

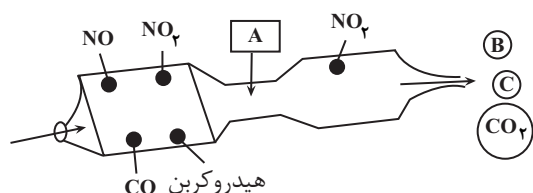
شیمی، راهی به سوی آینده‌ای روشن‌تر - شیمی ۳: صفحه‌های ۹۱ تا ۱۰۲

پیشروی نرمال

۱۱۱- کدام گزینه درست است؟

- (۱) از طیف‌سنجی فروسرخ می‌توان برای شناسایی آلاینده‌هایی مانند اکسیدهای نیتروژن در هواکره استفاده کرد.
- (۲) هوای آلوده حاوی آلاینده‌هایی است که برخی بی‌رنگ هستند و نمی‌توان به آسانی وجود آن‌ها را تشخیص داد.
- (۳) طول موج ریزموج‌ها از امواج رادیویی کمتر است و در حدود 10^{-1} متر است.
- (۴) هرگاه یک نمونه ماده در برابر پرتوهای الکترومغناطیسی قرار گیرد، قطعاً گستره‌ی معینی را جذب و پرتوهای باقی‌مانده را بازتاب می‌کند یا عبور می‌دهد.

۱۱۲- اگر شکل زیر، طراحی از یک مبدل کاتالیستی در خودروهای دیزلی را نشان دهد، پاسخ درست پرسش‌های (الف)، (ب) و (پ) به ترتیب از راست به چپ در کدام گزینه آمده است؟



الف) نام ماده‌ی موجود در مخزن A چیست؟

ب) فرمول شیمیایی گازهای خروجی B و C کدام است؟

پ) نسبت ضریب H_2O به NO_2 در معادله‌ی واکنش موازنه شده انجام گرفته در این مبدل کدام است؟

(۱) نیترات - N_2 و H_2O - ۳

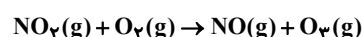
(۲) نیترات - NO و H_2O - $\frac{3}{2}$

(۳) آمونیاک - NO و H_2O - ۳

(۴) آمونیاک - N_2 و H_2O - ۳

۱۱۳- با توجه به واکنش کلی تولید اوزون تروپوسفری، اگر $9/03 \times 10^{22}$ مولکول اوزون تولید شده باشد، چند لیتر گاز اکسیژن در شرایط STP

مصرف شده است و با انجام این واکنش، رنگ هوای آلوده‌ی کلان شهرها چه تغییری می‌کند؟ ($O = 16, N = 14 : g.mol^{-1}$)



(۱) ۳۳/۶ - کم رنگ‌تر می‌شود. (۲) ۳/۳۶ - کم رنگ‌تر می‌شود.

(۳) ۳۳/۶ - پررنگ‌تر می‌شود. (۴) ۳/۳۶ - پررنگ‌تر می‌شود.

۱۱۴- اگر جدول زیر برخی داده‌ها برای واکنش میان گازهای هیدروژن و اکسیژن را در دمای $25^\circ C$ نشان دهد، نقش جرقه در آزمایش (۲) و نقش

توری پلاتینی در آزمایش (۴) به ترتیب از راست به چپ کدام است و توصیف کیفی سرعت کدام دو آزمایش، مشابه هم‌دیگر هستند؟

شماره آزمایش	شرایط آزمایش
۱	بدون حضور کاتالیزگر
۲	ایجاد جرقه در مخلوط
۳	در حضور پودر روی
۴	در حضور توری پلاتینی

(۱) تأمین انرژی فعالسازی واکنش - کاتالیزگر - واکنش‌های «۲» و «۴»

(۲) تأمین انرژی فعالسازی واکنش - کاتالیزگر - واکنش‌های «۳» و «۴»

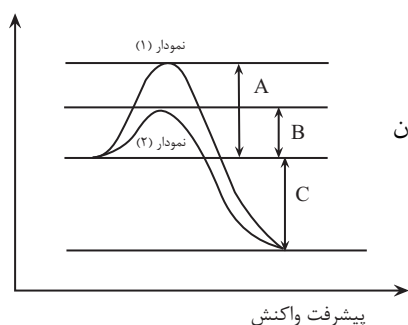
(۳) کاتالیزگر - تأمین انرژی فعالسازی واکنش - واکنش‌های «۳» و «۴»

(۴) کاتالیزگر - کاتالیزگر - واکنش‌های «۲» و «۴»

۱۱۵- در بدن انسان مجموعه‌ای از واکنش‌های پیچیده در حضور آنزیم‌های ویژه به سرعت انجام می‌شود. با توجه به نمودارهای زیر که واکنش

اکسایش گلوکز در حضور و عدم حضور یک آنزیم را نشان می‌دهند، کدام گزینه به نادرستی بیان شده است؟

انرژی (kJ)



(۱) نمودار (۱) نشان‌دهنده انجام این واکنش با سرعت کمتر است.

(۲) در حضور آنزیم‌های ویژه، انرژی فعالسازی این واکنش به اندازه اختلاف A و B کاهش می‌یابد.

(۳) نشان‌دهنده ΔH انجام این واکنش است.

(۴) $|B| + |C|$ ، نشان‌دهنده مجموع انرژی فعالسازی این واکنش و انرژی آزاد شده طی این واکنش بدون حضور آنزیم است.

