



## 1st Stage of Iranian Chemistry Olympiad - 21th (1389)

۱. در کدام گونه‌ی شیمیایی زیر با ۱۶ الکترون ظرفیت، اتم مرکزی (X) عنصری از گروه پنجم اصلی جدول تناوبی است؟

الف)  $NXN^-$       ب)  $SXN^-$       ج)  $OXN^-$       د)  $NXN^{2-}$

۲. حالت فیزیکی کدام ترکیب شیمیایی در شرایط عادی به صورت گازی است؟

الف)  $SiH_4$       ب)  $BeF_2$       ج)  $AlCl_3$       د)  $TiCl_4$

۳. تعداد الکترون‌های جفت نشده در کدام یون واسطه از همه بیشتر است؟

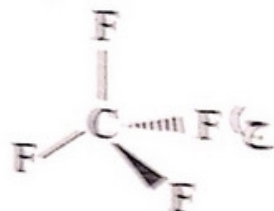
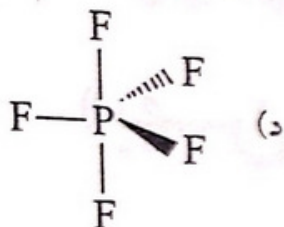
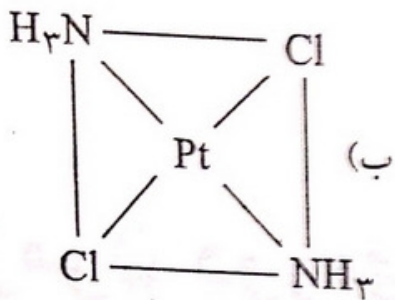
الف)  ${}_{24}Cr^{2+}$       ب)  ${}_{26}Fe^{2+}$       ج)  ${}_{25}Mn^{2+}$       د)  ${}_{23}V^{2+}$

۴. کدام ترکیب تعداد اتم‌های بیش‌تری دارد؟

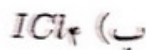
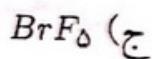
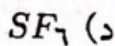
الف) آمونیوم هیدروژن فسفات      ب) آمونیوم دی‌کرومات  
ج) روی استات      د) آمونیوم هیدروژن کربنات



۵. کدام ترکیب قطبی است؟



۶. کدام گونه‌ی شیمیایی باید به صورت آنیونی و یک بار منفی باشد؟



۷. کدام گونه‌ی شیمیایی خمیده است؟

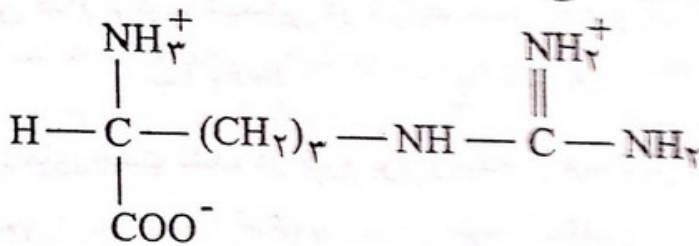
(ب) هیدروژن سیانید

(الف) کربن دی‌اکسید

(د) تری یدید

(ج) قلع (III) کلرید

۸. در فرمول شیمیایی زیر چه تعداد از اتم‌ها با توجه به آرایش الکترونی آنها با اتم‌های مجاور، آرایش هندسی مسطح سه ضلعی دارند؟



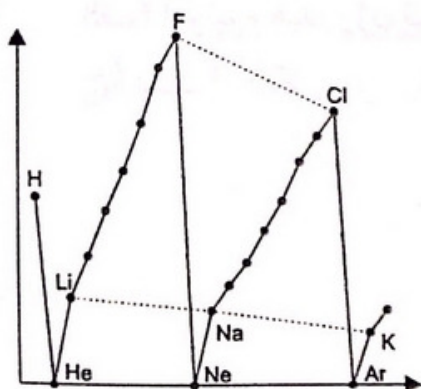
(د) ۳

(ج) ۱

(ب) ۴

(الف) ۲

۹. نمودار روبه‌رو، تغییر کدام ویژگی عنصرهای جدول تناوبی را بر حسب عدد اتمی آنها نشان می‌دهد؟



(الف) واکنش پذیری

(ب) انرژی نخستین یونش

(ج) الکترونگاتیوی

(د) بار مؤثر هسته



۱۰. عنصر  $X$  بیش‌ترین الکترونگاتیوی را در تناوب دوم جدول تناوبی دارد و عنصر  $Y$  دارای بیش‌ترین انرژی یونش در تناوب سوم است. فرمول کدام ترکیب زیر بر اساس قاعده‌ی اوکت درست است؟

