدانسی الکتروشیمیایی (EIS) قابل استخراج نیست؟

(۱) ثابت دی الکتریک

(۲) ظرفیت خازنی پوشش

(۳) ناهمگونی پتانسیل سطح

(۴) میزان آب جذب شده توسط پوشش

۳۱- چه حجمی از گاز اکسیژن لازم است تا ۲۰۰ گرم آهن خورده شود؟ (وزن مولکولی آهن ۵۵/۸۵ گرم است.)

(۱) ۰/۴ لیتر

(۲) ۴ لیتر

(۳) ۴۰ لیتر

(۴) ۴۰۰ لیتر

۳۲- چنانچه لایه های دوگانه هلمهولتز و گوی را در اطراف الکتروود غوطه ور شده در الکترولیت در نظر بگیریم،

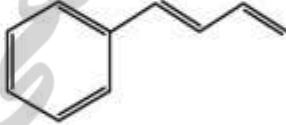
معادل های ظرفیت خازن و مقاومت های انتقال بار برای الکتروود چگونه است؟

(۱) ظرفیت های لایه دوگانه به صورت سری و مقاومت های انتقال بار واکنش های آندی و کاتدی نیز سری هستند.

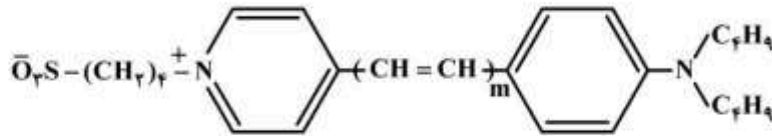
(۲) ظرفیت های لایه دوگانه به صورت سری و مقاومت های انتقال بار واکنش های آندی و کاتدی موازی هستند.

(۳) ظرفیت های لایه دوگانه به صورت موازی و مقاومت های انتقال بار واکنش های آندی و کاتدی سری هستند.

(۴) ظرفیت های لایه دوگانه و مقاومت های انتقال بار واکنش های آندی و کاتدی هر دو موازی هستند.

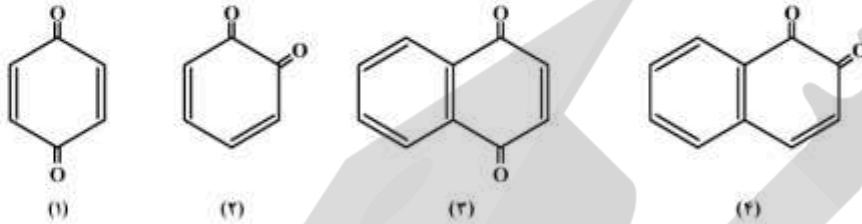
- ۳۳- اگر قطعه‌ای از فلز مس در محلولی خنثی از کلرید آهن (II) یا در محلولی خنثی از کلرید آهن (III) قرار گیرد، به ترتیب چه اتفاقی بر روی سطح مس خواهد افتاد؟
 (۱) لایه‌ای از آهن فلزی بر روی سطح تشکیل می‌شود - آهسته خورده می‌شود.
 (۲) آهسته خورده می‌شود - خورده نمی‌شود.
 (۳) خورده نمی‌شود - خورده می‌شود.
 (۴) خورده نمی‌شود - خورده نمی‌شود.
- ۳۴- قطعه فلزی در آب قرار گرفته است. اگر پتانسیل قطعه نسبت به الکتروود مرجع کلمل اشباع $0.4 -$ ولت باشد، پتانسیل قطعه نسبت به الکتروود نقره (کلرید نقره) چند ولت است؟
 (پتانسیل احیای کلمل اشباع 0.244 ولت و پتانسیل احیای نقره کلرید نقره 0.2 ولت فرض شود).
 (۱) $0.444 -$
 (۲) $0.356 -$
 (۳) $0.6 -$
 (۴) $0.2 -$
- ۳۵- یک الکتروود دیسک چرخان در یک محلول خنثی قرار گرفته است. با شروع چرخش دیسک از حالت سکون، پتانسیل خوردگی روند افزایشی داشته (مثبت‌تر می‌شود) و سپس ثابت می‌شود. در این صورت روند تغییرات شدت جریان خوردگی چگونه خواهد بود؟
 (۱) ابتدا کاهش و سپس افزایش می‌یابد.
 (۲) ابتدا افزایش و سپس کاهش می‌یابد.
 (۳) ابتدا کاهش می‌یابد سپس ثابت می‌شود.
 (۴) ابتدا افزایش می‌یابد سپس ثابت می‌شود.
- ۳۶- سرعت خوردگی فولاد ۳۱۶، در صورتی که دانسیته جریان خوردگی برابر با $1 \frac{\mu A}{cm^2}$ باشد، برحسب mpy کدام است؟ (ترکیب درصد عناصر: $Cr = 18\%$, $Ni = 10\%$, $Mo = 3\%$, $Mn = 2\%$ و مابقی فلز آهن است).
 (۱) 0.52
 (۲) 0.26
 (۳) 0.52
 (۴) 0.26
- ۳۷- سرعت خوردگی در کدام منطقه بیشتر است؟
 (۱) بستر دریا
 (۲) منطقه غوطه‌ور (دائم)
 (۳) منطقه جزر و مد (بالای منطقه غوطه‌ور)
 (۴) منطقه splash (بالای خط جزر و مد)
- ۳۸- با استفاده از قانون جمع صفر، ضریب هوکل برای ترکیب زیر کدام است؟

