کد کنترل







عصر پنجشنبه ۱۴۰۳/۱۲/۰۲

دفترچه شماره ۳ از ۳



جمهوری اسلامی ایران وزارت علوم، تحقیقات و فنّاوری سازمان سنجش آموزش کشور «علم و تحقیق، کلید پیشرفت کشور است.» مقام معظم رهبری

# آزمون ورودی دورههای دکتری (نیمهمتمرکز) ـ سال ۱۴۰۴ شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲)

مدتزمان پاسخگویی: ۱۳۵ دقیقه

تعداد سؤال: ۱۹۵ سؤال

#### عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سؤالها

تا شماره	از شماره	تعداد سؤال	مواد امتحانی	ردیف
۱۵	١	۱۵	شیمی آلی پیشرفته	١
۴۵	18	٣٠	طیفسنجی در شیمی آلی ـ سنتز ترکیبات آلی	۲
۹٠	45	۴۵	شیمی معدنی پیشرفته ـ سینتیک ـ ترمودینامیک و مکانیزم واکنشهای معدنی ـ طیفسنجی در شیمی معدنی	٣
۱۳۵	91	۴۵	شیمیفیزیک پلیمرها ـ شناسایی و تکنولوژی پلیمر ـ شیمی و سینتیک پلیمر شدن	۴
180	188	٣٠	شیمی دارویی ــاصول بیوشیمی	۵
۱۹۵	188	٣٠	شیمی ترکیبات طبیعی ـ جداسازی و شناسایی ترکیبات طبیعی	۶

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.

\* داوطلب گرامی، عدم درج مشخصات و امضا در مندرجات کادر زیر، بهمنزله عدم حضور شما در جلسه آزمون است.

اینجانب ....... با شماره داوطلبی ...... با آگاهی کامل، یکسانبودن شماره صندلی خود با شماره داوطلبی مندرج در بالای کارت ورود به جلسه، بالای پاسخنامه و دفترچه سؤالات، نوع و کدکنترل درجشده بر روی جلد دفترچه سؤالات و پایین پاسخنامهام را تأیید مینمایم.

امضا:

ساختار محصول واكنش زير، كدام مورد است؟

طول پیوندهای b ،a و c در کربوکاتیون زیر، به چه صورت است؟

$$b \triangleright c CH_2$$

$$b>a>c$$
 ()

$$a > b > c$$
 (7

$$a > c > b$$
 ( $^{\circ}$ 

$$c > b > a$$
 (4

قدرت اسیدی کدام دیکربنیل بیشتر است؟

در واکنشهای تعادلی زیر، کدام سمت تعادل، پایدار تر است؟

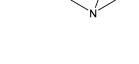
883A صفحه ۳ شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲)

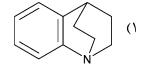
۵- اختلاف سطح انرژی فرم محوری و استوایی، در کدام مولکول کمترین است؟

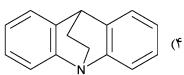


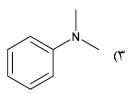
۶- کدام ترکیب، باز قوی تری است؟











نسبت صورتبندی  ${f S}$ سیس به  ${f S}$ -ترانس، به ازای کدام استخلاف  ${f R}$  بیشتر است؟

$$H_3C$$
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 

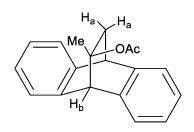
 $-CH_{r}-CH_{r}$  (1

 $-CH(CH_{r})_{r}$  (7

 $-C(CH_{\tau})_{\tau}$  ( $\tau$ 

-CH<sub>\(\pi\)</sub> (\(\forall\)

کدام عبارت، در مورد اثرات ایزوتوپی سینتیکی  $(\mathbf{k_H/k_D})$  مشاهده شده در واکنش زیر درست است؟



 $H_a: 1 < k_H/k_D < \tau$   $H_b: 1 < k_H/k_D < \tau$  (1)

 $H_a: k_H/k_D \approx 1$ 

 $H_b: 1 < k_H/k_D < 7$  (7

 $H_a: 1 < k_H/k_D < 7$   $H_b: k_H/k_D \approx 1$ 

 $H_a: k_H/k_D \approx 1$ 

 $H_b: k_H/k_D \approx V$ 

·- ترتیب ترکیبات زیر، براساس سرعت واکنش سولولیز در مخلوط آب/ استون کدام است؟

$$D>C>B>A$$
 (7

$$C > D > B > A$$
 (1

$$B > D > C > A$$
 (f

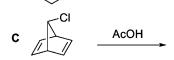
$$B > A > C > D$$
 (\*

۱۰ کدام عبارت، در مورد واکنشهای زیر درست است؟

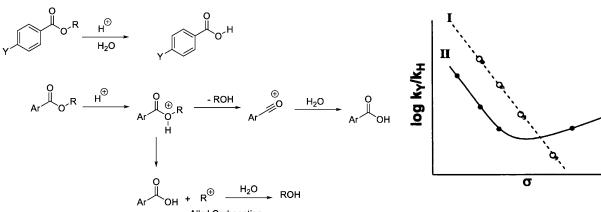
۱) واکنش 
$$B$$
 و  $C$  تولید مخلوط راسمیک می کند.

ک) واکنش 
$$oldsymbol{\mathrm{B}}$$
 تولید مخلوط راسمیک می کند.

۳) واكنش A و C با حفظ آرايش فضايي (retention) همراه است.

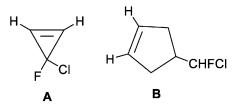


1۱– واکنش هیدرولیز اسیدی استرهای بنزوآت در زیر نشان داده شده است. با توجه به مکانیسمهای ارائه شده برای هیدرولیز استرهای بنزوآت و نمودار هامت، متیل استرها و ایزوپروپیل استرها بهترتیب از کدام نمودار تبعیت می کنند؟



- ۱) متیل استرها از نمودار II و ایزوپروپیل استرها از نمودار I تبعیت می کند.
- ۲) متیل استرها از نمودار II و ایزوپروپیل استرها از نمودار II تبعیت می کند.
  - ۳) متیل استرها از نمودار I و ایزوپروپیل استرها از نمودار I تبعیت می کند.
  - ) متیل استرها از نمودار I و ایزوپروپیل استرها از نمودار I تبعیت می کند.

۱۲ کدام مورد، نشان دهنده ارتباط درست هیدروژنهای مشخص شده در ترکیبات زیر است؟



A: Enantiotopic B: Enantiotopic ()

A: Enantiotopic B: Diastereotopic (Y

A: Homotopie B: Enantiotopie (\*\*

A: Enantiotopic B: Homotopic (\*

883A شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲)

LiAIH<sub>4</sub>

**۱۳** − در واکنش های زیر، کدام مورد درست است؟

- است. A است. B است. A است.
- ${
  m B}$ ) سرعت واکنش  ${
  m A}$  بیشتر از
  - $^{\circ}$ ) واكنش  $^{\circ}$  اصلاً انجام نمى شود.
    - ۴) سرعت هر دو یکسان است.

نسبت سرعت گروه ترککننده «توسیلات» به گروه ترککننده «برمید» بـرای حـلال کافـت (سـولولیز) R-X در اتانول ۸۰ درصد به ازای کدام استخلاف R بیشتر است؟

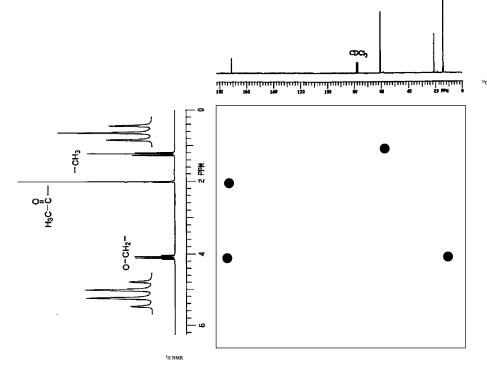
× (7 CH<sub>3</sub>X (\

۱۵ درخصوص ساختارهای ایمیدات زیر، کدام مورد درست است؟

- (Imidates)
- ا) ترکیب A، ایزومر هندسی Z و پایدارتر است.
- ) ترکیب A، ایزومر هندسی  ${
  m E}$  و پایدارتر است.
  - ۳) ترکیب  $oldsymbol{B}$ ، ایزومر هندسی  $oldsymbol{Z}$  و پایدارتر است.
  - ۴) ترکیب  ${
    m B}$ ، ایزومر هندسی  ${
    m E}$  و پایدارتر است.

# طیفسنجی در شیمی آلی ـ سنتز ترکیبات آلی:

درخصوص نوع طیف ترکیب اتیل استات، کدام مورد درست است؟



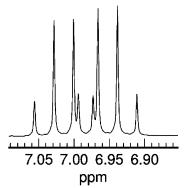
HMQC (7 DQE COSY (F

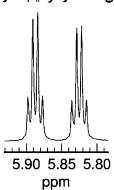
HMBC (1 HCCOSY (T

Telegram: @uni\_k

شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A

۱۷ - طیف زیر، قسمتی از طیف رزونانس مغناطیس هسته هیدروژن در ناحیه پیوند دوگانه با سطح زیـر پیـک یکسـان برای یک ترکیب مجهول میباشد. کدام مورد درخصوص ساختار ترکیب، درست است؟





۱۸- کدام مورد، درخصوص ترتیب جابهجایی شیمیایی اتمهای هیدروژن در طیف رزونانس مغناطیس هسته هیـدروژنِ ترکیب زیر، درست است؟

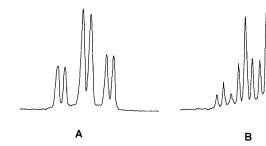
$$H_b > H_a > H_c$$
 (1

$$H_a > H_b > H_c$$
 (7

$$H_{b} > H_{c} > H_{a}$$
 (7

$$H_c > H_b > H_a$$
 (4

۱۹ کدام مورد، درخصوص نوع الگوی شکافتگی در طیف رزونانس مغناطیس هسته هیدروژن برای پیکهای زیر، درست است؟





(t = triplet, d = doublet, q = quartet)

$$A = td$$
,  $B = qt$ ,  $C = dt$  ( $\Upsilon$ 

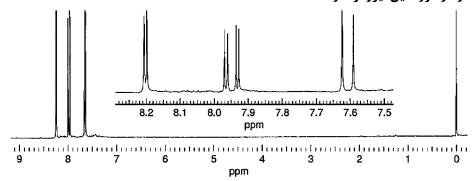
$$A = dt$$
,  $B = tq$ ,  $C = td$  ()

$$A = td$$
,  $B = tq$ ,  $C = dt$  (\*

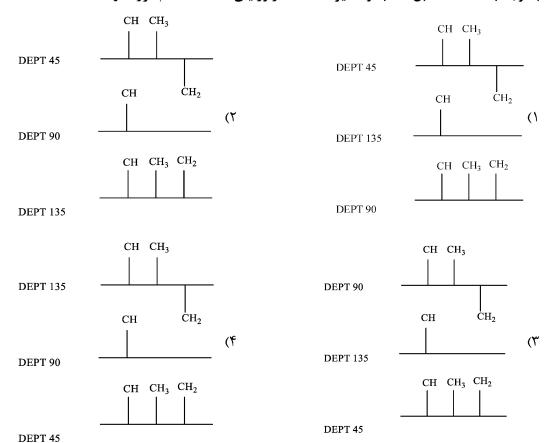
$$A = dt$$
,  $B = qt$ ,  $C = td$  ( $\Upsilon$ 

شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A صفحه <sup>۲</sup>

۲۰ طیف رزونانس مغناطیس هسته هیدروژن یکی از ایزومرهای دیکلرو بنزوئیل کلرید در شکل زیر آورده شده است.کدام ساختار در مورد این ایزومر، درست است؟