الف)  $HY$       ب)  $OX_2$       ج)  $XY$       د)  $OX$

۱۱.  $AO_3^-$  شکل هرمی دارد. با رعایت قاعده‌ی اوکت،  $A$  به ترتیب از راست به چپ به کدام دوره و گروه جدول تناوبی تعلق دارد؟

الف) ۲ و ۵      ب) ۲ و ۷      ج) ۳ و ۵      د) ۳ و ۷

۱۲. کدام مقایسه در مورد ویژگی‌های داده شده درست است؟

الف) انرژی پیوند گوگرد-اکسیژن:  $SO_2 > SO_3 > SO_3^{2-}$

ب) نقطه‌ی جوش:  $HF > HCl > HBr > HI$

ج) نقطه‌ی ذوب:  $11Na < 19K < 37Rb$

د) انرژی شبکه:  $Al_2O_3 > Na_2O > MgO$

۱۳. در کدام گزینه، زوایای پیوند در همه‌ی گونه‌ها با یکدیگر برابر است؟

الف)  $ClO_3^-$ ,  $BF_3$ ,  $CO_3^{2-}$

ب)  $ClO_3^-$ ,  $O_3$ ,  $NH_3^-$

ج)  $N_2O$ ,  $CS_2$ ,  $NO_3^+$

د)  $CH_2Cl_2$ ,  $SF_4$ ,  $AlCl_4^-$

۱۴. نام کدام ترکیب شیمیایی درست است؟

الف)  $CoPO_4$ : کبالت (II) فسفات

ب)  $NH_4BrO_2$ : آمونیوم برمیت

ج)  $Cl_2O_5$ : کلرو پنتوکسید

د)  $Mg(NO_2)_2$ : منیزیم نیتريد

۱۵. در بین مولکول‌های زیر چه تعداد مولکول قطبی می‌توان یافت که کلیه‌ی پیوندهای آن قطبی باشد؟

$H_2O_2$

$C_2H_6$

$SiH_2F_2$

$SO_2$

$BeCl_2$  (گازی)

۴ (د)

۱ (ج)

۲ (ب)

۳ (الف)

۱۶. ۲۵ میلی‌لیتر محلول  $10^{-2} \times 2$  مولار  $AgNO_3$  با ۲۵ میلی‌لیتر محلول  $X$  مولار  $KCN$  مخلوط می‌شود. در صورتی که  $Ag(CN)_2^-$  تولید شود و غلظت  $CN^-$  آزاد باقی‌مانده در محلول  $10^{-2} \times 2$  مولار باشد، غلظت  $X$  مولار اولیه‌ی  $KCN$  چه قدر بوده است؟

الف)  $10^{-2}$

ب)  $4 \times 10^{-2}$

ج)  $2 \times 10^{-2}$

د)  $8 \times 10^{-2}$





۱۷. در اثر سوختن  $CS_2$  مایع،  $CO_2$  و  $SO_2$  تولید می‌شود. اگر حجم گاز تولید شده در شرایط STP برابر  $16/8$  لیتر باشد، حجم  $CS_2$  (با چگالی  $1/25 \text{ g/cm}^3$ ) چند میلی‌لیتر بوده است؟

$$(S = 32, C = 12)$$

الف)  $30/4$  (ب)  $5/6$  (ج)  $15/2$  (د)  $11/2$

۱۸. در واکنش وزن‌های مساوی از  $K$  و  $H_2O$ ،  $5$  گرم  $H_2O$  واکنش نداده باقی می‌ماند. چند لیتر  $H_2$  در شرایط STP تولید می‌شود؟

$$(H = 1, O = 16, K = 39)$$

الف)  $4/48$  (ب)  $3/31$  (ج)  $5/33$  (د)  $2/67$

۱۹. از واکنش  $10$  گرم کربنات فلز  $M$  با فرمول  $MCO_3$  با  $HCl$ ،  $2/5$  لیتر گاز  $CO_2$  با چگالی  $1/76 \text{ g/L}$  تولید شده است. درصد جرم فلز  $M$  در نمک کربنات چه قدر است؟

