



موسسه ایران دانش نوین

رویای خودت شو...



@IranDaneshNovin

برای دانلود بقیه ی گام به گام ها و جزوات با کلیک روی لینک های زیر به سایت یا کanal ما در تلگرام سر بزنید:

www.IDNovin.com

<https://telegram.me/irandaneshnovin>

پاسخ پرسش‌ها فصل یک

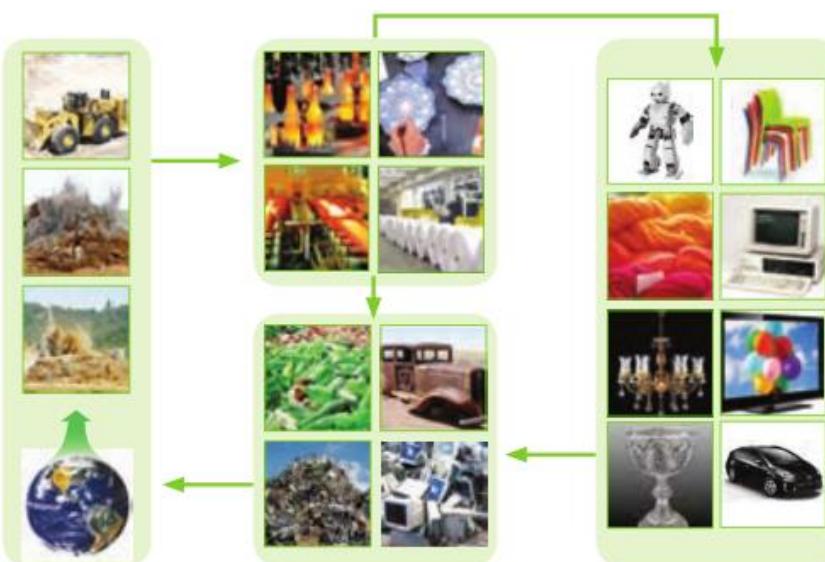
عنوان	صفحه
<p>شکل زیر فرآیند تولید دوچرخه را نشان می‌دهد.</p> <p>(الف) درباره این فرآیند گفتگو کنید دانش آموز به نکات زیر توجه داده شود: 1- منشاء اجزای این دوچرخه از زمین است. 2- بخشی از آن مواد نفتی و بخشی مواد معدنی است. 3- مواد اولیه آن بطور خام قابل استفاده نیستند و باید فراوری شوند</p> <p>ب) آیا در فرآیند تولید ورقه‌های فولادی و تایر دوچرخه، موادی دور ریخته می‌شوند؟ بله در هنگام تولید ورقه‌های فولادی مواد ناخالصی موجود در سنگ معدن و مقداری فلز هنگام برش کاری به پسماند تبدیل می‌شوند. همچنین هنگام تولید تایر، مواد اضافی جهت تمیز کاری و خوش ساخت شدن برش زده می‌شوند که آن‌ها هم عنوان پسماند در می‌آیند و (نظرات ارایه شده دیگر در کلاس)</p> <p>پ) پس از چند سال چه اتفاقی برای قطعه‌های دوچرخه می‌افتد؟ قسمت‌های فلزی در تماس با هوای و رطوبت زنگ می‌زنند و قسمت‌های لاستیکی و پلاستیکی فرسوده و کهنه می‌شوند و ممکن است در محیط رها و یا بازیافت شوند.</p> <p>2- شکل زیر نمایی از چرخه مواد را نشان می‌دهد. با توجه به آن پرسش‌ها پاسخ دهید:</p>	صفحه ۳ جهد ۱ پیاز عالم



1- منشاء اجزای این دوچرخه از زمین است.

2- بخشی از آن مواد نفتی و بخشی مواد معدنی است.

3- مواد اولیه آن بطور خام قابل استفاده نیستند و باید فراوری شوند



الف) آیا جمله "همه مواد طبیعی و مصنوعی از کره زمین به دست می‌آیند" درست است؟ توضیح دهید.

بله چون مواد طبیعی که مستقیماً از کره زمین بدست می‌آیند مانند برخی فلزات و موادی مانند نفت و الماس و... و برخی نیز بطور غیرمستقیم از مواد طبیعی ساخته می‌شوند که منشا آن‌ها هم زمین است مانند: پلاستیک و لاستیک و.... همگی موادی هستند که از کره‌زمین به دست می‌آیند.

ب) موادی که از طبیعت به دست میاوریم، به چه شکل به طبیعت بر می‌گردند؟
پسماند و زباله و برخی به شکل ترکیب شده با اجزای هواکره

پ) آیا جرم کل مواد به تقریب در کره زمین ثابت می‌ماند؟ چرا؟

بله زیرا هرچه که از آن استخراج میشود و بطور مستقیم یا غیر مستقیم مورد استفاده قرار میگیرد در آخر بصورت پسماند به خاک و کره زمین بر میگردد و طبق قانون پایستگی جرم مقدار آن ثابت خواهد ماند.

ت) برخی بر این باورند که "هر چه میزان بهره برداری از منابع یک کشور بیش تر باشد، آن کشور توسعه یافته تر است." این دیدگاه را در کلاس نقد کنید.

به موارد زیر اشاره شود:

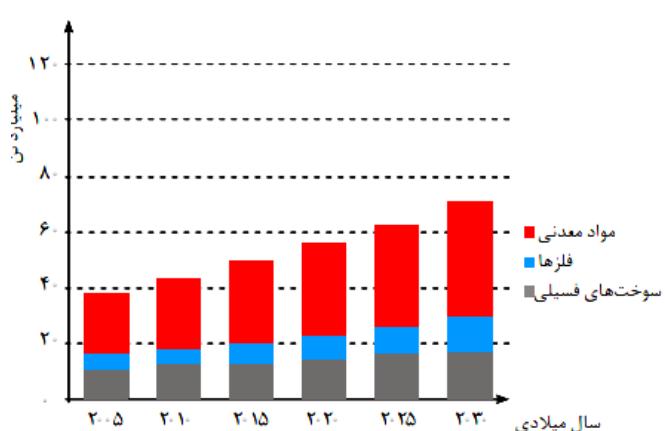
۱- وجود منابع نشانه ثروت ملی است.

۲- میزان بهره برداری به پیشرفت تکنولوژی و مدیریت منابع انسانی ارتباط دارد.

۳- امکان اقتصادی برای برداشت و بهره برداری، این منابع وجود دارد.

۴- سه مورد فوق در کنار برداشت اصولی و مناسب در راستای پیشرفت پایدار معنا دار است

۳- نمودار زیر برآورد میزان مصرف نسبی برخی مواد را در جهان نشان می‌دهد



با توجه به نمودار:

الف) در سال 2015 به تقریب چند میلیارد تن فلز در جهان استخراج و مصرف شده است؟

حدود 7 میلیارد تن

ب) پیش‌بینی می‌شود که در سال 2030 به تقریب در مجموع چند میلیارد تن از این مواد استخراج و مصرف شود؟

بیش از 70 میلیارد تن برای هر سه منبع و برای فلزها حدود 12 میلیارد تن

مصرف مواد معدنی بیش از سوختهای فسیلی و سوخت فسیلی بیش تر از فلزات است.

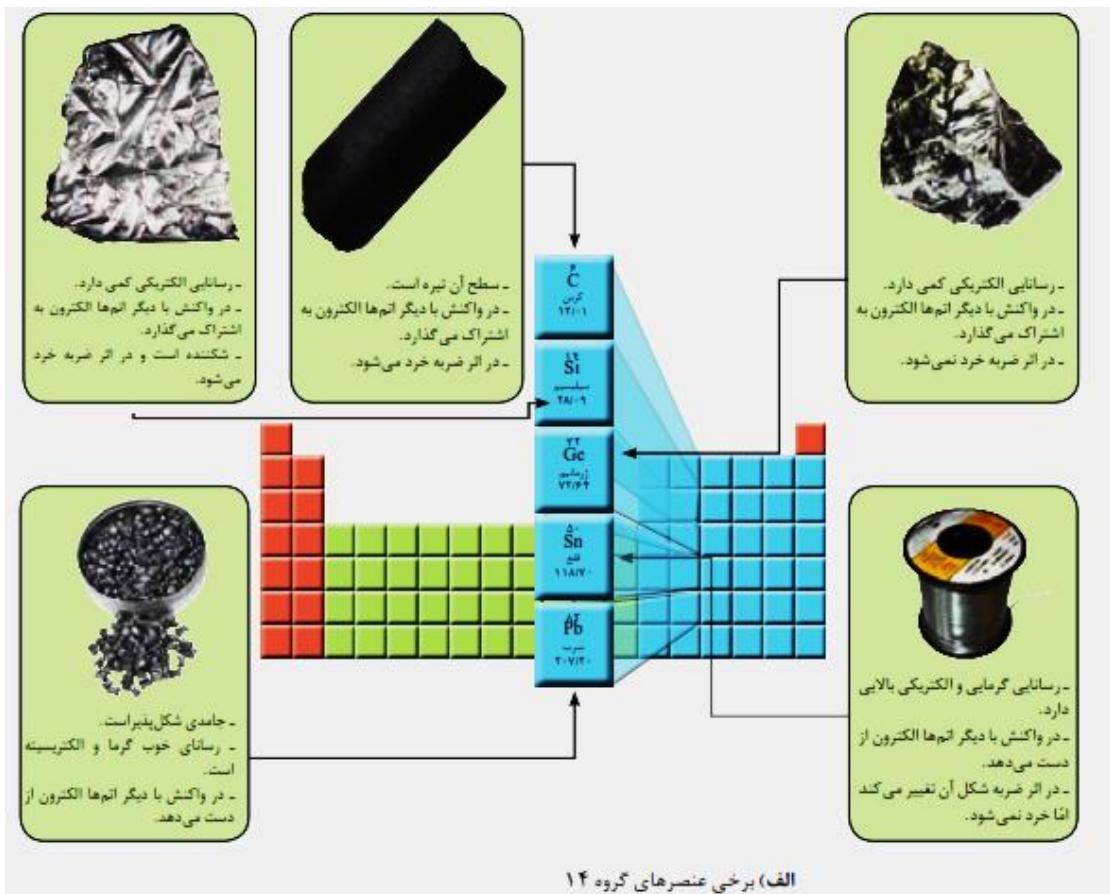
پ) درباره این جمله که "زمین منبع عظیمی از هدایای ارزشمند و ضروری برای زندگی است" گفت و گو کنید.

چون سال به سال مقدار بسیار زیادی از منابع معدنی، فلزی و فسیلی از زمین برای ساختمان سازی، حمل و نقل و رفاه

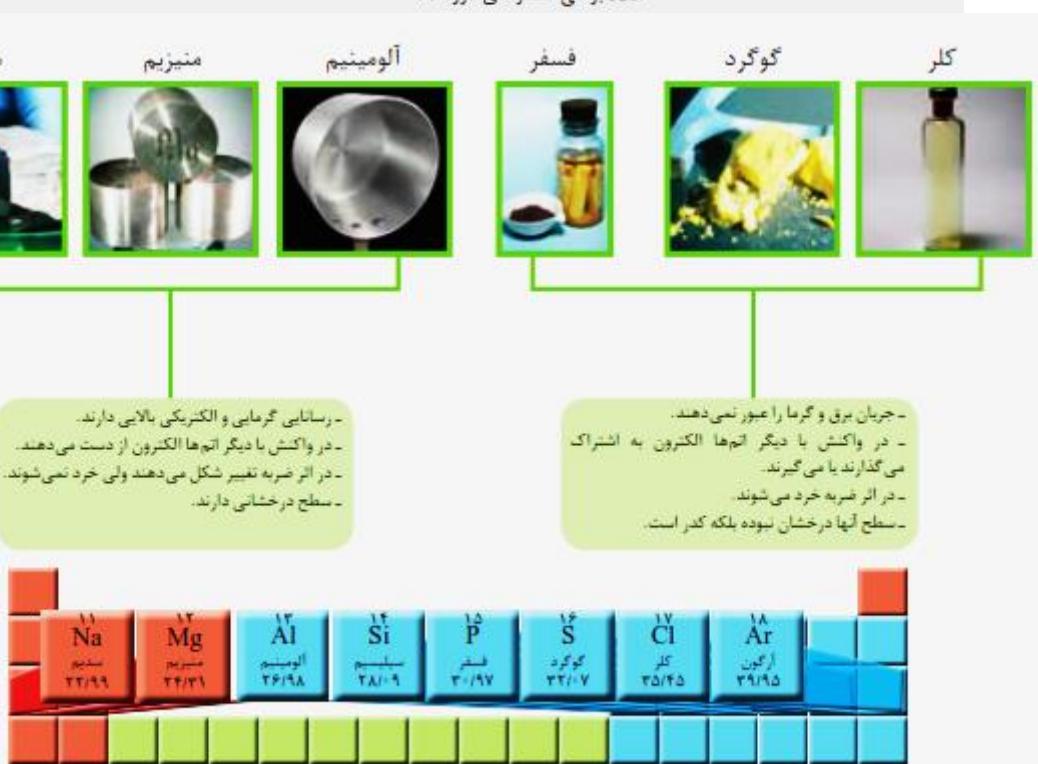
و.... استخراج و مورد استفاده قرار میگیرند. همچنین با پیشرفت فن آوری و ساخت دستگاه و ابزارهای مدرن نیاز، وابستگی

به منابع بیشتر میشود

در شکل های زیر، برخی عناصرهای دوره سوم و گروه چهاردهم جدول دوره ای عناصرها همراه با برخی ویژگی های آنها نشان داده شده است. با بررسی آن به پرسش ها پاسخ دهید.



دستور
برخی عناصر



1- در شکل "الف" سطح کدام عنصرها براق و صیقلی است؟
سیلیسیم، ژرمانیم ، قلع و سرب

- در شکل "الف" کدام عنصرها ویژگی های مشترک بیش تری دارند (رفتارهای فیزیکی و شیمیایی آن ها شبیه هم هستند)؟

قلع و سرب باهم و سیلیسیم و ژرمانیم باهم

3- شکل های "الف" و "ب" را با هم مقایسه و مشخص کنید رفتار کدام عنصرها به یکدیگر شباهت بیش تری دارد؟ نتیجه مقایسه خود را یادداشت کنید

با توجه به رسانایی الکتریکی و گرمایی و رفتار شیمیایی:

- سدیم ، منیزیم، آلومینیم ، قلع و سرب
- کربن ، فسفر ، گوگرد و کلر
- سیلیسیم و ژرمانیم

سه دسته عنصر فلزی و نافلزی و عنصرهای که در برخی خواص به هر دو دسته شبیه هستند دیده میشود.

4- با کامل کردن جدول صفحه بعد به یک جمع بندی از یافته های خود بررسید و عنصرهای مشخص شده در بالا را در سه دسته فلز، نافلز و شبه فلز قرار دهید.

