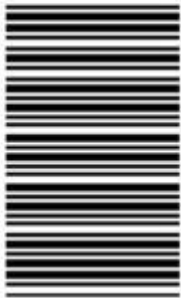


122

B



122B

نام:
نام خانوادگی:
محل امضا:

دفتريچه شماره (1)



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

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

صبح جمعه
۱۳۹۴/۱۲/۱۴

آزمون ورودی دوره دکتری (نیمه متمرکز) - سال ۱۳۹۵

شیمی (کد ۲۲۰۲)

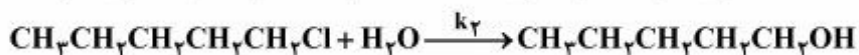
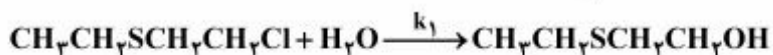
تعداد سؤال: ۸۰ مدت پاسخگویی: ۱۲۰ دقیقه

عنوان دروس اختصاصی، تعداد و شماره سؤالها				
ردیف	دروس اختصاصی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	شیمی آلی، شیمی معدنی، شیمی فیزیک و شیمی تجزیه	۸۰	۱	۸۰

این آزمون نمره منفی دارد.
استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

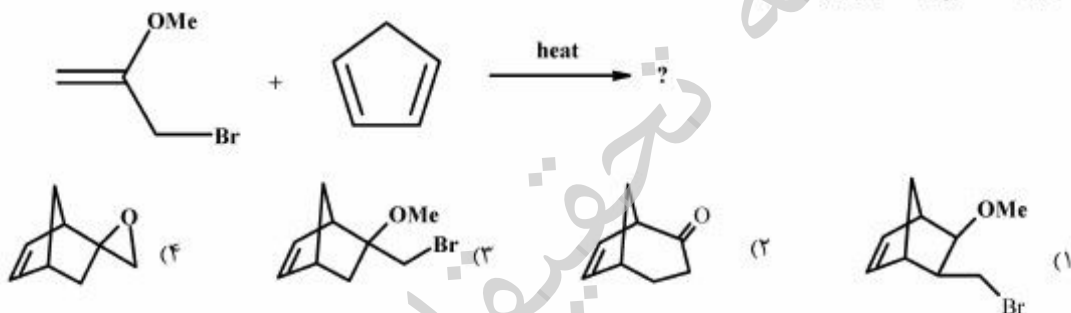
حق چاپ، تکثیر و انتشار سؤالات به هر روش (الکترونیکی و ...) پس از برگزاری آزمون، برای تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز می باشد و یا متخلفین برابر مقررات رفتار می شود.

۱- علت تفاوت در ثابت سرعت واکنش‌های زیر، $\left(\frac{k_1}{k_2} = 3000\right)$ کدام است؟

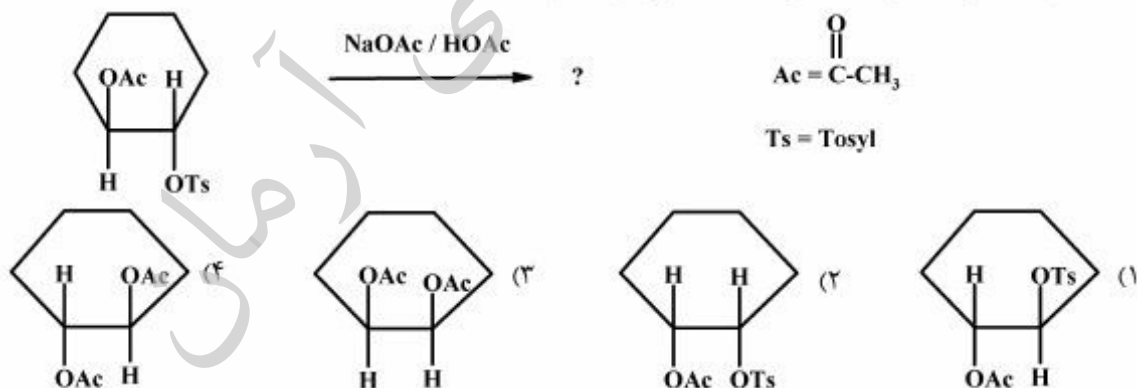


- (۱) در واکنش اول، حد واسطه (a) تشکیل می‌شود.
- (۲) ماده نارای گوگرد، در آب حل می‌شود و سرعت واکنش را افزایش می‌دهد.
- (۳) خصالت الکترون کشندگی گوگرد در ماده اولیه واکنش اول، سرعت آن را افزایش می‌دهد.
- (۴) تفاوت در سرعت دو واکنش به دلیل تفاوت در کنفورماسیون مواد اولیه آن‌هاست.

۲- فرآورده اصلی واکنش زیر، کدام است؟



۳- محصول اصلی واکنش جانشینی هسته‌دوستی زیر، کدام است؟

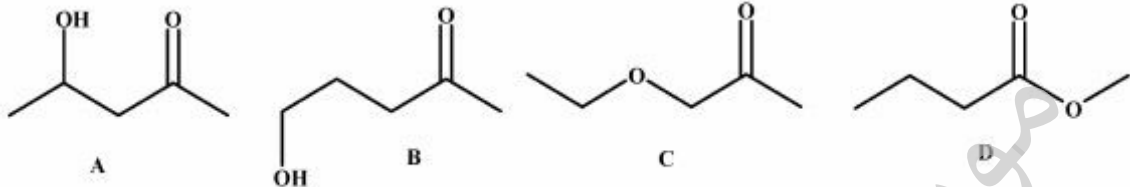


۴- بر اساس تئوری اوربیتال مولکولی، ترتیب پایداری حد واسط‌های زیر، کدام است؟



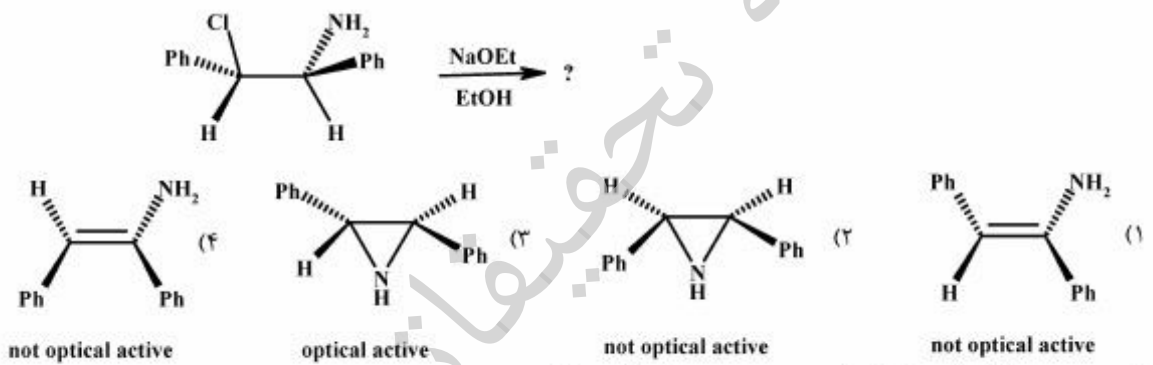
C > B > A (۴) C > A > B (۳) B > C > A (۲) A > C > B (۱)

