

مرحله اول بیستمین المپیاد شیمی ایران

اول بهمن ماه هشتاد و هشت

ویرایش و پاسخ :

مهندس مرتضی خلینا

توضیح: متن تمام سوالات حروفچینی مجدد، ویرایش و بازبینی شده است، اما امکان اشتباه وجود دارد و لذا از تمام اساتید محترم و دانش آموزان عزیز درخواست می شود اشتباهات این متن را از طریق قسمت «تماس با ما» در سایت www.IRYSC.com یا ایمیل info@irysc.com اعلام فرمایند تا در اسرع وقت تصحیح شود.

تذکرات آزمون: ضمن آرزوی موفقیت برای شما داوطلب گرامی، خواهشمند است به موارد زیر دقیقاً توجه کنید.

- تعداد سوالات این آزمون، ۶۰ سوال و وقت آن ۱۲۰ دقیقه است.
- پاسخ به درست به هر سوال ۳ نمره‌ی مثبت و پاسخ غلط ۱ نمره‌ی منفی دارد. در هر سوال از میان گزینه‌های داده شده دقیقاً یک گزینه پاسخ صحیح آن سوال است.
- استفاده از ماشین حساب در این آزمون مجاز است.

با تشکر فراوان از آقایان سپهر طالبی، حیدر مروج و محمد نجفی : خلینا- ۱۳۸۸/۱۱/۱

مرجع اموزش الهمپیادهای علمی ایران

www.IRYSC.com

کدام دسته از عناصر زیر همگی پرتوزا می باشند؟ IRYSC.COM (۱)

- الف) فلزات قلیایی خاکی
ب) لانتانیدها
ج) آکتینیدها

خاصیت نافلزی کدام عنصر از همه بیشتر است؟ IRYSC.COM (۲)

- الف) ${}_50 Sn$
ب) ${}_4 Be$
ج) ${}_21 Ga$

عبارت کدام گزینه نادرست است؟ IRYSC.COM (۳)

- الف) در هر تناوب با افزایش بار مؤثر هسته‌ی اتم‌ها، جدا شدن الکترون از اتم به صرف انرژی کمتری نیاز دارد.
ب) اورانیوم از دسته‌ی آکتینیدها به شمار می‌آید که از واپاشی هسته‌ی اتم آن برای تولید برق در نیروگاه استفاده می‌شود.
ج) در هر گروه اصلی با افزایش اثر پوششی الکترون‌های درونی، شعاع اتم نیز افزایش می‌یابد.
د) کلر با محلول سدیم برومید واکنش می‌دهد و برم تولید می‌شود.

اگر آرایش الکترونی A^{2-} و D^{2+} هر یک به ${}^6 p^6$ ختم شود، عبارت کدام گزینه درست است؟ IRYSC.COM (۴)

- الف) اتم D به دوره‌ی چهارم و اتم A به دوره‌ی سوم تعلق دارد.
ب) اتم A به گروه چهارم و اتم D به گروه دوم تعلق دارد.
ج) تفاوت تعداد الکترون‌های A و D برابر ۱۲ است.

عبارت کدام گزینه در مورد فلزات قلیایی نادرست است؟ IRYSC.COM (۵)

- الف) تفاوت اندازه‌ی شعاع‌های اتمی و یونی آن‌ها زیاد است.
ب) حتی با آب سرد واکنش می‌دهند.
ج) آرایش الکترونی آخرین لایه‌ی آن‌ها nS^1 می‌باشد.

عنصر A در گروه یک و تناوب سوم و عنصر B در گروه سیزده و تناوب چهارم قرار دارد. تفاوت عدد پروتون‌های این دو عنصر کدام است؟ IRYSC.COM (۶)

- الف) ۲۵
ب) ۲۰
ج) ۱۵
د) ۱۰

عدد اکسایش فسفر در $[K]PF_6$ با عدد اکسایش فسفر در کدام ترکیب یکسان است؟ IRYSC.COM (۷)

- الف) NaH_2PO_2
ب) P_4
ج) H_2PO_2
د) H_2PO_4

عبارت کدام گزینه نادرست است؟ IRYSC.COM (۸)

- الف) بسیاری از مایع‌ها مانند آب، از سطح شروع به انجماد می‌کنند.
ب) در زمستان دمای آب در اعمق دریاچه از $4^\circ C$ پایین‌تر نمی‌رود.
ج) چگالی یخ از چگالی آب به حالت مایع کمتر است.
د) مولکول‌های آب در یخ در مقایسه با مولکول‌های آب در حالت مایع، از نظم بیشتری برخوردارند.