نماد شیمیایی												خواص فیزیکی یا شیمیایی
Ge	Pb	P	Mg	Cl	Sn	Al	Na	S	Si	C		
		ندارد								دارد		رسانایی الکتریکی
				ندارد						ندارد		رسانایی گرمایی
												سطح صیقلی
												چکش خواری
					الکترون منداد							تمایل به دادن، گرفتن با اشتراک
							اشتراک					الکترون

نماد شیمیایی												خواص فیزیکی یا شیمیایی
Ge	Pb	P	Mg	Cl	Sn	Al	Na	S	Si	C		
کم	دارد	دارد	ندارد	دارد	ندارد	دارد	دارد	دارد	دارد	دارد	کم	رسانایی الکتریکی
دارد	دارد	دارد	ندارد	دارد	ندارد	دارد	دارد	دارد	دارد	دارد	دارد	رسانایی گرمایی
دارد	دارد	دارد	ندارد	دارد	ندارد	دارد	دارد	دارد	دارد	دارد	دارد	سطح صیقل
ندارد	دارد	دارد	ندارد	دارد	ندارد	دارد	دارد	دارد	دارد	دارد	دارد	چکش خواری
اشتراک	دادن الکترون	گرفتن الکترون و اشتراک	دادن الکترون و اشتراک	گرفتن الکترون و اشتراک	دادن الکترون	دادن الکترون	دادن الکترون	دادن الکترون	دادن الکترون	اشتراک	اشتراک	تمایل به دادن؛ گرفتن یا اشتراک الکترون

- فلز: سدیم، منیزیم، الومینیم، قلع و سرب.
- نافلز: کربن، فسفر، گوگرد و کلر
- شبه فلز: سیلیسیم و ژرمانیم

5- در گروه 14 از بالا به پایین، خصلت فلزی چه تغییری کرده است؟
بیشتر میشود

6- روند تغییر خصلت فلزی و نافلزی در دوره سوم جدول را بررسی کنید.
از چپ به راست خاصیت فلزی کم و خاصیت نافلزی بیشتر میشود.

7- پیش بینی کنید که در گروه اول جدول دوره ای کدام عنصر خصلت فلزی بیش تری دارد؟
سدیم

8- عبارت زیر را با انتخاب واژه های مناسب کامل کنید.
در هر دوره از جدول دوره ای، از چپ به راست از خاصیت ^{نافلزی}_{فلزی} کم و به خاصیت ^{فلزی}_{نافلزی} افزوده می شود. در گروه های 15، 16، 17، عنصرهای ^{بالاتر}_{پایین تر} خاصیت نافلزی بیشتری دارند زیرا از بالا به پایین خاصیت ^{نافلزی}_{فلزی} زیاد می شود.

1- با توجه به جایگاه عنصرهای لیتیم، سدیم و پتاسیم در جدول دوره ای پیش بینی کنید در واکنش با گاز کلر، اتم های کدام یک آسان تر الکترون از دست خواهد داد؟ چرا؟
پتاسیم، زیرا در گروه پایین تر است و خصلت فلزی یعنی تمایل به از دست دادن الکترون بیشتری دارد و در نتیجه آسان تر الکترون می دهد

2- تصویر زیر واکنش این فلزها با گاز کلر را نشان می دهد. آیا داده های این تصویر پیش بینی شما را تایید می کند؟(راهنمایی: هر چه ماده ای سریع تر و شدیدتر واکنش بدهد، فعالیت شیمیایی بیش تری دارد).



د
جه
ی
لیتیم

11

بله. در تصویر، (شدت واکنش) بر اساس شدت نور برای پتاسیم بیشتر است.

3- به نظر شما آیا جمله "هر چه شعاع اتمی یک فلز بزرگ تر باشد، آسانتر الکترون از دست می دهد" درست است؟ چرا؟
بله شعاع اتمی پتاسیم بزرگ تر از سدیم و لیتیم است و طبق تصویر بالا واکنش پذیری آن نیز بیشتر است. بنابراین با بزرگتر شدن اندازه اتم، خاصیت فلزی بیشتر و تمایل به از دست دادن الکترون بیشتر میشود. با بزرگتر شدن اتم جاذبه هسته بر روی الکترون کم تر می شود.

4 جدول زیر را کامل کنید و توضیح دهید چه رابطه ای بین تعداد لایه های الکترونی با شعاع اتم وجود دارد؟

نماد شیمیابی عنصر	${}^7\text{Li}$	${}^{11}\text{Na}$	${}^{19}\text{K}$
آرایش الکترونی فشرده	[He] $2s^1$	[Ne] $3s^1$	[Ar] $4s^1$
نماد آخرین زیرلایه	$2s^1$	$3s^1$	$4s^1$
تعداد لایه های الکترونی در اتم	۲	۳	۴
شعاع اتمی(pm)	۱۵۲	۱۸۶	۲۳۱

رابطه مستقیم وجود دارد و با افزایش تعداد لایه های الکترونی شعاع اتمی و اندازه اتم بزرگتر میشود.

5- با توجه به جدول زیر، پیش بینی می کنید کدام یک از فلزهای گروه دوم در واکنش با نافلزها، آسان تر به کاتیون M^{2+} تبدیل می شود؟ چرا؟

نام و نماد شیمیابی فلز	Mg (منیزیم)	Ca (کلسیم)	Sr (استرانسیم)
شعاع اتمی(pm)	۱۶۰	۱۹۷	۲۱۵

(Sr) استرانسیم) چون شعاع اتمی بزرگتری دارد پس تمایل به از دست دادن الکترون بیشتر است.

الف) جدول زیر را کامل کنید

نماد شیمیابی عنصر	${}^9\text{F}$	${}^{17}\text{Cl}$	${}^{35}\text{Br}$
آرایش الکترونی فشرده	[He] $2s^22p^5$	[Ne] $3s^23p^5$	[Ar] $3d^34s^24p^5$
نماد آخرین زیرلایه	$2s^22p^5$	$3s^23p^5$	$4s^24p^5$
تعداد لایه های الکترونی در اتم	۲	۳	۴
شعاع اتمی(pm)	۷۲	۹۹	۱۱۴

ب) پیش بینی کنید در شرایط یکسان کدام هالوژن واکنش پذیر تر است؟ چرا؟
فلوئور F زیرا اندازه اتم کوچکتری دارد و تمایل آن برای گرفتن الکترون بیشتر است.

پ) در جدول زیر شرایط واکنش این نافلزات با گاز هیدروژن نشان داده شده است با توجه به آن مشخص کنید آیا پیش بینی شما درست است؟

شرایط واکنش با گاز هیدروژن	نام هالوژن	بله
حتی در دمای 200°C - به سرعت واکنش می دهد.	فلوئور	
در دمای اتاق به آرامی واکنش می دهد.	کلر	
در دمای 200°C واکنش می دهد.	بروم	
در دمای بالاتر از 400°C واکنش می دهد.	یود	

ت) توضیح دهید خصلت نافلزی با شعاع اتمی چه رابطه ای دارد؟
رابطه وارونه؛ هرچه شعاع اتمی نافلز کمتر باشد خصلت نافلزی آن یعنی تمایل به گرفتن الکترون، بیشتر است

خدود را پیاز میکند

1- اسکاندیم ($_{21}\text{Sc}$) نخستین فلز واسطه در جدول دوره ای است که در تجهیزات خانگی مانند تلویزیون رنگی و برخی شیشه ها وجود دارد.
 (الف) آرایش الکترونی اتم آن را بنویسید.



ب) این فلز در ترکیب هایش به شکل کاتیون با سه بار مثبت است. آرایش الکترونی فشرده کاتیون اسکاندیم را رسم کنید.
 $_{21}\text{Sc}^{3+} : [\text{Ar}]$

2- جدول زیر را کامل کنید.

چگونه
را پیشنهاد
نمایم

16

نماد شیمیایی	آرایش الکترونی	فلز / یون	آرایش الکترونی
$_{22}\text{V}$	$[\text{Ar}]3\text{d}^34\text{s}^2$	$_{24}\text{Cr}$	$[\text{Ar}]3\text{d}^54\text{s}^1$
V^{2+}	$[\text{Ar}]3\text{d}^3$	Cr^{2+}	$[\text{Ar}]3\text{d}^4$
V^{3+}	$[\text{Ar}]3\text{d}^2$	Cr^{3+}	$[\text{Ar}]3\text{d}^3$

چگونه می توان فلز موجود در یک نمونه را شناسایی کرد
 آزمایش 1

ج) در این واکنش ، آهن (II) هیدرو کسید و سدیم کلرید تشکیل می شود. معادله نمادی واکنش انجام شده را بنویسید و موازنہ کنید



چ) از این آزمایش چه نتیجه ای می گیرید؟
 برای شناسایی یون Fe^{2+} می توان از یون OH^- استفاده کرد ایجاد رسوب سبز رنگ نشانه وجود این یون است

آزمایش 2

پ) با توجه به اینکه فراورده های این واکنش آهن (III) هیدروکسی و سدیم کلرید است، معادله نمادی واکنش شیمیایی انجام شده را بنویسید و موازنہ کنید

کاوش
کنید 1

19



ت) از این آزمایش چه نتیجه ای می گیرید

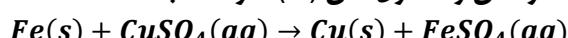
برای شناسایی یون Fe^{3+} می توان از یون OH^- استفاده کرد ایجاد رسوب قرمز قهوه ای رنگ نشانه وجود این یون است

آزمایش 3

ث) در زنگ آهن کدام یون آهن وجود دارد؟ چرا؟
 یون Fe^{3+} زیرا رسوب قرمز قهوه ای ایجاد شده است

کدام فلز واکنش پذیر تر است

4- اگر فراورده واکنش انجام شده، فلز مس و محلول آهن (II) سولفات باشند، معادله نمادی واکنش را بنویسید



کاوش
کنید 2

20

5- از این آزمایش چه نتیجه‌ای می‌گیرید؟
واکنش پذیری آهن بیشتر از مس است

6- به نظر شما کدام فلز واکنش پذیرتر است؟ دلیل شما چیست؟ برای درستی دلیل خود شواهد تجربی ارائه کنید
آهن، زیرا در سمت واکنش دهنده‌ها قرار دارد

در جدول زیر واکنش پذیری سه گروه از فلزها با هم مقایسه شده است. با توجه به آن، به پرسش‌های مطرح شده پاسخ

واکنش پذیری			رفتار	دهید:
ناقص	کم	زیاد		
مس، نقره، طلا	آهن، روی	سدیم، پتاسیم	نام فلز	

الف) در شرایط یکسان کدام فلز‌ها برای تبدیل شدن به کاتیون تمایل بیشتری دارند؟
سدیم و پتاسیم

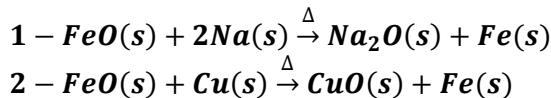
ب) در شرایط یکسان کدام فلز در هوای مرطوب، سریع‌تر واکنش می‌دهد؟
 $\text{Ag}-3$ $\text{Na}-2 \checkmark$ $\text{Zn}(-1)$

پ) تامین شرایط نگهداری کدام فلزها دشوار‌تر است؟ چرا؟
سدیم و پتاسیم چون فعالیت شیمیایی آنها زیاد است.

ت) درباره درستی جمله زیر گفت و گو کنید و بر اساس آن مشخص کنید کدام واکنش انجام می‌شود؟ چرا؟
"به طور کلی در یک واکنش شیمیایی که به طور طبیعی انجام می‌شود، واکنش پذیری فراورده‌ها از واکنش دهنده‌ها کمتر است"

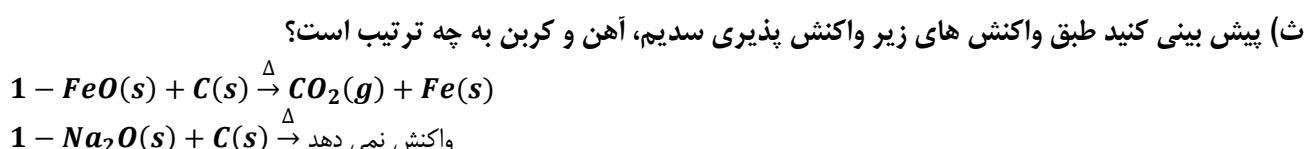
د
جه
یز
نی

20



واکنش در صورتی انجام می‌شود که واکنش پذیری واکنش دهنده‌ها از فراورده‌ها بیشتر باشد یعنی مواد با انجام واکنش‌های شیمیایی به حالت پایدارتر با واکنش پذیری کمتر می‌رسند.

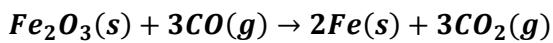
اولی انجام پذیر است زیرا فلز سدیم فعال‌تر از فلز آهن است و تمایل به تشکیل ترکیب در آن بیشتر است (با توجه به جدول داده شده در متن سوال). دومی انجام ناپذیر است زیرا مس فعالیت کمتری در مقایسه با آهن دارد



در واکنش شماره 1 واکنش پذیری واکنش دهنده‌ها بیشتر بوده به سمت فراورده‌ها با واکنش پذیری کمتر پیش می‌رود پس عنصر کربن واکنش پذیری بیشتری از آهن دارد و واکنش انجام شده است. اما در واکنش 2، چون واکنش پذیری کربن کمتر از سدیم است، تمایلی به تولید ترکیب ندارد و واکنش انجام نمی‌شود.

<p>مطابق واکنش بالا، از واکنش 40 گرم آهن (III) اکسید با مقدار کافی کربن، انتظار می‌رود چند گرم آهن به دست می‌آید؟</p> $2Fe_2O_3(s) + 2C(s) \xrightarrow{\Delta} 3CO_2(s) + 4Fe(s)$ $4g Fe = 40g Fe_2O_3 \times \frac{1mol Fe_2O_3}{160g Fe_2O_3} \times \frac{4mol Fe}{2mol Fe_2O_3} \times \frac{56g Fe}{1mol Fe} = 28g Fe$ <p>اگر 65 درصد نوعی کیک را آرد تشکیل دهد، به این معناست که هر 100 گرم کیک شامل 65 گرم آرد و 35 گرم مواد دیگر است. با توجه به این مفهوم، پاسخ پرسش‌های زیر را بیابید.</p> <p>۱-الف) آهن در طبیعت به صورت کانه هماتیت یافت می‌شود. اگر درصد خلوص این کانه برابر با 70 درصد باشد، معنی آن چیست؟</p> <p>یعنی از هر 100 گرم از این کانه، 70 گرم آن را هماتیت و 30 گرم آن را مواد دیگر تشکیل می‌دهد.</p> <p>ب) رابطه ای برای درصد خلوص مواد بیابید</p> $\frac{\text{مقدار ماده خالص}}{\text{مقدار نمونه ناخالص}} \times 100$ <p>۲-الف) شیمی دان‌ها برای محاسبه مقدار واقعی فراورده تولید شده در یک واکنش از مفهومی به نام بازده درصدی استفاده می‌کنند. (کمیتی که کارایی یک واکنش را نشان می‌دهد). رابطه ای برای آن بنویسید.</p> $\frac{\text{مقدار عملی}}{\text{مقدار نظری}} \times 100$ <p>ب) با توجه به داده‌های جدول زیر، بازده درصد واکنش را حساب کنید؟</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; text-align: center;"> <thead> <tr> <th>مقدار ماده (گرم)</th> <th>نماد شیمیایی ماده</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>۴۰ g Fe_2O_3</td> <td>Fe_2O_3</td> </tr> <tr> <td>۲۲/۴ g Fe</td> <td>فراورده ای که دانشجو به دست آورده است (Fe)</td> </tr> <tr> <td>۲۸ g Fe</td> <td>فراورده ای که انتظار داشتیم به دست بیابد (Fe)</td> </tr> </tbody> </table> $\frac{22.4g Fe}{28 g Fe} \times 100 = 80\%$ <p>۱ یکی از واکنش‌هایی که در صنعت جوشکاری از آن استفاده می‌شود واکنش ترمیت است.</p> $2Al(s) + Fe_2O_3 \rightarrow Al_2O_3(s) + 2Fe(l)$ <p>الف) مشخص کنید کدام فلز فعال تر است، آلومینیم یا آهن؟ چرا؟</p> <p>آلومینیم، چون توانسته در واکنش با آهن تولید یک ترکیب (آلومینیم اکسید) کند و واکنش انجام شود پس واکنش پذیری عنصر آلومینیم از عنصر آهن بیشتر است</p> <p>ب) حساب کنید برای تولید 279 گرم آهن، چند گرم آلومینیم با خلوص 80 درصد لازم است؟</p> $? g Al = 279 g Fe \times \frac{1mol Fe}{56g Fe} \times \frac{2mol Al}{2mol Fe} \times \frac{27g Al}{1mol Al} \times \frac{100g Al}{80g Al} = 168.147$	مقدار ماده (گرم)	نماد شیمیایی ماده	۴۰ g Fe_2O_3	Fe_2O_3	۲۲/۴ g Fe	فراورده ای که دانشجو به دست آورده است (Fe)	۲۸ g Fe	فراورده ای که انتظار داشتیم به دست بیابد (Fe)	خود را بیزاریابید	23
مقدار ماده (گرم)	نماد شیمیایی ماده									
۴۰ g Fe_2O_3	Fe_2O_3									
۲۲/۴ g Fe	فراورده ای که دانشجو به دست آورده است (Fe)									
۲۸ g Fe	فراورده ای که انتظار داشتیم به دست بیابد (Fe)									