۵- ترتیب افزایش دمای جوش ترکیب‌های زیر، کدام است؟

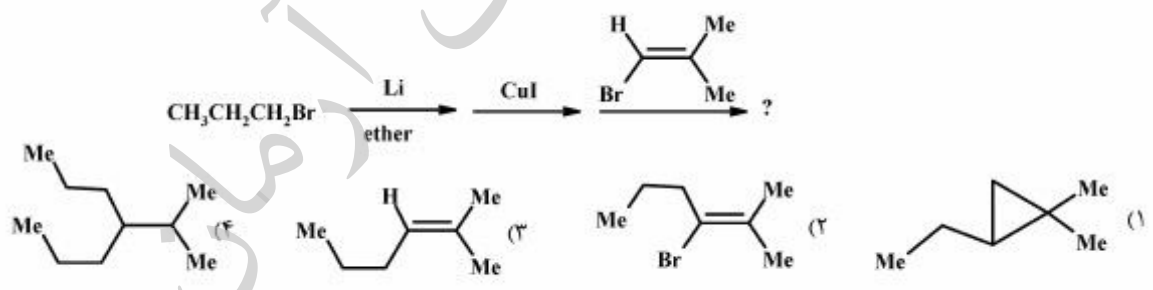


A > C > B > D (۴) B > A > C > D (۳) B > A > D > C (۲) A > B > D > C (۱)

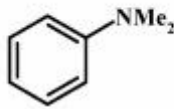
۶- اگر از ماده اولیه فعال نوری در واکنش زیر استفاده شود، کدام عبارت و ساختار برای محصول واکنش، صحیح است؟



۷- محصول اصلی واکنش‌های پی‌درپی زیر، کدام است؟



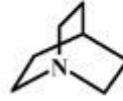
۸- ترتیب افزایش قدرت بازی در ترکیب‌های زیر، کدام است؟



A



B



C

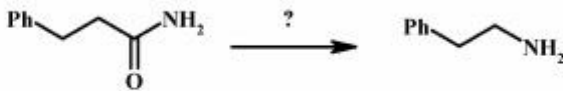
A > C > B (۴)

B > A > C (۳)

C > A > B (۲)

C > B > A (۱)

۹- کدام گزینه بهترین روش برای تبدیل زیر، است؟



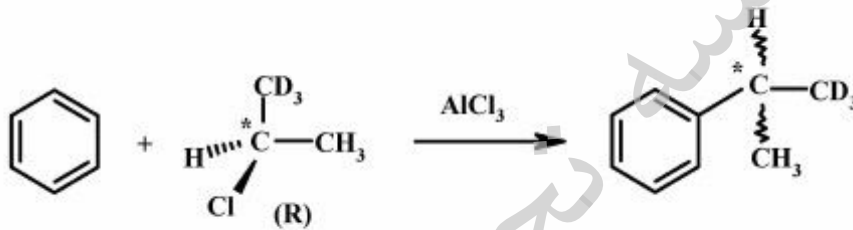
K₂CO₃ / CH₃I, heat (۴)

H₂, Pt (catalyst) (۳)

(i) LiAlH₄ / ether, (ii) H₂O, H⁺ (۲)

NaOH, Br₂ (۱)

۱۰- کدام عبارت دربارهٔ محصول واکنش زیر که از آلکیل هالید فعال نوری در آن استفاده شده است، صحیح است؟



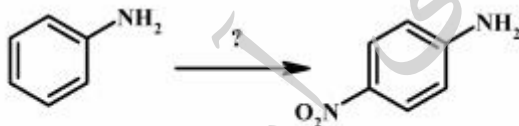
(۲) راسمیک است.

(۱) مزو است.

(۴) فعال نوری و آرایش مطلق آن R است.

(۳) فعال نوری و آرایش مطلق آن S است.

۱۱- سری معرف‌های لازم برای تبدیل زیر، کدام‌اند؟



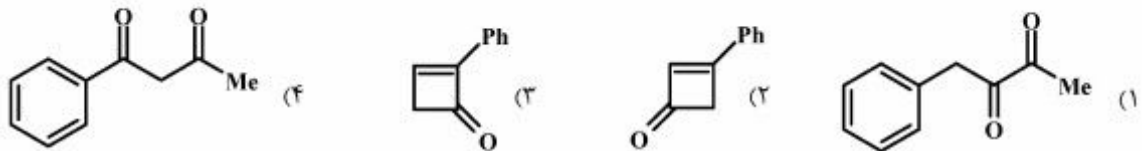
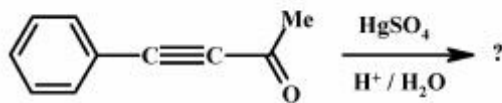
(۱) (i) HNO₃ / H₂SO₄, (ii) NaOH

(۲) (i) Ac₂O / HOAc, (ii) HNO₃ / H₂SO₄, (iii) H₂SO₄ / H₂O

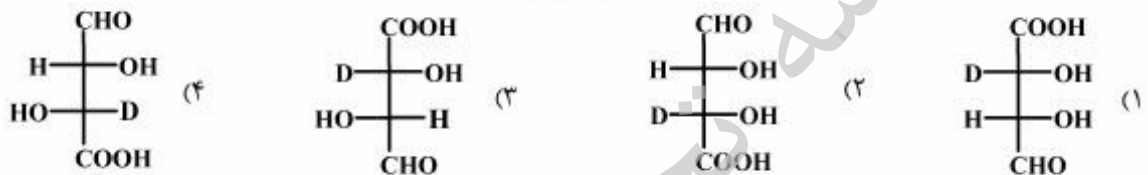
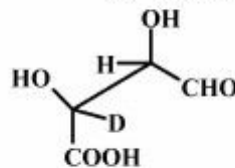
(۳) (i) HNO₃ / H₂SO₄, (ii) Ac₂O / HOAc, (iii) H⁺ / H₂O, (iv) NaOH(aq)

(۴) (i) Ac₂O / HOAc, (ii) HNO₃ / H₂SO₄, (iii) H⁺ / H₂O, (iv) NaOH(aq)