می‌خواهیم یک کیلوگرم محلول ۱۵ درصد وزنی استیک اسید را از محلول اولیه‌ای که ۳۶ درصد وزنی استیک اسید دارد و چگالی آن $1,045$ گرم بر میلی‌لیتر است تهیه کنیم. داده‌های کدام گزینه این منظور را برآورده می‌کنند؟ IRYSC.COM (۹)

- الف) رقیق کردن 417 میلی‌لیتر محلول ۳۶ درصد وزنی با 583 میلی‌لیتر آب مقطور

- ب) رقیق کردن 417 گرم محلول ۳۶ درصد وزنی با 583 میلی‌لیتر آب مقطور

- ج) رقیق کردن 360 میلی‌لیتر محلول ۳۶ درصد وزنی با 640 میلی‌لیتر آب مقطور

- د) رقیق کردن 360 گرم محلول ۳۶ درصد وزنی با 640 میلی‌لیتر آب مقطور

مَرْجِعُ أُمُوْرِ شَلَّهَيِ الْمُبَيَّنَاتِ عَلَيِ اِيَّاَن

www.IRYSC.com

(۱۰) در چه تعداد از گونه‌های شیمیایی شناخته شده‌ی زیر از نیتروژن، حالت اکسایش قراردادی نیتروژن مثبت است؟

- | | | | | | | | | |
|--------|----------|----------|-------|--------|------|--------|--------|----------|
| NH_2 | N_2H_4 | NH_2OH | N_2 | N_2O | NO | NO^- | NO_2 | NO_3^- |
| ۶ | ۵ | ۳ | ۴ | | | | | |
| د) | ج) | ب) | | | | | | |

(۱۱) **IRYSC.COM** هر قدر تعداد یون‌های یک محلول بیشتر باشد آن محلول الکتروولیت قوی‌تری است. کدام یک از محلول‌های زیر قوی‌ترین الکتروولیت است؟

- | | |
|-------------------------------|-----------------|
| ب) HF به صورت محلول آبی | الف) CCl_4 |
| د) $LiNO_3$ به صورت محلول آبی | ج) CH_3CH_2OH |

(۱۲) آنیون کدام عنصر زیر شعاع بزرگ‌تری دارد؟

- | | | | |
|-------|-----------|----------|---------------|
| 8O | ^{17}Cl | ^{15}P | الف) ^{16}S |
| د) | ج) | ب) | |

(۱۳) **IRYSC.COM** حل پذیری شکر معمولی ($M = ۳۴۵\text{g/mol}$) در آب، ۲۰°C گرم در ۱۰۰ میلی‌لیتر محلول است. ساخارین ($M = ۱۸۳/۲\text{g/mol}$) قندی است که ۵۰۰ بار از شکر معمولی شیرین‌تر است. شیرینی یک لیتر محلول سیرشده‌ی شکر معمولی با محلول چند گرم در لیتر ساخارین برابری می‌کند؟

- | | | | |
|------------|-----------|--------|-------------|
| د) $۰/۰۱۲$ | ج) $۲/۱۲$ | ب) ۴ | الف) $۳/۳۶$ |
|------------|-----------|--------|-------------|

(۱۴) **IRYSC.COM** اگر میزان کربن مونواکسید (CO) در هوای اتاقی $۱۰^{-۱}\text{mol/L}$ باشد، غلظت کربن مونواکسید در خون یک انسان بالغ که به مدت 8 ساعت از این هوا تنفس می‌کند چه مقدار خواهد بود؟ (میزان تنفس هوا را در انسان بالغ که حجم خون وی ۵ لیتر است، ۱۲ لیتر در دقیقه بگیرید.)