الف)  $40$  (ب)  $28/5$  (ج)  $48/2$  (د)  $34/6$

۲۰. محلول  $Ca(NO_3)_2$  با غلظت  $0/6$  مولار و  $HNO_3$  (با چگالی  $1/2 \text{ g/cm}^3$ ) و درصد وزنی  $31/5$  (%) با نسبت حجمی به ترتیب  $4$  به  $1$  مخلوط می‌شوند. غلظت  $NO_3^-$  در محلول نهایی چه قدر است؟

$$(H = 1, N = 14, O = 16)$$

الف)  $1/68$  (ب)  $2/16$  (ج)  $5/8$  (د)  $0/9$

۲۱. غلظت  $M^+$  در محلولی به حجم  $100 \text{ mL}$  که از حل شدن کامل  $1/74$  گرم نمک  $M_2SO_4$  در آب حاصل شده است برابر  $0/2$  مولار است. جرم اتمی  $M$  کدام است؟

الف)  $23$  (ب)  $39$  (ج)  $85/5$  (د)  $7$

۲۲.  $200$  میلی‌لیتر از یک محلول با  $9/8$  گرم نمک آبدار  $Na_2CO_3 \cdot xH_2O$  درست شده است. اگر غلظت  $Na^+$  برابر  $0/5$  مولار باشد، تعداد  $x$  در نمک آبدار کدام است؟

الف)  $5$  (ب)  $2$  (ج)  $4$  (د)  $10$

۲۳. نقطه‌ی جوش کدام محلول آبی از بقیه بالاتر است؟

الف)  $0/01$  مولال شکر (ب)  $0/1$  مولال اتانول  
ج)  $0/02$  مولال  $Na_2SO_4$  (د)  $0/2$  مولال اتانول



۲۴. اگر در فشار ۱ atm و دمای  $0^{\circ}\text{C}$  همه‌ی مولکول‌های اوزون را روی سطح زمین جمع کنیم، لایه‌ای به ضخامت ۳mm تشکیل می‌دهد. بر این اساس بر فراز هر متر مربع از سطح زمین چند مول اوزون وجود دارد؟

- (الف)  $1/3$  (ب)  $1/3 \times 10^{-4}$   
(ج)  $1/3 \times 10^{-2}$  (د)  $0/13$

۲۵. میزان افزایش نقطه‌ی جوش آب در محلول ۰/۰۰۱۰ مولال A دقیقاً نصف این میزان در محلول ۰/۰۰۱۵ مولال B است. A و B به ترتیب از راست به چپ کدام‌اند؟

- (الف)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  و  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$  (ب)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  و  $\text{NaNO}_3$   
(ج)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$  و  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  (د)  $\text{NaNO}_3$  و  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

۲۶. چگالی محلول ۶/۸ مولال  $\text{H}_2\text{SO}_4$  در آب برابر  $1/25 \text{ g/cm}^3$  است. مولاریته‌ی این محلول چند است؟

( $\text{H}_2\text{SO}_4 = 98 \text{ g/mol}$ )

- (الف) ۵/۱ مولار (ب) ۴/۱ مولار  
(ج) ۸/۵ مولار (د) ۶/۸ مولار

۲۷. انرژی جنبشی یک ذره از رابطه‌ی  $\frac{1}{2}MV^2$  به دست می‌آید. در دمای اتاق متوسط سرعت مولکول‌های  $\text{N}_2$  چند برابر متوسط سرعت مولکول‌های  $\text{O}_2$  است؟

- (الف) ۱/۰۰ (ب) ۱/۰۷ (ج) ۰/۹۳ (د) ۱/۱۴

۲۸. کدام عوامل باعث افزایش انحلال‌پذیری گازها در آب می‌شود؟

- (الف) کاهش دمای آب و کاهش فشار گاز (ب) افزایش دمای آب و افزایش فشار گاز  
(ج) کاهش دمای آب و افزایش فشار گاز (د) افزایش دمای آب و کاهش فشار گاز

۲۹. کدام نمک در آب محلول است؟

- (الف)  $\text{BaSO}_4$  (ب)  $\text{Rb}_3\text{PO}_4$  (ج)  $\text{PbCl}_2$  (د)  $\text{CaCO}_3$

۳۰. ضریب وانت‌هوف در کدام محلول از همه بزرگ‌تر است؟

- (الف) ۰/۰۰۱ مولال  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  (ب) ۰/۰۱ مولال  $\text{Na}_3\text{PO}_4$   
(ج) ۰/۰۰۱ مولال  $\text{NaCl}$  (د) ۰/۰۱ مولال  $\text{NaCl}$





۳۱. مطابق جدول زیر، یک نمونه گاز  $N_2$  طی فرایندی از حالت (۱) به حالت (۲) رسیده است. نسبت  $\frac{P_2}{P_1}$  برابر است با:

خاصیت	حالت (۲)	حالت (۱)
دما (کلوین)	۳۵۰	۴۵۰
حجم (لیتر)	۲۸	۴۰
فشار (کیلوپاسکال)	$P_1$	$P_2$

الف) ۰٫۹۰ (ب) ۱٫۱۱ (ج) ۰٫۵۴ (د) ۱٫۸۴

۳۲. اگر ۵۴ گرم محلول سیر شده‌ی  $AgNO_3$  در آب  $60^\circ C$  را تا دمای  $20^\circ C$  سرد کنیم، مقداری  $AgNO_3$  ته‌نشین می‌شود. چند گرم آب  $20^\circ C$  باید به این ظرف اضافه کنیم تا دوباره کل  $AgNO_3$  ته‌نشین شده در محلول حل شود؟ (حلالیت  $AgNO_3$  در دماهای  $60^\circ C$  و  $20^\circ C$  به ترتیب ۴۴۰ و ۲۱۶ گرم در ۱۰۰ گرم آب است.)

الف) ۲۰٫۳ (ب) ۱۰٫۰ (ج) ۱۲٫۷ (د) ۱۰٫۴

۳۳. عنصر  $^{29}Cu$  دارای چند الکترون با عدد کوانتومی مغناطیسی  $m_l = +1$  می‌باشد؟

الف) ۴ (ب) ۵ (ج) ۶ (د) ۳

۳۴. فرمول شیمیایی باریم پراکسید کدام است؟

الف)  $BaO$  (ب)  $BaO_2$  (ج)  $Ba(O_2)_2$  (د)  $Ba_2O_2$

۳۵. چه تعداد از گونه‌های زیر، با رعایت قاعده‌ی هشت تایی دارای یک پیوند دوگانه است؟

الف) ۶ (ب) ۴ (ج) ۵ (د) ۳

۳۶. در کدام گزینه عدد اکسایش دو عنصری که زیر آن‌ها خط کشیده شده است، یکسان است؟

الف)  $QCl_2$  و  $QF_2$  (ب)  $NH_4NO_3$   
ج)  $ClBr_3$  و  $ClF_3$  (د)  $NaF$  و  $CaH_2$

۳۷. توصیف کدام عدد کوانتومی نادرست است؟

الف) تعداد اوربیتال‌ها :  $m_l$   
ب) اندازه‌ی اوربیتال :  $n$   
ج) شکل فضایی اوربیتال :  $\ell$   
د) جهت گردش الکترون حول محور خود :  $m_s$



۳۸. پس از گرم کردن ۵/۱۶ گرم از یک جسم جامد متبلوری به فرمول  $XSO_4 \cdot 2H_2O$ ، مقدار ۴/۰۸ گرم نمک بی‌آب به دست می‌آید.  $X$  کدام عنصر است؟

الف)  ${}_{11}^{23}Na$       ب)  ${}_{20}^{40}Ca$       ج)  ${}_{38}^{87}Sr$       د)  ${}_{56}^{137}Ba$

۳۹. کدام عبارت نا درست است؟

الف) پرتوهای  $X$  که قدرت نفوذ بسیار زیادی دارند با تاباندن پرتوهای کاتدی روی یک آند فلزی به دست می‌آیند.

ب) ایزوتوپ‌های یک عنصر به دلیل داشتن عدد اتمی مشابه، خواص شیمیایی مشابه دارند.

ج) پرتو  $\beta$ ، بخشی از پرتوی رادیواکتیو است که از ورق کاغذ به راحتی عبور می‌کند.

د) فلونورسنت ماده‌ای است که تابش نور از آن، پس از قطع شدن نور ادامه می‌یابد.

۴۰.  $\Delta H$  و  $\Delta S$  یک واکنش مورد مطالعه مثبت و مستقل از دما فرض می‌شود و نسبت

$\frac{\Delta S}{\Delta H} = 0.0025 \text{ K}^{-1}$  را برای آن در نظر می‌گیریم. معلومات کدام سطر از جدول با

توجه به آن و دمای داده شده به طور دقیق درست است؟

	۵۰۰ K	۴۰۰ K	۳۰۰ K	
الف)	$\Delta G < 0$	$\Delta G = 0$	$\Delta G > 0$	
ب)	$\Delta G > 0$	$\Delta G = 0$	$\Delta G < 0$	
ج)	$\Delta G < 0$	$(T\Delta S - \Delta H) > 0$	$\Delta G > 0$	
ج)	$\Delta G > 0$	$T\Delta S = \Delta H$	$\Delta G < 0$	