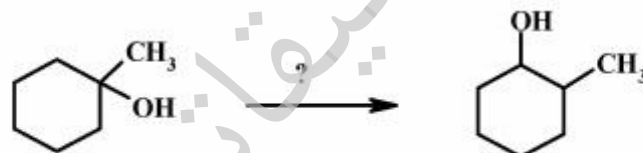
۱۲- محصول واکنش زیر، کدام است؟



۱۳- کدام یک از تصاویر زیر ساختار فیشر مولکول زیر، می باشد؟

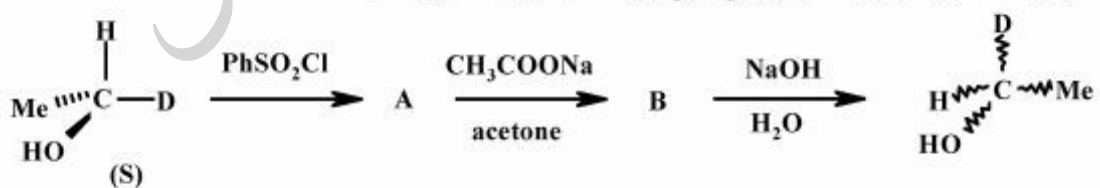


۱۴- کدام گزینه بهترین روش برای تبدیل زیر را نشان می دهد؟



- (۱) I) $\text{H}_\gamma\text{PO}_4$, heat II) $\text{H}_\gamma, \text{H}_\gamma\text{SO}_4$ (Catalyst)
 (۲) I) $\text{H}^+, \text{H}_\gamma\text{O}$, heat II) B_2H_6 III) $\text{NaOH} / \text{H}_\gamma\text{O}_2$
 (۳) I) $\text{H}^+, \text{H}_\gamma\text{O}$, heat, II) $\text{Hg}(\text{OAc})_\gamma, \text{H}_\gamma\text{O}$, III) $\text{NaBH}_4, \text{H}_\gamma\text{O}$
 (۴) I) $\text{H}^+, \text{H}_\gamma\text{O}$, heat, II) $\text{H}_\gamma\text{O}, \text{H}^+$ (catalyst)

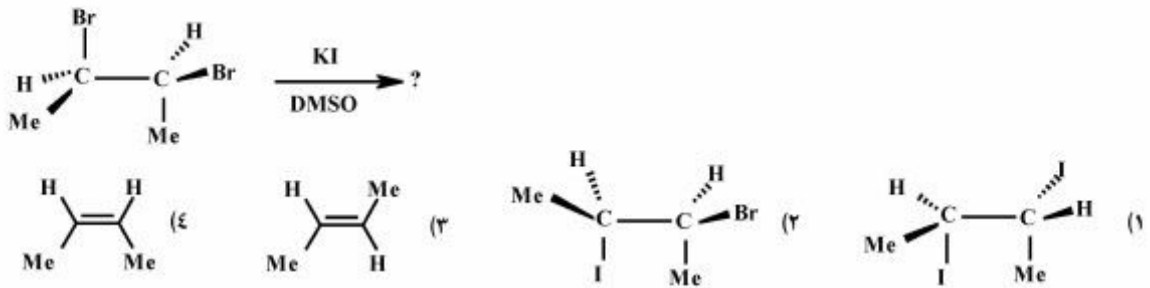
۱۵- در بازه محصول سری واکنش های بی درپی زیر، کدام عبارت صحیح است؟



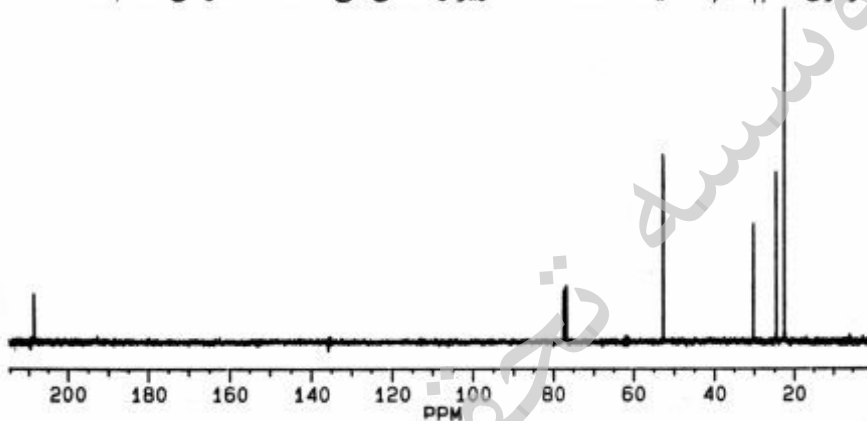
- (۲) محصول R دو برابر محصول S است.
 (۴) محصول راسمیک است.

- (۱) آرایش مطلق محصول S است.
 (۳) آرایش مطلق محصول R است.

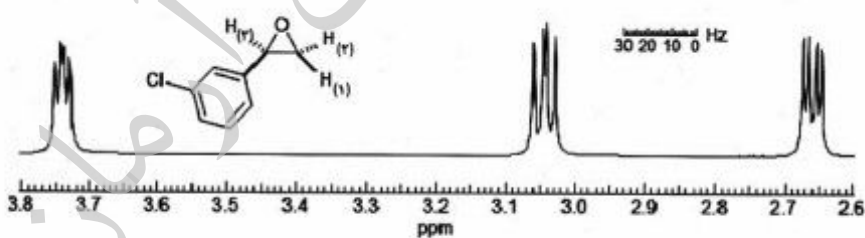
۱۶- محصول اصلی واکنش زیر، کدام است؟



۱۷- ترکیبی با فرمول $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}$ طیف ^{13}C CNMR زیر را نشان می‌دهد. ساختار آن کدام است؟

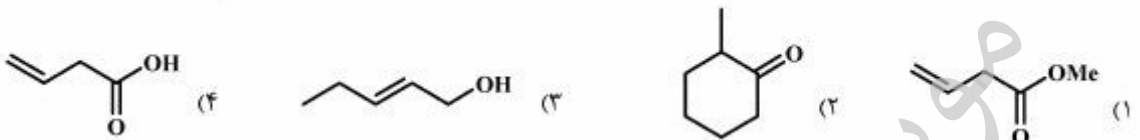
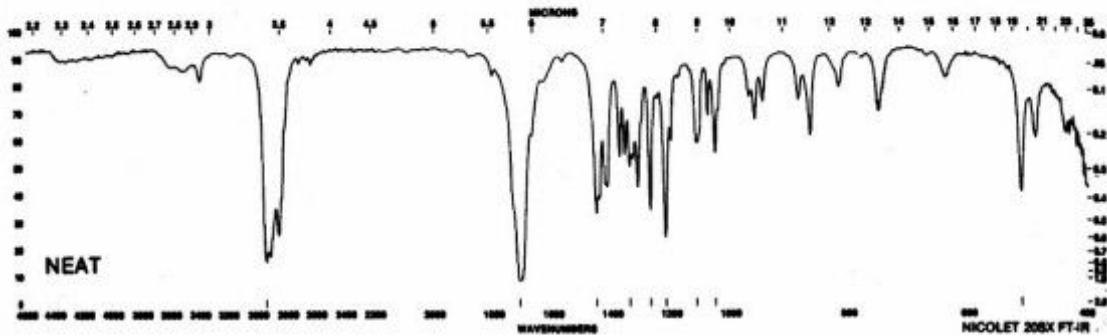