- | | | | |
|----------------------------|----------------------------|-------------|---------------|
| د) $۴/۶۱ \times ۱۰^{-۳} M$ | ج) $۷/۸۰ \times ۱۰^{-۵} M$ | ب) $۰/۶۴ M$ | الف) $۰/۲۸ M$ |
|----------------------------|----------------------------|-------------|---------------|

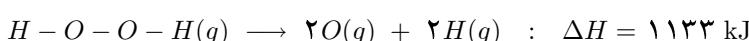
(۱۵) کدام یک از تساوی‌های زیر نادرست است؟

- | | | | |
|-------------------------------|---------------------|---------------------|-------------------------------|
| $q - W = \Delta H - \Delta E$ | ج) $q_V = \Delta E$ | ب) $q_P = \Delta H$ | الف) $W_P = \Delta E_P - q_P$ |
|-------------------------------|---------------------|---------------------|-------------------------------|

(۱۶) **IRYSC.COM** مجموع آنتالپی 1 مول $CO_2(g)$ و 2 مول $H_2O(g)$ به مقدار ۲۴kJ در دمای 25°C کوچک‌تر است. از سوختن کامل $CH_4(g)$ در گاز اکسیژن، $O_2(g)$ ، چند کیلوژول گرما در فشار ثابت آزاد می‌شود؟ (قدر مطلق گرما مورد نیاز است). ($H = ۱$ ، $C = ۱۲$)

- | | | | |
|--------------|--------------|-------------|---------------|
| د) $۸۰۲/۳۴۰$ | ج) $۱۶۰/۴۶۸$ | ب) $۸۰/۲۲۴$ | الف) $۵۴/۲۵۰$ |
|--------------|--------------|-------------|---------------|

(۱۷) **IRYSC.COM** انرژی پیوند $O - O$ در مولکول $H - O - O - H(g)$ با در نظر گرفتن معلومات داده شده برحسب کیلوژول بر مول در شرایط یکسان کدام است؟



(انرژی پیوند $O - H$ را در $H - O - H$ و $H - O - O - H$ یکسان فرض کنید. انرژی پیوند و آنتالپی پیوند را یکسان فرض کنید.)

- | | | | |
|----------|----------|-------------|-------------|
| د) ۴۲۶ | ج) ۲۱۳ | ب) $۳۷۷/۶۷$ | الف) $۱۰/۵$ |
|----------|----------|-------------|-------------|

(۱۸) آنتالپی تشکیل (گرمای تشکیل) ($H_2O(l)$ با در نظر گرفتن معلومات داده شده برحسب kJ.mol^{-1}) کدام است؟ (در شرایط یکسان)

- | | | | |
|-----------|-----------|-----------|-------------|
| د) -۲۸۶ | ج) -۵۷۲ | ب) $+۲۸۶$ | الف) $+۵۷۲$ |
|-----------|-----------|-----------|-------------|

مَرْجِعُ أُمُوْرِ شَلَّهَيِ الْمُبِيَادِهَاءِ عَلَهَى أَيْرَان

www.IRYSC.com

IRYSC.COM (۱۹)

کدام است؟



$$+45/45 \text{ د) } +180/5 \text{ ج) } -49 \text{ ب) } +49 \text{ الف) }$$

واکنش « $CH_2OH(g) \longrightarrow CO(g) + 2H_2(g)$ » یک بار در حجم و دمای ثابت و بار دیگر در فشار و

دمای ثابت انجام می شود. مقایسه q_V و q_P واکنش کدام است؟

(دمای ثابت در دو حالت یکسان است. تغییر انرژی وابسته به واکنش در شکل گرما و کار مبادله می شود.)

$$q_P > q_V \text{ الف) } q_P = q_V \text{ ج) }$$

د) به معلومات بیشتر نیاز است.