۲۱- با توجه به اطلاعات قابل کسب از آنالیز DEPT در زوایای مختلف، کدام مورد درست است؟



شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A

۲۲− با توجه به مقادیر ثابت شکافتگی هیدروژنهای سر پل در دو تعادل زیر، کدام گزینه نسبت اجزای موجود در تعادل را درست نمایش می دهد؟

H<sub>a</sub> 
$$H_b$$
  $H_a$   $H_b$   $H_b$ 

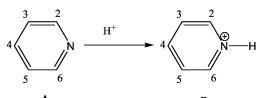
$$D > C$$
 ,  $B > A$  (7

$$C > D$$
,  $B > A$  (1

$$D > C$$
 ,  $A > B$  (f

$$C > D$$
,  $A > B$  ( $^{\circ}$ 

۲۳ با توجه به واکنش تبدیل پیریدین به نمک پیریدینیوم در حضور اسید، کدام مورد درخصوص جابهجایی شیمیایی
 ۱۳ درست است؟



$$B$$
 در ترکیب  $A$  و ۲,۶۶۴ در ترکیب  $A$ 

$$\mathrm{B}$$
 در ترکیب  $\mathrm{A}$  و  $^{+}$  ۶,۶ در ترکیب  $^{+}$  در ترکیب

$$\mathrm{B}$$
 در ترکیب  $\mathrm{A}$  و  $\mathrm{7.5}$  در ترکیب  $\mathrm{+8}$ 

$$B$$
 در ترکیب  $A$  و  $7,7$  در ترکیب  $+$  ۲ در ترکیب  $+$  ۲ در ترکیب

۲۴ کدام مورد، درخصوص تعداد پیکهای طیف رزونانس مغناطیس هسته هیدروژن و کربن (بدون درنظرگرفتن شکافتگی)
 در ترکیب زیر درست است؟



۲۵ کدام مورد، درخصوص جابه جایی شیمیایی اتم هیدروژن متصل به گروه هیدروکسی در سه ساختار زیر درست است؟

$$A > B > C$$
 (1

$$A > B = C$$
 (Y

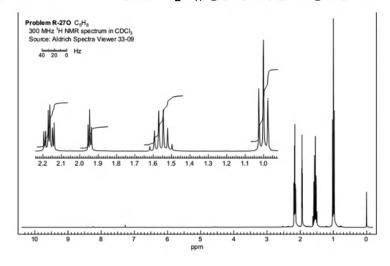
$$A = C > B$$
 ( $\tau$ 

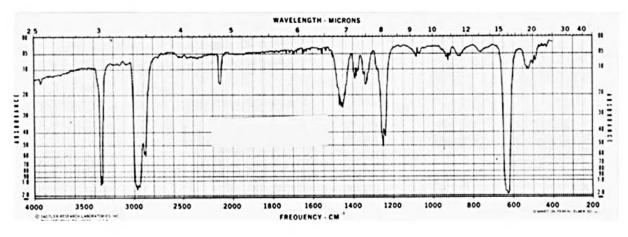
$$B > A = C$$
 (4

Telegram: @uni\_k

شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A

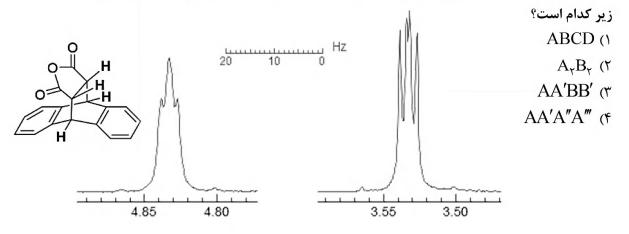
۱۳ طیف  $^1$ ا و  $^1$ H NMR ترکیبی به فرمول مولکولی  $^1$ C در زیر داده شده است. ساختار ترکیب کدام است  $^1$ 







۲۷− با توجه به طیف H NMR پروتونهای مشخص شده، سیستم اسپینی قابلقبول برای این پروتونها در سـاختار

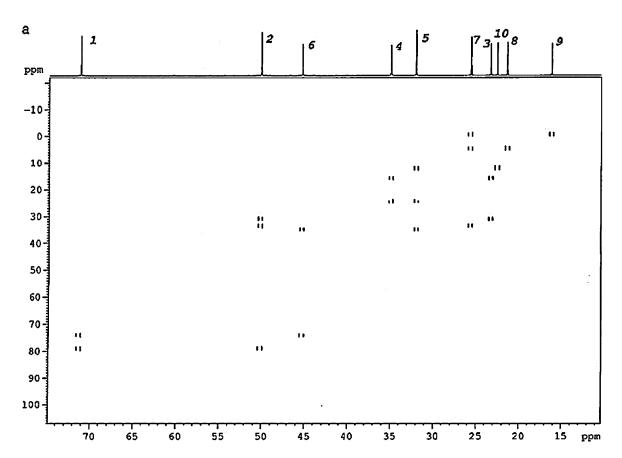


صفحه ۱۰

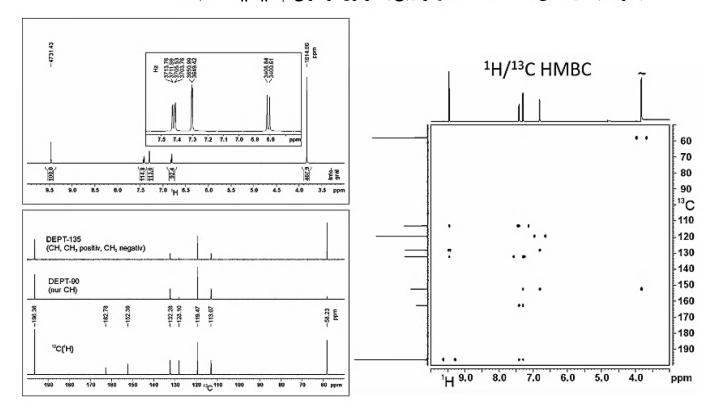
883A

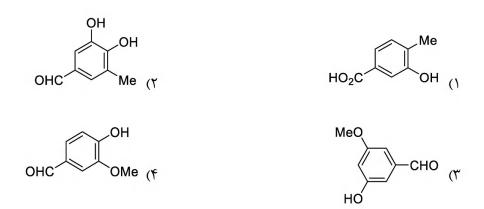
شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲)

حیف INADEQUATE NMR ترکیبی به فرمول  $C_{1o}H_{Yo}O$  در زیر آورده شده است. ساختار ترکیب کدام است؟ (ترکیب دارای مرکز کایرال است.)



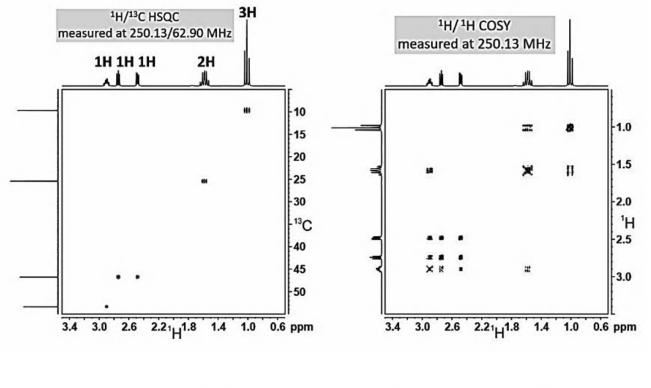
۹-۲۹ با توجه به طیفهای داده شده، ساختار ترکیبی به فرمول مولکولی  $\mathbf{C}_{\pmb{\lambda}}\mathbf{H}_{\pmb{\lambda}}\mathbf{O}_{\pmb{\gamma}}$  کدام است





شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A

۴۰ - طیفهای  ${
m CoSY}$  و  ${
m HSQC}$  ترکیبی با فرمول  ${
m C_{\epsilon}H_{\Lambda}O}$  در زیر داده شده است. ساختار ترکیب کدام است؟



صفحه ۱۳ 883A شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲)

٣٢ - محصول واكنش زير، كدام است؟

Ph 
$$CO_2Me$$
  $H_3C$   $OH$   $(\Upsilon$ 

٣٣ محصول واكنش زير، كدام است؟

شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A

۳۴ محصول واكنش زير، كدام است؟

NH CO<sub>2</sub>Me 
$$\frac{1)$$
 CO<sub>2</sub>Me  $\frac{1}{2}$  NaOMe, MeOH 3) HCl, H<sub>2</sub>O,  $\Delta$ 

$$\mathsf{MeO_2C} \overset{\overset{\circ}{\circ}}{\overset{\circ}{\circ}} \mathsf{OH} \overset{(\mathsf{f}}{\circ}$$

۳۵ محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟

۳۶ محصول واکنش زیر، کدام است؟

۱۵ صفحه ۱۵ مفحه ۱۵ (۲۲۱)

\_\_\_\_\_ ۳۷ – محصول واكنش زير، كدام است؟

$$DCC = \left\langle \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right\rangle - N = C = N - \left\langle \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right\rangle$$

۳۸ محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟

MeO<sub>2</sub>C 
$$\bigcirc$$
 CO<sub>2</sub>Me  $\xrightarrow{\text{1- Na, THF}}$   $\stackrel{}{}$  2. H<sub>3</sub>O $^{\stackrel{\textcircled{+}}{\oplus}}$ 

٣٩ محصول اصلى واكنش زير، كدام است؟

سمے (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A صفحہ ۱۶

۴۰ محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟

$$\begin{array}{c|c} \text{Me} & \text{O} \\ \hline \\ \text{Br} & \text{O} \end{array}$$

۴۱ محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟

۴۲ محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟

Me 
$$\frac{\text{PPh}_3}{\text{MeO}_2\text{C}-\text{N}=\text{N}-\text{CO}_2\text{Me}}$$
 $\frac{\text{PhCO}_2\text{Me}}{\text{PhCO}_2\text{H}}$ 
 $\frac{\text{PhcO}_2\text{H}}{\text{Hen H}_2\text{O}}$ 

یمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A صفحه ۷

۴۳ محصول اصلى واكنش زير، كدام است؟

۴۴ محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟

۴۵ محصول اصلى واكنش زير، كدام است؟

صفحه ۱۸

شیمی معدنی پیشرفته ـ سینتیک ـ ترمودینامیک و مکانیزم واکنشهای معدنی ـ طیفسنجی در شیمی معدنی:

۴۶ در کدام ترکیب، واپیچش یان ـ تلر انتظار نمی رود؟

$$\left[ {}_{\gamma \Delta} \mathrm{Mn}(\mathrm{CN})_{\varepsilon} \right]^{\gamma -}$$
 (7

$$\left[ {}_{\gamma\gamma} V(H_{\gamma}O)_{\Delta} \right]^{\gamma+}$$
 (1

$$\left[ _{\gamma \gamma} \text{Ti Cl}_{\varphi} \right]^{-} (\varphi$$

$$\left[ \operatorname{Fe}(CN)_{s} \right]^{r-}$$
 (r

۴۷ فرکانس کششی CN در کدام گونه، بیشتر است؟

$$[_{\Upsilon }^{\varsigma}\operatorname{Fe}(\operatorname{CN})_{\varsigma}]^{\varsigma-}$$
 ( $\Upsilon$ 

$$\left[ \operatorname{Fe}(CN)_{\beta} \right]^{r-}$$
 (1

$$\left[ \gamma_{\xi} \operatorname{Mn}(\operatorname{CN})_{\xi} \right]^{\xi-}$$
 (\$

$$\left[ {}_{\gamma \beta} Mn(CN)_{\beta} \right]^{\gamma -} (\gamma$$

۴۸ - انرژی اتصال اوربیتال (C (1s)، در کدام مولکول بیشتر است

CH<sub>\*</sub> (\*

۴۹ کدام عامل، می تواند سبب کاهش شدت جهش الکترونی شود؟

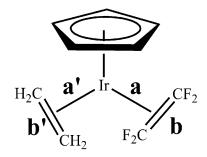
۱) ارتعاشات پیوندی که منجر به حذف مرکز تقارن مولکول میشود.