۴۱. برای تبدیل ۱ گرم آب با دمای  $100^\circ C$  به بخار آب با همان دما، ۵۴۰ کالری گرما در

فشار ۱ اتمسفر مصرف می‌شود. آنتالپی مولی بخار به میزان چند کالری از آنتالپی مولی

آب مایع در دمای داده شده بیش‌تر است؟

( $H = 1, O = 16$ )

الف) ۱۰۸۰۰      ب) ۵۴۰۰      ج) ۹۷۲۰      د) ۵۴۰

۴۲. گرمای تشکیل اوزون،  $O_3(g)$ ، از اکسیژن،  $O_2(g)$ ، برابر با  $143 \text{ kJ/mol}$  است. از

تجزیه‌ی ۰/۴۸۸ لیتر گاز اوزون به اکسیژن چه مقدار گرما به ژول در شرایط یکسان

آزاد می‌شود؟ (حجم داده شده در شرایط STP است. قدر مطلق گرمای آزاد شده مورد

نظر است.)

الف) ۲۸۶      ب) ۲/۸۶۰      ج) ۴۳/۰۰      د) ۲۸۶۰





۴۳. از سوختن کامل ۱ گرم مخلوط گازی شامل  $H_2(g)$  و  $CH_4(g)$  در اکسیژن در آزمایشگاه،  $73/06$  کیلوژول گرما آزاد می‌شود. نسبت مولی  $\frac{H_2(g)}{CH_4(g)}$  در مخلوط گازی داده شده کدام است؟ می‌دانیم که گرمای سوختن  $H_2(g)$  و  $CH_4(g)$  در همان شرایط به ترتیب برابر  $-142/9$  و  $-55/6$  کیلوژول بر گرم است.

$$(H = 1, C = 12)$$

(د) ۴

(ج) ۳

(ب) ۱

(الف) ۲

۴۴. آنتالپی تفکیک پیوند  $H - F$  در  $HF(g)$  بر حسب کیلوژول بر مول کدام است؟ (می‌دانیم که گرمای تشکیل  $HF(g)$  برابر با  $-271 \text{ kJ/mol}$  و آنتالپی تفکیک پیوند  $H - H(g)$  و  $F - F(g)$  به ترتیب  $436$  و  $158$  کیلوژول بر مول است.)

(د) ۴۲۶

(ج) ۵۵۰

(ب) ۵۶۸

(الف) ۴۳۲/۵

۴۵. یک سامانه‌ی بسته در فشار ثابت گرمایی برابر با  $500 \text{ cal}$  دریافت می‌کند و کاری برابر با  $W$  انجام می‌دهد به طوری که تساوی  $\Delta E = 400 \text{ cal}$  برای آن برقرار می‌شود. نسبت  $\frac{\Delta E}{W}$  موقعی که هر دو بر حسب کالری بیان شود کدام است؟

(د)  $-1/25$ (ج)  $-5$ (ب)  $+5$ (الف)  $+1/25$ 

۴۶. یک سامانه‌ی بسته با مبادله‌ی گرمای  $q_1$  و کار  $W_1$  از یک حالت آغازی (۱) با انرژی درونی  $E_1$  به یک حالت بعدی (۲) با انرژی درونی  $E_2$  تحول می‌یابد و سپس با مبادله‌ی گرمای دیگری ( $q_2$ ) و کار دیگری ( $W_2$ ) به همان حالت آغازی (۱) برمی‌گردد. کدام گزینه در مورد آن درست است؟

$$q_1 + q_2 + W_1 + W_2 = 0 \quad (\text{ب})$$

$$q_1 + W_1 = q_2 + W_2 \quad (\text{الف})$$

$$W_1 + W_2 = q_1 + q_2 \quad (\text{د})$$

$$q_2 - q_1 = W_2 - W_1 \quad (\text{ج})$$

۴۷. همان گونه که یک سامانه‌ی بسته دارای انرژی درونی ( $E$ ) است، دارای آنتالپی ( $H$ ) است. به طوری که  $(PV) + \text{سامانه } E = \text{سامانه } H$ . با توجه به آن، کدام گزینه بدون قید و شرط درست است؟ ( $V$  حجم سامانه و  $P$  فشار روی آن است.)