در کدام گونه شیمیابی الکترون های موجود در لایه ظرفیت اتم مرکزی همه از نوع پیوندی هستند؟

IRYSC.COM (۲۰) (آنتیموان (Sb) در گروه نیتروژن قرار دارد.)

$$SbCl_5^{2-} \text{ د) } SbCl_7^- \text{ ج) } SbCl_3 \text{ ب) } SbCl_4^- \text{ الف) }$$

در کدام گونه شیمیابی ظرفیت زنون (Xe) از همه کمتر است؟

$$XeF_6 \text{ د) } XeF_4 \text{ ج) } XeOF_4 \text{ ب) } Na_2[XeF_8] \text{ الف) }$$

کدام مولکول دارای گشتاور دوقطبی است؟

$$XeF_4 \text{ د) } BF_3 \text{ ج) } CHF_3 \text{ ب) } SiCl_4 \text{ الف) }$$

در کدام گونه شیمیابی تعداد الکترون های جفت نشده فلز واسطه از همه بیشتر است؟

IRYSC.COM (۲۲) (تمام این یون ها پارامغناطیسی اند.)

$$28Ni(H_2O)^{2+} \text{ د) } 22Ti(H_2O)^{3+} \text{ ج) } 25MnF_7^{3-} \text{ ب) } 26FeCl_4^- \text{ الف) }$$

کدام گونه شیمیابی با توجه به تعداد جفت الکترون های موجود در لایه ظرفیت اتم مرکزی (اعم از پیوندی و

نایوندی) خطی است؟ (قاعده هشتایی را در نظر داشته باشید.)

$$2(NH_4)^+ \text{ د) } NH_4^- \text{ (یون آمید) ب) } N_3^- \text{ (یون آزید) ج) } NO_2^- \text{ الف) }$$

مجموع الکترون های ظرفیت کدام گونه شیمیابی متفاوت است؟ Xe یک گاز نجیب است.

$$[SiF_4]^{2-} \text{ د) } [PF_7]^- \text{ ج) } IF_7 \text{ ب) } SF_6 \text{ الف) }$$

در چه تعداد از مولکول های زیر پیوندهای کوالانسی قطبی وجود دارد؟

$$S_8 \quad RbCl \quad BF_3 \quad P_4 \quad Br_2 \quad SF_2$$

$$2 \text{ د) } 4 \text{ ج) } 3 \text{ ب) } 1 \text{ الف) }$$

با در نظر گرفتن رابطه کلی $\frac{(1/07 \times 10^5) \gamma |Z_+||Z_-|}{r_+ + r_-}$ برای محاسبه انرژی شبکه که در آن γ برابر تعداد

یون ها، Z_+ و Z_- قدر مطلق بارهای مشبت و منفی و r_+ و r_- شعاع کاتیون و آنیون است، انرژی شبکه کدام ترکیب یونی از همه بیشتر است؟

($MgO = 212 \text{ pm}$ ، $CaF = 233 \text{ pm}$ ، $MgCl = 253 \text{ pm}$ ، $CsF = 300 \text{ pm}$)

$$CsF \text{ د) } MgCl_2 \text{ ج) } CaF_2 \text{ ب) } MgO \text{ الف) }$$

مَرْجِعُ الْمُوَزَّعَاتِ الْمُبَيَّنَاتِ عَلَيْهِ أَيْرَان

www.IRYSC.com

واکنش زیر در دمای K ۲۹۸ خود به خود انجام می‌شود. کدام گزینه در مورد آن درست است؟ IRYSC.COM (۲۹)



الف) $\Delta G > \Delta H$ ب) $\Delta S < 500 \text{ J/K}$ ج) $\Delta S = 700 \text{ J/K}$ د) $\Delta S > 735 \text{ J/K}$

گرمای سوختن بوتان (CH_4) و متان (C_4H_{10}) در شرایط یکسان به ترتیب برابر با -2878 و -890 کیلوژول بر مول می‌باشد. مقایسه‌ی قدر مطلق گرمای حاصل از سوختن یک گرم بوتان و یک گرم متان در شرایط داده شده کدام است؟ IRYSC.COM (۳۰)
 $(C = 12, H = 1)$

- الف) بوتان = متان
 ج) بوتان > متان
 د) به معلومات بیشتر نیاز است.