۲) تغییر در چندگانگی اسپین الکترون در حین جهش الکترونی

٣) جفتشدن اسپين \_ اوربيت

۴) واپیچش یان ـ تلر

۵۰ کدامیک، در مورد مقایسه طول پیوندها در مولکول زیر درست است؟



$$a' < a, b < b'$$
 ()

$$a' > a, b > b'$$
 (Y

$$a' > a, b < b'$$
 (r

$$a' < a, b > b'$$
 (4

۴- کدام لیگاند، می تواند با کاتیون  ${
m Co}^{ au+}$  کمپلکس هشتوجهی تولید کند که گروه نقطه ای آن  ${
m Co}$  باشد

۴) گلایسیناتو

۳) اتیلن دی آمین

۲) اگزالاتو

۱) استیل استوناتو

در جدول شناسایی گروه نقطه ای  ${
m C}_{2{
m V}}$  که در زیر داده شده است، مقادیر  ${
m x}$  ,  ${
m y}$  کدام است؟ -۵۲

	E	$\mathbf{C}_{Y}$	$\sigma_{v}(xz)$	$\sigma_{v}(yz)$
$A_{1}$	١			
A	١		X	
B,	١			
B <sub>Y</sub>	١	y		

$$x = -1, y = -1$$
 (1

$$x = 1, y = -1$$
 (Y

$$x = -1$$
,  $y = 1$  ( $^{\circ}$ 

$$x = 1, y = 1$$
 (4

شیمی (۲) ــ (کد ۲۲۱۲) 883A صفحه ۹

اگر شکافتگی اوربیتالهای  $\mathbf{d}$  در یک ساختار هندسی چهار وجهی برحسب پارامتر همپوشانی زاویهای برابر  $\frac{\epsilon}{\pi}$  باشد،  $\mathbf{e}_{\sigma}$  باشد، شکافتگی برای یک ساختار هندسی مکعبی چند  $\mathbf{e}_{\sigma}$  خواهد بود؟

18 (4

<del>۶</del> (۳

<u>γ</u> ('

٣ (١

۵۴ واکنشهای زیر را در نظر بگیرید.

$$\left[ \operatorname{Mo} \left( \operatorname{CO} \right)_{\Upsilon} (\operatorname{PPh}_{\Upsilon})_{\Upsilon} \right] + \operatorname{H}_{\Upsilon} \to \left[ \operatorname{Mo} \left( \operatorname{CO} \right)_{\Upsilon} (\operatorname{PPh}_{\Upsilon})_{\Upsilon} \operatorname{H}_{\Upsilon} \right] (A) \\
\left[ \operatorname{Mo} \left( \operatorname{CO} \right)_{\Upsilon} (\operatorname{PPh}_{\Upsilon})_{\Upsilon} \right] + \operatorname{D}_{\Upsilon} \to \left[ \operatorname{Mo} \left( \operatorname{CO} \right)_{\Upsilon} (\operatorname{PPh}_{\Upsilon})_{\Upsilon} \operatorname{D}_{\Upsilon} \right] (B)$$

فرکانس کششی  $H_{\gamma}$  در کمپلکس A نسبت به  $D_{\gamma}$  در کمپلکس B و نیز نسبت به  $H_{\gamma}$  در حالت آزاد، بـهترتیـب کدام است؟

۲) کمتر ـ بیشتر

کمتر \_ کمتر

۴) بیشتر ـ بیشتر

۳) بیشتر ـ کمتر

۵۵- در واکنش زیر، با توجه به این که مشخصشده سرعت واکنش نسبت به غلظت تریفنیل فسفین حساس است، مکانیسم واکنش چگونه است؟

١) مكانيسم واكنش تفكيكي است.

۲) ابتدا لیگاند CO تفکیک میشود و سپس لیگاند تری فنیل فسفین وارد میشود.

۳) مكانيسم واكنش، تجمعي و همراه با تغيير هايتيسيتي ليگاند بنزن در طي مسير واكنش است.

۴) واکنش، مستلزم ایجاد یک حد واسط ۲۰ الکترونی است و با ترک یک لیگاند کربونیل به ۱۸ الکترون برمیگردد.

۴۵- در کدام گونه، برای محاسبه گشتاور مغناطیسی می توان از رابطه اسپین تنها  $\mu = \sqrt{fS(S+1)}$  استفاده کرد

$$\left[ {}_{\gamma \varphi} \operatorname{Cr}(\operatorname{NH}_{\gamma})_{\varphi} \right]^{\gamma +} (\gamma$$

 $\left[ \operatorname{Fe}(CN)_{\varepsilon} \right]^{r-}$  (1

 $\left[ {}_{\gamma \Lambda} Mn(CN)_{\varepsilon} \right]^{\gamma -} (\varepsilon$ 

 $\left[ {}_{\gamma\gamma}VCl_{\varsigma} \right]^{\gamma-}$  ( $\gamma$ 

۵۷ - کدام مورد درخصوص تعداد درجات آزادی در مولکولها، نادرست است؟

۱) برای تمام مولکولها ۳ درجه آزادی انتقالی (transitional) وجود دارد.

۲) مجموع درجات آزادی مولکول، عبارتست از درجات آزادی انتقالی، ارتعاشی و چرخشی.

۳) هر دسته Nتایی از اتمهای در حال حرکت در فضای سه بعدی 3N درجه آزادی دارد.

۴) برای تمام مولکولها (چه خطی و چه غیرخطی) N-6 درجه آزادی ارتعاشی وجود دارد.

شیمی (۲) ــ (کد ۲۲۱۲) 883A صفحه ۲۰

محصول افزایشی  ${
m BrF}_{
m a}$  با  ${
m SbF}_{
m a}$  ماده جامدی را تولید می کند که ناشی از انتقال فلوئور از یک گونه به گونه دیگر است. با توجه به داده های طیف سنجی ارتعاشی  ${
m IR}$  و رامان گونه برمدار در جدول زیر، ماده جامد کدام است؟

IR (cm <sup>-1</sup> )	Raman (cm <sup>-1</sup> )
٧٣٥	٧٣۶
	٧٢٣
۶ <b>٩</b> ٥	Y04
909	909
419	479
<b>٣</b> ۶٩	464

$$[SbF_{\varepsilon}]^{-}[BrF_{\varepsilon}]^{+}$$
 (1

$$\left[ SbF_{\varepsilon} \right]^{+} \left[ BrF_{\varepsilon} \right]^{-}$$
 (Y

$$\left[\mathrm{SbF}_{\xi}\right]^{+}\left[\mathrm{BrF}_{\xi}\right]^{-}$$
 ( $^{\prime\prime}$ 

$$\left[ SbF_{\varepsilon} \right]^{-} \left[ BrF_{\varepsilon} \right]^{+}$$
 (\$

۵۹ − طیف ESR کمپلکس باز شیف مس نشانداده شده در زیر شامل چهار دسته پیک پنج تایی است. تـک الکتـرون مس در کدام اوربیتال قرار دارد و این پیکها ناشی از کدام جفت شدگیها است؟

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

$$I_N = 1$$

$$I_{Cu} = \frac{r}{r}$$

- مسته مس نوسط هسته مس (۱ $d_{ZY}$
- نیتروژنها شکافتگی توسط نیتروژنها (۲ $d_{xY-yY}$
- سته مس شکافتگی توسط نیتروژنها و سپس شکافتگی توسط هسته مس ( $\mathbf{d}_{zr}$
- ابتدا شکافتگی توسط هسته مس و سپس شکافتگی توسط نیتروژنها،  $d_{x_{7-v_{7}}}($
- با توجه به جدول شناسایی گروه نقطهای  $\mathbf{P}_{\epsilon}$ ، مشخص کنید  $\mathbf{R}_{\mathbf{z}}$  و  $\mathbf{z}$  در این گروه نقطهای به ترتیب از راست به چپ به کدام نمایشهای کاهشنایذیر تعلق دارند؟

D <sub>¢</sub>	E	7C <sub>F</sub>	$C_{\gamma} (= C_{\gamma}^{\gamma})$	TC' <sub>T</sub>	YC"
A۱	١	١	١	١	١
Ay	١	١	١	-1	-1
Β <sub>1</sub>	١	-1	١	١	-1
B <sub>Y</sub>	١	-1	١	-1	١
E	۲	0	<b>-</b> ۲	0	0

- $A_{\gamma}, A_{\gamma}$  (1
- $A_{\gamma}$  ,  $B_{\gamma}$  (7
- $B_1, B_7$  (\*
- $B_{\gamma}$  ,  $A_{\gamma}$  (4

در واکنش انتقال الکترون با مکانیسم  $\left[ {}_{\rm ee} {
m RuCl}_{
m g} 
ight]^{
m T}$  در واکنش انتقال الکترون با مکانیسم وضای خارجی دارد؟

 $\left[ _{\Upsilon Y}\mathrm{Co}\left( \mathrm{H}_{\Upsilon }\mathrm{O}\right) _{\wp }\ \right] ^{\Upsilon +}$  ( $\Upsilon$ 

 $\left[ {_{YA}}Ni(H_{Y}O)_{\wp} \right]^{Y+}$  (1

 $\left[ _{\Upsilon }Fe\left( H_{\Upsilon }O\right) _{S}\right] ^{\Upsilon +}$  (4

 $\left[ _{\gamma \rho} Os \left( H_{\gamma} O \right)_{\rho} \right]^{\gamma+} ( \Upsilon$ 

است؟  $I_d$  مکانیسم واکنش آبکافت بازی کدام کمپلکس، از نوع

 $\left[ \text{Co(H}_{\tau}\text{O)}_{\delta}\text{Cl} \right]^{+}$  (7

 $\left[\operatorname{Co}(\operatorname{NH}_{r})_{\Delta}\operatorname{Cl}\right]^{r+}$  (1

trans  $-\left[\operatorname{Co}(\operatorname{CN})_{\mathfrak{f}}\operatorname{Cl}_{\mathfrak{f}}\right]^{\mathfrak{f}^{-}}(\mathfrak{f})$ 

 $\operatorname{cis} - \left[\operatorname{Co(en)}_{\mathsf{Y}}\operatorname{Cl}_{\mathsf{Y}}\right]^{+}$  (\*

سمر (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A صفحه ۲۱

NO در واکنش آن با هیدروژن به صورت زیر است: NO در اکنش آن با هیدروژن به صورت زیر است:

Step 1:  $H_{\gamma}(g) + 7 NO(g) \rightarrow N_{\gamma}(g) + H_{\gamma}O(g)$ 

Step  $Y: N_{\tau}O(g) + H_{\tau}(g) \rightarrow N_{\tau}(g) + H_{\tau}O(g)$ 

مولكولاريته مرحله اول، كدام است؟

- ۱) صفر
  - 1 (٢
  - ۲ (۳
  - ٣ (۴

در میباشد:  $I^-_{(aq)}$  به مورت زیر میباشد:  $T^+_{(aq)} \to TH_{\gamma}O_{\gamma}(aq) \to TH_{\gamma}O_{\gamma}(g)$  در مخانیسم واکنش  $T^-_{(aq)}$  به میباشد:

Step  $: H_{\tau}O_{\tau}(aq) + I^{-}(aq) \rightarrow H_{\tau}O(l) + OI^{-}(aq)$  (slow)