۱۱۶- با توجه به عبارت‌های داده شده که مربوط به دو واکنش فرضی A و B است، پاسخ صحیح پرسش‌های (الف)، (ب) و (پ) به ترتیب در کدام

گزینه آمده است؟

(I) در واکنش A مجموع آنتالپی پیوند واکنش‌دهنده‌ها، کوچکتر از مجموع آنتالپی پیوند فراورده‌هاست.

(II) در واکنش B، پایداری فراورده‌ها کمتر از واکنش‌دهنده‌هاست.

(III) واکنش A در دمای اتاق انجام می‌شود در حالی که واکنش B در این دما انجام نمی‌شود.

الف) سرعت کدام واکنش بیشتر است؟

ب) اگر در واکنش B از کاتالیزگر استفاده شود، سرعت واکنش چه تغییری می‌کند؟

پ) اگر در واکنش B از کاتالیزگر استفاده شود، ΔH واکنش چه تغییری می‌کند؟

(۱) A - افزایش می‌یابد - افزایش می‌یابد.

(۲) B - کاهش می‌یابد - افزایش می‌یابد.

(۳) A - افزایش می‌یابد - تغییری نمی‌کند.

(۴) B - افزایش می‌یابد - تغییری نمی‌کند.

۱۱۷- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

الف) فناوری تصفیه آب نقش چشمگیری در تأمین غذای جمعیت جهان دارد.

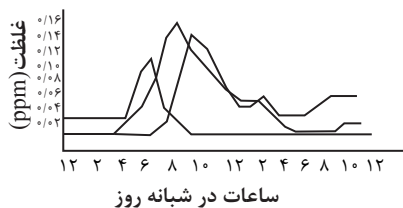
ب) فناوری تولید بنزین به حمل و نقل سرعت بخشید و آلودگی ناشی از مبدل‌های کاتالیستی را کاهش داد.

پ) فناوری شناسایی و تولید مواد بی‌حس‌کننده و آنتی‌بیوتیک راه را برای جراحی‌های گوناگون هموار کرد.

ت) مواد عایق گرما بعد از ویتامین A و اوره و با استفاده از فناوری‌های شیمیایی تهیه شده است.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۱۸- با توجه به نمودار رو به رو که غلظت برخی آلاینده‌ها را در نمونه‌ای از هوای یک شهر بزرگ نشان می‌دهد عبارت کدام گزینه درست است؟



(۱) به ازای طی مسافت معین توسط یک خودرو، جرم C_xH_y تولید شده کمتر از جرم آلاینده‌ای است که بین

ساعت ۶ تا ۸ صبح به بیشترین مقدار خود می‌رسد.

(۲) در یک شبانه‌روز با افزایش غلظت اوزون غلظت NO کاهش می‌یابد.

(۳) غلظت گاز NO_2 در همه ساعات شبانه‌روز از غلظت گازهای NO و O_3 بیشتر است.

(۴) در میان آلاینده‌های NO و NO_2 و O_3 ، نیتروژن دی‌اکسید زودتر از بقیه به میزان حداکثر خود

می‌رسد.

۱۱۹- کدام موارد از عبارت‌های زیر درست‌اند؟

(آ) گاز هیدروژن برخلاف فسفر سفید در هوا و در دمای اتاق می‌سوزد و واکنش سوختن آن گرماده است.

(ب) برخی واکنش‌ها در صنعت فقط در دما و فشار بالا انجام می‌شوند و تولید فراورده‌ها در آنها صرفه اقتصادی ندارد.

(پ) کاتالیزگر در هر واکنش شیمیایی با کاهش انرژی فعالسازی، سرعت واکنش را افزایش می‌دهد اما آنتالپی واکنش ثابت می‌ماند.

(ت) سرعت واکنش $A_2(g) + B_2(g) \rightarrow 2AB(g)$ در دمای $200^\circ C$ در مقایسه با دمای $50^\circ C$ بیشتر است زیرا در دمای بالاتر انرژی فعالسازی واکنش کمتر بوده و آسان‌تر تأمین می‌شود.

(۱) آ، ب (۲) ب، پ (۳) آ، ت (۴) پ، ت

۱۲۰- اختلاف سطح انرژی فرآورده‌ها در دو واکنش فرضی تا قله نمودار «انرژی پیشرفت» واکنش برابر 90 kJ و اندازه آنتالپی هر دو واکنش برابر 60 kJ است. نسبت E_a واکنش گرماگیر به E_a واکنش گرماده کدام است؟

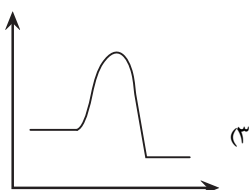
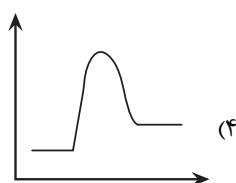
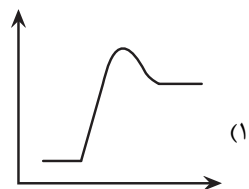
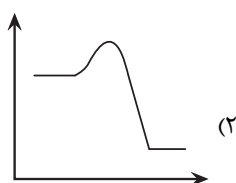
(۱) ۵

(۲) $\frac{1}{5}$

(۳) ۳

(۴) $\frac{1}{3}$

۱۲۱- در یک واکنش فرضی، روابط $(\text{رفت}) E_a = n.E_a$ و $|\Delta H| = m.E_a$ برقرار است. اگر $mn < 1$ باشد، کدام نمودار «انرژی - پیشرفت واکنش» را نمی‌توان به این واکنش نسبت داد؟



۱۲۲- در ارتباط با مبدل کاتالیستی خودروهای بنزینی و واکنش‌های انجام گرفته در آن، کدام گزینه نادرست است؟

(۱) تمامی واکنش‌های انجام گرفته در آن از نوع اکسایش - کاهش و گرماده می‌باشد.