در کدام گزینه هر دو گونه، شکل هندسی مشابه دارند؟ IRYSC.COM (۳۱)

الف) CS_2, NO_2 ب) NH_3^-, O_3^- ج) BeF_2, OF_2 (کازی) د) BF_3, NF_3

انرژی سیستم تک الکترونی از رابطه‌ی زیر محاسبه می‌شود. انرژی یونش هیدروژن بر حسب کیلوژول بر مول کدام است؟ Z بار هسته و $N = 6.022 \times 10^{23}$ است. IRYSC.COM (۳۲)

$$E = -2.18 \times 10^{-18} \left(\frac{Z^2}{n^2} \right) \text{ J}$$

الف) 1.31×10^3 ب) 2.18×10^{-18} ج) 4.26×10^{-18} د) 2.62×10^3

X به گروه ششم جدول تناوبی تعلق دارد. در کدام مورد باری که به گونه‌ی مورد نظر نسبت داده شده نادرست است؟ IRYSC.COM (۳۳)

الف) HX^- ب) XO_3^{2-} ج) HXO_4^- د) XO_4^{3-}

ظرفیت گرمایی ویژه‌ی ($J \cdot g^{-1} \cdot K^{-1}$) آلومینیوم دو برابر ظرفیت گرمایی ویژه‌ی آهن است. نسبت ظرفیت گرمایی مولی آلومینیوم به ظرفیت گرمایی مولی آهن کدام است؟ IRYSC.COM (۳۴)
 $(Al = 27, Fe = 56)$

الف) ۲ ب) 0.964 ج) 2.074 د) ۱

عددهای کوانتمی الکترون آخرین لایه‌ی کدام دو گونه‌ی شیمیایی می‌تواند به صورت زیر باشد؟ IRYSC.COM (۳۵)

$$n = 3, l = 2, m_l = +2, m_s = -1/2$$

الف) $_{21}Fe, _{24}Cr^+$ ب) $_{20}Zn, _{23}As^{3-}$ ج) $_{21}Ga^{3+}, _{29}Cu^+$ د) $_{21}Sc^{3+}, _{25}Br^-$

اگر مایع مولکولی B دارای چگالی (ρ g/mol) و جرم مولی (M g/mL) باشد، تعداد مولکول‌های B در یک لیتر این مایع از کدام رابطه محاسبه می‌شود؟ N_A عدد آووگادرو است. IRYSC.COM (۳۶)

الف) $\frac{\rho \times 1000}{M \times N_A}$ ب) $\frac{1000 \times \rho \times N_A}{M}$ ج) $\frac{N_A \times \rho}{M \times 1000}$ د) $\frac{M \times \rho \times N_A}{1000}$

کدام ترتیب درست است؟ IRYSC.COM (۳۷)

- الف) شعاع یونی : $_{11}Na^+ > _{12}Mg^{2+} > _{13}Al^{3+}$
 ب) واکنش پذیری : $_2Li > _{11}Na > _{19}K > _{27}Rb$
 د) نقطه‌ی جوش : $H_2O > H_2Te > H_2Se > H_2S$

مَرْجِعُ أُمُوْرِ شَلَّهَيِ الْمُبَيَّنَاتِ عَلَيِ اِيَّاَن

www.IRYSC.com

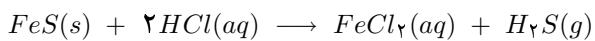
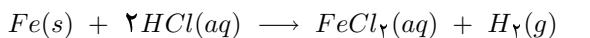
برای واکنش کامل ۵۰ میلی لیتر محلول سولفوریک اسید ۲٪ مولار به چند گرم $NaOH$ با درجهی خلوص ۸۰٪ نیاز است؟ IRYSC.COM (۳۸)

($Na = 23$, $O = 16$, $H = 1$)

- الف) ۲ ب) ۵٪
د) ۱ ج) ۸٪

یک نمونهی ۵ گرمی آهن(II) سولفید صنعتی که حاوی مقداری آهن فلزی است، با هیدروکلریک اسید واکنش داده می‌شود. حجم گاز هیدروژن تولید شده در شرایط استاندارد (STP) ۲٪ لیتر است. درصد خلوص آهن(II) سولفید FeS چه قدر است؟ IRYSC.COM (۳۹)