Step  $\Upsilon: H_{\Upsilon}O_{\Upsilon}(aq) + OI^{-}(aq) \rightarrow H_{\Upsilon}O(l) + O_{\Upsilon}(g) + I^{-}(aq)$  (slow)

قانون سرعت واكنش، كدام است؟

Rate = 
$$k[H_{\gamma}O_{\gamma}]^{\gamma}$$
 ( $\gamma$ 

Rate = 
$$k[H_{\gamma}O_{\gamma}]$$
 (1)

Ag<sup>+</sup> (1

Rate = 
$$k[H_{\gamma}O_{\gamma}]^{\gamma} \frac{[I]}{[H_{\gamma}O]}$$
 (\*

Rate = 
$$k[H_{\gamma}O_{\gamma}][I]^{-}$$
 ( $\gamma$ 

۶۵ با در نظر گرفتن مراحل زیر در مکانیسم واکنش، گونه کاتالیز گر کدام است؟

Step 1:  $Ag^+(aq) + Ce^{r+}(aq) \leftrightarrow Ag^{r+}(aq) + Ce^{r+}(aq)$ 

Step  $\Upsilon$ :  $\mathrm{Tl}^+(\mathrm{aq}) + \mathrm{Ag}^{\Upsilon^+}(\mathrm{aq}) \rightarrow \mathrm{Tl}^{\Upsilon^+}(\mathrm{aq}) + \mathrm{Ag}^+(\mathrm{aq})$ 

Step  $\Upsilon$ :  $Tl^{\Upsilon+}(aq) + Ce^{\Upsilon+}(aq) \rightarrow Tl^{\Upsilon+}(aq) + Ce^{\Upsilon+}(aq)$ 

$$Ag^{r+}$$
 (\*  $Ce^{r+}$  (\*

۶۶ کدام، در مورد اثر دما و کاتالیزگر بر سرعت واکنش نادرست است؟

- ۱) تغییر دما، انرژی فعالسازی یک واکنش را تغییر نمیدهد.
- ۲) ثابت سرعت «k»، برای یک واکنش با افزایش دما تغییر نمی کند.
- ۳) مکانیسم، قانون سرعت و انرژی فعالسازی با اضافه شدن کاتالیست تغییر خواهند کرد.
- ۴) در دمای بالاتر، درصد بیشتری از واکنشدهندهها انرژی کافی برای عبور از حالتگذار را دارند.

است؟  ${
m s}^{-1}$ نیمهعمر  ${
m (t_{\underline{1}})}$  یک واکنش مرتبه اول  ${
m (100}$  ثانیه است. ثابت سرعت برحسب

8/98 (Y °/188 (1

°/° ۶۹۳ (۴

ندمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A صفحه ۲۲

۶۸ با در نظر گرفتن دادههای زیر، قانون سرعت واکنش کدام است؟

$$Y NO(g) + Cl_{Y}(g) \rightarrow YNOCl(g)$$

Experiment	[NO](M)	[Cl <sub>Y</sub> ](M)	Rate $(\frac{M}{s})$
1	o/0 <b>7</b> 00	0/0100	<b>7</b> /4×10 <sup>-4</sup>
۲	0/0100	0/0100	$\Lambda/\Delta \times 10^{-\Delta}$
٣	°/°14°	0/0400	<b>7</b> /4×10 <sup>-4</sup>

Rate = 
$$k[NO][Cl_{\tau}]^{\tau}$$
 ( $\tau$   
Rate =  $k[NO]^{\tau}[Cl_{\tau}]^{\tau}$  ( $\tau$ 

Rate = 
$$k[NO][Cl_{\gamma}]$$
 (1)

Rate = 
$$k[NO]^{\Upsilon}[Cl_{\Upsilon}]$$
 ( $\Upsilon$ 

واکنش  $+ ph_{\gamma}CHCl + H_{\gamma}O \rightarrow ph_{\gamma}CHOH + Cl^{-} + H^{+}$  معادله سرعت به صورت زیر است. با توجه بــه اطلاعات داده شده، کدام مورد درست است؟

$$Ph_{\gamma} CHCl \xrightarrow{k_{\gamma}} ph_{\gamma} + CH^{+} + Cl^{-}$$

$$Ph_{\gamma}CH^{+} + H_{\gamma}O \xrightarrow{PDS} ph_{\gamma}CHOH$$

$$\frac{d[ph_{\gamma}CHOH]}{dt} = \frac{\alpha[ph_{\gamma}CHCl]}{\beta + [Cl^{-}]}$$

$$\alpha = \frac{k_1 k_7}{k_{-1}}$$
 (7

$$\alpha = \frac{k_{\gamma}}{k_{-\gamma}}$$
 (1)

$$\beta = \frac{k_1}{k_1}$$
 (4

$$\beta = \frac{k_1 k_7}{k_3}$$
 (7

۱۹۰- واکنش تهیه  ${}^{++}$  و اکنش تهیه  $\left[ \operatorname{Cr}(\operatorname{NH}_{r})_{\epsilon} \right]^{r+}$  در  $\operatorname{NH}_{r}$  بهوسیله  $\operatorname{KNH}_{r}$  کاتالیز میشود. این واکنش از چه مکانیسمی پیروی میکند؟

$$\begin{split} & \left[ \operatorname{Cr} \left( \operatorname{NH}_{\tau} \right)_{\Delta} \operatorname{Cl} \right]^{\tau+} + \operatorname{NH}_{\tau} \rightarrow \left[ \operatorname{Cr} \left( \operatorname{NH}_{\tau} \right)_{\beta} \right]^{\tau+} + \operatorname{Cl}^{-} \\ & \operatorname{I}_{\mathrm{d}} \ (^{\tau} \qquad \qquad \operatorname{S}_{\mathrm{N}} 1 \operatorname{CB} \ (^{\tau} \qquad \qquad \operatorname{A} \ (^{\tau} \qquad \qquad \operatorname{D} \ (^{\tau} ) ) \end{split}$$

-۷۱ کدام مورد، درست است

ریرگروه 
$$O_h$$
 است.  $C_{\mathsf{rh}}$  است.

ا) گروه 
$$\, {
m D}_{
m rd} \,$$
 دارای مرکز تقارن است.

۳) گروه 
$$\mathrm{C}_{\mathsf{rv}}$$
 یک گروه حلقوی است.

۱۳۲ حالت پایه الکترونی و مقدار  $\operatorname{CFSE}$  برای کمپلکس  $\operatorname{CFSE}^{++}[_{lpha O}]$  به تر تیب، کدام است؟

$$-77 \text{ Dq} + 77 \text{ g}^{1} \text{A}_{19}$$
 (1

$$-7 \circ Dq + 7P \cdot {}_{9} ^{7}T_{7q} ($$

$$-7^{\circ}$$
Pq+ $^{\circ}$ P $_{\circ}$ A $_{\circ}$ ( $^{\circ}$ 

۱۳۰ فلزات زیر می توانند کمپلکس هشتوجهی با لیگاند  $NH_{\pi}$  تشکیل دهند. با تغییر عدد اکسایش فلـز از + بـه + در کدام مورد، بیشترین تغییر در رفتار مغناطیسی مشاهده می شود؟

$$_{7}Mn$$
 ( $^{7}$ 

۷۴- کدام توصیف، در مورد تریس (استیل استوناتو) منگنز (III) درست است؟

- ۱) کمیلکسی هشتوجهی است و مرکز تقارن دارد.
- ۲) طول پیوندهای Mn \_ O در این کمیلکس یکسان است.
- ۳) برای جداسازی ایزومرهای نوری آن از پتاسیم تارترات استفاده میشود.
- ۴) از واکنش محلول آبی  $Mn^{++}$  با استیل استون در محیط بازی بهدست می آید.

درین دارای بزرگترین (۲٬  $\tau = bpy$ ) [ReCl(CO) $_{\pi}(bpy)$ ) دارای بزرگترین -۷۵

 $\varepsilon, L \, mol^{-1} \, cm^{-1}$ ) است

- ۱) انتقال بار از فلز به لیگاند (MLCT)
- ۲) انتقال بار از لیگاند به فلز (LMCT)
- (IL درون لیگاندی) bpy در لیگاند $\pi^* \leftarrow n$  انتقال (۳
  - (LF انتقال میدان لیگاند)  ${}^{1}\mathrm{E}_{\mathrm{g}} \leftarrow {}^{1}\mathrm{T}_{\mathrm{fg}}$  (انتقال میدان لیگاند)

٧٤ ترتيب افزايش طول موج جذبي كميلكسهاي زير، كدام است؟

$\left[\operatorname{Cr}\left(\operatorname{NH}_{\mathbf{r}}\right)_{\beta}\right]^{\mathbf{r}+}$	$\left[\operatorname{Cr}\left(\operatorname{Cl}\right)_{\hat{r}}\right]^{r}$	$\left[\operatorname{Cr}\left(\operatorname{H}_{\mathbf{Y}}\operatorname{O}\right)_{\beta}\right]^{\mathbf{Y}+}$	$\left[\operatorname{Cr}\left(\operatorname{CN}\right)_{\beta}\right]^{\Upsilon-}$
I	II	III	IV

IV < I < III < II (7

II < III < I < IV ()

IV < III < II < I (\*

IV < II < I < III (\*\*

 $(V_{CO})$  از خود (IR) کدام کربونیلهای فلزی، فقط یک جذب قوی مربوط به ارتعاش لیگاندهای کربونیل نشان میدهد؟

 $A = \left[ Pt (CO)_{\varphi} \right]^{\Upsilon +}, B = \left[ Ni (CO)_{\varphi} \right], C = \left[ Fe (CO)_{\varphi} \right]^{\Upsilon -}, D = \left[ Fe (CO)_{\Delta} \right], E = \left[ W (CO)_{\varphi} \right]$ 

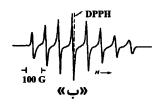
- E, C, B, A (F
- ۳) B و C و B ر۳
- E , D , B (7
- C , A ()

۷۸ طیف EPR حاوی سه پیک، در کدام حالت دیده نمی شود؟

- ) جفتشدن فوق ظریف با دو هسته با اسپین  $\frac{1}{2}$  ۲) یون فلزی  $\operatorname{Co}^{r+}$  پراسپین هشتوجهی
- ۴) جفتشدن فوق ظریف با هستهای با اسیین ۱
- ۳) یون فلزی Co<sup>۲+</sup> پراسپین هشتوجهی

طیف  $PEt_{\pi}$  در شکل «الف» از محلول واکنش بین  $VCl_{\gamma}O$  و  $VCl_{\gamma}O$  بهدست آمده است. با جایگزینی کدام مورد،

 $(I_{AS} = \circ , I_P = \frac{1}{r}, I_V = \frac{7}{r}, I_{Nb} = \frac{9}{r})$  طیف «ب» بهدست می آید؟



- ۲) وانادیم توسط نیوبیوم

PEt<sub>۳</sub> (۱ با AsEt

۴) طیف از محلول منجمد گرفته شود.