۱۸- در طیف زیر جابه‌جایی شیمیایی پروتون‌های (۱)، (۲) و (۳) عبارت‌اند از:

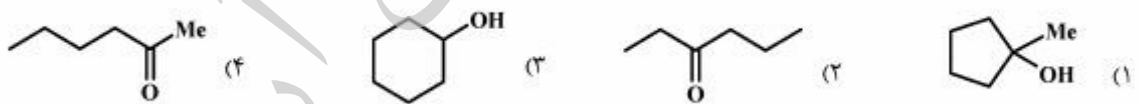
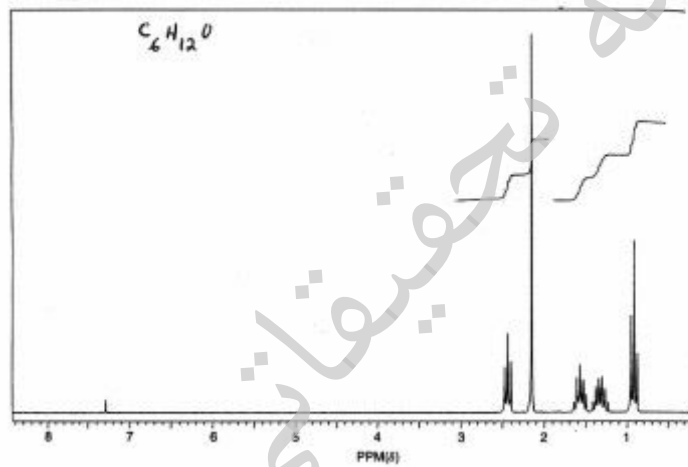


- $\delta_{(1)} = 2/66, \delta_{(2)} = 3/75, \delta_{(3)} = 3/05$ (۲) $\delta_{(1)} = 3/75, \delta_{(2)} = 2/66, \delta_{(3)} = 3/05$ (۱)
- $\delta_{(1)} = 2/66, \delta_{(2)} = 3/05, \delta_{(3)} = 3/75$ (۴) $\delta_{(1)} = 3/05, \delta_{(2)} = 2/66, \delta_{(3)} = 3/75$ (۳)

۱۹- طیف IR زیر مربوط به کدام یک از ترکیب‌های زیر، است؟

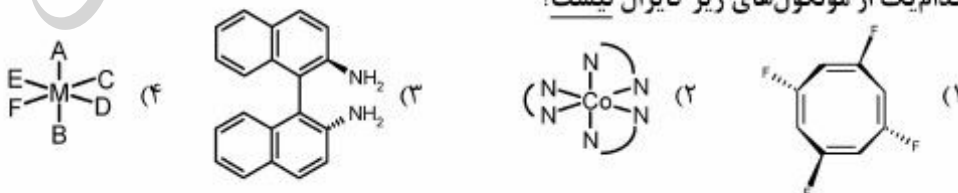


۲۰- کدام ساختار با طیف ¹H NMR زیر هم خوانی دارد؟



شیمی معدنی:

۲۱- کدام یک از مولکول‌های زیر کایرال نیست؟

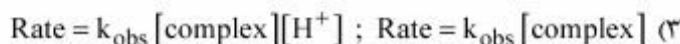
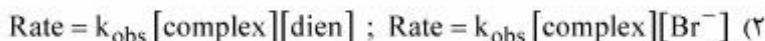


- ۲۲- کدام آرایش الکترونی، جمله طیفی یون آزاد 2G را شامل می‌شود؟
 (۱) f^1 (۲) d^2 (۳) d^4 (۴) p^4
- ۲۳- در کدام گونه تمام اتم‌های فلزور با یکدیگر معادل هستند؟
 (۱) $[XeF_5]^+$ (۲) $[XeF_7]^-$
 (۳) $[XeF_5]^-$ (۴) $[XeF_7]^+$
- ۲۴- کدام گونه فاقد عدد کوئوردیناسیون هشت، می‌باشد؟
 (۱) کاتیون Ca^{2+} در ساختار CaF_2 (۲) کاتیون Cs^+ در ساختار $CsCl$
 (۳) فلز W در ساختار bcc (۴) کاتیون Na^+ در Na_2O (آنتی فلوئوریت)
- ۲۵- ترتیب افزایش قدرت اسیدی ($acidity$) در چهار یون زیر، کدام است؟ ($Fe = 26, Ga = 31, Hg = 80$)
 $D = [Ga(OH_2)_6]^{3+}; C = [Fe(OH_2)_6]^{2+}; B = [Hg(OH_2)_6]^{2+}; A = [Fe(OH_2)_6]^{2+}$
 (۱) $A > B > C > D$ (۲) $A > D > B \approx C$
 (۳) $B \approx D > A > C$ (۴) $D > C > B > A$
- ۲۶- کدام یک از کمپلکس‌های زیر از نظر ترمودینامیکی، پایدارتر است؟
 (۱) $[Cr(NH_3)_5SCN]^{2+}$ (۲) $[Cr(CN)_5SCN]^{2+}$
 (۳) $[Cr(CN)_5F]^{2+}$ (۴) $[Cr(CN)_5ONO]^{2+}$
- ۲۷- در کدام یک از کمپلکس‌های ML_n با ساختارهای هندسی هشت‌وجهی، چهاروجهی و مسطح مربع که اتم مرکزی آن آرایش الکترونی d^6 دارد، سهم ممان اوربیتالی μ_L در ممان مغناطیسی قابل اغماض نیست؟
 (۱) هشت‌وجهی (کم اسپین) (۲) هشت‌وجهی (پر اسپین)
 (۳) چهاروجهی (۴) مسطح مربع
- ۲۸- در کدام گزینه، هر دو گونه دارای ساختار اسپینل با واپچس یان - تلر می‌باشند؟
 (۱) $MgAl_2O_4$ و Mn_2O_4 (۲) Co_2O_4 و Mn_2O_4
 (۳) $MnCr_2O_4$ و Mn_2O_4 (۴) Co_2O_4 و $MnCr_2O_4$
- ۲۹- در کدام یک از کمپلکس‌های زیر قاعده عدم تقاطع باعث عدم قطعیت در محاسبه دقیق Δ_o می‌شود؟
 (۱) $[Co(H_2O)_6]^{2+}$ (۲) $[Cr(NH_3)_6]^{3+}$ (۳) $[Ni(H_2O)_6]^{2+}$ (۴) $[Ti(H_2O)_6]^{3+}$
- ۳۰- جمله طیفی کدام یک از آرایش‌های الکترونی زیر در میدان هشت‌وجهی، E است؟
 (۱) e_g^2 (۲) $t_{2g}^4 e_g^2$
 (۳) $t_{2g}^3 e_g^1$ (۴) t_{2g}^5
- ۳۱- در همه یون‌های کمپلکس ML_6^{n+} (هشت‌وجهی پر اسپین) زیر، جهش $d-d$ با کمترین انرژی، درست معرفی شده است، به‌غیر از ...
 (۱) ${}_{24}Cr^{3+} ({}^4A_{1g} \rightarrow {}^4T_{1g})$ (۲) ${}_{29}Cu^{2+} ({}^2E_g \rightarrow {}^2T_{2g})$
 (۳) ${}_{28}Ni^{2+} ({}^3A_{1g} \rightarrow {}^3T_{1g})$ (۴) ${}_{23}V^{3+} ({}^3A_{1g} \rightarrow {}^3T_{1g})$