2- آهن (II) اکسید به عنوان رنگ قرمز در نقاشی به کار می رود. از واکنش 10 کیلوگرم از این ماده با گاز کربن مونواکسید طبق معادله زیر، 5200 گرم آهن به دست آمده است. بازده درصدی واکنش را به دست آورید.



$$\text{? g Fe} = 10 \text{ kg} \times \frac{1000 \text{ g } Fe_2O_3}{1 \text{ kg } Fe_2O_3} \times \frac{1 \text{ mol}}{160 \text{ g } Fe_2O_3} \times \frac{2 \text{ mol Fe}}{1 \text{ mol } Fe_2O_3} \times \frac{56 \text{ g Fe}}{1 \text{ mol Fe}} = 700 \text{ g Fe}$$

$$\text{? g Fe} = \frac{5200 \text{ g Fe}}{7000 \text{ g Fe}} \times 100 = 74.28\%$$

3- یکی از روش های بیرون کشیدن فلز از لابه لای خاک استفاده از گیاهان است. در این روش در معدن یا خاک دارای فلز، گیاهانی را می کارند که می توانند آن فلز را جذب کنند. سپس گیاه را برداشت کرده و می سوزانند و از خاکستر حاصل فلز را جداسازی می کنند. در جدول زیر، داده هایی درباره این روش ارائه شده است. با توجه با آن:

نام شیمیایی فلز	قیمت هر کیلوگرم فلز (ریال)	بیشترین مقدار فلز در یک کیلوگرم از گیاه (گرم)	درصد فلز در سنگ معدن
Au	۱۲۰۰۰۰۰۰	۰/۱	۰/۰۰۲
Ni	۸۲۰۰۰	۳۸	۲
Cu	۲۴۵۰۰۰	۱۴	۰/۵
Zn	۱۵۵۰۰۰	۴۰	۵

الف) در صورتی که در پالایش طلا به کمک گیاهان، در هر هکتار می توان 20 تن گیاه برداشت کرد. حساب کنید در هر هکتار چند گرم طلا از زمین بیرون کشیده می شود؟

$$\text{? g Au} = 20 \text{ ton} \times \frac{100 \text{ kg}}{1 \text{ ton}} \times \frac{0.1 \text{ g Au}}{1 \text{ g}} = 2000 \text{ g Au}$$

ب) یک کیلوگرم از گیاهی که برای پالایش نیکل به کار می رود، 159 گرم خاکستر می دهد. درصد نیکل در این خاکستر چند است؟

$$\text{درصد خاکستر} = \frac{\text{خلوص}}{\text{خلوص} + \text{خاکستر}} \times 100 = \frac{38 \text{ g Ni}}{159 \text{ g}} \times 100 = 23.9\%$$

پ) چرا این روش برای استخراج فلزهای روی و نیکل مقومن به صرفه نیست؟
چون درصد این فلزات در کانه های سنگی آن به اندازه ای است که استخراج از معدن آن صرفه اقتصادی بیش تری دارد.
همچنین حجم گیاه مصرفی نسبت به درصد و قیمت ارزش ریالی این فلزات مقومن به صرفه نیست و سطح زیادی از زمین زیر کشت می رود

در شکل زیر استخراج تولید فلز از طبیعت و برگشت آن به طبیعت نشان داده شده است



با توجه به آن، پاسخ پرسش های زیر را ببایدید.

الف) آیا آهنگ مصرف و استخراج فلز با آهنگ برگشت فلز به طبیعت به شکل سنگ معدن یکسان است؟ توضیح دهید.
خیر آهنگ استخراج از سنگ معدن بسیار بیش تر از آهنگ بازگشت به طبیعت است

ب) فلزها منابع تجدیدپذیرند یا تجدیدناپذیر؟ چرا؟

تجدد ناپذیر چون سرعت بازگشت آن ها به طبیعت بسیار کم است

پ) درباره شکل زیر گفت و گو کنید و مشخص کنید کدام عبارت ها درست و کدام عبارت ها نادرست اند؟ چرا؟



پسماند سرانه سالانه فولاد ۴۰ کیلوگرم است.

از بازگردانی هفت قوطی فولادی آنقدر انرژی ذخیره می شود که می توان یک لامپ ۶۰ واتی را در حدود ۲۵ ساعت روشن نگه داشت



- بازیافت فلزها و از جمله فلز آهن:

- ردپای کربن دی اکسید را کاهش می دهد.
- سبب کاهش سرعت گرمایش جهانی می شود.
- گونه های زیستی بیشتری را از بین می برد.
- به توسعه پایدار کشور کمک می کند.

به ترتیب از بالا به پایین:

- درست چون انرژی مصرف شده در مراحل استخراج و تولید و حمل و نقل و.... هنگام بازیافت فلز حذف شده و رد پای کربن دی اکسید کاهش می یابد.
- درست چون با کاهش مصرف انرژی در بازیافت، گاز کربن دی اکسید تولید شده کمتری وارد محیط زیست می شود

<ul style="list-style-type: none"> نادرست با کاهش استخراج و کاهش ورود مواد زائد و پسماند شیمیایی، محیط زیست کمتر آسیب می بیند در نتیجه گونه های زیستی حفظ می شوند درست سبب کاهش هزینه های اقتصادی، اجتماعی و زیست محیطی می شود. 	
<p>الف) آرایش الکترونی اتم کربن را رسم کنید.</p> <p>۶C: [He] $2s^2 2p^2$</p>	
<p>ب) آرایش الکترون نقطه ای اتم کربن را رسم کنید</p> <p>. C .</p> <p>پ) اتم کربن برای رسیدن به آرایش هشت تایی چند پیوند کووالانسی یگانه، دو گانه یا سه گانه تشکیل می دهد؟</p> <p>چهار پیوند یگانه، یک پیوند دو گانه و دو پیوند ساده، یا دو پیوند دو گانه، یک پیوند سه گانه و یک پیوند یگانه</p> <p>- C ≡ = C = \ C=C \ - C -</p>	<p>خود را بیازمایید</p> <p>30</p>
<p>فرمول ساختاری و نقطه خط را برای هیدروکربن های داده شده رسم کنید.</p> <p>(a) </p> <p>(b) </p> <p>(c) </p> <p>(d) </p> <p>(e) </p> <p>(f) </p> <p>(g) </p> <p>(h) </p> <p>(i) </p>	<p>خود را بیازمایید</p> <p>33</p>
<p>۱ شکل زیر برخی ویژگی ها و رفتارهای فیزیکی و شیمیایی آلкан های راست زنجیر را نشان می دهد. با توجه به آن به پرسش ها پاسخ دهید:</p> <p></p>	<p>با هم بینندیشیم</p> <p>34</p>

آ) با افزایش تعداد کربن نقطه جوش هیدروکربن ها در فشار یک اتمسفر چه تغییری می کند؟
افزایش می یابد.

ب) پیش بینی کنید نقطه جوش کدام هیدروکربن بالاتر است؟



چون تعداد کربن و هیدروژن بیشتری دارد

پ) در شرایط یکسان کدام هیدروکربن فرارتر است؟ چرا؟



چون تعداد کربن و هیدروژن کمتری دارد

ت) پژوهش ها نشان میدهد که گشتاور دو قطبی آلkanها برابر با صفر یا نزدیک به صفر است. با این توصیف مولکول های این مواد قطبی یا ناقطبی هستند؟

ناقطبی

ث) نیرویی بین مولکولی در آلkan ها از چه نوعی است؟ افزایش تعداد کربن چه اثری روی آن دارد؟
واندروالسی سبب افزایش قدرت جاذبه بین مولکولی می شود.

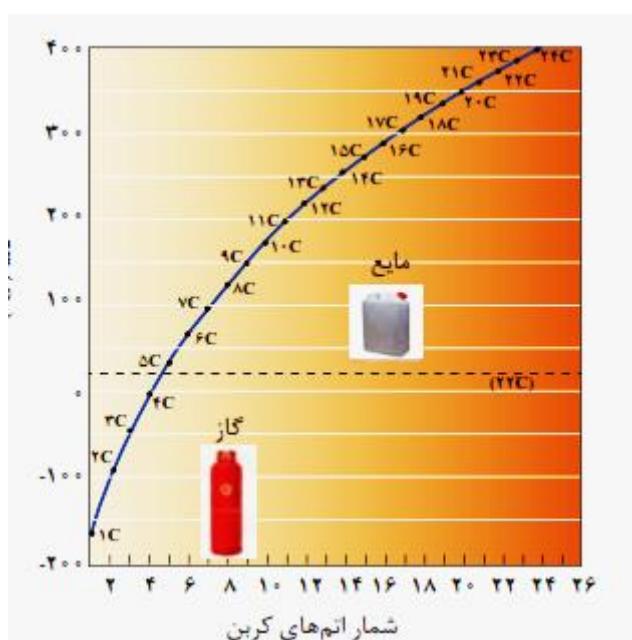
ج) چرا با بزرگ تر شدن زنجیر کربنی، گران روی آلkan افزایش می یابد؟

چون جاذبه بین مولکولی و نیروی چسبندگی افزایش پیدا می کند.

ج) پیش بینی کنید کدام ماده چسبنده تر باشد؟ چرا؟

گریس (با فرمول تقریبی $C_{18}H_{38}$) یا واژلین (با فرمول مولکولی تقریبی $(C_{25}H_{52})$).
واژلین $C_{25}H_{52}$ ، چون تعداد کربن بیشتری دارد و جاذبه بین مولکولی قوی تر است.

ح) نمودار زیر ترتیب نقطه جوش آلkan های راست زنجیر را نشان می دهد. با توجه به آن:



1- کدام آلکان ها در دمای اتاق به حالت گازی هستند؟
متان ، اتان ، پروپان ، بوتان

2- رابطه بین نقطه جوش و جرم مولی آلکان ها را توصیف کنید.
با افزایش تعداد کربن و افزایش جرم هیدروکربن، و افزایش نیروی جاذبه واندروالسی، دمای جوش آلکان ها افزایش می یابد. با اضافه شدن هر گروه CH_2 حدود 30-20 درجه دمای جوش افزایش می یابد.

در جدول زیر شمار نام، فرمول مولکولی و شمار اتم های کربن و هیدروژن برای برخی اعضای خانواده آلکان ها داده شده است. جدول را کامل کنید و فرمول مولکولی عضو n ام را بیابید

شماره عضو	اول	دوم	سوم	چهارم	ششم	-	n
نام	متان	اتان	پروپان	بوتان	هگزان	-	
شماره H	۴	۶	۸	۱۰	۱۴	-	$2n+2$
شمار C	۱	۲	۳	۴	۶	-	n
فرمول	CH_4	C_2H_6	C_3H_8	C_4H_{10}	C_6H_{14}	-	$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$

بیوپلی ریاضی

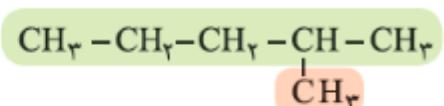
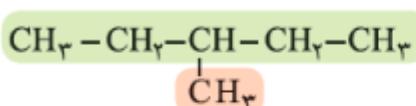
35

تجربه نشان می دهد که گشتاور دو قطبی مولکول های سازنده چربی ها حدود صفر است. با توجه با آن:
الف) چرا افرادی که با گریس کار می کنند دستشان را با بنزین یا نفت (مخلوطی از هیدروکربن ها) می شویند؟
زیرا گریس و بنزین و نفت از دسته آلکان ها هستند و گشتاور دوقطبی صفر و مولکول های ناقطبی دارند بنابراین طبق قاعده شبیه، شبیه را حل می کند، بنزین بعنوان حلال می تواند گریس را حل کند.

ب) توضیح دهید چرا پس از شستن دست با بنزین، پوست خشک می شود؟
چون بنزین بعنوان حلال، چربی روی پوست را در خود حل می کند.

پ) شستن پوست یا تماس آن با آلکان های مایع در دراز مدت به بافت های پوست آسیب می رساند. چرا؟
حل شدن چربی پوست در حال های ناقطبی و خشک شدن مداوم پوست، سبب ترک خوردگی پوست می شود و به بافت های پوست آسیب می رساند.

1 نام دو آلکان زیر را در نظر بگیرید.



۳- متیل پنتان

۲- متیل پنتان

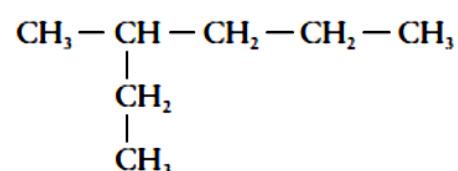
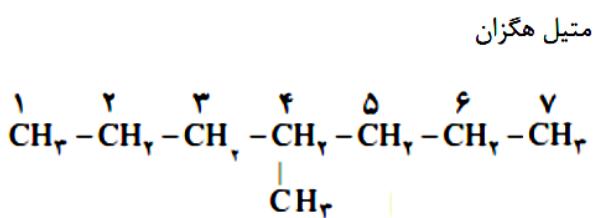
آ) هر عدد و هر واژه در نام هیدروکربن نشان دهنده چیست؟
هر عدد، شماره کربن زنجیر اصلی است که شاخه به آن متصل است، واژه متیل نام شاخه است و پنتان نام آلکان زنجیر کربنی است.