PMe, باPEt (۳

میدان صفر زیاد  ${\bf Cu}^{7+}$  کمپلکسهای  ${\bf Cu}^{7+}$  و  ${\bf Cu}^{7+}$  هشتوجهی در شرایطی که شکافتگی میدان صفر زیاد باشد، دیده می شود؟ (به ترتیب از راست به چپ)

) سه ـ سه ۲) سه ـ یک ـ سه ۴) یک ـ یک

۱) تک الکترون ندارد و بنابراین در EPR غیرفعال است. ۲) یک پیک دوتایی

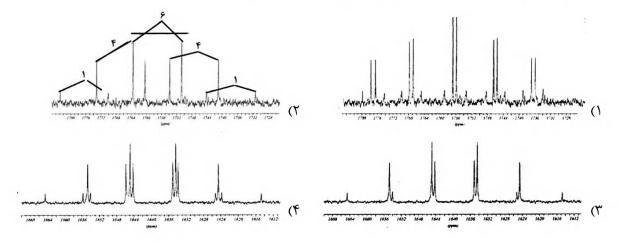
۳) یک پیک یکتایی ۴

۸۲ کدام مورد، ساختار درست کمیلکس دادهشده را نشان می دهد؟

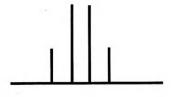
 $(\mathrm{Me}=\mathrm{CH}_{\mathrm{T}}^{-})$  منشور مثلثی سه کلاهکی  $\left[\mathrm{Re}\,\mathrm{H}_{\mathrm{q}}\right]^{\mathrm{Y}-}$  (۱ منشور مثلثی سه کلاهکی

مثلثی  $\left[ \mathrm{HgI}_{\mathrm{T}} \right]^{-}$  (۴ مثلثی  $\left[ \mathrm{TaF}_{\mathrm{A}} \right]^{\mathrm{T}-}$  (۳ مثلثی )

است؟ [ $Pt(^{17}CN)_{\Delta}(H_{7}O)^{-}$  ترکیب [ $Pt(^{17}CN)_{\Delta}(H_{7}O)^{-}$  است? - ۸۳



۸۴- با توجه به الگوی طیف ۱۹۵ Pt NMR دادهشده، ساختار پیشنهادی کدام است؟



Telegram: @uni\_k

883A صفحه ۲۵ شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲)

# الگوی شکافتگی در طیف $Pt \, NMR^{190}$ کمپلکس $(CF_{ m w})_{ m Y}$ در $D_{ m y}O$ به چه صورت است؟ $K_{ m y}$

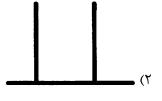
۲) الگوی سهتایی از هفتتایی

۱) الگوی چهارتایی از سهتایی

۴) الگوی سهتایی از چهارتایی

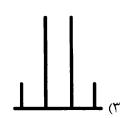
۳) الگوی هفتتایی از سهتایی

۸۶- طیف  $^{"1}P$  NMR هیپوفسفرو اسید به چه صورت است؟

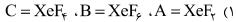








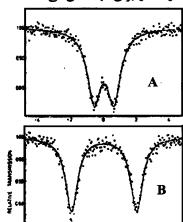
# ۸۷ – سهطیف موسبائر زیر مربوط به سه ترکیب ${ m Xe}\ { m F_{ m F}}\ , { m Xe}\ { m F_{ m F}}\ ,$ هستند. کدام، طیف درست را برای آنها نشان می دهد؟

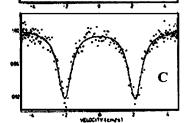


$$C = XeF_{\epsilon}$$
,  $B = XeF_{\tau}$ ,  $A = XeF_{\epsilon}$  (Y

$$C = XeF_{\epsilon}$$
,  $B = XeF_{\epsilon}$ ,  $A = XeF_{\epsilon}$  (\*

$$C = XeF_{r}$$
,  $B = XeF_{r}$ ,  $A = XeF_{r}$  (4





۸۸- برای ترکیبی با فرمول  $A_7 B_7$  ، فرکانسهای ارتعاشی در رامان و IR در جدول زیـر مشـخص شـده اسـت. کـدام ساختار برا:

است؟	درست	کیب	تر	این	ای

$$A_B_B_A$$
 (1

$$\mathbf{B} - \mathbf{B}$$

- - IR رامان فعال 2274 غيرفعال فعال غيرفعال 4444
  - غيرفعال فعال 1974
  - فعال غيرفعال 779 فعال غيرفعال 917

شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A صفحه ۲۶

 $Ni(CO)_{\phi}$  و  $Cr(CO)_{\phi}$  .fac \_  $Cr(NH_{\phi})_{\phi}$  (CO) و سه کمپلکس CO(g) و CO(g) و CO(g) و CO(g) و CO(g) اور اور مربوط به CO(g) داده شده است. کدام نوار مربوط به CO(g) است؟

1900 (7

714T (F 7080 (T

(اییل) در کدام گونه شیمیایی، لیگاند NO به سورت مونوهاپتو عمل می کند؟ PO سیکلوپنتادی انیل) -۹۰

 $_{\mathsf{FY}} \operatorname{Mo(NO)(CP)}_{\mathsf{Y}}^{-} (\mathsf{Y}$ 

 $_{V_{f}}W(NO)(CO)^{+}_{\Delta}$  (1

 $_{\Upsilon F}$ Cr(NO)(CS)(CO)(CP) ( $^{F}$ 

 $_{v_{\mathfrak{F}}}W(NO)(CO)_{\mathfrak{F}}(CP)$  ( $^{\mathfrak{F}}$ 

## شیمی فیزیک پلیمرها ـ شناسایی و تکنولوژی پلیمر ـ شیمی و سینتیک پلیمر شدن:

٩١ - كدام مورد، درخصوص مكانيسم واكنش پليمريزاسيون زير درست است؟

۱) باعث بازشدن حلقه می شود.

۲) حلقهزایی [۲+۲] است.

۳) سوپرا مولکولار است.

۴) حذفی رادیکالی است.

9۲ در سنتز نوعی پلیاستر خطی با بوتیلن گلیکول و انیدریدفتالئیک، اگر انیدریدفتالئیک دارای ۵٪ ناخالصی بوده ولی بوتیلن گلیکول بر انیدریدفتالئیک، به بالاترین درجه پلیمرشدن می توان دست یافت؟

۱/۱۰۵ به ۱/۱۰۵ (۱

۳) ۰۰ را به ۱٫۲۵۸

۹۲ – مهمترین مزیت پلیمریزاسیون رادیکال آزاد سوسپانسیونی به پلیمریزاسیون توده در پلیمریزاسیون اتیلاکریلات، کدام است؟

۲) عدم ورود ناخالصی و کنترل جرم مولکولی

۱) تنظیم دما هنگام واکنش

۴) کنترل حلقوی و شاخهدارشدن

۳) کنترل ایزومر هندسی و فضایی

٩۴ محصول پلیمر بهدست آمده، از واکنش زیر چیست؟

$$\frac{\text{WCI}_6}{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}}?$$

$$-CH_2$$

۹۵ - در پلیمریزاسیون اپروپرون، مجموع تعداد ایزومر هندسی و فضایی چقدر است؟

۵ (۲

4 (1

٧ (۴

۶ (۳

# ۹۶ در پلیمریزاسیون رشد زنجیری، کدام مورد استفاده نمیشود؟

- ۱) سرعت رشد زنجیر، با سرعت کلی پلیمرشدن مساوی شود.
- ۲) سرعت در انتهای واکنش، با سرعت ابتدای واکنش برابر شود.
- ۳) در انتهای واکنش، علاوه بر پلیمر، مونومر هم در مخلوط موجود باشد.
- ۴) با تسهیم نامتناسب، در هر دو انتهای مولکول، گروه مربوط به مولکول آغازین موجود باشد.

# ۹۷ کدام عبارت، در مورد پلی استیلن نادرست است؟

- ۱) رسانایی خوبی داشته و بهعنوان الکترودهای پلیمری، میتواند به کار گرفته شود.
  - ۲) با گرمادادن تا رسیدن به حالت مایع، هدایت آن افزایش می یابد.
    - ۳) هدایت ترانس پلیاستیلن، از سیس پلیاستیلن کمتر است.
      - ۴) پلی استیلن دارای پایداری حرارتی بالا و Tg پایین است.

# ۹۸ - برای واکنش نور شیمیایی، کدام مورد آغازگر مناسب تری است؟

۲) گاز هیدروژن سولفید

۱) كميلكس اگزالات Ni

۴) کمیلکس نیتروتولوئن

۳) گاز هیدروژن برمید

# ٩٩- در پلیمریزاسیون تراکمی خودکاتالیزشونده، در میزان تبدیل بالای ۹۵ درصد، سرعت واکنش چگونه است؟

- ١) چون درصد تبديل بالا است، سرعت تغيير نمي كند.
- ٢) بهدليل انجام نيافتن واكنش جانبي، سرعت افزايش مي يابد.
- ۳) با افزایش ویسکوزیته و ازدسترفتن واکنشگرها، سرعت کم میشود.
- ۴) چون فراورده فرعی در حال تولید و خارجشدن است، سرعت افزایش مییابد.

#### ١٠٠ محصول پليمريزاسيون راديكالي مولكول آلن، كدام است؟

$$\begin{array}{c} CH_{\gamma} \\ CH_{\gamma} - C \\ \end{array} \begin{array}{c} CH = CH - CH_{\gamma} \\ \end{array} \begin{array}{c} CH = CH_{\gamma} \\ \end{array} \begin{array}{c} () \\ CH = CH_{\gamma} \\ \end{array}$$

$$\begin{bmatrix} HC=CH_2 \\ C-C \\ H_2 \end{bmatrix} \begin{bmatrix} H \\ C-C=C \end{bmatrix}$$

$$C = C + C$$

$$C = C + C$$

$$C = C + C$$

$$\begin{array}{c}
\text{CH} \leftarrow \text{CH}, \quad \text{C} \\
\text{CH}, \quad \text{C}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{\gamma} \\
CH_{\gamma} - C \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH = CH - CH_{\gamma}
\end{array}$$
(\*

شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A

$$H_{\Delta}C_{\uparrow}$$
  $C_{\uparrow}H_{\Delta}$   $1 \circ \circ \circ \circ C$ 

101- فراورده اصلی واکنش زیر، کدام است؟

۱۰۲ سنتز پلی آمیدین، کدام است؟

$$RN = C = RN \xrightarrow{\text{Ti complex}} \left\{ N = \begin{bmatrix} R & R \\ | & | \\ C & N \end{bmatrix} \right\}$$
 (1)

$$NH_{\gamma} \longrightarrow NH_{\gamma} \xrightarrow{Cu_{\gamma}Cl_{\gamma}, O_{\gamma}} \longrightarrow N \xrightarrow{N \text{ ph}} (\gamma)$$

$$RN \equiv CH \xrightarrow{\text{NiCl}_{\Upsilon} \cdot \beta H_{\Upsilon}O} + \left\{ N = N \right\}_{R}$$

$$H_{\Upsilon}N - Ar - NH_{\Upsilon} + RCOOH \xrightarrow{Poly (trimethyl silyl phosphate)} \left\{ Ar - NH - C = N \right\}$$
 (\*

۱۰۳- یک نمونه پلیوینیلکلرید، از توزیع کسرهای وزنی زیر تشکیل شده است. چند مولکول بهازای گرم، در این پلیمر

0/04	0/18	۰/۲۵	0/81	0/17	0/04	کسر وزنی (w <sub>i</sub> )
٣٩	۳۱	۲۳	18	11	٧	وزن مولکولی متوسط $(\mathrm{M_i}  imes 1 \circ^{-7})$

وجود دارد؟

شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A صفحه ۲۹

۱۰۴- یک نمونه 7/0 گرمی از پلیبوتادیاِن مختوم به کربوکسیل  $\left(\mathrm{CT_{PB}}\right)$ ، به 70 میلــیلیتــر از 7/00 مــولار، برای رسیدن به نقطه پایانی فنولفتالئین نیاز دارد. مقدار  $\overline{\mathrm{M}}_{\mathrm{n}}$  این پلیمر چقدر است؟

$$(K = \Upsilon Y, O = Y, H = Y, e = \Delta g eq^{-Y}, f = Y eq mol^{-Y})$$

- 1000 (1
- **7000 (7**
- 7X00 (T
- T000 (4

۱۰۵- از نظر فعالیت نوری، پلیپروپیلن با جرم مولی نسبتاً بالا و پلی(پروپیلناکسید)، بهترتیب کدام مورد است؟