۳۲- قانون سرعت واکنش آبکافت کمپلکس $fac-[Co(dien)(bpy)Br]^{2+}$ به ترتیب از چپ به راست در دو محیط اسیدی و قلیائی کدام است؟

dien = diethylene triamin e

bpy = bipyridine



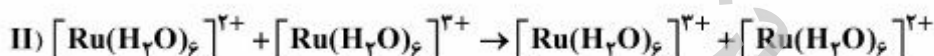
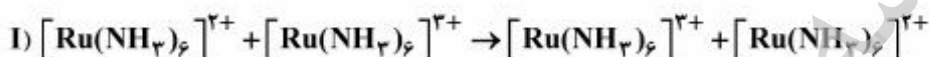
(۴) قانون سرعت در هر دو محیط یکسان است.

۳۳- شیمی فضایی محصول واکنش جانشینی گروه Y به جای X در کمپلکس $trans-[M(en)_2X_2]$ کدام است؟

(۱) فقط محصول ترانس (۲) کمپلکس ترانس با مقدار ناچیز محصول سیس

(۳) کمپلکس سیس با مقدار ناچیز محصول ترانس (۴) مخلوط سیس و ترانس

۳۴- واکنش تبادل الکترون (I) در حدود ۲۰۰ مرتبه سریع‌تر از واکنش تبادل الکترون (II) انجام می‌شود. علت این تفاوت سرعت کدام است؟



(۱) مکانیسم انتقال الکترون واکنش اول از نوع فضای (کره) خارجی است.

(۲) مکانیسم انتقال الکترون در واکنش دوم از نوع فضای (کره) خارجی است.

(۳) تفاوت بین طول پیوندهای Ru(III)-N با Ru(II)-N در واکنش اول بیشتر است.

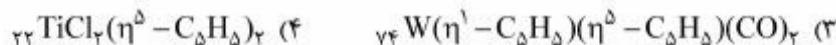
(۴) تفاوت بین طول پیوندهای Ru(III)-O با Ru(II)-O در واکنش دوم بیشتر است.

۳۵- ثابت سرعت هیدرولیز کمپلکس $[(H_2N)_5MX]^{2+}$ در جدول زیر داده شده است. مکانیسم واکنش کدام است و در صورت افزودن NaOH به محیط واکنش چه مکانیسمی مشاهده خواهد شد؟

I	Br	Cl	F	X ⁻
8.3×10^{-6}	3×10^{-6}	1.7×10^{-6}	8.6×10^{-8}	k(sec ⁻¹)

(۱) I_d, I_a (۲) I_d, I_d (۳) S_NICB, I_d (۴) S_NICB, I_a

۳۶- کدام یک از ترکیب‌های زیر از قاعده ۱۸ الکترون، تبعیت می‌کند؟

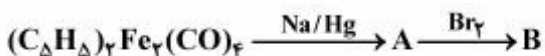


۳۷- واکنش زیر دارای قانون سرعت مرتبه دوم است که نسبت به هر کدام از کمپلکس فلزی و فسفین از مرتبه اول می باشد. با توجه به اینکه آنترپیی فعال سازی این واکنش منفی است. لیگاند NO در حد واسط واکنش، دهنده چند الکترون و شیوه کوئوردیناسیون آن کدام است؟ ($Z_{Mn} = 25$)



- (۱) دهنده ۳ الکترون و خمیده است.
 (۲) دهنده ۳ الکترون و خطی است.
 (۳) دهنده یک الکترون و خمیده است.
 (۴) دهنده ۱ الکترون و خطی است.

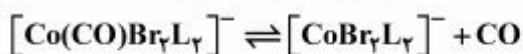
۳۸- در سری واکنش های زیر ترکیب های A و B به ترتیب (از راست به چپ) کدام اند؟ (ترکیب A دارای دو نوار جذبی قوی در 1880 cm^{-1} و 1830 cm^{-1} است. $Z_{Fe} = 26$)



$$\nu_{CO} = 1961, 1942, 1790 \text{ cm}^{-1}$$

- (۱) $CpFe(CO)_2Br ; Na[CpFe(CO)_2]$
 (۲) $[CpFe(CO)_2]Br ; Na[CpFe(CO)_2]$
 (۳) $Na[CpFe(CO)_2Br] ; Na_2[CpFe(CO)_2]$
 (۴) $CpFe(CO)_2Br ; [CpFe(CO)_2]^{2-}$

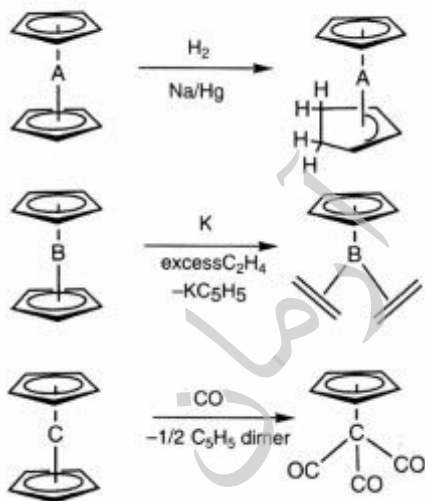
۳۹- در واکنش تعادلی زیر، برای کدام نوع لیگاند فسفین (L)، مقدار ثابت تعادل این واکنش بیشترین مقدار را دارد؟



- (۱) PMe_2Ph (۲) PMe_2 (۳) PEt_2 (۴) PPh_2

۴۰- سه واکنش زیر در متالوسن های سری اول فلزات واسطه رخ می دهند. فلزات A و B و C به ترتیب (از راست به چپ) کدام اند؟

$$(Z_{Ni} = 28, Z_{Co} = 27, Z_{Fe} = 26, Z_{Mn} = 25)$$



Mn, Co, Ni (۴)

Fe, Ni, Co (۳)

Fe, Mn, Ni (۲)

Ni, Fe, Co (۱)

شیمی فیزیک:

۴۱- چنانچه در دمای ثابت حجم یک مول گاز کامل ده برابر شود، تغییر آنتروپی آنچه مقدار خواهد شد؟

$$(\ln x = 2.3 \log x)$$

(۱) $2.3R$

(۲) $4.6R$

(۳) $2.3R$

(۴) $4.6R$

۴۲- دو مسیر هرگز نمی‌توانند همدیگر را قطع کنند.