ب) تفاوت این دو ترکیب در چیست؟
موقعیت (محل اتصال) شاخه ها روی کربن زنجیر اصلی

بیوپلی ریاضی

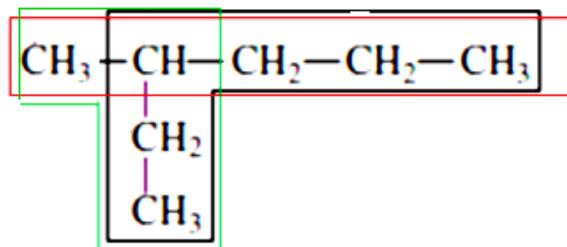
37

2- ساختار ۳- متیل هگزان و ۴- متیل هپتان را رسم کنید.



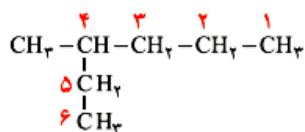
۴- متیل هپتان

3- در ساختار ۳- متیل هگزان، سه زنجیر کربنی وجود دارد. نخست آنها را بیابید سپس از میان آنها زنجیر اصلی را انتخاب کنید.

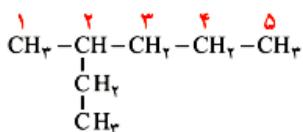


زنجیر اصلی، مسیر سیاه رنگ است.

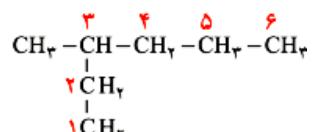
4- با توجه به داده های زیر روشی برای تشخیص زنجیر اصلی (زنجیری که بیشترین تعداد اتم های کربن را دارد) و شماره گذاری کربن ها در این زنجیر را بیابید.



۴- متیل هگزان، این نام گذاری نادرست است.



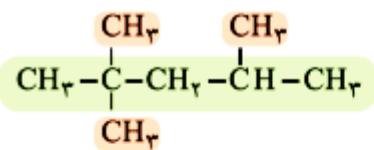
۲- اتیل پنتان، این نام گذاری نادرست است.



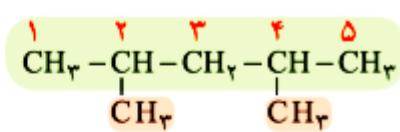
✓ ۳- متیل هگزان

بیشترین تعداد کربن متصل بهم، که بلندترین زنجیر کربنی را بوجود بیاورند. شماره گذاری از سمتی است که به کربن دارای شاخه، عدد کمتری برسد.

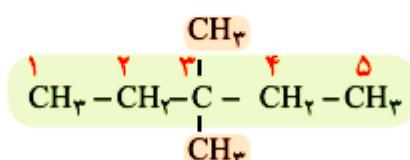
5- با توجه به نامگذاری زیر، روشهای برای نامیدن آلکان های با بیش از یک شاخه فرعی را بیابید.



۴،۲،۲- تری متیل پنتان



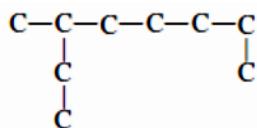
۴،۲- دی متیل پنتان



۳،۳- دی متیل پنتان

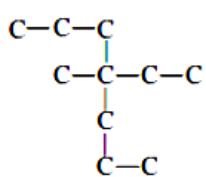
ابتدا شماره کربن هایی که شاخه های فرعی به آن ها متصل هستند را نوشه، سپس تعداد آن ها را با پیشوندهای مناسب بیان کرده و در نهایت نام آلکان هم کربن با زنجیر اصلی را می آوریم.

۱ آلکان های زیر را نامگذاری کنید.(راهنمایی : در نام گذاری آلکان های شاخه دار ، نوشتن نام اتیل بر متیل مقدم است)



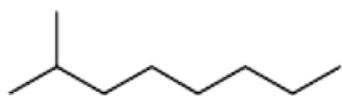
۳- متیل اوکتان

(الف)



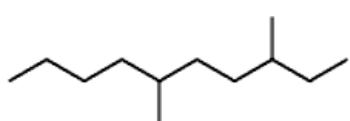
۴- اتیل ۴- متیل هپتان

(ب)



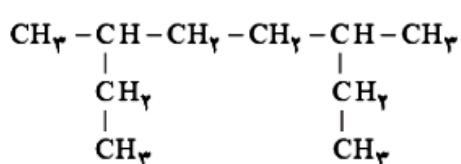
۲- متیل اوکتان

(پ)



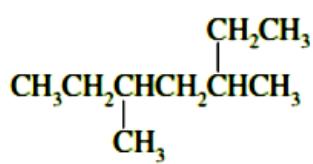
۳، 6- دی متیل دکان

(ت)



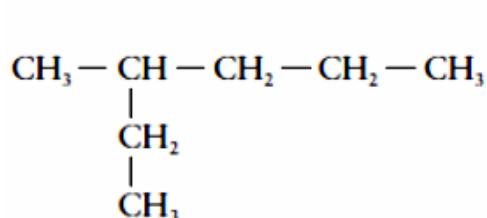
۳، 6- دی متیل اوکتان

(ث)



۵، 3- دی متیل هپتان

(ج)



۲ چرا نام - ۲ اتیل پتان برای ترکیب زیر نادرست است؟

چون در واقع زنجیر اصلی شش کربنه است و نام درست آن ۳- متیل هگزان است.

شکل زیر نمایی از واکنش تکه ای گوشت چرب با بخار برم را نشان می دهد. با توجه به آن پیش بینی کنید مولکول چربی موجود در این گوشت سیر شده است یا سیر نشده؟ چرا؟ راهنمایی: در این واکنش تنها چربی موجود در گوشت با بخار برم واکنش می دهد).

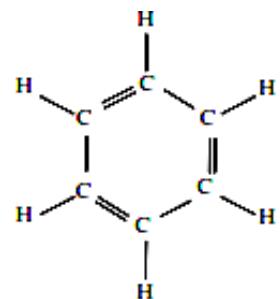
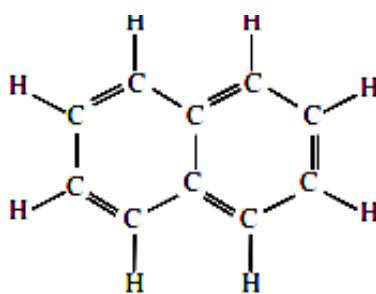


خود را پیاز مایند

41

چربی موجود در گوشت، سیر نشده است یعنی دارای پیوند دوگانه کربن کربن است چون بر اساس شواهد، با برم واکنش داده بخار برم را جذب کرده است.

(الف) فرمول مولکولی هر یک از هیدروکربن های بالا را بنویسید.



نفتالن



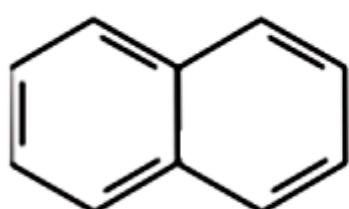
بنزن

بنزن C_6H_6 نفتالین C_{10}H_8

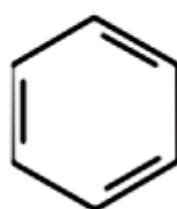
خود را پیاز مایند

42

(ب) ساختار نقطه - خط هر یک از آن ها را رسم کنید

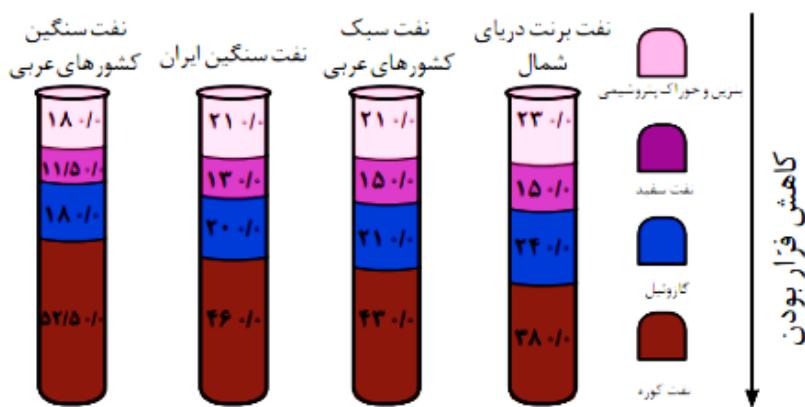


نفتالن



بنزن

در شکل زیر چهار نوع نفت خام بر اساس موادی اجزای سازنده مقایسه شده اند. با توجه به آن به پرسش ها پاسخ دهید.



الف) اندازه مولکول های نفت کوره با بنزین چه تفاوتی دارد؟
اندازه مولکول های نفت کوره بزرگتر است. هر چه مولکولی فرارتر باشد، جرم مولکول کمتر و بنابراین اندازه مولکول کوچک تر است.

ب) کدام دسته از مواد در نفت سنگین بیش تراز نفت سبک وجود دارد؟
نفت کوره

پ) ملاک دسته بندی نفت خام به دو دسته سبک و سنگین چیست؟
هر چه درصد نفت کوره در نفتی بیشتر باشد آن نفت سنگین تراست و هر نفتی که خوراک پتروشیمی و بنزین بیشتری داشته باشد، نفت سبک تراست.

ت) چرا قیمت نفت برنت دریای شمال از دیگر نفت ها بیش تراست؟
چون بنزین و خوراک پتروشیمیایی بیشتری دارد و مواد اولیه بیشتری برای صنایع می توان از آن بدست آورد.

1- یون سولفات موجود در $2/45\text{g}$ از نمونه ای کود شیمیایی را با استفاده از یون باریم، جداسازی کرده و $2/18\text{g}$ باریم سولفات به دست آمده است. درصد خلوص کود شیمیایی بر حسب یون سولفات چند است؟

$$\text{درصد} = \frac{2.18\text{g BaSO}_4}{233\text{g BaSO}_4} \times \frac{1\text{mol SO}_4^{2-}}{1\text{mol BaSO}_4} \times \frac{96\text{g SO}_4^{2-}}{1\text{mol SO}_4^{2-}} = 0.90\text{g SO}_4^{2-}$$

$$\text{درصد} = \frac{0.9}{2.45} \times 100 = 36.7$$

2- از واکنش $8/1\text{ g}$ فلز آلومینیم با خلوص 90 درصد با محلول مس (II) سولفات مطابق واکنش زیر، چند گرم فلز مس آزاد می شود؟

$$2Al(s) + 3CuSO_4(aq) \rightarrow 3Cu(s) + Al_2(SO_4)_3(aq)$$

$$\text{درصد} = 8.1\text{g Al} \times \frac{90\text{ g}}{100\text{g}} \times \frac{\text{مس خالص}}{\text{ناخالص}} \times \frac{1\text{mol Al}}{27\text{g Al}} \times \frac{3\text{mol Cu}}{2\text{mol Al}} \times \frac{64\text{g}}{1\text{mol Cu}} = 25.92\text{g Cu}$$

3- سیلیسیم عنصر اصلی سازنده سلول های خورشیدی است که از واکنش زیر تهیه می شود:



الف) واکنش پذیری کربن با سیلیسیم را مقایسه کنید.

ب) مقدار ناخالصی در 100 گرم سیلیسیم حاصل 0/0001 گرم است.

درصد خلوص سیلیسیم را حساب کنید.

الف) واکنش پذیری کربن بیشتر از سیلیسیم است.

(ب)

$$100 - 0.0001 = 99.9999 \text{ gSi}$$

چون نمونه صد گرم است پس عدد به دست آمده همان درصد خلوص است.

4- نمودار زیر روند کلی تغییر واکنش پذیری عنصرهای دوره دوم جدول دوره ای را نشان می دهد.



الف) چرا واکنش پذیری عنصرهای گروه 18 در حدود صفر است؟

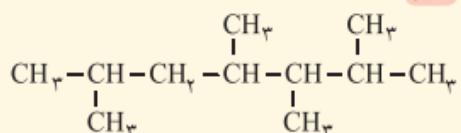
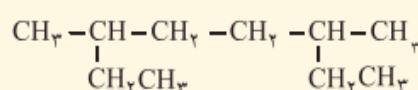
گازهای نجیب به دلیل داشتن لایه ظرفیت کامل تمایلی برای شرکت در واکنش ندارند.

ب) روند تغییر واکنش پذیری را توضیح دهید.

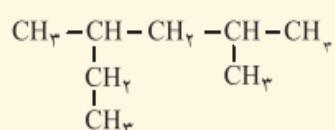
در یک دوره واکنش پذیری فلزات کم و واکنش پذیری نافلزات زیاد می شود

5- هر یک از هیدروکربن های زیر را به روش آیوپاک نام گذاری کنید.

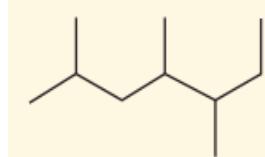
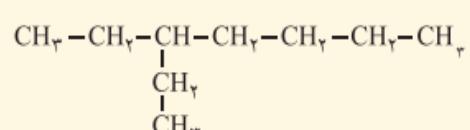
(ب)



(ت)

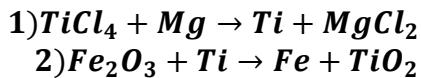


(ج)

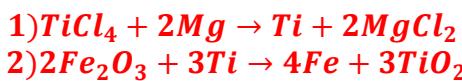


- | | |
|---|---|
| ب) ۳ ، ۶ - دی متیل اکتان
ت) ۲ ، ۴ - دی متیل هگزان
ج) ۲ ، ۴ ، ۵ - تری متیل هپتان | الف) ۲ ، ۳ ، ۶ - تترا متیل هپتان
پ) ۳ - اتیل هپتان
ث) ۲ ، ۴ - دی متیل پنتان |
|---|---|

6- با توجه به واکنش های زیر به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید:



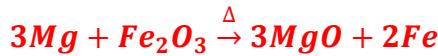
الف) هر یک از آن ها را موازن کنید.



ب) ترتیب واکنش پذیری عنصرهای Fe، Mg و Ti را مشخص کنید.

$$Mg > Ti > Fe$$

پ) پیش بینی کنید آیا واکنش زیر در شرایط مناسب انجام می شود چرا؟ (در صورت انجام شدن واکنش را کامل و موازن کنید). واکنش انجام می شود زیرا واکنش پذیری منیزیم از آهن بیشتر است.

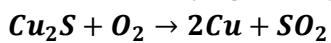


ت) تیتانیم فلزی محکم، کم چگال و مقاوم در برابر خوردگی است. یکی از کاربردهای آن استفاده در بدنه دوچرخه است. اگر در کارخانه ای از مصرف $7 \times 10^6 g$ گرم تیتانیم (IV) کلرید، $\frac{7}{91} \times 10^6 g$ گرم فلز تیتانیم به دست آید، بازده درصدی واکنش را حساب کنید.

$$Ti = 3.54 \times 10^7 g TiCl_4 \times \frac{1 mol TiCl_4}{190 g TiCl_4} \times \frac{1 mol Ti}{1 mol TiCl_4} \times \frac{48 g Ti}{1 mol Ti} = 8.94 \times 10^6 g$$

$$= \frac{7.91 \times 10^6}{8.94 \times 10^6} \times 100 \approx 88.5\%$$

7- معدن مس سرچشمه کرمان، یکی از بزرگترین مجتمع های صنعتی معدنی جهان به شمار می رود و بزرگترین تولیدکننده مس است. برای تهییه مس خام از سنگ معدن آن، واکنش زیر انجام می شود.