۱) غیرفعال نوری ـ فعال نوری

۴) هردو غیرفعال نوری

۳) هردو فعال نوری

اتصال انجیر پلیمری واقعی شامل n پیوند، هر کدام با طول L را می توان به صورت مناسبی به وسیله زنجیر با اتصال آزاد همارز، شامل N پیوند و با طول d که دارای فاصله انتها به انتها و طول خطی یکسان است، نشان داد. برای این زنجیر پلیمری مقادیر N و d بر حسب نسبت شاخص  $C_{\infty}$ ، به تر تیب چقدر است؟

$$C_{\infty}.L$$
 ,  $\frac{n}{C_{\infty}}$  (7

 $\frac{\mathrm{C}_{\infty}}{\mathrm{I}}$  و  $\mathrm{rn}\,\mathrm{C}_{\infty}$  (۱

$$\Upsilon C_{\infty}.L$$
 ,  $\frac{\Upsilon n}{C}$  (4

 $\Upsilon C_{\infty}.L$  ,  $n C_{\infty}$  ( $\Upsilon$ 

۱۰۷ برای پلیاتیلن، تفاوت انرژی بین حالتهای گوچ و ترانس در حدود  $\frac{\mathrm{KJ}}{\mathrm{mol}^{-1}}$  است. نسبت تعداد حالات ترانس به گوچ، در یک زنجیر در دمای  $\mathbf{K}$   $\mathbf{K}$  ، چقدر است؟

 $(\Delta E = \Upsilon/\Upsilon + \frac{KJ}{mol}, K = 1/\Upsilon \wedge \times 1 \circ^{-\Upsilon} \frac{J}{K})$ 

0/17X (Y

0,0 48 (1

0,074 (4

0,78**%** (W

۱۰۸- پلیمرهای تراکمی زیر، به ترتیب چه نام دارد؟

$$\left\{ O - (CH_{\tau})_{\tau} - O - C - C - C - C \right\}_{n}^{O} - C - C$$

$$\begin{bmatrix}
H & O & O \\
N - (CH_2)_6 - N - C - (CH_2)_8 - C
\end{bmatrix}_{n} - \nu$$

$$\begin{array}{c|c} + NH & C & C \\ \hline & O & O \\ \hline & O$$

۱) پلی(تترامتیلن ترفتالات) \_ پلی(هگزامتیلن سباکامید) \_ پلی(متافنیلن ایزوفتالامید)

٢) پلى(بوتيلن ترفتالات) ـ پلى(پنتامتيلن بنزالدهيد) ـ پلى(ارتوفنيلن ايزوفتالاميد)

۳) یلی(دیمتیلن ترفتالات) ـ یلی(هگزامتیلن آنیلین) ـ یلی(متابنزن ایزوفتالامید)

۴) پلی(بوتیلن ترفتالات) \_ پلی(هگزاتیلن سباکامید) \_ پلی(ارتوفنیلن ایزوفتالامید)

شیمے (۲) ــ (کد ۲۲۱۲) 883A صفح

۱۰۹ عاملیت مونومر، برای هریک از حالتهای زیر چند است؟

$$CH_{\tau}$$

$$\parallel$$

$$H_{\tau}N - CH_{\tau} - CH_{\tau} - C - CH - C = CH_{\tau}$$

$$CH_{\tau} - COOH$$

الف ـ در یک واکنش افزایش یونی، از طریق پیوند دوگانه کربن ـ کربن

ب ـ در واکنشی که پیوندهای آمیدی ایجاد میشود.

ج ـ در واکنشی که پیوندهای استری ایجاد میشود.

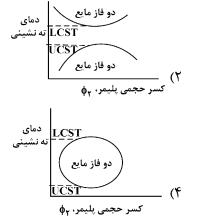
-۱۱۰ متیل متاکریلات، در محلول  $(\frac{W}{V})$  ۰ ۱٪، با استفاده از یک مولکول حساس به نور و نور با طول موج  $\frac{W}{V}$  تابیده شده از یک لامپ قوس جیوه پلیمریزه شد. انـدازه گیـری مسـتقیم بـهوسـیله پر توسـنجی نشـان داد کـه نــور بـا سـرعت از یک لامپ قوس جیوه پلیمریزه شد. انـدازه گیــری مسـتقیم بـهوسـیله پر توسـنجی نشـان داد کـه نــور بـا سـرعت  $(-1/7 \times 1)^{\circ 0} = -1/7 \times 1)^{\circ 0}$  باشد، سرعت آغــازی چقــدر برد سب (-1/1) = -1/1 بوده است؟ (برحسب (-1/1) = -1/1 بهده است؟ (برحسب (-1/1) = -1/1 بهده است؟ (برحسب (-1/1) = -1/1 بهده است؟

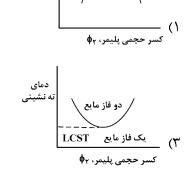
$$V/T \wedge \times 1 \circ^{-\lambda}$$
 (f  $F/\Lambda T \times 1 \circ^{-\lambda}$  (f  $T/F T \times 1 \circ^{-\lambda}$  (1)

7 از پلیمریزاسیون وینیل استات در دمای  $^{\circ}$  و در حضور محلول  $^{\circ}$   $^{\circ}$  بنزوییل پراکسید، ۲، ۳، ۵ و ۶ و در حضور محلول  $^{\circ}$   $^{\circ}$  بنزوییل پراکسید، ۲، ۳، ۵ و ۶ تترامتیل بنزوکینون، با غلظت  $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$  به بعنوان بازدارنده، دادههای مربوط به تبدیل مونومر، در مقابل زمان بهصورت زیر حاصل شده است. ثابت بازدارنده  $^{\circ}$   $^{\circ}$  در دمای  $^{\circ}$   $^{\circ}$  و تعداد رادیکالهای اختتامیافته، بهازای هر مولکول بازدارنده چقدر است؟ (برای بنزوئیل پراکسید، در دمای  $^{\circ}$   $^{\circ}$ 

درصد تبدیل ۱۰۰×P×	زمان (Min)
o	0
o/ <b>1</b>	100
۰/۳	<b>Y</b> 00
0/88	400
1/14	400
۲/۴۵	۵۰۰

۱۱۲ - کدام نمودار، درست بیان شده است؟





شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A

#### 1۱۳− کدام پلیمر، کریستالیته بالاتری دارد و دلیل آن چیست؟

$$\left\{ \begin{array}{cc} \text{CHF} - \text{CHF} \end{array} \right\}_{n} \quad \left\{ \begin{array}{cc} \text{CHF}_{v} - \text{CH}_{v} \end{array} \right\}_{n}$$

#### المجانعات اشعهٔ ایکس، چه رابطهای بین زاویهٔ پراش $(\theta)$ و اندازه ویژه (d) وجود دارد؟ -11۴

$$\theta \propto \frac{1}{rd}$$
 (7

$$\theta \propto d^{\gamma}$$
 (1

$$\theta \propto \frac{1}{1}$$
 (4

$$\theta \propto d$$
 (7

### ۱۱۵- وابستگی گرانروی زنجیرهای پلیمری با طول بیشتر، از طول بحرانی گرهخوردگی به جرم مولکولی، کدام است؟

$$\eta = \frac{k}{M_{\omega}^{\tau}} \ (\tau$$

$$\eta = \frac{k}{\sqrt{M_{\omega}}}$$
 (1)

$$\eta = k(M_{\omega})^{1/\Delta}$$
 (4)

$$\eta = k(M_{\omega})^{\frac{r}{r}} \quad (r$$

#### 116- مهم ترین کریستالهای مایع، کدام است؟

# ۱۱۷- کدام مورد، درخصوص کاتالیزورهای زیگلر ـ ناتا، انجام میشوند؟

۱) بیشتر ناهمگن و اغلب در سیستم دوجزیی پلیمر ـ کاتالیزور

۲) اغلب همگن و عموماً در سیستم دوجزیی گاز(مایع) ـ کاتالیست

۳) بیشتر همگن و اغلب در سیستم سهجزیی گاز(مایع) ـ پلیمر ـ کاتالیست

۴) بیشتر ناهمگن و اغلب در سیستمهای سهجزیی گاز (مایع) \_ پلیمر \_ کاتالیزور

#### 11۸- کدام مورد، درست است؟

- ۱) برخلاف پلیمریزاسیون آنیونی همگن، پلیمریزاسیون کاتیونی نمیتواند براساس طرح سینتیکی، شامل مرحله آغازش، انتشار و پایانی توصیف شود.
- ۲) پلیمریزاسیون رادیکال آزاد مشابه پلیمریزاسیون کاتیونی، مرحله آغازی پیچیدهای داشته و مقداری از زوج یونها را ایجاد می کند.
  - ٣) پليمريزاسيون آنيوني، برخلاف پليمريزاسيون آنيوني همگن، شامل مراحل آغازش انتشار و پاياني است.
    - ۴) پلیمریزاسیون کاتیونی، همانند پلیمریزاسیون رادیکالی، شامل مرحله آغازش، انتشار و غیره است.

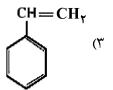
#### ۱۱۹ کدام دسته از ویژگیهای پلیاتیلن، همگی کمتر از پلیپروپیلن است؟

883A صفحه ۳۲

۱۲۰ کدام مورد، به مونومرهای ایندن و کومارون بیشتر شباهت دارند؟

$$CH_{\tau} = CH - CH_{\tau}$$
 (7

 $CH^{\star} = CH - CH = CH^{\star}$  ()



۱۲۱- مرسوم ترین روش، برای شناسایی ساختار یک نانوکامپوزیت پلیمری، با هدف تهیه ساختار هسته ـ پوسته، کدام است؟

TEM ()

DLS (4

SEM (T

$$C_{r}H_{1}$$
— $CH_{r}$ — $CH_{r}$ — $O$ 
 $CH_{r}$ 
 $CH_{r}$ 

$$C_{\gamma}H_{\gamma}-\overrightarrow{O}\stackrel{+}{M}+CH=CH$$
 (1)  $CH_{\gamma}$   $C_{\gamma}H_{\Delta}$ 

$$CH_{\gamma}$$

$$C_{\gamma}H_{\gamma} - CH_{\gamma} - CH - OH_{\gamma} - OH_{\gamma} = CH - CH_{\gamma} - OH_{\gamma}$$
(7)

$$C_{\gamma}H_{\gamma}-CH-OH+CH_{\gamma}=CH-CH=CH\overline{O}\stackrel{+}{M}$$
 (7'  $CH_{\gamma}$ 

$$C_{\varphi}H_{q} - CH_{\tau} - CH - OH + CH_{\tau} = CH - CH_{\tau} - \overline{O} \stackrel{+}{M} (\varphi)$$

۱۲۳- معادله زیر مربوط به درجه متوسط پلیمریزاسیون است. کدام مورد، درخصوص تعداد مولکولها درست است؟

$$\overline{DP_m} = rac{t \; ext{color} \; ext{color} \; ext{color} \; ext{color}}{t \; ext{color} \; ext{color} \; ext{color} \; ext{color}}$$
 تعداد مولکولهای پلیمری تولید شده در زمان

۱) تعداد مولکولهای پلیمری تولیدشده، در زمان t را با مشتق گیری از سرعت اختتام به دست می آورند.

۲) تعداد مولکولهای مونومری پلیمریزهشده را تنها با داشتن سرعت اختتام می توان به دست آورد.

۳) تعداد مولکولهای مونومری پلیمریزهشده را میتوان با انتگرال گیری سرعت پلیمریزاسیون بهدست آورد.