(۲) از جنس سرامیک بوده و فلزهای رودیم (Rh)، پالادیم (Pd) و پلاتین (Pt) روی سطح آن قرار می‌گیرند.

(۳) میزان آلاینده خروجی از آنها ارتباطی با مدت زمان فعالیت آنها ندارد.

(۴) مقایسه میزان کاهش آلاینده‌ها به ازای هر کیلومتر بر حسب گرم به صورت $NO < C_xH_y < CO$ است.

۱۲۳- با توجه به جدول زیر، اگر در شهری روزانه ده هزار خودرو به طور میانگین ۵۰ کیلومتر مسافت پیمایند پس از ورود آلاینده‌های حاصل به هوا به تقریب چند تن آلاینده گازی قهوه‌ای رنگ تولید می‌شود؟ ($C=12, H=1, N=14, O=16 : g.mol^{-1}$) (بازده درصدی واکنش تولید آلاینده گازی قهوه‌ای رنگ در هوا را ۷۵ درصد در نظر بگیرید.)

فرمول شیمیایی آلاینده	مقدار آلاینده به ازای طی یک کیلومتر (گرم)
CO	۵/۹۹
C_xH_y	۱/۶۷
NO	۱/۰۴

(۱) ۰/۶

(۲) ۰/۸

(۳) ۰/۵

(۴) ۰/۷

۱۲۴- کدام گزینه نادرست است؟

- (۱) در نمودار زمانی تولید فراورده حاصل از فناوری‌های شیمیایی ابتدا آمونیاک و سپس اوره تولید شد.
 (۲) بین آلاینده‌های خارج شده از اگزوز خودروها، ۳ مولکول گازی دو اتمی وجود دارد.
 (۳) هوای آلوده کلانشهرها علاوه بر مخلوطی از گازهای گوناگونی که به طور یکنواخت در هواکره پخش شده‌اند حاوی گازهای آلاینده‌ای مثل کربن مونوکسید و اوزون و ذره‌های معلق و مواد آلی فرار است.
 (۴) در واکنش مصرف گاز عامل قهوه‌ای بودن هوای آلوده و تولید گاز اوزون در دو طرف معادله شیمیایی ماده با تک الکترون جفت نشده وجود دارد.

۱۲۵- کدام موارد صحیح هستند؟

- الف) هر گروه عاملی تنها گستره معین و منحصر به فردی از پرتوهای فروسرخ را جذب می‌کند.
 ب) از هر هم کنش پرتوهای فرابنفش و نور مرئی می‌توان برای شناسایی برخی مولکول‌ها در فضای بین ستاره‌ای استفاده کرد.
 ج) یک نمونه ماده که ناحیه‌ای از نور مرئی با طول موج بین ۶۰۰ تا ۷۰۰ نانومتر را جذب کرده است به رنگ قرمز دیده می‌شود.
 د) دستگاه ام. آر. ای نمونه‌ای از کاربرد طیف‌سنجی در علم پزشکی است.

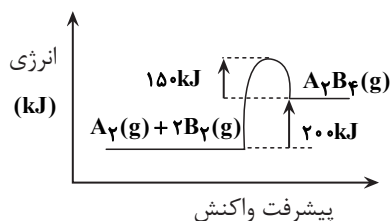
(۱) الف و ب (۲) ج و د (۳) الف و د (۴) ب و ج

۱۲۶- چه تعداد از عبارتهای زیر نادرست است؟

- اگر انرژی فعال‌سازی یک واکنش شیمیایی تأمین نشود، مواد واکنش‌دهنده آن واکنش به صورت دست نخورده باقی می‌مانند.
 - اگر انرژی فعال‌سازی یک واکنش بیشتر از واکنش دیگر باشد، آن واکنش در شرایط دشوارتر و در دمای بالاتری انجام می‌شود.
 - در واکنش‌های گرماده، مقدار انرژی فعال‌سازی واکنش الزاماً بیشتر از مقدار قدرمطلق ΔH آن واکنش است.
 - انرژی فعال‌سازی هر واکنش گازی در جهت رفت، از مجموع آنتالپی پیوند مواد واکنش‌دهنده بیشتر است.

(۱) صفر (۲) یک (۳) دو (۴) سه

۱۲۷- با توجه به واکنش زیر، کدام گزینه صحیح است؟



- (۱) با دادن ۲۰.۰ kJ انرژی این واکنش انجام می‌شود.
 (۲) به ازای مصرف ۲ مول A_2 ، ۳۰.۰ kJ انرژی مصرف می‌شود.
 (۳) مجموع آنتالپی پیوند فراورده‌ها به اندازه ۲۰.۰ kJ بیشتر از واکنش‌دهنده‌هاست.
 (۴) با استفاده از کاتالیزگر E_a می‌تواند به ۲۲.۰ kJ برسد.