$$\Delta H_{\text{سامانه}} > \Delta E_{\text{سامانه}} \quad (\text{ب})$$

$$H_{\text{سامانه}} > E_{\text{سامانه}} \quad (\text{الف})$$

$$\Delta H_{\text{سامانه}} = \Delta E_{\text{سامانه}} \quad (\text{د})$$

$$\Delta H = q \quad (\text{ج})$$





۴۸. کدام مورد در ردیف سوخت‌های فسیلی نیست؟

- (الف) گاز طبیعی  
(ب) زغال سنگ  
(ج) نفت  
(د) زغال چوب یا زغال معمولی

۴۹. کدام گزینه نا درست است؟

- (الف) استفاده از انرژی هسته‌ای و خورشیدی یکی از راه‌های کنترل آلودگی است.  
(ب) اوزون ( $O_3$ ) در برابر فرابنفش ناپایدار است.  
(ج) ایجاد باران اسیدی در نتیجه‌ی تشکیل سولفوریک اسید در هوا، آلاینده‌ی نوع اول است.  
(د)  $CO_2(g)$ ،  $H_2O(g)$  و  $CH_4(g)$  در ردیف گازهای مهم گلخانه‌ای هستند.

۵۰. تشکیل استلاکتیت و استلاگمیت در برخی غارها نتیجه‌ی کدام فرایند است؟

- (الف) تبدیل کلسیم هیدروکسید به کلسیم اکسید در سقف و در کف غارها  
(ب) تشکیل محلول فوق سیر شده از حل شدن نمک‌های موجود در زمین در آب‌های زیرزمینی  
(ج) تشکیل رسوب سدیم کلرید در سقف و در کف غارها  
(د) تبدیل کلسیم هیدروژن کربنات محلول در آب به کلسیم کربنات نامحلول در آب

۵۱. انحلال پذیری سدیم کلرید در آب در دمای  $20^\circ C$  برابر با ۳۸ گرم سدیم کلرید در ۱۰۰ گرم آب است. چند گرم سدیم کلرید از ۴۶ گرم محلول سیر شده‌ی آن در آب در دمای داده شده قابل حصول است؟

- (الف) ۱۲٫۶۷ (ب) ۱۷٫۴۸ (ج) ۱۹٫۰۰ (د) ۲۰٫۲۱

۵۲. ظرفیت گرمایی ویژه‌ی آب مایع برابر با  $\frac{J}{g \cdot ^\circ C}$  ۴٫۱۸۵ است. چه مقدار گرما بر حسب کیلوژول برای بالا بردن دمای ۱ کیلوگرم آب مایع از  $5^\circ C$  به  $15^\circ C$  لازم است؟

- (الف) ۴۱۸٫۵ (ب) ۴۱٫۸۵ (ج) ۴۱۸۵ (د) ۴۱۸۵۰

۵۳. نقطه‌ی جوش کدام ترکیب از همه بالاتر است؟

- (الف)  $CH_3NH_2$   
(ب)  $CH_2F_2$   
(ج)  $CH_3OH$   
(د)  $CH_3CH_2CH_2CH_3$

۵۴. دسته‌ای از ترکیبات آلی که در ساختار آن‌ها گروه  $C=O$  متصل به نیتروژن وجود داشته باشد، آمید نامیده می‌شوند. برای ترکیبی با فرمول بسته‌ی  $C_7H_7NO$  چه تعداد ساختار آمیدی می‌توان در نظر گرفت؟