۴) تعداد مولکولهای پلیمری تولیدشده در زمان t، تنها با داشتن سرعت انتقال معلوم میشود.

 $\log E(T).\frac{N}{m^{\gamma}}$ 

شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲) 883A

۱۲۴ در کدام محلول، آنتروپی مخلوط با آنتروپی ایده آل برابر بوده و آنتالپی انحلال عددی معین و مخالف صفر است؟

۱) منظم ۲) تتا ۳) نرمال ۴) ایدهآل

۱۲۵ برای افزایش قدرت رنگ پذیری فیبر اکریلیک، با کدام مونومر نمی توان اکریلونیتریل را کوپلیمریزه کرد؟

۱) وینیلاستات ۲) متاکریلیکاسید ۳) وینیلپیرولیدون ۴) استایرن

۱۲۶- به چه دلیل، انواع ترکیبات بر پایه فسفات را به پلیمر، اضافه میکنند؟

۱) انعطافیذیری ۲) ضدچروکیدگی ۳) نرمکنندگی

۱۲۷- کدامیک، برای تهیه پلیمر ضربهگیر خودرو، مناسبتر است؟

 $(Tg \simeq \Lambda \circ {}^{\circ}C)$  کوپلیمررندوم \_ پروپیلن/ اتیلن (۲

٣) پلى اتيلن سېک ۴) پلى پروپيلن با دانسيته بالا

۱۲۸- برای تهیه الیاف پلیاستایرن با استحکام بالا، کدام روش مناسبتر است؟

۱) آنیونی ۲) رادیکالی ۳) کاتیونی ۴) کوئوردیناسیونی

۱۲۹- با توجه به نمودار زیر، که مربوط به تغییرات مدون یانگ برحسب دما برای سه نوع پلیمر است، کدام مورد درست است؟

ا استحکام پلیمر  $\operatorname{B}$  از پلیمر  $\operatorname{B}$  کمتر است و قابلیتپذیری ضعیفتری دارد.

۲) قابلیت ذخیره انرژی پلیمر  $^{
m C}$ ، در دمای اتاق از پلیمر  $^{
m A}$  بیشتر است.

۳) نواحی آمورف پلیمر A بیشتر از C بوده و واکنشپذیری بهتری دارد.

۴) پلیمرهای C و A، در دمای  $C^{\circ}$ ۲۵ رفتار پلاستیک را دارد.

۱۳۰- درخصوص GPC، کدام موارد درست است؟

a ـ هرچه ستون کوتاه تر باشد، قدرت تفکیک زیاد می شود.

. دستگاههای SEC و GPC، براساس یکسانی کار می کنند.

. اهمیت دارد. Average Prosity برای هر ستون، پارامتر  $\mathbf{Average}$ 

d ـ با افزایش Flow rate، قدرت تفکیک کمتر می شود.

۱) همه موارد d ،c ،a (۳ c .b ،a ۲ d .c .b (۱

۱۳۱– کدام ساختار Plastisol نیست؟

در تری کرزیل فسفات PVC (۲ متیلهگزیل آدیپات) PVC در بیس (۲-متیلهگزیل آدیپات)

۳) PVC در اولئیک اسید PVC در اولئیک اسید

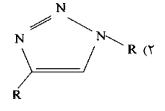
۱۳۲ – فراورده اصلی واکنش زیر، کدام است؟

% Amol CuSO . AH, O

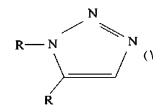
$$N \equiv N - \overline{N} - R + R' \equiv \frac{1}{H_{\gamma}O_{\beta}Bu OH(1:1), RT}$$

۴) سخت کنندگی

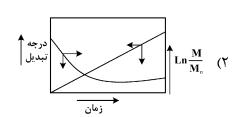
دمای اتاق

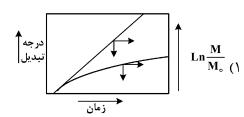


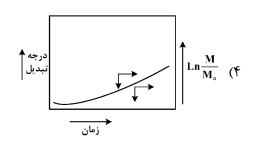
$$N = N - N = \emptyset$$

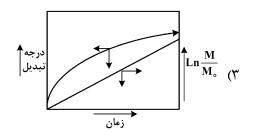


۱۳۳- نمودار شماتیک تغییرات درجه تبدیل با زمان، در مختصات خطی و شبهلگاریتمی برای پلیمریزاسیون زنده، کدام است؟









۱۳۴ کدام مورد درست است؟

- ۱) در پلیپروپیلن، برای استفاده تجاری، داشتن نظم فضایی مناسب در طول زنجیره اهمیتی ندارد.
- ۲) عدم تمایل برای گرفتن هالوژن، از فاکتورهای مهم برای کاتالیزگرها در پلیمریزاسیون ATRP است.
  - ۳) برای تعیین میانگین عددی وزن مولکولی  $(M_n)$ ، پراکندگی نور روش مناسبی نیست.
    - ۴) هیدروکینون، به عنوان مهار کننده، باید دارای هیدروژن  $\alpha$  باشد.

۱۳۵- کدام پلیمر به هنگام سوزاندن جهت شناسایی، بو یا رایحه شبیه عطر شکلات دارد؟

PTFE (\* PVC (\* PS (\* PP (\*)

#### شیمی دارویی ـ اصول بیوشیمی:

۱۳۶ استرئوایزومرهای  ${f R}$  و  ${f S}$  کدامیک از داروها، فارماکودینامیک یکسان دارند؟

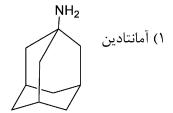
۲) کلروکین فسفات

۱) سیس پلاتین

۴) متیل دویا

۳) دی اتیل استیل بسترول

۱۳۷- داروی «بنسر آزید» بهعنوان مهارکننده آنزیم دکربوکسیلاز محیطی، برای کاهش عوارض جانبی کدام دارو مؤثر است؟



شیمی (۲) ــ (کد ۲۲۱۲) 883A

۱۳۸ - داروی Mulnipiravir با ساختار شیمیایی زیر، در کدام دسته از داروهای شیمی درمانی قرار می گیرد؟

NHOH Anticancer – Spindlepoison ()

Antibiotic – Transcription inhibitor (Y

Anticancer – Antimetabolite (\*

Antiviral – Antimetabolite (\*

۱۳۹- کدام مورد، در رابطه با SAR داروهای سولفونامیدی با ساختار شیمیایی زیر، باعـث تشـدید قابـل ملاحظـه اثـر آنتیبیوتیک میشود؟

$$R_{\gamma} = H \qquad R_{\tau} = H \quad (1)$$

$$R_1 = H$$
  $R_7 = Benzen$  ( $\Upsilon$ 

$$R_1 = H$$
  $R_2 = Heterocyclic groups (**$ 

$$R_{y} = R_{y} = Heterocyclic groups$$
 (§

۱۴۰- داروی کلوتریمازول با ساختار شیمیایی زیر، از کدام محل به آنزیم سیتوکروم متصل و مانع از بیوسنتز ارگوسترول میشود؟

سوقعیت ۱ حلقه ایمیدازول 
$$N$$
 (۳

۱۴۱ با توجه به ساختار شیمیایی سالبوتامول، کدام گروه عاملی، جزو فارماکوفورهای این دارو طبقهبندی نمیشود؟

۱) گروه ترشیو بوتیل

۴) حلقه بنزن

۱۴۲ کدام یک از داروهای ضددرد قوی که با بهینه کردن ساختار مرفین سنتز شده، اعتیاد آوری بیشتری از مرفین دارد؟

۱۴۳ در مطالعات فارماکوکینتیک توزیع دارو در بدن، کدام اندامها را می توان یک بخش واحد (compartment) درنظر گرفت؟

۱) نفوذپذیری عروق اندام نسبت به دارو یکسان باشد. ۲) ضریب توزیع دارو به اندام یکسان باشد.

۳) جریان خون یکسان داشته باشند. ۴

۱۴۴- کدامیک از داروهای زیر، از دسته آنتیبیوتیکهای آیونوفور شناخته میشود؟

۱) جنتامایسین

۳) سیکلوسرین ۴

۱۴۵ - کدامیک از داروهای زیر، تراتوژن (ناقصالخلقهزا) هستند؟

S-Citalopram (Y R-Citalopram ()

R-Thalidomide (\* S-Thalidomide (\*

۱۴۶ منحنی «Linwaver-Burk»، سرعت انجام یک واکنش آنزیمیی در حضور غلظتهای متفاوت یک داروی مهارکننده آنزیم و بدون دارو رسم و خطوط متقاطعی بدون عرض از مبدأ و طول از مبدأ یکسان به دست آمد. نوع مهار دارو از کدام نوع است؟

Competitive (Y

Mixed ()

Uncompetitive (\*

Non-Competitive (\*

۱۴۷ - کدامیک از داروهای زیر، از سد خونی ـ مغزی (BBB) عبور میکند؟

ې کلیرانس ( $rac{ ext{Lit}}{ ext{hr}})$  کدام است

۱۴۹ برای افزایش سرعت انحلال دارو در دستگاه گوارش و جذب آن، کدام روش مناسب نیست؟

۲) به کار گیری شکل آمورف از دارو

۱) استفاده از کوکریستالهای محلول در آب

۴) کاهش اندازه ذرهای دارو

۳) افزایش اندازه ذرهای دارو

-۱۵۰ برای بازیافت عملکرد انقباض طبیعی عضلات (Tonicity) و ترشحات دستگاه گوارش پس از عمل جراحی، کدام دسته از داروها مناسب هستند؟

۱) آگونیست ـ سمپاتیک
 ۳) آنتاگونیست ـ پاراسمپاتیک
 ۳) آنتاگونیست ـ سمپاتیک

۱۵۱ - کدامیک از ترکیبات زیر، ساختار نوکلئوتیدی دارند؟

۱) اینوزینات ۲) یوبی کینون ۳) هیپوزانتین ۴) تیامین پیروفسفات

۱۵۲- چه ترکیبی، اسید چرب فعال شده را از سیتوپلاسم به میتوکندری انتقال می دهد؟

۱) استیل کوآنزیم A ۲) سیترات ۳) کارنیتین ۴) مالات

۱۵۳ کدامیک در تبدیل ایزوسیترات به آلفا ـ کتوگلوتارات شرکت میکند؟

TPP (f THF (f FAD (f NAD $^+$ ()

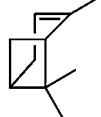
۱۵۴– از بتااکسیداسیون، کدامیک از اسیدهای چرب زیر ATP بیشتری تولید می شود؟

۱) اولئیک اسید ۲) لینولئیک اسید ۳) استئاریک اسید ۴) لینولنیک اسید

Telegram: @uni\_k

883A صفحه ۳۷ شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲)