۱۲۸- در واکنش گاز CO و O_۲، اختلاف بالاترین و پایین‌ترین نقطه در نمودار انرژی - پیشرفت برابر با ۹۰۰ کیلوژول می‌باشد. در صورتی که به ازای تولید ۶/۰۲×۱۰^{۲۳} پیوند دوگانه در فراورده حاصل، گرمای آزاد شده ۱۴۱/۵ کیلوژول باشد، انرژی فعال‌سازی رفت این واکنش چند کیلوژول می‌باشد؟

- (۱) ۵۶۶
(۲) ۳۳۴
(۳) ۶۱۷
(۴) ۲۸۳

۱۲۹- کدام گزینه نادرست است؟

- (۱) علامت ΔH واکنش حذف آلاینده‌های CO و NO در مبدل‌های کاتالیستی خودروهای بنزینی، مشابه هم است.
(۲) مبدل کاتالیستی خودروهای دیزلی برخلاف خودروهای بنزینی، دارای دو محفظه می‌باشد.
(۳) مبدل‌های کاتالیستی در خروجی اگزوز خودروها نصب می‌شوند تا میزان آلاینده‌ها را کاهش دهند.
(۴) در واکنش حذف اکسیدهای نیتروژن در مبدل کاتالیستی خودروهای دیزلی، گاز آمونیاک در نقش کاهنده عمل می‌کند.
- ۱۳۰- کدام یک از گزینه‌های زیر در مورد مقایسه مبدل‌های کاتالیستی در خودروهای بنزینی و دیزلی به درستی بیان شده است؟

- (۱) تنوع گازهای ورودی به مبدل‌ها در خودروهای بنزینی بیشتر از خودروهای دیزلی است.
(۲) در این مبدل‌ها توده‌های فلزی با قطر ۲ تا ۱۰ میلی‌متر وجود دارند.
(۳) در هر دو نوع مبدل گاز NO در نهایت به گاز نیتروژن تبدیل می‌شود.
(۴) در بین گازهای خروجی هر ۲ نوع خودرو، ترکیبی با پیوند ۳ گانه دیده می‌شود.

شیمی، راهی به سوی آینده‌ای روشن‌تر - شیمی ۳: صفحه‌های ۱۱۱ تا ۱۲۳

پیشروی سریع

۱۳۱- با توجه به واکنش زیر که مربوط به اکسایش پارازایلن در حضور پتاسیم پرمنگنات است، کدام موارد از مطالب زیر درست است؟



- (آ) در این واکنش یون پرمنگنات (MnO_۴⁻) به منگنز (IV) اکسید تبدیل می‌شود و به ازای مصرف هر مول پتاسیم پرمنگنات، عدد اکسایش منگنز ۳ واحد تغییر می‌کند.
(ب) با استفاده از اکسیژن هوا و کاتالیزگرهای مناسب می‌توان بازده این واکنش را بالا برد.
(پ) به ازای تولید ۳۳/۲ گرم اسید دو عاملی در این واکنش، باید ۱/۲ مول الکترون بین گونه‌های اکسنده و کاهنده مبادله شود.
(ت) تعداد جفت الکترون‌های ناپیوندی در ماده آلی تولید شده، دو واحد از تعداد اتم‌های هیدروژن آن بیشتر است.
- (۱) فقط آ، ب (۲) ب، پ، ت (۳) آ، پ (۴) آ، ب، ت

۱۳۲- از واکنش ۶ میلی‌لیتر محلول اتانویک اسید ۷۵ درصد جرمی با چگالی ۱/۲ g.mL⁻¹ با مقدار کافی اتانول، ۵/۹۴ گرم از یک ماده پرکاربرد شیمیایی بدست می‌آید. بازده درصدی واکنش و کاربرد این حلال در کدام گزینه به درستی آمده است؟

(C = ۱۲, O = ۱۶, H = ۱ : g.mol⁻¹)

- (۱) ۸۰- حلال چسب (۲) ۷۵- ضد عفونی کننده
(۳) ۷۵- حلال چسب (۴) ۸۰- ضد عفونی کننده

۱۳۳- کدام گزینه نادرست است؟

- (۱) PET در شرایط مناسب با متانول واکنش می‌دهد و به مواد مغیدی تبدیل می‌شود.
- (۲) بخش قابل توجهی از گاز متان را در میدان‌های گازی برای افزایش ایمنی می‌سوزانند.
- (۳) مونومرهای سازنده PET، اتیلن گلیکول و ترفتالیک اسید است که در نفت خام وجود دارد.
- (۴) در صنعت، متانول را از واکنش گاز کربن مونوکسید و گاز هیدروژن در شرایط مناسب و در حضور کاتالیزگر تولید می‌کنند.

۱۳۴- کدام گزینه نادرست است؟

- (۱) به کمک شیمی سبز می‌توان پلیمرهایی تولید کرد که برخلاف پلیمرهای سنتزی، ماندگاری زیادی نداشته باشند و راحت‌تر تجزیه شوند.
- (۲) از جمله ویژگی‌هایی که سبب محبوبیت پلاستیک‌ها شده می‌توان به غیر قابل نفوذ بودن در برابر هوا و مقاومت در برابر خوردگی اشاره نمود.
- (۳) اگر تولید و بازیافت پلاستیک‌ها کنترل نشود میزان تولید آن‌ها در سال‌های آتی با شیب بسیار بیشتری نسبت به گذشته افزایش می‌یابد.
- (۴) ظروفی که از پلی اتیلن ترفتالات تولید می‌شوند توانایی بازیافت ندارند.