- (الف) ۵ (ب) ۲ (ج) ۴ (د) ۳



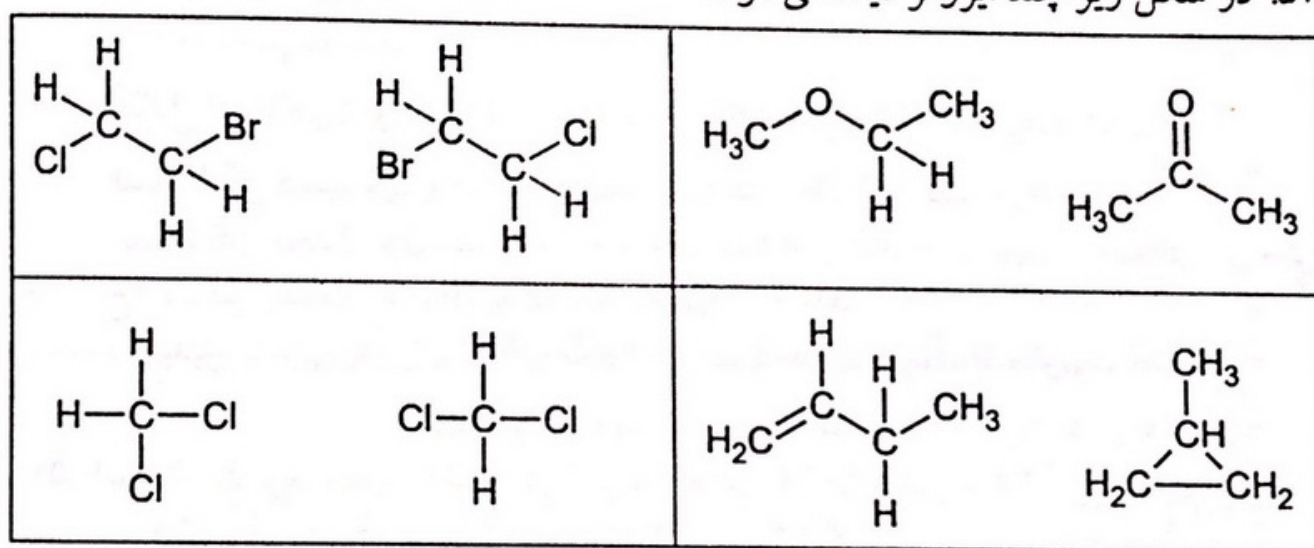
۵۵. اگر تحت شرایط مناسب ۲ اتم هیدروژن در بوتان نرمال با کلر جایگزین شود، احتمال تشکیل چند ایزومر ساختاری وجود دارد؟

الف) ۵      ب) ۲      ج) ۳      د) ۶

۵۶. ترکیبی با فرمول بسته‌ی  $C_{12}H_{10}$  یک هیدرو کربن بنزونییدی است که فقط شامل حلقه‌های بنزنی است. چند ایزومر ساختاری می‌توان برای آن در نظر گرفت؟

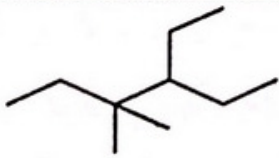
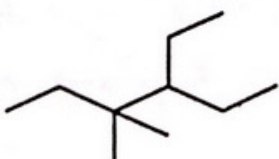
الف) ۳      ب) ۱      ج) ۲      د) ۴

۵۷. در شکل زیر چند ایزومر دیده می‌شود؟



الف) ۴      ب) ۲      ج) ۳      د) ۱

۵۸. نام کدام ترکیب‌ها درست است؟

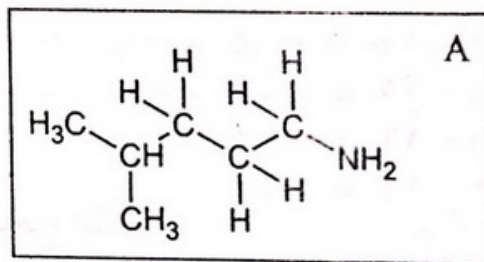
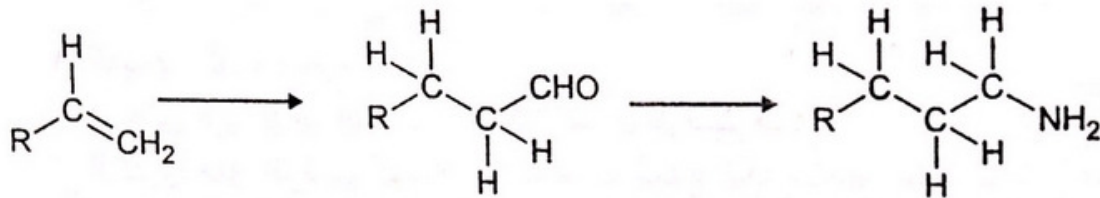
 <p>۴- اتیل - ۳،۳ - دی متیل هگزان</p>	۳	$CH_3COOCH_2CH_3$ اتیل استات	۱
 <p>۳- اتیل - ۴،۴ - دی متیل هگزان</p>	۴	$CH_3CH_2COOCH_2CH_3$ اتیل استات	۲

الف) ۲ و ۳      ب) ۱ و ۳      ج) ۲ و ۴      د) ۱ و ۴





۵۹. اگر تبدیلات زیر تحت شرایط مناسب امکان پذیر باشد برای تهیه A کدام آلکن مورد نیاز است؟