الف) با مصرف kg 400 مس (I) سولفید با خلوص 85% حدود kg 190 مس خام تهییه می شود. بازده درصدی واکنش را حساب کنید.

$$\begin{aligned} & \text{Cu}_2S + O_2 \rightarrow 2Cu + SO_2 \\ & \text{mas} \text{ (I)} = 400 \text{ kg} \\ & \text{mas} \text{ (II)} = 190 \text{ kg} \\ & \text{Bazdeh} = \frac{10^3 g}{1 kg} \times \frac{85 g}{100 g} \times \frac{1 mol Cu_2S}{160 g Cu_2S} \times \frac{2 mol Cu}{1 mol Cu_2S} \times \frac{64 g Cu}{1 mol Cu} \times \frac{1 kg}{10^3 g} \\ & = 272 \text{ kg Cu} \\ & = \frac{190.54 g}{272 g} = 70\% \end{aligned}$$

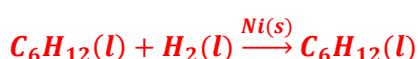
ب) چرا این واکنش روی محیط زیست تأثیر زیانباری دارد؟
زیرا گاز SO_2 یک آلاینده است و تولید باران اسیدی نموده به محیط زیست آسیب می رساند.

8- هگزان (C6H14) و ۱-هگزان (C6H12) دو مایع بیرنگ هستند.

الف) روشی برای تشخیص این دو مایع پیشنهاد کنید.

هگزان یک آلkan و ۱-هگزان یک آلkan با پیوند دو گانه است. لذا می توان از برم مایع استفاده نمود آلن ها رنگ قرمز برم را بی رنگ می کند

ب) جای خالی را در واکنش زیر پر کنید.



پاسخ پرسش های فصل دوم

عنوان	صفحه
<p>جدول رو به رو سرانه مصرف سالانه برخی مواد خوراکی را نشان می دهد . با توجه به آن به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید:</p> <p>(الف) دیابت بزرگسالی یکی از بیماری های شایع در ایران است . مصرف بی رویه کدام مواد در گسترش این بیماری نقش دارد؟</p> <p style="color: red; font-weight: bold;">برنج- شکر- نان</p> <p>ب) گوشت قرمز و ماهی افزون بر پروتئین ، محتوی انواع ویتامین و مواد معدنی است . چه پیشنهادهایی برای گنجاندن آنها در برنامه غذایی خانواده خود دارید؟ سوال باز پاسخ است و بسته به دانش آموز متفاوت است.</p> <p>به طور مثال: با تنوع بخشیدن به غذاهای حاوی گوشت با حذف خرج های غیر ضرور</p>	۴۶ ۳۷ ۳۶ ۳۵ ۳۴ ۳۳ ۳۲ ۳۱ ۳۰ ۲۹ ۲۸ ۲۷ ۲۶ ۲۵ ۲۴ ۲۳ ۲۲ ۲۱ ۲۰ ۱۹ ۱۸ ۱۷ ۱۶ ۱۵ ۱۴ ۱۳ ۱۲ ۱۱ ۱۰ ۹ ۸ ۷ ۶ ۵ ۴ ۳ ۲ ۱ ۰
<p>پ) شیر و فراوردهای آن ، منبع مهمی برای تأمین پروتئین و به ویژه کلسی است. کارشناسان تغذیه بر مصرف مناسب آنها برای پیشگیری و ترمیم پوکی استخوان تأکید دارند. اگر شما یک مدیر تصمیم گیرنده در کشور باشید ، چه راهکارهایی برای افزایش مصرف آنها ارائه می کنید؟ کاهش قیمت بر اساس پرداخت یارانه ، توزیع آن در مدارس و محل کار کارمندان ، فرهنگ سازی و تشویق خانواده ها به مصرف شیر با برنامه سازی و....</p>  <p>ت) کارشناسان تغذیه بر مصرف حبوبات مانند نخود ، لوبیا ، عدس و ... در برنامه غذایی تأکید دارند زیرا سرشار از مواد مغذی هستند. بر اساس برنامه غذایی خانواده خود چه پیشنهادی برای افزایش مصرف آن ها دارید؟</p> <p>سوال باز پاسخ است و بسته به دانش آموز متفاوت است</p> <p>به طور مثال : با تنوع بخشیدن به غذاهای حاوی حبوبات استفاده از حبوبات در کنار سالادها و یا عصرانه خانواده</p>	۴۷ ۳۷ ۳۶ ۳۵ ۳۴ ۳۳ ۳۲ ۳۱ ۳۰ ۲۹ ۲۸ ۲۷ ۲۶ ۲۵ ۲۴ ۲۳ ۲۲ ۲۱ ۲۰ ۱۹ ۱۸ ۱۷ ۱۶ ۱۵ ۱۴ ۱۳ ۱۲ ۱۱ ۱۰ ۹ ۸ ۷ ۶ ۵ ۴ ۳ ۲ ۱ ۰
	۴۸ ۳۷ ۳۶ ۳۵ ۳۴ ۳۳ ۳۲ ۳۱ ۳۰ ۲۹ ۲۸ ۲۷ ۲۶ ۲۵ ۲۴ ۲۳ ۲۲ ۲۱ ۲۰ ۱۹ ۱۸ ۱۷ ۱۶ ۱۵ ۱۴ ۱۳ ۱۲ ۱۱ ۱۰ ۹ ۸ ۷ ۶ ۵ ۴ ۳ ۲ ۱ ۰

شماره آزمایش	ماده غذایی	دماه آغازی آب (°C)	دماه پایانی آب (°C)
۱	یک گرم گردو		
۲	دو گرم گردو		
۳	دو گرم ماکارونی		

الف) با توجه

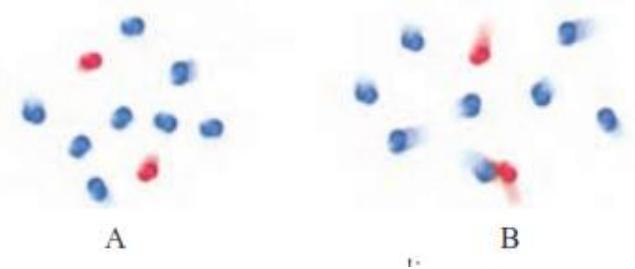
به این که در آزمایش ۱ و ۲، نوع ماده ای که می سوزد یکسان است، چرا تغییر دماه آب متفاوت است؟
زیرا جرم ماده در دو آزمایش متفاوت است.

ب) با توجه به این که در آزمایش ۲ و ۳، مقدار ماده ای که می سوزد یکسان است، چرا تغییر دماه آب متفاوت دارد؟
زیرا نوع ماده در دو آزمایش متفاوت است.

پ) یافته های خود را از این آزمایش جمع بندی کنید؟

گرمای آزاد شده در سوختن هم به جرم ماده و هم به نوع ماده بستگی دارد.

۱- شکل زیر دو نمونه از هوای صاف شهر شما را جرم یکسان نشان می دهد . با توجه به آن در هر مورد با خطا زدن واژه نادرست ، عبارت را کامل کنید:



آ) شکل A نمونه ای از هوا را در $\frac{\text{ظاهر}}{\text{شب}}$ نشان می دهد.

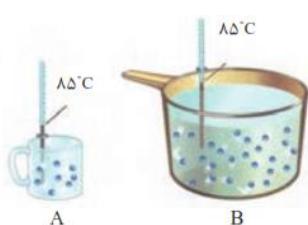
ب) شکل B ، نمونه ای از هوا را در یک روز $\frac{\text{تابستانی}}{\text{زمستانی}}$ نشان می دهد.

د) همچنین

۶۵

پ) اگر مجموع انرژی جنبشی ذره های سازنده یک نمونه ماده ، هم ارز با انرژی گرمایی آن باشد، انرژی گرمایی

$\frac{A}{B}$ بیشتر بوده ، زیرا $\frac{\text{شمار مولکول های}}{\text{دماه}}$ آن بیشتر است.



۲- با توجه به شکل های زیر به پرسش های مطرح شده ، پاسخ دهید:

آ) میانگین تندي مولکول های آب را در دو ظرف مقایسه کنید.
میانگین تندي مولکول های به دما بستگی دارد و چون دما در دو ظرف یکسان است میانگین تندي برابر است.

ب) انرژی گرمایی آب موجود در کدام ظرف بیشتر است؟چرا؟

B، زیرا در ظرف B مقدار ماده بیش تر است. بنابراین مجموع انرژی گرمایی ذرات بیش تر است.

با توجه به شکل های داده شده ف به پرسش های زیر پاسخ دهید.



C روغن زیتون ۲۰۰ g $\xrightarrow{147 \text{ J}} (75^\circ\text{C}) ۲۰۰ \text{ g}$



(25°C) آب ۲۰۰ g $\xrightarrow{418 \text{ J}} (75^\circ\text{C}) ۲۰۰ \text{ g}$

آ) توضیح دهید چرا تخم مرغ ذر آب می پزد اما در روغن زیتون تغییر محسوسی نمی کند؟
ظرف حاوی آب برای رسیدن به دمای 75 درجه انرژی گرمایی بیشتری جذب نموده و انرژی گرمایی بیش تری دارد لذا گرمایی بیش تری به تخم مرغ منتقل می شود.

ب) می دانید که ظرفیت گرمایی ماده هم ارز با گرمایی افزایش دمای آن به اندازه یک دئرجه سلسیوس است. با این توصیف ظرفیت گرمایی آب و روغن زیتون را محاسبه و با یکدیگر مقایسه کنید.

$$Q = C\Delta\theta$$

$$Q = \frac{41800}{50} = 836 \text{ J}^{\circ}\text{C}^{-1}$$

$$Q = \frac{19700}{50} = 394 \text{ J}^{\circ}\text{C}^{-1}$$

د
جه
پیش

57

پ) ظرفیت گرمایی ماده به چه عواملی بستگی دارد؟
به جرم ماده ، نوع ماده ، حالت فیزیکی بستگی دارد.

ت) در فیزیک دهم آموختید که ظرفیت گرمایی یک گرم ماده ، ظرفیت گرمایی ویژه یا گرمایی ویژه (c) آن ماده را نشان می دهد ، مقدار این کمیت را برای آب و روغن زیتون حساب و با هم مقایسه کنید.

$$c = \frac{Q}{m\Delta\theta} = \frac{41800}{200 \times 50} = 4.18 \text{ J}^{\circ}\text{C}^{-1}$$

$$c = \frac{Q}{m\Delta\theta} = \frac{19700}{200 \times 50} = 1.97 \text{ J}^{\circ}\text{C}^{-1}$$

ظرفیت گرمایی ویژه آب بیش تر از روغن است.

ث) رابطه ای میان ظرفیت گرمایی و گرمایی ویژه یک ماده بیابید

$$\text{ظرفیت گرمایی} = \text{جرم} \times \text{گرمایی ویژه}$$

$$c = \frac{Q}{m\Delta\theta} = \frac{\text{انرژی}}{\text{دما} \times \text{جرم}}$$

ظرفیت گرمایی ویژه

1- یک استکان چای با دمای 90°C درون اتاقی با دمای 25°C قرار دارد. با گذشت زمان، دما و انرژی گرمایی دما و انرژی گرمایی آن کاهش می‌یابد. استکان چای انرژی از دست داده و در نهایت با هوا اتاق هم دما می‌شود در نتیجه، میانگین انرژی جنبشی ذرات و در بی آن انرژی گرمایی چای کاهش پیدا می‌کند.

2- با خط زدن واژه نادرست در هخر مورد، عبارت زیر را کامل کنید:

گرمای را می‌توان هم ارز با آن مقدار انرژی $\frac{\text{انرژی گرمایی}}{\text{دما}} \cdot \frac{\text{انرژی گرمایی}}{\text{دما}}$ دایی‌انست که به دلیل تفاوت در $\frac{\text{انرژی گرمایی}}{\text{دما}} \cdot \frac{\text{انرژی گرمایی}}{\text{دما}}$ می‌شود.

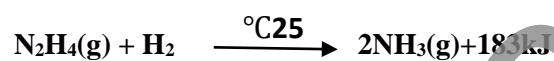
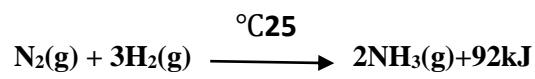
3- تکه‌ای نان و تکه‌ای سبزه زمینی را با جرم و سطح یکسان در دمای 60°C در نظر بگیرید. اگر آنها را هم زمان در محیطی با دمای 20°C قرار دهیم کدام یک زودتر با محیط هم دما می‌شود؟ درستی پاسخ خود را در منزل بررسی کنید.

نان و سبزه زمینی هر دو تقریباً از نشاسته تشکیل شده‌اند بنابراین سرعت هم دما شدن با محیط به میزان آب موجود در آن‌ها بستگی دارد. از آنجاکه مقدار آب در نان کمتر است زودتر با محیط همدم می‌شود.

پیش‌نیاز
پیش‌نیاز
پیش‌نیاز

۵۵

با توجه به واکنش‌های زیر پاسخ دهید:

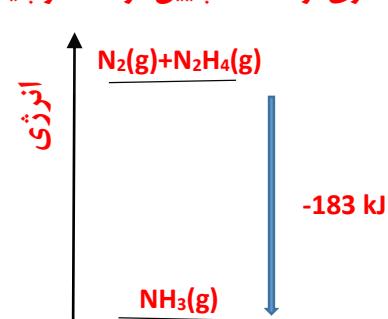
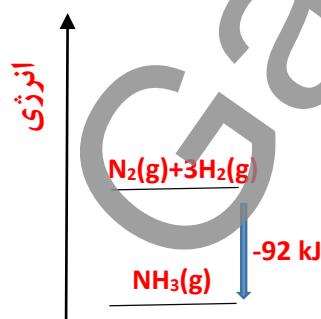


(آ) چرا گرمای آزاد شده در دو واکنش متفاوت است؟ توضیح دهید؟ سطح انرژی پتانسیل واکنش دهنده‌ها در دو واکنش متفاوت است لذا اختلاف سطح انرژی فراورده و واکنش دهنده‌ها در دو واکنش متفاوت خواهد بود.

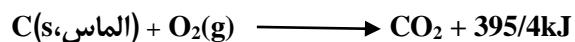
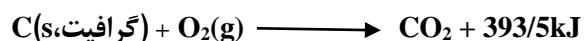
(ب) در کدام واکنش، مواد واکنش دهنده پایدارتر است؟ چرا؟ واکنش اول، سطح انرژی فراورده در دو واکنش برابر است لذا سطح انرژی در واکنش اول یعنی نیتروژن و هیدروژن که گرمای کمتری آزاد شده پایین‌تر است و پایدارتر هستند.