۱۳۵- چند مورد از عبارت‌های زیر درست است؟

- (آ) اتیلن گلیکول، الکلی دو عاملی است که در واکنش با ترفتالیک اسید در شرایط مناسب، پلی اتیلن ترفتالات را سنتز می‌کند.
- (ب) یون پرمنگنات در واکنش با پارازایلن، نقش اکسنده دارد و تغییر عدد اکسایش اتم منگنز در این واکنش برابر یک واحد است.
- (پ) در واکنش: $\text{CO(g)} + 2\text{H}_2\text{(g)} \longrightarrow \text{CH}_3\text{OH(l)}$ ، عدد اکسایش اتم کربن کاهش یافته و ترکیب CO اکسنده است.
- (ت) کاتالیزگر در واکنش شیمیایی با کاهش انرژی فعال‌سازی، سرعت واکنش را افزایش می‌دهد اما ΔH را تغییر نمی‌دهد.

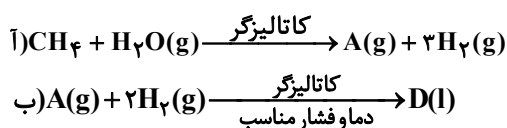
(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۳۶- کدام یک از مطالب زیر در رابطه با نمودار زیر و مواد موجود در آن نادرست بیان شده است؟



- (۱) گونه اکسنده استفاده شده در واکنش «ب» می‌تواند با گونه اکسنده استفاده شده در واکنش «الف» مشابه باشد.
- (۲) واکنش ماده C با اتیلن گلیکول، همانند واکنش تبدیل ماده B به C از نوع اکسایش - کاهش است.
- (۳) در واکنش «الف» همانند واکنش «ب» عدد اکسایش دو اتم کربن از واکنش دهنده‌ها افزایش می‌یابد.
- (۴) نوع اتم‌های موجود در ساختار ترکیب‌های A و B مشابه اتم‌های موجود در ساختار نفتالن است.

۱۳۷- با توجه به واکنش‌های زیر، کدام گزینه نادرست است؟



- (۱) تغییر عدد اکسایش کربن در واکنش (آ) برابر ۶ است.
- (۲) پایداری گاز A از پایداری گاز کربن دی‌اکسید کمتر است.
- (۳) گاز A در واکنش (ب) نقش کاهنده را دارد.
- (۴) نیروی غالب بین مولکولی در ترکیب D از نوع پیوند هیدروژنی است و به هر نسبتی در آب حل می‌شود.

۱۳۸- همه مطالب زیر درست‌اند، به جز . . .

- (۱) برای سنتز یک استر می‌توان از واکنش یک اسیدآلی با یک الکل در شرایط مناسب بهره برد.
- (۲) مواد خام، موادی مانند نمک، فلزها، نفت خام و هوا هستند که فراوری نشده‌اند و با استفاده از آن‌ها می‌توان مواد شیمیایی جدید تولید کرد.
- (۳) تولید یک ماده آلی جدید می‌تواند با تغییر ساختار یا ایجاد یک یا چند گروه عاملی همراه باشد.
- (۴) فناوری را می‌توان به کار بردن دانش برای حل یک مسئله در صنعت یا زندگی روزانه برای رسیدن به هدفی خاص دانست.

۱۳۹- از کاربردهای کلرواتان و اتیل استات به ترتیب می‌توان به اشاره کرد.

- (۱) افشانه بی‌حس کننده موضعی – حلال چسب
- (۲) ضدعفونی کننده – حلال چسب
- (۳) ضدعفونی کننده – افشانه بی‌حس کننده موضعی
- (۴) حلال چسب – افشانه بی‌حس کننده موضعی

۱۴۰- کدام گزینه صحیح نیست؟

- (۱) بطری آب از پلیمری به نام پلی اتیلن ترفتالات ساخته می‌شود.
- (۲) اتیلن گلیکول در نفت خام وجود ندارد.
- (۳) اگر ۲ مولکول اتیلن گلیکول یکی در میان با دو مولکول ترفتالیک اسید واکنش استری شدن را انجام دهند، ۴ مولکول آب آزاد می‌شود.
- (۴) ترفتالیک اسید را از مواد خامی که از نفت خام به دست می‌آید می‌توان سنتز کرد.

پوشاک، نیازی پایان‌ناپذیر-شیمی ۲: صفحه‌های ۹۷ تا ۱۲۱

۱۴۱- کدام عبارت صحیح است؟

- (۱) هر ترکیب شیمیایی که در ساختار خود پیوند دوگانه کربن – کربن $(C=C)$ در زنجیره کربنی داشته باشد، می‌تواند در هر نوع واکنش پلیمری شدن شرکت کند.
- (۲) تفلون نقطه ذوب بالایی دارد، در برابر گرما مقاوم است، از نظر شیمیایی بی‌اثر است و در حلال‌های آلی حل می‌شود.
- (۳) انسولین همانند سلولز درشت مولکول بوده و برخلاف نشاسته گندم جرم مولی بسیار زیادی دارد.
- (۴) هرگاه گاز اتن را در فشار بالا گرما دهیم، جامد سفیدرنگی به دست می‌آید.