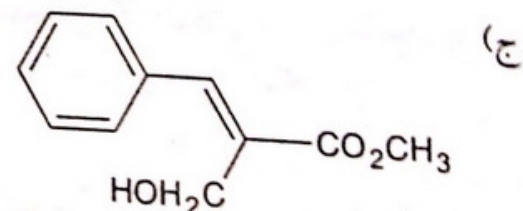
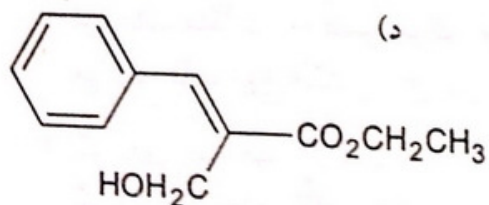
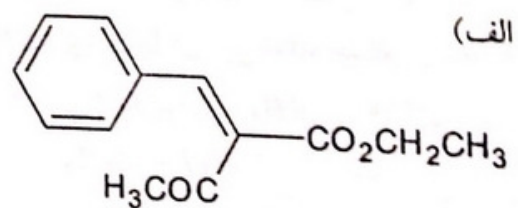
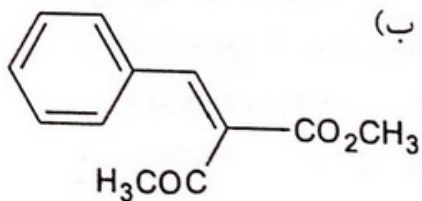
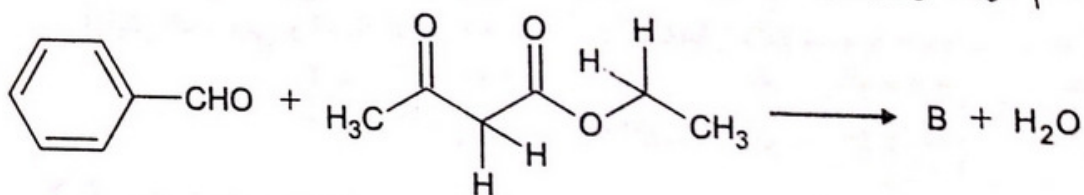
(ب) ۳-متیل-۱-بوتن

(د) ۳-متیل-۱-پنتن

(الف) ۲-متیل-۲-بوتن

(ج) ۴-متیل-۱-پنتن

۶۰. کدام گزینه فرآورده‌ی B را در معادله‌ی واکنش زیر به درستی نشان می‌دهد؟





۴۶ الف ب ج د  
 ۴۷ الف ب ج د  
 ۴۸ الف ب ج د  
 ۴۹ الف ب ج د  
 ۵۰ الف ب ج د

۵۱ الف ب ج د  
 ۵۲ الف ب ج د  
 ۵۳ الف ب ج د  
 ۵۴ الف ب ج د  
 ۵۵ الف ب ج د

۵۶ الف ب ج د  
 ۵۷ الف ب ج د  
 ۵۸ الف ب ج د  
 ۵۹ الف ب ج د  
 ۶۰ الف ب ج د

۳۱ الف ب ج د  
 ۳۲ الف ب ج د  
 ۳۳ الف ب ج د  
 ۳۴ الف ب ج د  
 ۳۵ الف ب ج د

۳۶ الف ب ج د  
 ۳۷ الف ب ج د  
 ۳۸ الف ب ج د  
 ۳۹ الف ب ج د  
 ۴۰ الف ب ج د

۴۱ الف ب ج د  
 ۴۲ الف ب ج د  
 ۴۳ الف ب ج د  
 ۴۴ الف ب ج د  
 ۴۵ الف ب ج د

۱۶ الف ب ج د  
 ۱۷ الف ب ج د  
 ۱۸ الف ب ج د  
 ۱۹ الف ب ج د  
 ۲۰ الف ب ج د

۲۱ الف ب ج د  
 ۲۲ الف ب ج د  
 ۲۳ الف ب ج د  
 ۲۴ الف ب ج د  
 ۲۵ الف ب ج د

۲۶ الف ب ج د  
 ۲۷ الف ب ج د  
 ۲۸ الف ب ج د  
 ۲۹ الف ب ج د  
 ۳۰ الف ب ج د

۱ الف ب ج د  
 ۲ الف ب ج د  
 ۳ الف ب ج د  
 ۴ الف ب ج د  
 ۵ الف ب ج د

۶ الف ب ج د  
 ۷ الف ب ج د  
 ۸ الف ب ج د  
 ۹ الف ب ج د  
 ۱۰ الف ب ج د

۱۱ الف ب ج د  
 ۱۲ الف ب ج د  
 ۱۳ الف ب ج د  
 ۱۴ الف ب ج د  
 ۱۵ الف ب ج د