(۱) آدیباتیک برگشت پذیر

(۲) آدیباتیک برگشت ناپذیر

(۳) هم‌دمای برگشت ناپذیر

(۴) هم‌دمای برگشت پذیر

۴۳- معیار ترمودینامیکی تعادل کدام است؟

(۱) فعالیت

(۲) ثابت تعادل

(۳) فوگاسیته

(۴) پتانسیل شیمیایی

۴۴- رابطه ضریب ویسکوزیته یک گاز ایدئال با دما کدام است؟

(۱) \sqrt{T}

(۲) $\frac{1}{\sqrt{T}}$

(۳) T

(۴) $\frac{1}{T}$

۴۵- در چه صورتی یک گاز با شرکت در انبساط ژول - تامسون خنک می‌شود؟ (μ_{JT} ضریب ژول - تامسون)

(۱) $\mu_{JT} < 0$

(۲) $\mu_{JT} > 0$

(۳) $\mu_{JT} \geq 0$

(۴) $\mu_{JT} \leq 0$

۴۶- سطح زیر منحنی تغییرات C_p / T بر حسب T ، کدام است؟

(۱) ΔU

(۲) ΔG

(۳) ΔH

(۴) ΔS

۴۷- دلیل تفاوت ظرفیت گرمایی در فشار ثابت با ظرفیت گرمایی در حجم ثابت یک گاز چیست؟

(۱) تغییر دما برای دو حالت متفاوت است.

(۲) در حجم ثابت قسمتی از گرمای داده شده به سیستم صرف تغییر حالت می‌شود.

(۳) در فشار ثابت قسمتی از گرمای داده شده به سیستم صرف تغییر حالت می‌شود.

(۴) قسمتی از گرمای اضافه شده به سیستم در فشار ثابت به کار انبساط تبدیل می‌شود در حالی که در فرایند حجم ثابت

کاری روی سیستم انجام نمی‌شود.

۴۸- بر اساس معادله کلاپیرون $\frac{dP}{dT} = \frac{\Delta S}{\Delta V}$ برای تبخیر و ذوب یخ، شیب نمودار P بر حسب T (به ترتیب) کدام است؟

(۱) منفی، مثبت (۲) منفی، منفی (۳) مثبت، منفی (۴) مثبت، مثبت

۴۹- برای ترکیب $M_p X_q$ ، ضریب فعالیت میانگین (γ_{\pm}) کدام است؟

$$(1) (\gamma_+^p \gamma_-^q)^{p+q}$$

$$(2) (\gamma_+^p \gamma_-^q)^{\frac{1}{p+q}}$$

$$(3) (\gamma_+^p \gamma_-^q)^{\frac{1}{2}}$$

$$(4) \gamma_+^p \gamma_-^q$$

۵۰- در یک حباب، فشار روی سطح مقعر (P_{in}) نسبت به فشار روی قسمت محدب (P_{out})، چگونه است؟

$$(1) P_{in} = P_{out} = 0$$

$$(2) P_{in} = P_{out}$$

$$(3) P_{in} < P_{out}$$

$$(4) P_{in} > P_{out}$$

۵۱- کدام عبارت درباره فرایند انحلال گاز CO_2 در آب، درست است؟

(۱) گرماگیر و همراه با کاهش آنتروپی است. (۲) گرماگیر و همراه با افزایش آنتروپی است.
(۳) گرماده و همراه با کاهش آنتروپی است. (۴) گرماده و همراه با افزایش آنتروپی است.

۵۲- در نتیجه حل شدن حل شونده در حلال، پتانسیل شیمیایی

(۱) حل شونده کاهش می یابد. (۲) حل شونده افزایش می یابد.

(۳) حلال کاهش می یابد. (۴) حلال افزایش می یابد.

۵۳- با افزایش فشار روی آب، نقطه انجماد آن

(۱) کاهش می یابد.

(۲) افزایش پیدا می کند.

(۳) بدون تغییر می ماند.

(۴) در صورتی که فشار کم باشد، افزایش و اگر فشار زیاد باشد، کاهش می یابد.

۵۴- همه موارد زیر جزو خواص کولیگاتیو هستند، به غیر از:

(۱) حلالیت (۲) فشار بخار (۳) نقطه انجماد (۴) نقطه جوش

۵۵- در واکنش $2A \rightarrow 2B$ چنانچه مقدار مول A ابتدا ۱/۵ و در زمان t برابر ۵/۲ باشد، واکنش چند درصد پیشرفت

نموده است؟

(۱) ۲۰

(۲) ۴۰

(۳) ۶۰

(۴) ۸۰

۵۶- در واکنش مقدماتی $A \rightarrow 2B$ زمان یک سوم عمر واکنش $\left(t \frac{1}{3}\right)$ برابر کدام است؟

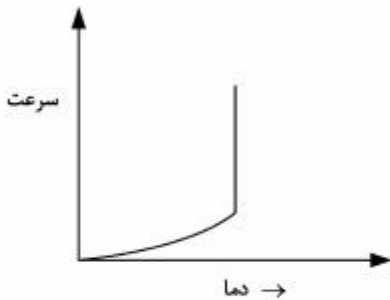
(۱) $-\frac{\ln \frac{2}{3}}{k}$

(۲) $-\frac{\ln \frac{1}{3}}{k}$

(۳) $\frac{\ln \frac{1}{3}}{k}$

(۴) $\frac{\ln \frac{2}{3}}{k}$

۵۷- برای چه نوع واکنشی نمودار سرعت - دما به صورت زیر است؟



(۱) واکنش آنزیمی

(۲) واکنش انفجاری

(۳) واکنش شیمیایی عادی در فاز گاز

(۴) واکنش شیمیایی عادی در فاز مایع

۵۸- برای اتم هیدروژن $E = R \left(\frac{1}{n_\ell^2} - \frac{1}{n_u^2} \right)$ است. انرژی یونیزاسیون اتم هیدروژن، برابر کدام است؟