۱۴۲- در یک نمونه پلی سیانواتن، جرم اتم‌های کربن، ۱۷۶ گرم بیشتر از جرم اتم‌های نیتروژن است. جرم این نمونه چند گرم است؟

$$(H = 1, C = 12, N = 14 : g.mol^{-1})$$

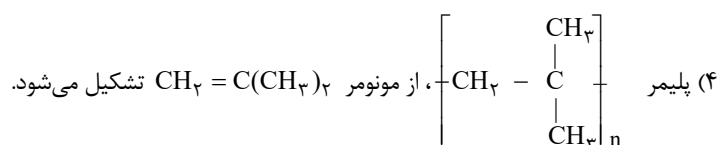
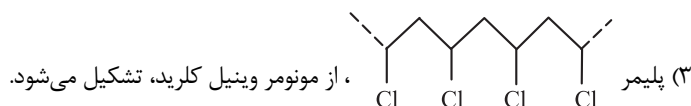
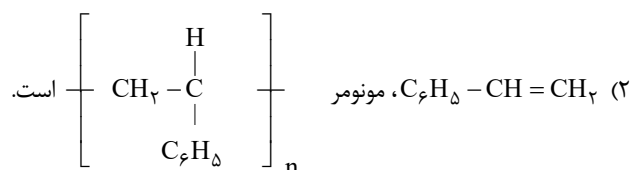
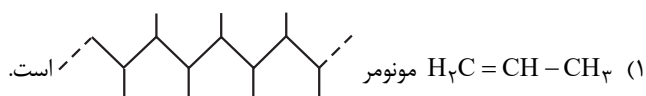
۱۰۶ (۱)

۲۱۲ (۲)

۳۱۸ (۳)

۴۲۴ (۴)

۱۴۳- کدام مطلب نادرست است؟

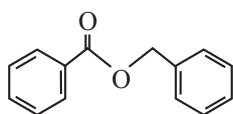


۱۴۴- کدام مورد نادرست است؟

- (۱) تفاوت شمار اتم‌ها در ساختار اسید سازنده و ساختار الکل سازنده استر یک عاملی موجود در موز، برابر ۱۰ است.
 - (۲) مولکول‌های الکل دارای حداکثر ۵ اتم کربن به هر نسبتی در آب حل می‌شوند و نیروی بین مولکولی غالب آنها از نوع پیوند هیدروژنی است.
 - (۳) هر سه نوع ویتامین «آ»، «ث» و «دی» برخلاف ویتامین «کا» دارای گروه عاملی مشابه با گروه عاملی ۱- پروپانول هستند.
 - (۴) از سوختن کامل یک مول استیک اسید، ۲ مول آب و ۲ مول کربن دی اکسید به وجود می‌آید.
- ۱۴۵- ۵/۲ گرم استر از واکنش یک الکل با ۰/۰۵ مول استیک اسید به دست می‌آید. در صورتی که بازده واکنش ۸۰ درصد باشد، اختلاف شمار اتم‌های هیدروژن و کربن در الکل موردنظر کدام است؟ (فراورده دیگر واکنش الکل با اسید H_2O است.)

$$(H = 1, C = 12, O = 16 : g.mol^{-1})$$

- (۱) ۵
- (۲) ۶
- (۳) ۷
- (۴) ۸



۱۴۶- چند مورد از مطالب زیر درباره استری با ساختار زیر درست است؟ ($H = 1, C = 12, O = 16 : g.mol^{-1}$)

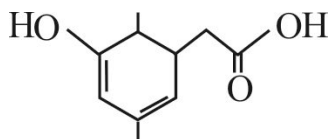
- تفاوت جرم مولی اسید و الکل سازنده آن برابر ۱۴ گرم بر مول است.
- ویژگی چربی دوستی الکل سازنده آن از ۱- پنتانول بیشتر است.
- اختلاف شمار اتم‌های کربن و هیدروژن در فرمول مولکولی این استر برابر ۲ است.
- هر مول از آن برای سوختن کامل، به ۱۶ مول گاز اکسیژن نیاز دارد.

- (۱) ۱
- (۲) ۲
- (۳) ۳
- (۴) ۴

۱۴۷- همه گزینه‌های زیر درباره متیل آمین درست اند، بجز گزینه ($H = 1, N = 14, C = 12 : g.mol^{-1}$)

- (۱) تفاوت جرم مولی آن با جرم مولی دومین عضو خانواده آلکان‌ها برابر ۱ گرم بر مول است.
- (۲) شمار جفت الکترون‌های پیوندی آن ۶ برابر شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی است.
- (۳) نوع اتم‌های سازنده آن با نوع اتم‌های سازنده کولار مشابه است.
- (۴) ساده‌ترین آمین است و بوی ماهی به دلیل وجود این ترکیب و برخی آمین‌های دیگر است.

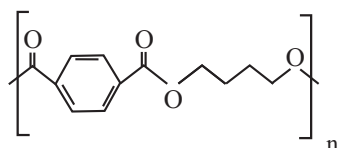
۱۴۸- چه تعداد از عبارت‌های زیر در مورد مولکول مقابل درست است؟ ($H=1, O=16: g.mol^{-1}$)



- نسبت تعداد اتم‌های هیدروژن به اتم‌های کربن در آن برابر ۱/۴ است.
- قادر به تشکیل پیوند هیدروژنی است و دارای یک گروه هیدروکسیل است.
- می‌تواند در واکنش تولید پلی‌استر به کار رود و در دسته آروماتیک‌ها جای ندارد.
- از سوختن کامل ۰/۲ مول از آن ۲۸/۸g بخار آب تولید می‌شود.