د.
ج.
پیش‌نیاز
پیش‌نیاز

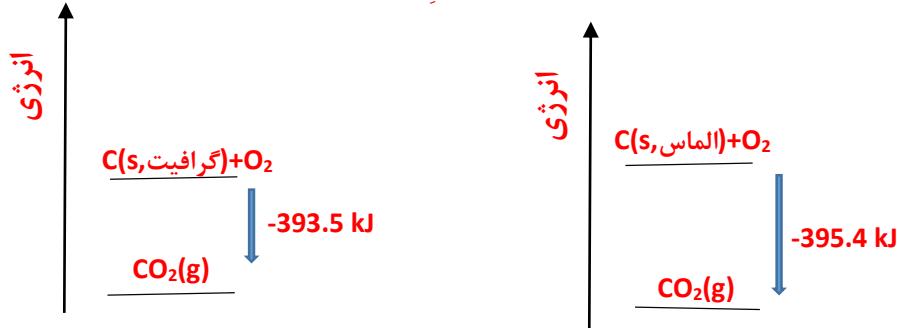
۶۳



2- گرافیت و الماس دو آلوتrop کربن هستند که فراورده واکنش سوختن کامل آنها، گاز کربن دی اکسید است



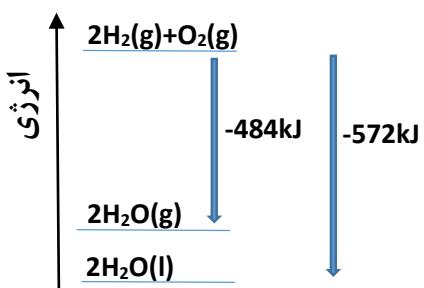
- (آ) چوای گرمای حاصل از سوختن یک مول گرافیت متفاوت از یک مول الماس است؟ سطح انرژی پتانسیل گرافیت و الماس با هم متفاوت و سطح انرژی فراورده‌ها یکسان است. به همین جهت میزان گرمای آزاد شده متفاوت خواهد بود.
- (ب) الماس پایدارتر است یا گرافیت؟ چرا؟
- گرافیت پایدار‌تر است زیرا گرمای کم تری آزاد شده لذا سطح انرژی گرافیت پایین تر از الماس است.



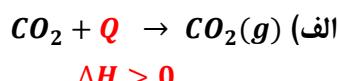
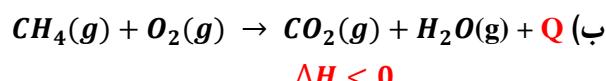
(پ) از سوختن کامل 7/2 g گرافیت، چند کیلو ژول گرما آزاد می‌شود؟

$$Q = 7.2 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol}}{12 \text{ g}} \times \frac{393.5 \text{ kJ}}{1 \text{ mol}} = 236.1 \text{ kJ}$$

- با توجه به واکنش $2H_2(g) + O_2(g) \longrightarrow 2H_2O(g) + 484 \text{ kJ}$ ، پیش‌بینی کنید گرمای واکنش $2H_2(g) + O_2(g) \longrightarrow 2H_2O(l)$ کدام است (+422 kJ ، -422 kJ ، +572 kJ ، -572 kJ)؟ چرا؟
- تفاوت دو واکنش در حالت فیزیکی فراورده است. سطح انرژی آب مایع پایین تر از آب گازی است به همین جهت گرمای بیش تری آزاد می‌شود.

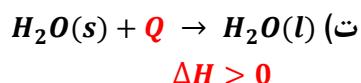


نماد Q را در هر معادله وارد کرده سپس علامت ΔH را در هر مورد مشخص کنید

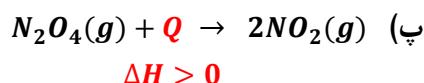


جود
دیگرها

64



برای تولید یک اوزون از گاز آنتالپی به 572 kJ یابد، آنتالپی



-1 اگر مول گاز اکسیژن اندازه افزایش واکنش

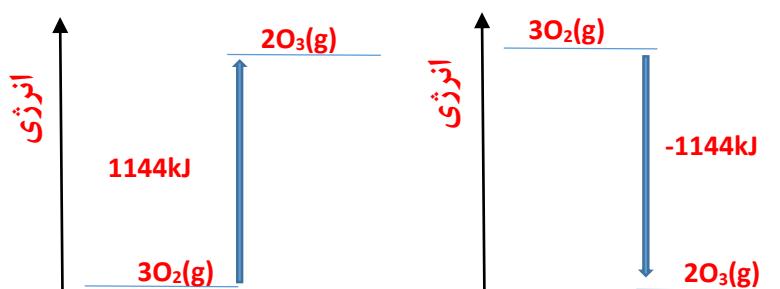


$3O_2(g)$ را در جهت رفت و در جهت برگشت حساب کنید.

$$\text{تولید اوزون(رفت)} \quad Q = 2\text{mol}O_3 \times \frac{572\text{kJ}}{1\text{mol}O_3} = 1144\text{kJ}$$

$3O_2(g) + 1144\text{kJ} \rightarrow 2O_3(g)$

تولید اکسیژن (برگشت) سطح انرژی واکنش دهنده و فراورده جایه جا می شود لذا -1144KJ

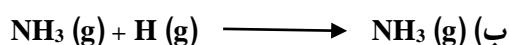


با استفاده از داده های جدول ۳، آنتالپی هر یک از واکنش های زیر را پیش بینی کنید.



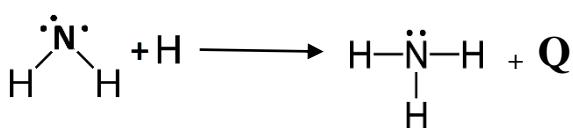
با توجه به ساختار لوئیس آب باید دو پیوند O-H بشکند و اتمهای اکسیژن و هیدروژن تشکیل شود.

$$\Delta H = 2 \times 463\text{kJ} = +926\text{kJ}$$



پیش بینی

6

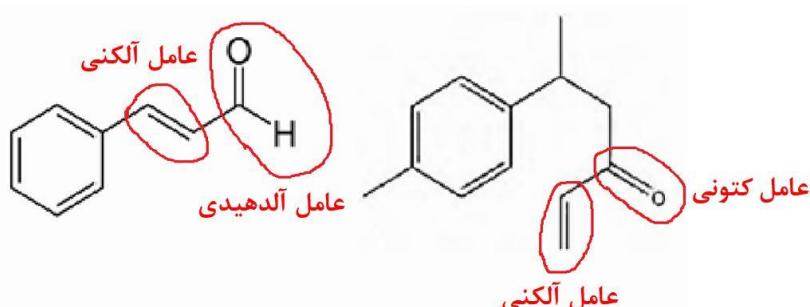


با توجه به ساختارهای لوئیس یک پیوند N-H تشکیل می شود و تشکیل پیوند همراه با آزاد شدن انرژی است
پس: $\Delta H = -391 \text{ kJ}$

1- هر ساختار زیر یک ترکیب آلی موجود در ان ادویه را نشان می دهد. گروههای عاملی موجود در هر مولکول را مشخص کنید و نام آنها را بنویسید.



دارچین



2- با توجه به ساختار ترکیب های آلی زیر به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید.



پرسش ۱۶

۸۹

آ) شمار و نوع اتم های سازنده آنها را با یکدیگر مقایسه کنید.

کربن - هیدروژن - اکسیژن $C_6H_{12}O$ نوع و تعداد اتم ها در دو ترکیب مشابه است. چنین ترکیباتی که نوع و تعداد اتمهای آن ها برابر اما ساختارهای متفاوتی دارند را ایزومر گویند.

ب) آیا خواص فیزیکی و شیمیایی آنها یکسان است؟ چرا؟

خیر - دو ترکیب گروه های عاملی متفاوت و در نتیجه خواص متفاوتی خواهند داشت. اولی دارای گروه عاملی هیدروکسیل و گروه عاملی آلانی و دومی دارای گروه عاملی آلدھیدی است.

پ) آیا محتوای انرژی آنها را یکسان پیش بینی می کنید؟ توضیح دهید.

خیر - ساختار متفاوتی دارند. محتوای انرژی یک ترکیب در دما و فشار ثابت افزون بر نوع و تعداد اتم ها به نحوه اتصال آن ها و نوع پیوندهای شیمیایی آن ها نیز مربوط است.

1- با توجه به جدول ۶ آنتالپی سوختن پروپان (C_3H_8) و ۱-بوت (C₄H₈) را پیش بینی کرده ، سپس با مراجعه به منابع علمی معتبر درستی پیش بینی خود را بررسی کنید.

اختلاف آنتالپی سوختن اتان و پروپان که در یک CH_2 با هم تفاوت دارند برابر $-1560 + (-890) = -670$
بروپان و اتان نیز در یک CH_2 تفاوت دارند پس $-1560 + (-760) = -2230$

به همین ترتیب برای ۱-بوت می توان نوشت:

$$-2058 - (-1410) = -648$$

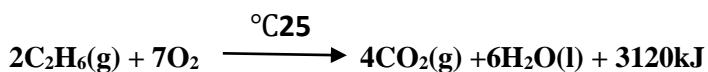
$$2058 + (-648) = 2706$$

پرسش ۱۷

۷۰

در منابع علمی معتبر برای پروپان ۲۲۱۹.۲ و برای ۱- بوتن ۲۷۱۷- است.

۲- با توجه به معادله واکنش سوختن کامل اتان و اتانول به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید.



(آ) ارزش سوختی هر یک را محاسبه و با یکدیگر مقایسه کنید.

ارزش سوختی منظور گرمای آزاد شده به ازا یک گرم است، لذا

$$\frac{\text{kJ}}{\text{g}} = \frac{3120\text{kJ}}{2\text{mol}} \times \frac{1\text{mol}}{30\text{g}} = 52\text{kJ/g}$$

$$\frac{\text{kJ}}{\text{g}} = \frac{1368\text{kJ}}{1\text{mol}} \times \frac{1\text{mol}}{46\text{g}} = 29.74\text{kJ/g}$$

ارزش سوختی اتان از اتانول بیش تر است.

(ب) جرم CO_2 حاصل از سوختن یک گرم از هریک را محاسبه و با یکدیگر مقایسه کنید.

1 گرم اتان

$$\text{CO}_2\text{g} = 1\text{gC}_2\text{H}_6 \times \frac{1\text{mol}}{30\text{g}} \times \frac{4\text{molCO}_2}{2\text{molC}_2\text{H}_6} \times \frac{44\text{gCO}_2}{1\text{molCO}_2} = 2.93\text{g}$$

1 گرم اتانول

$$\text{CO}_2\text{g} = 1\text{gC}_2\text{H}_5\text{OH} \times \frac{1\text{mol}}{46\text{g}} \times \frac{2\text{molCO}_2}{1\text{molC}_2\text{H}_5\text{OH}} \times \frac{44\text{gCO}_2}{1\text{molCO}_2} = 2.93\text{g}$$

جمله کربن دی اکسید حاصل از سوختن 1 گرم اتانول کم تر از یک گرم اتان است.

(پ) توضیح دهید چرا اتانول سوخت سبز به شمار می رود؟

۱- در سوختن اتانول آلینده و گاز گلخانه ای کم تری تولید می شود. زیرا به ازا سوختن یک گرم اتانول، کربن

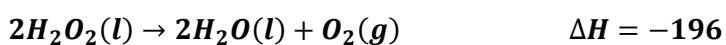
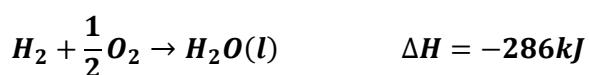
دی اکسید کمتری حاصل می شود.

۲- اکسیژن کم تری مصرف می شود.

۳- علاوه بر آن اتانول از بقایای گیاهانی مانند نیشکر، سیب زمینی و ذرت تهیه می شود که منابع تجدید پذیر هستند.

۱- هیدروژن پراکسید (H_2O_2) ماده ای است که با نام تجاری آب اکسیژنه به فروش می رسد.

(الف) با استفاده از واکنش های ترموشیمیایی زیر آنتالپی واکنش $\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}_2(\text{g})$ را حساب کنید

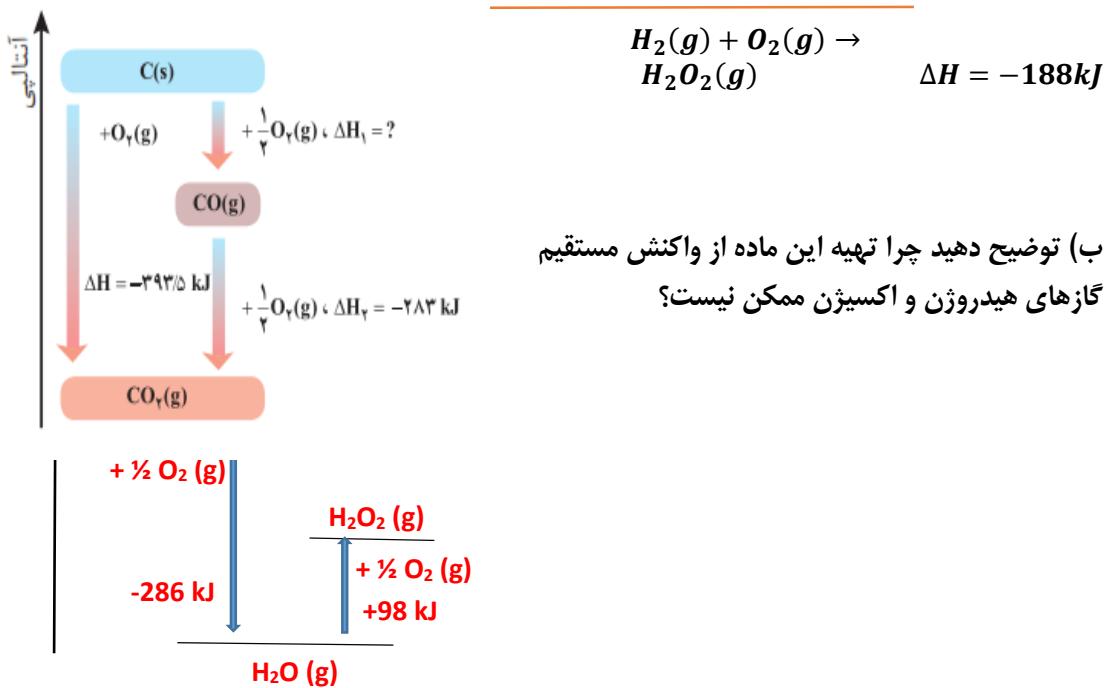
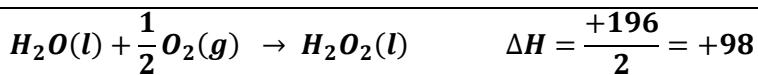


با توجه به قانون هس واکنش اول را می نویسیم و واکنش دوم را برعکس نموده و در $1/2$ ضرب می کنیم



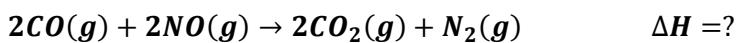
خود را پیاز کنید

73

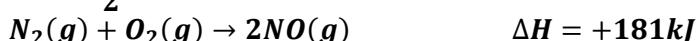
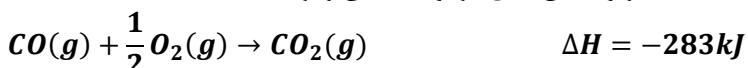


آب ترکیب پایدارتری نسبت به آب اکسیژن است، به همین جهت از ترکیب گازهای هیدروژن و اکسیژن آب حاصل می شود و نمی توان آب اکسیژن را از ترکیب این دو گاز بدست آورد.

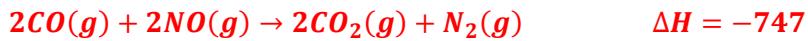
در شیمی دهم آموختید که گازهای آلاینده مانند NO و CO از اگزو خودروها به هوا کره وارد می شوند. شیمی دانهای هوا کره انجام واکنش زیر را برای تبدیل این آلاینده ها به گازهایی پایدارتر و با آلایندگی کمتر، طراحی کرده اند.