($Fe = 55/85$, $H = 1$, $S = 32$)



- الف) ۴۰ ب) ۱۰٪
د) ۹۰ ج) ۶٪

از احتراق ترکیب خالصی که شامل C , H و O است به وزن ۶٪ گرم در بمب گرماسنجی، مقدار $1/5144$ گرم H_2O و $2656/2656$ گرم CO_2 تولید شد. فرمول مولکولی این ترکیب کدام است؟ IRYSC.COM (۴۰)

($C = 12$, $H = 1$, $O = 16$)

- الف) C_2H_6O ب) C_4H_6O
د) C_7H_5O ج) C_6H_5O

از تجزیهی ۱۰ گرم کلسیم کربنات چند گرم جسم جامد بر جای می‌ماند در صورتی که بازده واکنش 40% باشد؟ IRYSC.COM (۴۱)

($Ca = 40$, $C = 12$, $O = 16$)

- الف) $1/26$ ب) $2/24$
د) $6/6$ ج) $8/24$

در کدام ترکیب همهی اتم‌ها به آرایش الکترونی گاز نجیب پس از خود رسیده‌اند؟ IRYSC.COM (۴۲)

- الف) NH_4Cl ب) SF_4
د) $AlCl_3$ ج) CaF_2

در محدودهی رنگ‌های مریخی، کدام نور کم ترین انرژی را دارد؟ IRYSC.COM (۴۳)

- الف) قرمز ب) زرد
د) بنفش ج) آبی

ظرفیت گرمایی ویژهی آب ۱۰ برابر ظرفیت گرمایی ویژهی آهن است. اگر ۲ کیلوگرم آب $20^{\circ}C$ را در یک کاسهی آهنهی ۱ کیلوگرمی با دمای $125^{\circ}C$ بریزیم و این دو همدما شوند، دمای نهایی چند C° می‌شود؟ (از مبادلهی گرما با محیط اطراف صرف نظر کنید). IRYSC.COM (۴۴)

- الف) $29/5$ ب) 25
د) $72/5$ ج) 55

کدام یک از عناصر زیر شبه فلز است؟ IRYSC.COM (۴۵)

- الف) Sn ب) Ga
د) Se ج) Ge

در کدام گونهی شیمیابی زیر زاویهی پیوند از همه بیشتر است؟ IRYSC.COM (۴۶)

- الف) $SOCl_2$ ب) $POCl_3$
د) NH_4^- ج) $COCl_2$

($H = 1$, $C = 12$, $N = 14$, $O = 16$)

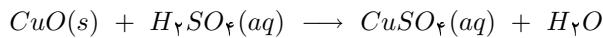
تعداد مولکول‌ها در کدام گزینه بیشترین است؟ IRYSC.COM (۴۷)

- الف) H_2O ب) $1/4$ گرم
د) ۲ گرم ج) $1/6$ گرم

مَرْجِعُ أَمْوَالِ الْمُبَايِدَاتِ عَلَيَّ اِنْدِرَانِ

www.IRYSC.com

(۴۸) از واکنش ۲۰ گرم مس(II) اکسید با مقدار استوکیومتری از محلول ۲۰٪ جرمی سولفوریک اسید، محلولی از مس(II) سولفات به دست آمده است. جرم آب موجود در محلول بر حسب گرم در پایان واکنش چه قدر است؟
 (تمام مس(II) سولفات به صورت محلول در آمده است.)
 $Cu = 64, S = 32, O = 16, H = 1$



- ۹۸ د) ۶/۹ ج) ۵/۴ ب) ۵/۲۴ الف) ۵/۱۰۲

(۴۹) انحلال پذیری KNO_3 در آب در دماهای $80^\circ C$ و $20^\circ C$ به ترتیب ۱۴۵ و ۲۷ گرم در ۱۰۰ گرم آب است.
 گرم از یک محلول سیرشده KNO_3 در دمای $80^\circ C$ را تا دمای $20^\circ C$ سرد می‌کنیم و محلول سیرشده‌ی جدیدی به وجود می‌آید. چند گرم KNO_3 تهشیش شده است؟