۱ (۴) ۲ (۳) ۳ (۲) ۴ (۱)

۱۴۹- پلی‌بوتیلن ترفتالات به دلیل مقاومت در برابر کشیدگی و خاصیت کشسانی بالا در صنایع نساجی کاربرد دارد. با توجه به ساختار این پلیمر



کدام مطلب نادرست است؟

($C=12, H=1, O=16: g.mol^{-1}$)

- (۱) تفاوت جرم مولی دی‌الکل سازنده آن با بوتان، با جرم مولی گاز اکسیژن برابر است.
- (۲) نوعی پلی‌استر است و شمار پیوندهای $C-H$ در هر واحد تکرارشونده آن، ۱/۷۵ برابر شمار این پیوندها در نفتالن است.
- (۳) فرمول مولکولی دی‌اسید سازنده آن $C_8H_6O_4$ است و هر مول از آن با ۲ مول اتانول به طور کامل واکنش می‌دهد.
- (۴) شمار اتم‌های کربن دی‌الکل سازنده آن با شمار اتم‌های کربن سنگین‌ترین آلکان گازی در دمای اتاق، برابر است.

۱۵۰- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- لباس‌های پلی‌استری به دلیل داشتن ساختاری شبیه آلکان‌ها، سیر شده‌اند و پوسیده نمی‌شوند.
- تولید و استفاده از پلیمرهای ماندگار از نگاه پیشرفت پایدار الگوی مصرف مطلوبی نیست.
- پلی‌استرها نمونه‌ای از پلیمرهای ماندگار هستند.
- پلیمری که مونومر آن در شیر ترش شده وجود دارد، امکان تبدیل به کود را دارد.

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

۱۵۱- کدام عبارت درست است؟

- (۱) میان یون ها و مولکول های آب، پیوند یونی برقرار می شود و انحلال صورت می گیرد.
- (۲) در محلول سدیم کلرید در آب، یون های کلرید با مولکول های آب از طرف اکسیژن، جاذبه برقرار می کنند.
- (۳) از انحلال هر مول سدیم سولفات در آب، یون های آبپوشیده بیشتری نسبت به انحلال هر مول سدیم فسفات تولید می شود.
- (۴) در فرایند انحلال ترکیب یونی در آب، ماده حل شونده ویژگی ساختاری خود را حفظ نمی کند.

۱۵۲- چند مورد از موارد زیر صحیح اند؟

- آب فراوان ترین و رایج ترین حلال در طبیعت و صنعت و آزمایشگاه است.
- آب می تواند همه ترکیبات یونی و برخی از مواد مولکولی را در خود حل کند.
- هگزان دارای مولکول های ناقطبی می باشد که در مجموع گشتاور دو قطبی آن ها عدد منفی می باشد.
- مخلوط حاصل از استون و آب، برخلاف مخلوط ید و هگزان یک مخلوط همگن می باشد.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۵۳- کدام مورد زیر درست است؟

- (۱) یخ ساختار سه بعدی دارد و در آن هر مولکول آب به چهار مولکول دیگر آب با پیوند اشتراکی متصل است.
- (۲) مولکول های آب و هیدروژن سولفید، مولکول های خمیده و قطبی هستند و هیدروژن سولفید با جرم مولی بیشتر، نقطه جوش بالاتری دارد.
- (۳) مولکول هایی که در آن ها اتم هیدروژن با اتم هایی مثل فلئور و اکسیژن پیوند دارد، نقطه جوش بالاتری از ترکیب های هیدروژن دار عناصر هم گروه خود دارند.
- (۴) ترتیب نقطه جوش ترکیبات هیدروژن دار سه عنصر اول گروه ۱۵ جدول تناوبی به صورت: $\text{AsH}_3 > \text{PH}_3 > \text{NH}_3$ است.

۱۵۴- در محلول سیر شده سرب (II) نیترات در دماهای 15°C و 25°C نسبت جرم نمک به جرم محلول به ترتیب $\frac{1}{3}$ و $\frac{3}{8}$ است. در چه دمایی

درصد جرمی محلول سیر شده برابر ۵۰ است؟ (انحلال پذیری این نمک خطی است.)

(۱) ۱۰۰

(۲) ۶۵

(۳) ۷۵

(۴) ۹۵

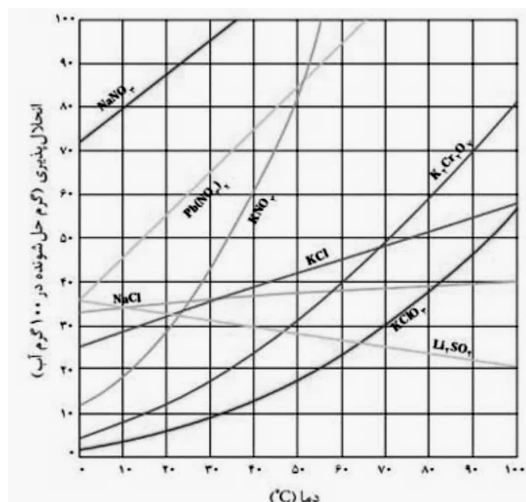
۱۵۵- کدام گزینه نادرست است؟

- (۱) مقایسه $\text{H}_2\text{O}(g) > \text{H}_2\text{O}(l) > \text{H}_2\text{O}(s)$ برای شمار پیوندهای هیدروژنی در حالت های مختلف آب درست است.
- (۲) با افزودن باریم سولفات به آب قدرت نیروی جاذبه یون دو قطبی در مخلوط پایانی بیشتر از میانگین قدرت یونی در ترکیب باریم سولفات و جاذبه هیدروژنی در آب می شود.
- (۳) انحلال استون در آب باعث می شود که در ذرات حل شونده نیروهای واندروالسی از بین برود.
- (۴) اتانول، استون و هگزان اگر به عنوان حلال استفاده شوند به محلول حاصل، محلول غیر آبی گفته می شود.