آنالی و اکنش بالا را با استفاده از واکنش های ترموشیمیایی زیر حساب کنید



واکنش اول را در دو ضرب می کنیم و با عکس واکنش دوم جمع می کنیم



3- واکنش سوختن کامل گرافیت را می توان مجموعه ای از دو واکنش پی در پی مطابق نمودار زیر دانست

آ) شواهد نشان می دهد که ΔH واکنش تولید $CO(g)$ را نمی توان به روش تجربی تعیین کرد. درباره علت آن گفتگو کنید.

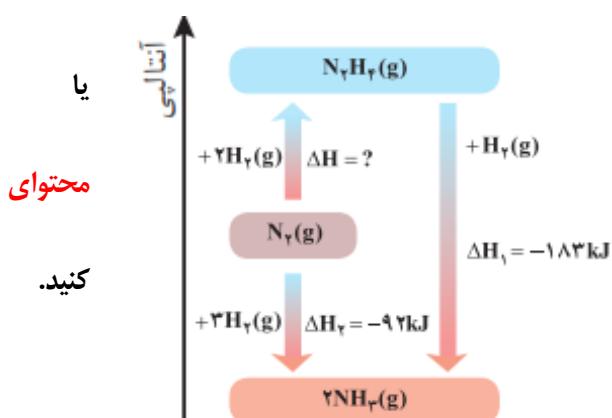
گاز CO_2 پایدارتر از گاز CO است به همین جهت از واکنش گرافیت با گاز اکسیژن محصول پایدارتر کربن دی اکسید حاصل می شود.

ب) ΔH واکنش تولید $CO(g)$ را از گرافیت و گاز اکسیژن حساب کنید.

طبق قانون هس

$$-393.5 = -283 + \Delta H_1 \quad \Delta H_1 = -393.5 + 283 = -110.5 \text{ kJ}$$

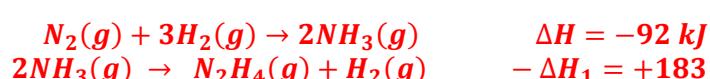
4- شواهد تجربی نشان می دهند که تهیه آمونیاک به روش هابر از گازهای نیتروژن و هیدروژن مطابق نمودار زیر یک واکنش دو مرحله ای است.



آ) در شرایط یکسان ، هیدرازین پایدارتر است آمونیاک ؟ چرا؟

آمونیاک پایدارتر از هیدرازین است. زیرا انرژی آن پایین تر از هیدرازین است.

ب) انتالپی واکنش تولید هیدرازین را حساب



$$\Delta H = \Delta H_2 + (-\Delta H_1)$$

$$\Delta H = -92 + (-(-183)) = 91 \text{ kJ}$$

طبق قانون هس

- 1- دانش اموزی برای تعیین آنتالپی یک واکنش گازی از رابطه زیر استفاده کرده است. درستی این رابطه را بررسی کنید

$$\Delta H = \left[\frac{\text{مجموع آنتالپی پیوندها}}{\text{در مواد واکنش دهنده}} \right] - \left[\frac{\text{مجموع آنتالپی پیوندها}}{\text{در مواد فراورده}} \right]$$

هر واکنش را می توان جمع دو واکنش اول تمام پیوندها شکسته می شود، آنتالپی آن مثبت و گرماییک است. در واکنش دوم از تمام اتم ها فراورده ها بدست می آیند، که آنتالپی آن منفی و گرماده است. بنابراین مجموع آنتالپی این دو واکنش آنتالپی واکنش مورد نظر است.

$$\text{مجموع آنتالپی پیوندها در مواد واکنش دهنده} = \Delta H_1$$

$$(\text{مجموع آنتالپی پیوندها در مواد فراورده}) - \Delta H_2$$

$$\text{فرارورده ها} \rightarrow \text{واکنش دهنده ها} \quad \Delta H = \Delta H_1 + \Delta H_2$$

- 2- با استفاده از جدول میانگین آنتالپی پیوندها، ΔH هریک از واکنش های ترموشیمیایی زیر را حساب نموده و با

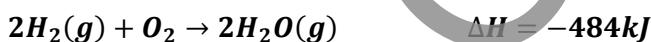
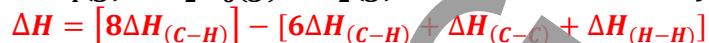
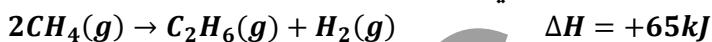
۱۳۵

۷۵

$$\Delta H = [\Delta H_{(N \equiv N)} + 2\Delta H_{(H-H)}] - [4\Delta H_{(N-H)} + \Delta H_{(N-N)}]$$

$$\Delta H = [(945) + 2 \times (436) - [4 \times (391) + 163]] = +90$$

داده شده مقایسه کنید. ΔH



- 1- هر یک از موارد زیر نقش چه عاملی را در سرعت واکنش نشان می دهد؟ توضیح دهید.

الف) برای نگهداری طولانی مدت فراورده های گوشتی و پروتئینی، آنها را به حالت منجمد ذخیره می کنند نقش دما با کاهش دما سرعت واکنش کم می شود.

ب) روغن های مایع که در ظرف مات و کدر بسته بندی شده اند، زمان ماندگاری بیشتری دارند نقش نور، نور انرژی لازم جهت انجام فرایند فساد روغن را فراهم می کند.

پ) قاوت گردی مغذی و تهییه شده از مغز آفتاب گردان، پسته و..... است این سوگات کرمان زودتر از مغز این خوراکی ها فاسد می شود.

در گرد قاوت سطح تماس با اکسیژن هوا بیشتر از مغز سالم است لذا فرایند فساد با سرعت بیش تری رخ می دهد.

۱۳۶

۷۷

در هر یک از موارد زیر با توجه به شکل، علت اختلاف در سرعت واکنش را توضیح دهید.

۱۳۶

۷۷

الف) فلزهای قلیایی سدیم و پتاسیم در شرایط یکسان با آب سرد به شدت واکنش می دهند ، اما سرعت واکنش ها متفاوت است.



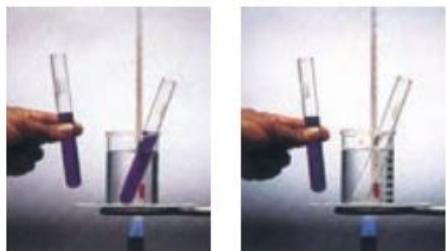
واکنش پذیری پتاسیم بیش تر از سدیم است. واکنش پذیری در گروه فلزات قلیایی با افزایش عدد اتمی افزایش می یابد.

ب) شعله آتش ، گرد آهن موجود در کپسول چینی را داغ و سرخ می کند، در حالی که پاشیدن و پخش کردن گرد آهن بر روی شعله ، سبب سوختن آن می شود



در گرد آهن سطح تماس واکنش دهنده ها بیش تر است و سرعت واکنش بیش تر است.

پ) محلول بنفسن رنگ پتاسیم پرمنگنات با یک اسید آلی در دمای اتاق به کندی واکنش می دهد ف اما با گرم شدن ، محلول به سرعت بی رنگ می شود.



با افزایش دما سرعت واکنش افزایش می یابد به همین جهت سریع تر بی رنگ می شود.

ت) الیاف داغ و سرخ شده در هوا نمی سوزد ، در حالی که همان مقدار الیاف آهن داغ و سوخته در یک ارلن پر از اکسیژن می سوزد

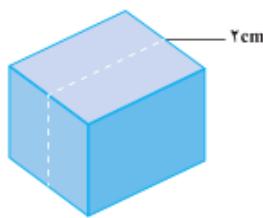


با افزایش غلظت سرعت واکنش افزایش می یابد. به همین جهت الیاف آهن در اکسیژن خالص با سرعت بیش تری واکنش می دهند و نور و گرمای بیش تری ایجاد می نمایند.

ث) محلول هیدروژن پراکسید در دمای اتاق به کندی تجزیه شده و گاز اکسیژن تولید می کند ، در حالی که افزودن دو قطره از محلول پتاسیم یدید ، سرعت واکنش را به طور چشمگیری افزایش می دهد



کاتالیزگر سرعت واکنش را افزایش می دهد، به همین جهت با افزایش پتاسیم یدید که نقش کاتالیزگر را دارد سرعت خروج گاز اکسیژن افزایش می یابد.



یک تکه زغال چوب به شکل مکعب با طول ضلع 2cm ، در نظر بگیرید. حجم این تکه زغال برابر 8 cm^3 ، در حالی که مساحت کل آن برابر 24 cm^2 است (چرا؟)

$$(\text{طول ضلع})^3 = \text{حجم مکعب}$$

$$2^3 = 8\text{ cm}^3 = \text{حجم مکعب}$$

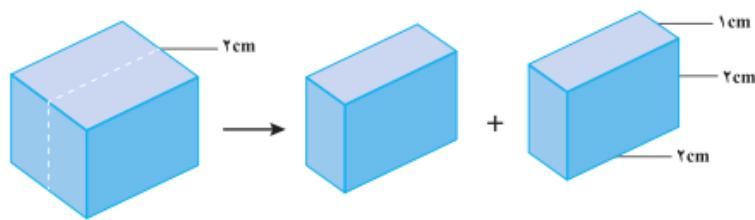
$$(\text{طول ضلع})^2 \times 6 = \text{مساحت کل}$$

$$2^2 \times 6 = 24\text{ cm}^2 = \text{مساحت کل}$$

1- کدام کمیت (حجم یا مساحت)، سطح تماس این تکه زغال را با شعله هنگام سوختن نشان می دهد؟ توضیح دهید.

واکنش در سطح زغال که در تماس با اکسیژن است رخ می دهد.

2- اگر این مکعب از وسط یک ضلع برش بخورد و به دو مکعب مستطیل تقسیم شود، حساب کنید حجم زغال و سطح تماس آن چه تغییری می کند؟



پیوند
در
دایفرنی

83

حجم زغال تغییری نمی کند. اما سطح افزایش می یابد.

$$\text{حجم} = (2 \times 2 \times 1) + (2 \times 2 \times 1) = 8\text{ cm}^3$$

$$\text{مساحت} = 8(2 \times 1) + 4(2 \times 2) = 32\text{ cm}^2$$

3- بر اساس تحلیل خود از پرسش های بالا، علت تفاوت در سرعت واکنش سوختن تکه زغال با گرد آن را توضیح دهید.

با برش زغال در حجم ثابت، نسبت سطح به حجم افزایش می یابد.

$$\frac{24}{8} = 3 \quad \frac{32}{8} = 4 = \text{حالت دوم} \quad \text{حالت اول}$$

کمیت افزایش سطح به حجم باعث تقویت و یا تضعیف خواص ماده می شود (که این ویژگی اساس علم نانو است).

1- بر اساس شکل 14، آهنگ مصرف رنگ غذا را بر حسب مول بر دقيقه (mol min^{-1}) حساب کنید.

$$\bar{R} = \frac{0.05\text{mol}}{5\text{min}} = 0.01\text{mol min}^{-1}$$

2- دانش آموزی درون یک محلول محتوی ۰/۰۳ مول مس (II) سولفات، تیغه ای از جنس روی قرار داده است. شکل زیر پیشرفت واکنش $\text{CuSO}_4(\text{aq})$ با Zn(s) را در این آزمایش نشان می‌دهد، با توجه به آن به پرسش‌ها پاسخ دهید.



پرسش
۱۶

۸۵

آ) واکنش پذیری فلز روی را با مس مقایسه کنید.

واکنش پذیری روی از مس بیشتر است

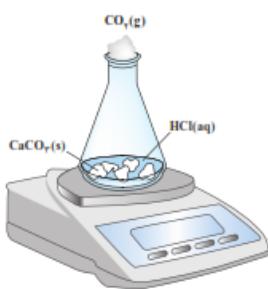


ب) با گذشت زمان مقدار $\text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ و Cu(s) چه تغییری می‌کند؟ چرا؟
با گذشت زمان مقدار $\text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ کاهش و مقدار Cu(s) افزایش می‌یابد. زیرا اتم‌های روی که فلز فعال تری است الکترون از دست داده و وارد محلول می‌شود و این الکترون‌ها را یون‌های مس جذب نموده و رسوب می‌کنند لذا از غلظت یون‌های مس کم شده و به مقدار مس جامد افزوده می‌شود.

پ) اگر شمار مول‌های مصرف شده از هر واکنش دهنده در واحد زمان بیانگر سرعت مصرف آن باشد، سرعت مصرف $\text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ را بر حسب mol min^{-1} حساب کنید.

$$\bar{R} = \frac{0.03\text{mol}}{2\text{ h}} \times \frac{1\text{h}}{60\text{min}} = 2.5 \times 10^{-4}\text{mol min}^{-1}$$

واکنش کلسیم کربنات را با محلول هیدروکلریک اسید در دما و فشار اتاق مطابق شکل زیر در نظر بگیرید.



جدول زیر، جرم مخلوط این واکنش را بر حسب زمان برای این آزمایش نشان می‌دهد. با توجه به داده‌های جدول، به پرسش‌های مطرح شده پاسخ دهید

زمان (ثانیه)	جرم مخلوط واکنش (گرم)	جرم کربن دی اکسید (گرم)
۰	۶۴/۵۰	۱.۴۸
۵۰	۶۴/۵۰	۱.۴۸
۴۰	۶۴/۵۵	۱.۴۳
۳۰	۶۴/۶۶	۱.۳۲
۲۰	۶۴/۸۸	۱/۱۰
۱۰	۶۵/۳۲	۰/۶۶
۰	۶۵/۹۸	۰

جواب:

۵۵

الف) چرا با گذشت زمان از جرم مخلوط واکنش کاسته می‌شوند؟
زیرا در طول واکنش گاز کربن دی اکسید از محلول خارج می‌شود.

ب) جدول را کامل کنید.

پ) با گذشت زمان جرم گاز آزاد شده چه تغییری می‌کند؟ چرا؟

افزایش می‌یابد. زیرا کربن دی اکسید فراورده است و در طول واکنش تولید می‌شود.

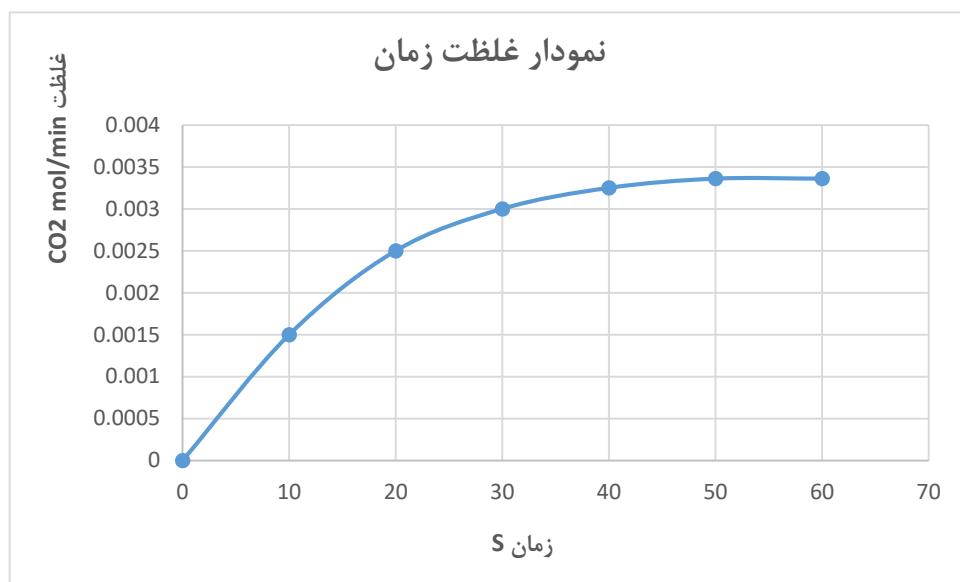
ت) در چه زمانی واکنش به پایان می‌رسد؟ چرا؟

۵۰ ثانیه پس از شروع واکنش جرم محلول تغییری نکرده است پس واکنش پس از ۵۰ ثانیه به پایان رسیده است.