1۵۵- «مانوز» از طریق کدامیک از ترکیبات زیر وارد مسیر گلیکولیز می شود؟ ۲) گلوکز ۶\_فسفات ۱) فروکتوز ۱ و ۶ ـ بیس فسفات ۴) فروكتوز ۶ ـ فسفات ٣) گلوکز ١ \_ فسفات ۱۵۶ از اکسیداسیون کربن شماره ۶ گلوکز، کدامیک از ترکیبات زیر تولید میشود؟ ۲) اسید گلوکورونیک ۳) آسکوریات ۱) اسید گلوکونیک ۴) سوربیتول ۱۵۷ - كدام مولكول، باعث كاهش ميل تركيبي هموگلوبين به اكسيژن مولكولي ميشود؟ ۱) ۱ و ۲ دی فسفوگلیسرول ۲) ۱ و ۲ دی فسفوگلیسرات ۴) ۲ و ۳ دی فسفوگلیسرات ۳) ۲ و ۳ دی فسفوگلیسرول  $AMP \rightarrow Adenosine$  واكنش  $AMP \rightarrow Adenosine$ ، توسط كدام آنزيم صورت مى گيرد ۲) آدنیل فسفوریبوزیل ترانسفراز ۱) آدنوزین دآمیناز ۳) ۵′ ـ نوکلئوتىداز ۴) نوکلئوزید فسفریلاز ۱۵۹ در مورد cAMP، کدام مورد درست است؟ ۱) به نام آدنیلات معروف است. ۲) دارای پیوند فسفودی استری است. ۴) دارای OH - Y و A' - P و زاد در ساختمان خود است. ۳) دارای قند داکسی ریبوز در ساختمان خود است. Gly-Ser-Glu-Asp-Lys-Val-Pro است؟ حدر pH خنثی، بار خالص پپتید مقابل کدام است-150-7 (4 ۱۶۱ - برای جداکردن سرقطبی فسفولیپیدها، از کدام فسفولیپاز استفاده میشود؟ D (4 A۱ (۳ ۱۶۲ کدام اسید آمینه دارای گروه گوانیدینو است؟ ۱) آرژینین ۴) هیستیدین ٣) لايزين ۲) تریپتوفان ۱۶۳ پیشساز کاردیولیپین، کدام است؟ ۲) فسفاتیدیل سرین ۱) فسفاتيديل كولين ۴) فسفاتیدیل گلیسرول ٣) فسفاتيديل اتانول آمين ۱۶۴ حلقه پیریمیدین، در ساختار کدام ویتامین وجود دارد؟ ۴) نیکوتین آمید ۳) پیریدوکسال ۲) تیامین ۱) بیوتین ۱۶۵ - کدام مورد، از ویژگی گانگلیوزیدها است؟ ۱) از گروه سربروزیدها است. ۲) از گروه گلیسرولیپیدها است. ۴) در ساختار آنها اسید سیالیک یافت می شود. ۳) در ساختار آنها کولین یافت می شود. شیمی ترکیبات طبیعی ـ جداسازی و شناسایی ترکیبات طبیعی: ۱۶۶- ترکیب زیر یک ....... است، که در گیاهان از مسیر ....... بیوسنتز می شود. ۱) (مونوترین) <u>-</u> MVA



#### ۱۶۷ کدام ترکیب زیر، درست است؟

۱) بخشی از ساختار یک حشره کش تجاری است.

۲) یک مونوترپن نامنظم است.

۳) یک اسید چرب است.

۴) موارد ۱ و ۲

#### ۱۶۸ - ترکیب زیر، از چه بلوکههای ساختاری ساخته شده است؟

۶C<sub>۵</sub> (۱

10C, (T

 $TC_{\varepsilon}C_{1} + TC_{\varepsilon}C_{\tau}$  (T

 $TC_{\rho}C_{\tau} + TC_{\Delta} + C_{\tau}$  (4

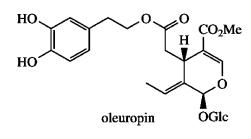
۱۶۹ کدامیک از مسیرهای بیوسنتزی، در بیوسنتز ترکیب زیر، دخیل بودهاند؟

۱) استات و شیکیمات

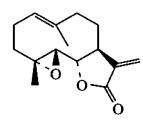
۲) موالونات و شیکیمات

۳) متیل اریتریتول فسفات و استات

۴) متیل اریتریتول فسفات و شیکیمات



1۷۰ کدام مورد، درخصوص ترکیب زیر، درست است؟



- ۱) یک Germacranolide است، که از گیاه *Tanacetum parthenum* استخراج می شود و به عنوان داروی ضد میگرن استفاده می شود.
- ۲) یک Sesquiterpenoid است، که از گیاه *Tanacetum parthenum* استخراج می شود و به عنوان داروی ضد مالاریا استفاده می شود.
- ۳) یک Germacranolide است، که از گیاه Artemisia Annua استخراج می شود و به عنوان داروی ضد مالاریا استفاده می شود.
- ۴) یک Bisabolide است، که از گیاه Matricaria chamomilla استخراج می شود و خواص ضد التهابی دارد.

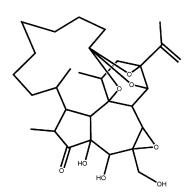
۱۷۱ کدام مسیرهای بیوسنتزی، در بیوسنتز ترکیب زیر، دخالت داشتهاند؟

۱) موالونیک اسید و استات با آنزیمهای PKS

FAS موالونیک اسید و استات با آنزیمهای (T

۳) متیل اریتریتول فسفات و استات با آنزیمهای PKS

۴) متیل اریتریتول فسفات و استات با آنزیمهای FAS



۱۷۲- شکل فضایی زیر، با کدام ساختار مطابقت دارد؟

۱۷۳ کدام یک از تری ترپنهای زیر، در بدن گیاهان بیوسنتز نمیشود؟

۱۷۴ محصول واكنش بيوسنتزى زير، كدام است؟

۱۷۵- کدامیک از ترکیبات زیر، خاصیت ضد التهابی دارد؟

apocarotenoid است؟ کدامیک از ترکیبات زیر،

۴) همه موارد

۱۷۷ - در مسیر بیوسنتز اسید چرب زیر، کدامیک از ترکیبات، بهعنوان استارتر استفاده شده است؟

۱۷۸ - در بیوسنتز ترکیب ماکرولیدی زیر، از چند واحد متیل مالونیل کوآنزیم  ${f A}$  استفاده شده است؟

۱۷۹ در بیوسنتز ترکیب زیر، از چند بلوکه ساختاری  ${f C2}$  استفاده شده است ${f C2}$ 

۱۸۰ کدامیک از مسیرهای بیوسنتز، در ترکیب زیر، دخالت داشتهاند؟

۱) موالونات، شیکیمات، استات با آنزیمهای FAS

۲) موالونات، شیکیمات، استات با آنزیمهای PKS

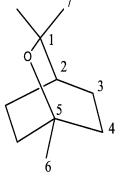
۳) متیل اریتریتول فسفات، شیکیمات، استات با آنزیمهای FAS

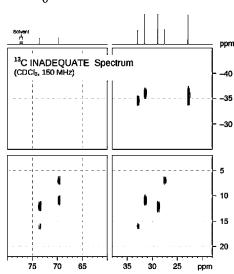
۴) شیکیمات، استات با آنزیمهای PKS، استات با آنزیمهای ۴AS

۱۸۱- در ساختار زیر، پیک کربن شماره ۱ در ۲۳/۶ ppm ظاهر می شود. براساس طیف Inadequate زیر، مکان پیک



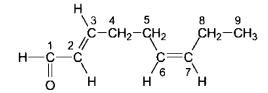
- 1) 8/77
- ۲۷/۶ (۲
- ٣) ٩/٨٢
  - ٣١/۶ (۴



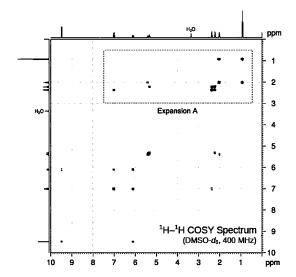


۱۸۲ فرمول مولکولی ترکیبی  ${\bf C}_{\alpha}{\bf H}_{17}{\bf BrO}_{\phi}{\bf P}$  میباشد. ضریب کمبود هیدروژن (درجه غیراشباعی) این ترکیب چند است؟ (۱ صفر ۱  $^{\circ}$  ) قابل محاسبه نیست.

۱۸۳- براساس طیف زیر، جابهجایی شیمیایی پروتونهای ۴ در مولکول، بر حسب ppm کدام است؟







صفحه ۴۳

۱۸۴ کدام مورد زیر، از بهترین روشهای تعیین مقدار و جداسازی ترکیبات پروتئینی است؟ Kjeldahl method-NH۲ (۲ Bradford assay -C1A (1 Folin ciocalteu method-Chiral (\* Lowry method-Sephadex (\* ۱۸۵- کدام تکنیک، می تواند منجر به افزایش کارایی جداسازی ترکیبات فرار از گیاهان دارویی شود؟ ۲) استفاده از امواج مافوق صوت ۱) تقطیر جزء به جزء ۴) استفاده از حلالهای شیمیایی مثل هگزان ۳) انتخاب گیاه با محتوی اسانس بالا ۱۸۶- استفاده از روغن، در کدامیک از تکنیکهای جداسازی اسانسهای گیاهی متداول است؟ Infusion () Digestion (Y Enfleurage (\* Decoction (\* ۱۸۷- در هنگام مطالعه ترکیبات قندی گیاهی، کدام تکنیک از کارایی بالاتری برای خلوت کردن محیط پلے ساکارید برخوردار است؟ SDS-PGAE (7 Dialysis () Stir-Bar Sorptive Extraction (\* Phenol Sulfuric Acid (\* ۱۸۸ - بهترین روش برای تهیه ستونهای کروماتوگرافی تجزیهای، کدام است؟ DAC (F Dry (T Slurry (Y ۱۸۹- چرا خالصسازی پروتئینها برای مصرف، در ستونهای HPLC صورت نمی گیرد؟ ۱) فولد بهم ميخورد. ۲) يروتئين تجزيه مي شود. ۳) پایداری شیمیایی پروتئین کاسته میشود. ۴) نیروهای واندروالسی پروتئین نمی توانند به دیگر نیروها کمک کنند. ۱۹۰ برای تعیین تغییر ساختار یک پروتئین، از کدام دستگاه زیر بیشتر استفاده میشود؟ DSC (7 ICP () HPLC (\* Florescence (\* ۱۹۱- چگونه در دستگاه XRD، ابعاد ساختمانی یک کریستال مشخص می شود؟ ۲) تانژانت زوایای مولکولهای ساختار کریستالی ۱) سینوس زوایای مولکولهای ساختار کریستالی ٣) عمق نفوذ الكترون ارسالي به سطح ۴) تفاوت مسیر طی شده نورهای انعکاسی ۱۹۲- اساس جداسازی در کروماتوگرافی HILIC ، کدام است؟ ١) براساس جداسازی ترکیبات قطبی با برهم کنش با فاز ثابت غیرقطبی و فاز متحرک قطبی ۲) براساس جداسازی ترکیبات غیرقطبی با برهم کنش با فاز ثابت قطبی و فاز متحرک قطبی ۳) براساس جداسازی ترکیبات قطبی با برهم کنش با فاز ثابت قطبی و فاز متحرک قطبی ۴) براساس جداسازی ترکیبات غیرقطبی با برهم کنش با فاز ثابت غیرقطبی و فاز متحرک قطبی ۱۹۳- تفاوت دستگاههای پرفشار و کهفشار HPLC چیست؟ ۲) حجم بارگزاری بیشتر ۱) استفاده از دو پمپ ۳) استفاده از یک پمپ و یک تقسیم گر ۴) استفاده از ذرات با سیلیکاژل با قطر کمتر

883A

شیمی (۲) ـ (کد ۲۲۱۲)

# ۱۹۴ تکنیک تصویربرداری اسپکترومتری جرمی به ما چه اجازهای میدهد؟

۱) تصویربرداری را با سیستمهای نوری در کنار اسپکترومتری جرمی انجام دهیم.

۲) سطح بافت را به لحاظ توپولوژی ارزیابی کنیم.

۳) بین مدهای DDA و DIA بتوان فرق گذاشت.

۴) جرم هر نقطه از سطح را بدانیم.

# ۱۹۵ - کدام مورد، از روشهای تعیین مقدار ترکیبات تانن نیست؟

Ellagitannin content (Y

Gallic acid content ()

Proanthocyanidin content (\*

Tannic acid equivalent (\*