- ۲۳/۶ ب) ۶/۲۲ ج) ۸/۱۸ د) ۶/۲۶ الف) ۶/۲۳

(۵۰) هوا تقریباً شامل ۷۸٪ نیتروژن، ۲۱٪ اکسیژن و ۱٪ آرگون است. در دما و فشار یکسان، چگالی گاز CO_2 چند برابر چگالی هوا است؟

$$(N = 14, O = 16, Ar = 40, C = 12)$$

- ۵/۶۶ الف) ۱/۵ ج) ۱ د) ۳

(۵۱) از هر تن سنگ معدن آهن مورد استفاده در کارخانه ذوب آهن که فقط حاوی ۷۵٪ ترکیب Fe_2O_3 است، عملیاً ۲۷۰ کیلوگرم آهن به دست می‌آید. بازده کارخانه‌ی ذوب آهن حدوداً چند درصد است؟

$$(Fe = 56, O = 16)$$

- $$Fe_2O_3(s) + 4CO(g) \longrightarrow 3Fe(s) + 4CO_2(g)$$
- ۶۸ د) ۲/۳۲ ج) ۵۰ ب) ۵ الف) ۵/۲۵

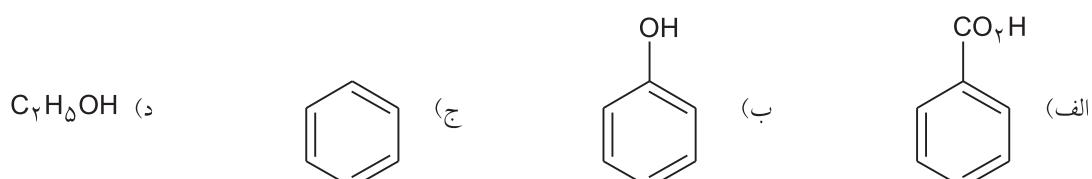
(۵۲) ترکیبی با فرمول بسته $C_4H_{10}O$ یک اتر است. برای این ترکیب با گروه عاملی اتری چند ساختار می‌توان رسم کرد؟

- ۲ الف) ۳ ب) ۵ ج) ۴ د) ۶

(۵۳) کدام روش برای جداسازی اجزای مخلوطی متشكل از نفتالن و ماسه مناسب‌تر است؟

- الف) به مخلوط آب اضافه کرده و سپس از صافی عبور می‌دهیم.
 ب) به مخلوط یک حلال آلی مناسب اضافه کرده و سپس از صافی عبور می‌دهیم.
 ج) به مخلوط آب و یک حلال آلی مناسب اضافه کرده و سپس از صافی عبور می‌دهیم.
 د) به مخلوط به کمک شعله حرارت می‌دهیم، نفتالن سوخته و جدا می‌شود.

(۵۴) حل پذیری کدام ترکیب در آب از همه کم‌تر است؟

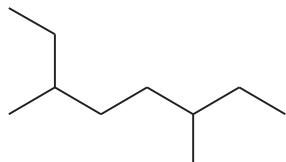


مَرْجَعُ أُمُوْرِ شَأْنِ الْمُهَيَادِهَاءِ عَلَيْهِ اِيْرَان

www.IRYSC.com

- ۵۵ میانگین انرژی جنبشی در یک گاز ایده‌آل به چه عاملی (عواملی) بستگی دارد؟
 د) دما، فشار و حجم ج) دما و حجم ب) فقط دما الف) دما و فشار

۵۶ نام درست ترکیب زیر کدام است؟ [IRYSC.COM](http://www.IRYSC.COM)



- الف) ۶,۳-دی‌متیل‌اکتان
 ج) ۶-اتیل-۳-متیل‌هپتان
 ب) ۲-اتیل-۵-متیل‌هپتان
 د) ۵,۲-دی‌اتیل‌هگزان