 (۱) $\frac{1}{\sqrt{2}}$
 (۲) $\frac{1}{\sqrt{3}}$
 (۳) $\frac{1}{\sqrt{5}}$
 (۴) $\frac{1}{\sqrt{7}}$

۳۹- با تغییر m از ۱ به ۳ در ساختار شیمیایی زیر، کدام یک از عوامل زیر تغییر شدیدی نشان می‌دهد؟



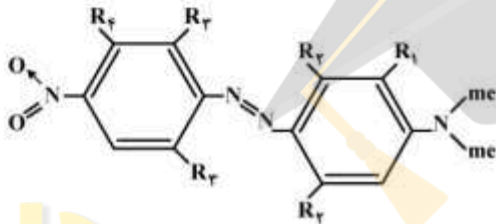
- (۱) طول موج ماکزیمم جذب
- (۲) طول موج ماکزیمم نشر
- (۳) قدرت نوسانگر
- (۴) شدت جذب

۴۰- ترتیب ترکیبات زیر برحسب مقدار طول موج ماکزیمم جذب، کدام است؟



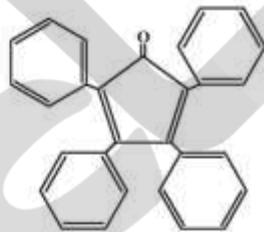
- (۱) $2 > 4 > 1 > 3$
- (۲) $1 > 3 > 4 > 2$
- (۳) $3 > 4 > 1 > 2$
- (۴) $4 > 2 > 3 > 1$

۴۱- در ماده رنگزای آزو داده شده اگر گروه‌های R_1 و R_2 گروه‌های بزرگ باشند، باعث چه نوع شیفتی در ماده رنگزا می‌شوند؟



- (۱) شیفت باتوکرومیک
- (۲) شیفت هیپسوکرومیک
- (۳) باعث شیفت باتوکرومیک و R_2 باعث شیفت هیپسوکرومیک
- (۴) R_1 باعث شیفت هیپسوکرومیک و R_2 باعث شیفت باتوکرومیک

۴۲- دلیل رنگی بودن ترکیبی با ساختار شیمیایی زیر کدام است؟

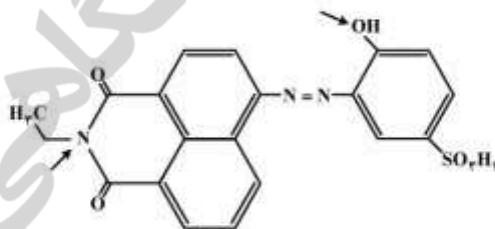


- (۱) حضور سیستم مزدوج
- (۲) عدم تقارن مولکولی
- (۳) انتقال $\pi \rightarrow \pi^*$
- (۴) انتقال $n \rightarrow \pi^*$

۴۳- علت طول موج ماکزیمم کمتر ترکیبات نیترو نسبت به نیتروزو چیست؟

- (۱) δ - دهنده‌گی و π - دهنده‌گی
- (۲) δ - دهنده‌گی و π - گیرنده‌گی
- (۳) δ - گیرنده‌گی و π - دهنده‌گی
- (۴) δ - گیرنده‌گی و π - گیرنده‌گی

۴۴- هیبریداسیون اتم‌های مشخص شده در ماده رنگزای زیر کدام است؟



- (۱) N: sp^2 O: sp
- (۲) N: sp^2 O: sp^2
- (۳) N: sp^2 O: sp^3
- (۴) N: sp^3 O: sp^2

۴۵- نشر فلورسانس مواد رنگزا ناشی از چه نوع انتقالی است؟

- (۱) $T_1 \rightarrow S_0$
- (۲) $S_n \rightarrow S_0$
- (۳) $S_n \rightarrow T_n$
- (۴) $S_1 \rightarrow S_0$