۱۵۶- با توجه به نمودار رو به رو اگر محلولی سیر شده از $K_2Cr_2O_7$ که دارای 300 گرم آب می باشد. را از دمای $0^\circ C$ تا دمای $15^\circ C$ سرد کنیم؛

شمار اتم های اکسیژن در رسوب به دست آمده برابر با $1/806 \times 10^{24}$ می باشد. θ به تقریب چند درجه سلسیوس است و درصد جرمی

محلول سیر شده این نمک در دمای $41^\circ C$ به تقریب کدام است؟ (گزینه ها را از راست به چپ بخوانید؛ $Cr = 52, K = 39, O = 16: g.mol^{-1}$)



(۱) ۷۲، ۲۰

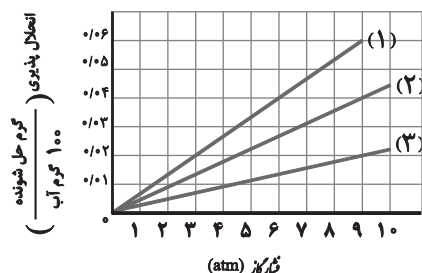
(۲) ۷۲، ۲۵

(۳) ۶۷، ۲۰

(۴) ۶۷، ۲۵

۱۵۷- با توجه به نمودار داده شده که انحلال پذیری گازهای O_2 ، N_2 و NO را نشان می دهد، کدام مطلب زیر نادرست است؟

($N = 14, O = 16 g.mol^{-1}$)



(۱) نمودار (۲)، انحلال پذیری ماده ای را نشان می دهد که گشتاور دو قطبی برابر صفر دارد و در ساختار لوویس خود ۴ جفت الکترون ناپیوندی دارد.

(۲) برای مولکول ناقطبی CO_2 ، شیب خط به یقین از نمودار گازهای داده شده بیشتر است.

(۳) در فشار $4/5 atm$ ، غلظت مولار گاز NO برابر $0.01 mol.L^{-1}$ است.

(۴) در فشار $9 atm$ ، مولهای O_2 حل شده ۲ برابر مول های حل شده N_2 است.

۱۵۸- اگر انحلال پذیری گاز نیتروژن در فشار ۴ اتمسفر در دمای معین برابر 0.01 گرم باشد، در فشار ۹ اتمسفر چند گرم گاز نیتروژن در 200

گرم آب در همین دما حل می شود؟

(۱) ۰/۰۲۲۵

(۲) ۰/۰۴۵

(۳) ۰/۲۲۵

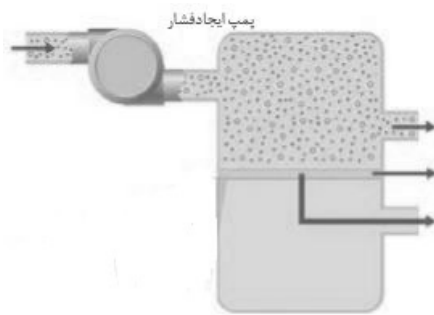
(۴) ۰/۴۵

۱۵۹- کدام مطلب زیر نادرست است؟

- (۱) یکی از مهم‌ترین یونها در مایع‌های بدن یون پتاسیم است که نیاز بدن به آن دو برابر یون سدیم است.
- (۲) از آنجا که بیشتر مواد غذایی فاقد یون پتاسیم هستند کمبود آن به شدت احساس می‌شود.
- (۳) پس از انجام فعالیت بدنی سنگین یا مدتی دویدن به دلیل کاهش چشمگیر یونهای موجود در مایع‌های بدن احساس خستگی می‌کنیم.
- (۴) از انحلال ۱ مول آمونیوم نیترات در آب تعداد یونهای کمتری در مقایسه با انحلال یک مول باریم کلرید ایجاد می‌شود.

۱۶۰- درستی و نادرستی عبارات های زیر را به ترتیب مشخص کنید؟

- الف) حشره کش ها و آفت کش ها آلاینده های سنگینی هستند که به علت جرم مولکولی بالا در فرایند تقطیر قابل جداسازی نیستند.
- ب) روش صافی کربن توانایی حذف تمام آلاینده های موجود در آب را دارا است.
- پ) مزیت روش اسمز معکوس و روش صافی کربن نسبت به روش تقطیر حذف ترکیب های آلی فرار از یک نمونه محلول است.
- ت) در شکل روبه رو ، برای دستگاه آب شیرین کن ، آب شور از قسمت بالایی وارد شده و محلول آب شیرین از قسمت فوقانی و محلول غلیظ که چگالی بیشتری دارد از قسمت تحتانی جدا می شود.



- (۱) نادرست-نادرست-نادرست-درست
- (۲) نادرست-درست-درست-نادرست
- (۳) نادرست-نادرست-درست-نادرست
- (۴) درست-درست-نادرست-درست