(۱) $\frac{1}{4}R$

(۲) $\frac{3}{4}R$

(۳) R

(۴) $\frac{4}{3}R$

۵۹- برای ذره در جعبه یک بعدی کدام یک مفهوم احتمال دارد؟

(۱) $\Psi(x)dx$

(۲) $|\Psi(x)|^2$

(۳) $|\Psi(x)|^2 dx$

(۴) $\Psi(x)\Psi^*(x)$

۶۰- انرژی پایین ترین تراز ذره در جعبه یک بعدی به طول L با جرم ذره (m) چه ارتباطی دارد؟

(۲) $\frac{1}{m}$

(۱) $\frac{1}{m^2}$

(۴) m^2

(۳) m

شیمی تجزیه:

۶۱- قدرت یونی محلولی که از مخلوط شدن حجم‌های برابر از AgNO_3 ۰/۲ مولار و KCl ۰/۱ مولار به دست می‌آید

برابر کدام است؟ $K_{sp} \text{AgCl} = 1,8 \times 10^{-10}$

(۱) ۰/۱

(۲) ۰/۲

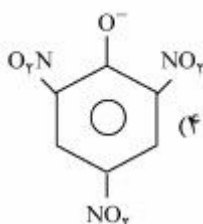
(۳) ۰/۳

(۴) ۰/۴

۶۲- کدام یک از یون‌های زیر در قدرت یونی ۰/۰۱ مولار، ضریب فعالیت بیشتری دارد؟

(۲) Hg_2^{2+}

(۱) $\text{H}_2\text{C}(\text{CO}_2)_2^{2-}$



(۳) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{H}_2\text{O})]^{3+}$

۶۳- برای تعیین مقدار Zn^{2+} موجود در یک نمونه به روش فاجانز، حجم معینی از محلول را با $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$ تیترو می‌کنند تا رسوب $[\text{K}_3\text{Zn}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2]$ تشکیل شود. نقطه پایانی با معرف دی‌فنیل آمین تشخیص داده می‌شود.

بار رسوب در نقطه پایانی چگونه است؟

(۲) خنثی

(۱) به غلظت واکنشگرها بستگی دارد.

(۴) مثبت

(۳) منفی

۶۴- اگر V_e حجم نقطه هم ارزی در تیتراسیون اسید ضعیف HA با NaOH باشد، در چه کسری از V_e ،

$\text{pH} = \text{pK}_a - 1$ است؟

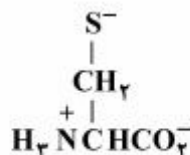
(۱) $\frac{V_e}{10}$

(۲) $\frac{V_e}{11}$

(۳) $\frac{10V_e}{11}$

(۴) $\frac{10V_e}{9}$

۶۵- $pK_{a_1} = ۱٫۷$ ، $pK_{a_2} = ۸٫۳۶$ ، $pK_{a_3} = ۱۰٫۷۴$: به صورت (شکل زیر) به صورت: $pK_{a_1} = ۱٫۷$ ، $pK_{a_2} = ۸٫۳۶$ ، $pK_{a_3} = ۱۰٫۷۴$ است. pH محلول $۰٫۰۱$ مولار سیستین، کدام است؟



(۱) ۹٫۵۵

(۲) ۸٫۳۶

(۳) ۶٫۲۲

(۴) ۵٫۰۳

۶۶- با در نظر گرفتن حد $۹۹٫۹\%$ برای کامل بودن واکنش در تیتراسیون تشکیل کمپلکس M^{n+} با EDTA (هر دو با غلظت‌های تجزیه‌ای برابر C)، کمترین مقدار ثابت تشکیل کمپلکس (K_f) کدام است؟

(۱) $\frac{2 \times 10^6}{C}$

(۲) $\frac{2 \times 10^3}{C}$

(۳) $\frac{10^6}{C}$

(۴) $\frac{10^3}{C}$

۶۷- در تیتراسیون مخلوط Tl^+ و Sn^{2+} هر یک به غلظت $۱٫۰ \times 10^{-2}$ مولار با محلول استاندارد $۱٫۰ \times 10^{-2}$ مولار Ce^{4+} در محیط هیدروکلریک اسید $۱M$ ، پتانسیل نقطه هم‌ارزی اول، چند ولت است؟

$$Sn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Sn^{4+} \quad E^{\circ} = ۰٫۱۳ V \quad (۱) \quad ۰٫۲۳$$

$$Tl^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Tl^+ \quad E^{\circ} = ۰٫۷۷ V \quad (۲) \quad ۰٫۴۵$$

$$Ce^{4+} + e^- \rightleftharpoons Ce^{3+} \quad E^{\circ} = ۱٫۷۷ V \quad (۳) \quad ۰٫۹۵$$

$$Ce^{4+} + e^- \rightleftharpoons Ce^{3+} \quad E^{\circ} = ۱٫۷۷ V \quad (۴) \quad ۱٫۰۶$$

۶۸- پتانسیل اتصال مایع در کدام یک از روش‌های سنجش الکتروشیمیایی، عدم اطمینان جدی ایجاد می‌کند؟

(۱) اندازه‌گیری‌های پلاروگرافی جریان مستقیم برای سنجش یون‌های فلزی

(۲) پتانسیومتری مستقیم برای سنجش pH با استفاده از الکتروود شیشه

(۳) تیتراسیون پتانسیومتری اکسایش/کاهش با استفاده از الکتروود شناساگر پلاتین

(۴) کولومتری با پتانسیل کنترل‌شده جهت سنجش ویتامین ث

۶۹- در یک محلول مجهول، پتانسیل یک الکتروود شناساگر پتاسیم نسبت به SCE برابر 0.270 ولت است. اگر به 25.0 میلی لیتر از این محلول، 5.0 mL محلول استاندارد 0.100 M KCl اضافه شود، پتانسیل به 0.3297 می رسد. غلظت پتاسیم در محلول مجهول کدام است؟

(۱) 1.82×10^{-3}

(۲) 8.21×10^{-2}

(۳) 6.08×10^{-3}

(۴) 3.95×10^{-3}

۷۰- در سنجش کمی Cd^{2+} به روش پلاروگرافی، جریان حدی برای نمونه های الکتروولیت حامل، مجهول و استاندارد 1.5×10^{-6} M، به ترتیب برابر ۳، ۲۱ و ۳۰ میکروآمپر به دست آمده است. غلظت Cd^{2+} در محلول مجهول چند مولار است؟