- ۵۷ تترا اتیل سرب به ترتیب چه اثری بر عدد اکтан و سرعت سوختن مولکول‌های راست زنجیر بنزین دارد؟
 الف) افزایش ، کاهش ب) افزایش ، افزایش ج) کاهش ، افزایش د) کاهش ، کاهش

- ۵۸ یک الکل سیر شده در شرایط مناسب به آلدھیدی با همان تعداد اتم کربن تبدیل و $\frac{3}{3}$ درصد از وزن آن کم می‌شود. این آلدھید کدام است؟ [IRYSC.COM](http://www.IRYSC.COM)

الف) C_2H_6O ب) CH_2O ج) C_4H_8O د) C_2H_4O

۵۹ کدام مولکول از همه قطبی‌تر است؟ [IRYSC.COM](http://www.IRYSC.COM)

- الف) $CH_3CH_2CH_2CHO$
 ج) CH_3CH_2COOH
 ب) $CH_3CH_2COCH_3$
 د) $CH_3CH_2OCH_2CH_3$

- ۶۰ افزودن سوخت‌های اکسیژن‌دار به بنزین هیدروکربنی معمولی به ترتیب اعداد اکтан را و تولید گازهای آلاینده را می‌دهد.

الف) کاهش ، کاهش ب) افزایش ، افزایش ج) کاهش ، افزایش د) افزایش ، کاهش

مَرْجُعٌ أَمْوَازِشُ الْمُبِيَادِهَاءِ عَلَهِ اِيَّاَن

www.IRYSC.com

دانش آموزانی که در آزمون های آنلاین مجازی سایت المپیاد های علمی ایران در سال ۱۳۸۸ شرکت کرده بودند، همگی بر این باور هستند که نکات تمام سوالات مرحله ای اول بیستمین دوره المپیاد شیمی در آزمون های آزمایشی سایت مطرح شده بود. منتظر آزمون های مفید تر در سال ۱۳۸۹ باشید.

کلید مرحله اول بیستمین المپیاد شیمی ایران

اول بهمن ماه هشتاد و هشت

۱	الف ب ج د	۲۱	الف ب ج د	۲۶	الف ب ج د	۳۱	الف ب ج د	۴۶
۲	الف ب ج د	۲۲	الف ب ج د	۲۷	الف ب ج د	۳۲	الف ب ج د	۴۷
۳	الف ب ج د	۲۳	الف ب ج د	۲۸	الف ب ج د	۳۳	الف ب ج د	۴۸
۴	الف ب ج د	۲۴	الف ب ج د	۲۹	الف ب ج د	۳۴	الف ب ج د	۴۹
۵	الف ب ج د	۲۵	الف ب ج د	۳۰	الف ب ج د	۳۵	الف ب ج د	۵۰
۶	الف ب ج د	۲۶	الف ب ج د	۳۱	الف ب ج د	۳۶	الف ب ج د	۵۱
۷	الف ب ج د	۲۷	الف ب ج د	۳۲	الف ب ج د	۳۷	الف ب ج د	۵۲
۸	الف ب ج د	۲۸	الف ب ج د	۳۳	الف ب ج د	۳۸	الف ب ج د	۵۳
۹	الف ب ج د	۲۹	الف ب ج د	۳۴	الف ب ج د	۳۹	الف ب ج د	۵۴
۱۰	الف ب ج د	۲۵	الف ب ج د	۴۰	الف ب ج د	۴۱	الف ب ج د	۵۵
۱۱	الف ب ج د	۲۶	الف ب ج د	۴۱	الف ب ج د	۴۲	الف ب ج د	۵۶
۱۲	الف ب ج د	۲۷	الف ب ج د	۴۲	الف ب ج د	۴۳	الف ب ج د	۵۷
۱۳	الف ب ج د	۲۸	الف ب ج د	۴۳	الف ب ج د	۴۴	الف ب ج د	۵۸
۱۴	الف ب ج د	۲۹	الف ب ج د	۴۴	الف ب ج د	۴۵	الف ب ج د	۵۹
۱۵	الف ب ج د	۳۰	الف ب ج د	۴۵	الف ب ج د	۴۶	الف ب ج د	۶۰

WWW.IRYSC.COM