(۱) 1.20×10^{-4}

(۲) 1.10×10^{-4}

(۳) 1.05×10^{-4}

(۴) 1.00×10^{-4}

۷۱- کدام روش الکتروشیمیایی به ترتیب دارای بیشترین حساسیت، بیشترین گستره خطی اندازه گیری و کمترین انتخاب پذیری اند؟

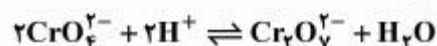
(۱) پتانسیومتری، ولتامتری جریان سازی / پالس تفاضلی، هدایت سنجی

(۲) پتانسیومتری، کولن سنجی، ولتامتری جریان سازی / جریان متناوب

(۳) ولتامتری جریان سازی / پالس تفاضلی، پتانسیومتری، هدایت سنجی

(۴) ولتامتری جریان سازی / پالس تفاضلی، پتانسیومتری، ولتامتری جریان مستقیم

۷۲- کدام عبارت در مورد نقطه هم جذبی (ایزوبستیک) برای واکنش زیر، صحیح است؟



(۱) چنانچه تعادل جابجا شود، مکان نقطه هم جذبی در راستای محور طول موج تغییر می کند.

(۲) چنانچه تعادل جابجا شود، مکان نقطه هم جذبی در راستای محور جذب تغییر می کند.

(۳) چنانچه غلظت کروم در محلول تغییر داده شود، مکان نقطه هم جذبی در راستای محور طول موج تغییر می کند.

(۴) چنانچه غلظت کروم در محلول تغییر داده شود، مکان نقطه هم جذبی در راستای محور جذب تغییر می کند.

۷۳- کدام یک از عبارات زیر درباره اتم کننده کوره گرافیتی، صحیح نیست؟

(۱) استفاده از سکوی لوو می تواند حساسیت روش را افزایش دهد.

(۲) استفاده از سکوی لوو باعث حذف خطای ناشی از خاکستر شدن می شود.

(۳) استفاده از سکوی لوو باعث افزایش تکرارپذیری خواهد شد.

(۴) خطای ناشی از اندازه گیری جذب در مرحله خاکستر شدن مثبت است.

۷۴- به منظور اندازه گیری Cu و Se در نمونه های حقیقی، کدام یک از روش های جذب اتمی زیر به ترتیب حساسیت بیشتری دارند؟

(۱) کوره، شعله (۲) تولید هیدرید، شعله (۳) شعله، کوره (۴) کوره، تولید هیدرید

۷۵- کدام روش طیف‌سنجی اتمی از نظر مرحله اتمی کردن با بقیه کاملاً متفاوت است؟

- (۱) اشعه X (۲) جذب نوری (۳) فلورسانس اتمی (۴) نشر نوری

۷۶- همه موارد زیر صحیح‌اند، به‌غیر از:

- (۱) طول موج ماکزیمم نشر فلورسانس غالباً مستقل از طول موج برانگیختگی است.
 (۲) شدت نشر فلورسانس، مستقل از طول موج برانگیختگی است.
 (۳) شیب منحنی کالیبراسیون در روش‌های اسپکتروفلوریمتری وابسته به بازده کوانتومی آنالیت است.
 (۴) شیب منحنی کالیبراسیون در روش‌های اسپکتروفلوریمتری وابسته به شدت منبع است.

۷۷- در ارتباط با طیف‌سنجی رامان، کدام عبارت صحیح است؟

- (۱) با تغییر طول موج برانگیختگی، محل پیک پراکندگی رابلی تغییر نمی‌کند.
 (۲) با تغییر طول موج برانگیختگی، مکان خطوط استوکس و آنتی‌استوکس تغییر می‌کند.
 (۳) مزاحمت فلورسانس معمولاً در جابه‌جایی‌های استوکس نمایان می‌شود.
 (۴) مزاحمت فلورسانس در هر دو خط آنتی‌استوکس و استوکس نمایان می‌شود.

۷۸- هسته مغناطیسی ^1H در یک اسپکترومتر NMR ۶۰ مگاهرتزی (۶۰-NMR) در حدود ۱۴ کیلوگوس جذب می‌کند. در صورتی که هسته مرجع در این دستگاه در ۰/۰۶۳ گوس بیشتر از هسته موجود در نمونه جذب کند،

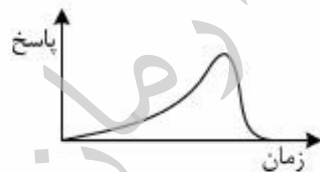
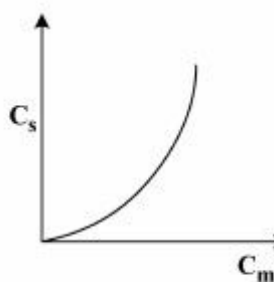
جابجایی شیمیایی (δ) هسته نمونه نسبت به هسته مرجع، برابر چند ppm است؟

- (۱) ۱۴/۵
 (۲) ۹/۵
 (۳) ۸/۵
 (۴) ۴/۵

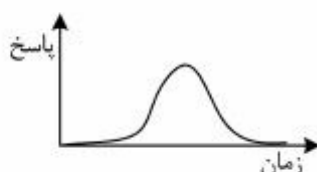
۷۹- با توجه به ایزوترم گونه A، کروماتوگرام آن به کدام منحنی زیر شبیه است؟

C_s : غلظت گونه در فاز ساکن

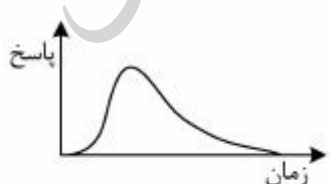
C_m : غلظت گونه در فاز متحرک



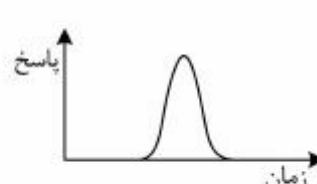
(۲)



(۱)

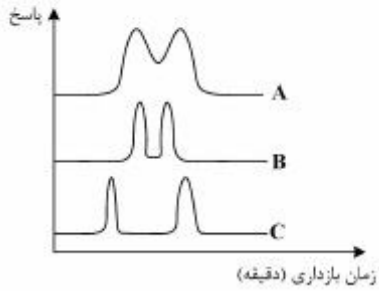


(۴)



(۳)

۸۰- افزایش قدرت تفکیک در هر یک از کروماتوگرام‌های B و C به ترتیب حاصل تغییر در کدام دسته از متغیرهای مؤثر بر کارایی جداسازی، است؟



(۱) سینتیکی - ترمودینامیکی

(۲) ترمودینامیکی - ترمودینامیکی

(۳) ترمودینامیکی - سینتیکی

(۴) سینتیکی - سینتیکی

موسسه تحقیقاتی آرمان

موسسه تحقیقاتی آرمان

موسسه تحقیقاتی آرمان