ث) جدول زیر را کامل کنید. (1molCO₂=44g).

$\bar{R}(CO_2) = \frac{\Delta n(CO_2), (mol s^{-1})}{\Delta t}$	$\Delta n(CO_2), (mol)$	$n(CO_2), (mol)$	زمان (s)
$1/50 \times 10^{-4}$	$1/50 \times 10^{-4}$	$1/50 \times 10^{-4}$	۰
$1/100 \times 10^{-4}$	$1/100 \times 10^{-4}$	$2/50 \times 10^{-4}$	۱۰
0.5×10^{-3}	0.5×10^{-3}	$3/50 \times 10^{-4}$	۲۰
0.25×10^{-3}	0.25×10^{-3}	3.25×10^{-4}	۳۰
0.11×10^{-3}	0.11×10^{-3}	3.36×10^{-4}	۴۰

ج) نمودار مول- زمان را برای گاز CO_2 بر روی کاغذ میلی متری زیر رسم کنید.



چ) سرعت متوسط تولید CO_2 با گذشت زمان چه تغییری می کند؟ چرا؟
 کاهش می یابد، تغییرات غلظت گاز CO_2 نسبت به زمان نشان می دهد که در بازه های زمانی برابر میزان تولید CO_2 کاهش یافته است لذا می توان نتیجه گرفت سرعت با گذشت زمان به علت کاهش غلظت واکنش دهنده ها کاهش می یابد.

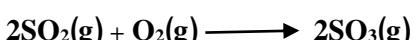
ح) آزمایش نشان می دهد که نمودار مول- زمان برای هر سه فراورده در واکنش کلسیم کربنات با محلول هیدروکلریک اسید از هر لحظه یکسان است. چرا؟
 زیرا ضرایب استوکیومتری برای فراورده برابر است لذا به میزان برابر تشکیل می شوند.

1- در واکنش $\text{CaCO}_3(\text{s})$ با $\text{HCl}(\text{aq})$ ، چه رابطه‌ای بین سرعت متوسط مصرف این دو ماده وجود دارد؟ این رابطه را بنویسید.

چون ضریب HCl دو ضریب CaCO_3 یک است پس میزان مصرف هیدروکلریک اسید دو برابر میزان مصرف کلسیم کربنات است و بنابراین

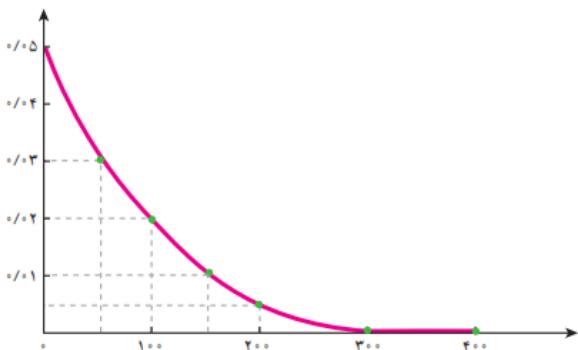
$$\bar{R}(\text{HCl}) = 2\bar{R}(\text{CaCO}_3) \quad (\text{صرف})$$

2- یکی از آلاینده‌های هوا که باعث تولید باران اسیدی می‌شود، گاز گوگرد تری اکسید است که مطابق واکنش زیر تولید می‌شود:



اگر در شرایط معین mol min^{-1} $R(\text{SO}_2)$ و $R(\text{SO}_3)$ را بر حسب حساب کنید
 $\bar{R}(\text{SO}_3) = \bar{R}(\text{SO}_2) \times 2 = 2 \times 0.01 \frac{\text{mol}}{\text{S}} \times \frac{60\text{s}}{1\text{min}} = 1.2 \text{mol min}^{-1}$

3- با توجه به نمودار زیر که تغییر مول‌های نوعی رنگ غذا در واکنش با یک محلول سفید کننده را نشان می‌دهد، به پرسش‌های مطرح شده پاسخ دهید.



پرسش
۱۳۰

۸۸

الف) مول‌های واکنش دهنده (رنگ غذا) با گذشت زمان چه تغییری می‌کند؟ چرا؟
کاهش می‌یابد. زیرا رنگ غذا واکنش دهنده است لذا با گذشت زمان کاهش می‌یابد.

ب) شیب نمودار مول-زمان چه علامتی دارد؟ چرا؟
شیب نمودار منفی است. زیرا رنگ غذا واکنش دهنده است و با گذشت زمان کاهش می‌یابد.
پ) توضیح دهید چرا علامت منفی در رابطه زیر نوشته می‌شود.

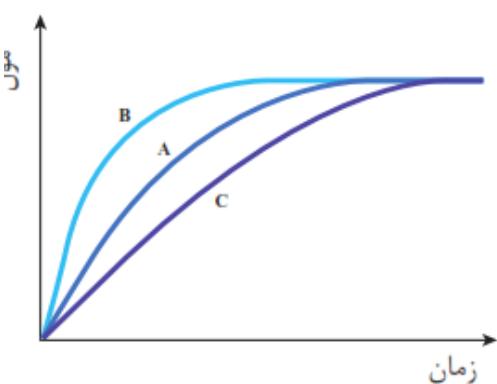
$$\bar{R} = -\frac{\Delta n}{\Delta t} \quad (\text{واکنش دهنده})$$

تغییرات غلظت واکنش دهنده منفی است اما سرعت کمیتی مثبت است به همین جهت منفی گذاشته می‌شود تا منفی به مثبت تبدیل شود.

ت) سرعت متوسط مصرف رنگ غذا را بر حسب مول بر دقيقه حساب کنید.

$$\bar{R} = -\frac{(0 - 0.05)\text{mol}}{300\text{s}} \times \frac{60\text{s}}{1\text{min}} = 0.01 \text{mol min}^{-1}$$

در نمودار داده شده، منحنی A نشان دهنده تغییر مول های یکی از مواد فراورده در واکنش فرضی است. با دلیل مشخص کنید کدام منحنی (B یا C) نشان دهنده افزودن بازدارنده و کدام یک نشان دهنده افزودن کاتالیزگر به سامانه واکنش است؟



۶۰

نمودار B افزودن کاتالیزگر است. با افزودن کاتالیزگر سرعت واکنش افزایش می یابد لذا تولید فراورده افزایش و شیب نمودار غلظت - زمان تندتر می یابد.

نمودار C افزودن بازدارنده است. با افزودن بازدارنده سرعت واکنش کاهش می یابد لذا تولید فراورده کاهش و شیب نمودار غلظت - زمان کم تر می شود.

۱- سرعت متوسط تولید گاز آمونیاک در شرایط معینی بر اساس معادله واکنش زیر در گستره زمانی معینی برابر با $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$ است.

الف) سرعت متوسط مصرف $N_2(g)$ و $H_2(g)$ را در این گستره زمانی حساب کنید.

$$\bar{R}(N_2)_{\text{صرف}} = \frac{1}{2} \bar{R}(NH_3)_{\text{تولید}} = \frac{1}{2} \times 4 \times 10^2 = 200 \text{ mol.s}^{-1}$$

$$\bar{R}(H_2)_{\text{صرف}} = \frac{3}{2} \bar{R}(NH_3)_{\text{تولید}} = \frac{3}{2} \times 4 \times 10^2 = 600 \text{ mol.s}^{-1}$$

ب) سرعت متوسط تولید یا مصرف هر شرکت کننده را به ضریب استوکیومتری آن تقسیم کنید. از حاصل این تقسیم چه نتیجه‌ای می‌گیرید؟

$$\frac{\bar{R}(N_2)_{\text{صرف}}}{1} = \frac{\bar{R}(H_2)_{\text{صرف}}}{3} = \frac{\bar{R}(NH_3)_{\text{تولید}}}{2} = \frac{200}{1} = \frac{600}{3} = \frac{400}{2} = 200$$

حاصل تقسیم برای همه برابر است.

پ) حاصل تقسیم در قسمت ب، سرعت واکنش نام دارد. برای این واکنش با استفاده از سرعت متوسط تولید یا مصرف مواد شرکت کننده، رابطه سرعت واکنش را بنویسید.

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{\bar{R}(N_2)_{\text{صرف}}}{1} = \frac{\bar{R}(H_2)_{\text{صرف}}}{3} = \frac{\bar{R}(NH_3)_{\text{تولید}}}{2} = +\frac{\Delta n(NH_3)}{2\Delta t} = -\frac{\Delta n(H_2)}{3\Delta t} = -\frac{\Delta n(N_2)}{1\Delta t}$$

ت) ارتباط معادله شیمیایی موازن شده واکنش را با رابطه صفحه بعد توضیح دهید.

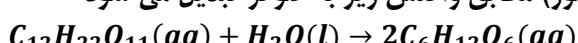
$$\bar{R}(\text{واکنش}) = +\frac{\Delta n(NH_3)}{2\Delta t} = -\frac{\Delta n(H_2)}{3\Delta t} = -\frac{\Delta n(N_2)}{1\Delta t}$$

سرعت متوسط واکنش از تقسیم سرعت تولید فراورده یا سرعت مصرف واکنش دهنده بر ضریب استوکیومتری حاصل می‌شود.

ث) سرعت متوسط کدام ماده با سرعت واکنش برابر است؟ توضیح دهید.

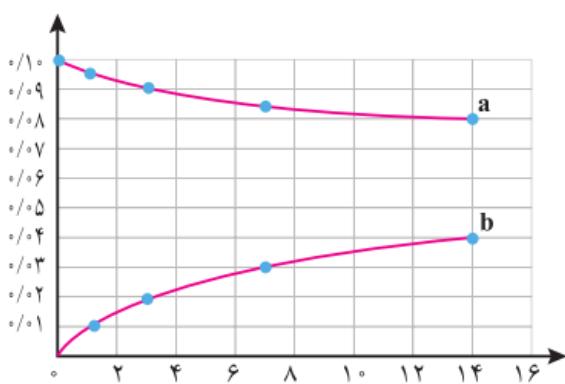
سرعت اجزایی از واکنش که ضریب استوکیومتری برابر یک دارند با سرعت متوسط واکنش برابر است.

قند موجود در جوانه گندم (مالتوز) مطابق واکنش زیر به گلوکز تبدیل می‌شود



این واکنش در دمای ثابت و شرایط معین بررسی شده و جدول زیر، داده‌های تجربی آن را نشان می‌دهد. با توجه به آن و نمودار داده شده، به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.

					زمان (دقیقه)
					غلظت مولی (mol L^{-1})
۱۴	۷	۳	۱	*	
$0/0.4$	$0/0.3$	$0/0.2$	$0/0.1$	*	$[C_6H_{12}O_6]$
$0/0.8$	$0/0.85$	$0/0.9$	$0/0.95$	$0/1.0$	$[C_{12}H_{22}O_{11}]$



الف) در سه دقیقه نخست (گلوكز) R و (مالتوز) R را بر حسب $\text{mol L}^{-1} \text{s}^{-1}$ حساب کنید.

$$\bar{R}(C_6H_{12}O_6) = \frac{(0.02 - 0)\text{mol}}{3\text{minL}} \times \frac{1\text{min}}{60\text{s}} = 1.1 \times 10^{-4} \text{mol L}^{-1} \text{s}^{-1}$$

$$\bar{R}(C_{12}H_{22}O_{11}) = -\frac{(0.09 - 0.1)\text{mol}}{3\text{minL}} \times \frac{1\text{min}}{60\text{s}} = 5.5 \times 10^{-5} \text{mol L}^{-1} \text{s}^{-1}$$

ب) سرعت واکنش را در هفت دقیقه نخست و هفت دقیقه دوم حساب کنید. کدام یک بیشتر است؟ چرا؟

سرعت واکنش برابر با سرعت مصرف مالتوز است زیرا ضریب استوکیومتری آن برابر یک است.

$$\bar{R} = -\frac{(0.085 - 0.1)\text{mol}}{7\text{minL}} = 2.1 \times 10^{-3} \text{mol L}^{-1} \text{min}^{-1}$$

$$\bar{R} = -\frac{(0.08 - 0.085)\text{mol}}{7\text{minL}} = 7.1 \times 10^{-4} \text{mol L}^{-1} \text{min}^{-1}$$

سرعت در هفت دقیقه نخست بیش تر است زیرا با گذشت زمان از غلظت واکنش دهنده ها کاسته شده سرعت نیز کاهش می یابد.

پ) هر یک از منحنی های a و b مربوط به کدام ماده شرکت کننده است؟ توضیح دهید.

a مربوط به مالتوز است زیرا با گذشت زمان در حال کاهش است و شبیه نمودار منفی است.

b مربوط به گلوكز است زیرا با گذشت زمان در حال افزایش است و شبیه نمودار مثبت است به علاوه شبیه نمودار آن بیش تر است زیرا ضریب استوکیومتری بیش تر و شبیه تندتری دارد.

ستون سمت راست در جدول زیر چهار الگو برای کاهش ردپای غذا را نشان می دهد. مشخص کنید هر بیانی از اصل شیمی سبز در ستون سمت چپ با کدام الگو هم خوانی دارد؟

بیانی از اصل شیمی سبز	الگوی کاهش ردپای غذا
کاهش مصرف انرژی	خرید به اندازه نیاز
طراحی مواد و فرآورده های شیمیایی سالم تر	کاهش مصرف گوشت و لینیاتر
کاهش تولید زباله و پسماند	استفاده از غذاهای بومی و فصلی
کاهش ورود مواد شیمیایی ناخواسته به محیط زیست	کاهش مصرف غذاهای فرآوری شده

خود را بیزار نماید

93

پاسخ پرسش های فصل سوم

صفحه	عنوان
۶۶	<p>در هریک از جاهای خالی یکی از واژه های « نخ، الیاف، دوزندگی، فرآوری و بافندگی» را قرار دهید.</p>  <pre> graph TD A[cotton bolls] -- بافندگی --> B[yarn] B -- رسندگی --> C[raw cotton] C -- فرآوری --> D[finished products] D -- دوزندگی --> E[fabric] E -- فرآوری --> F[ready-to-use products] </pre>

با توجه به شکل های زیر به پرسش ها پاسخ دهید.



پیش‌نیاز
پیش‌نیاز
پیش‌نیاز

101

الف) جدول را کامل کنید.

شمار اتم ها		جرم مولی		اندازه ملکول		نام ماده
بسیار زیاد	کم یا متوسط	بسیار زیاد	کم یا متوسط	بسیار بزرگ	کوچک یا متوسط	
*	*	*	*	*	*	آب
*	*	*	*	*	*	پلی اتن
*	*	*	*	*	*	پروپان
*	*	*	*	*	*	نشاسته گندم
*	*	*	*	*	*	انسولین
*	*	*	*	*	*	سلولز

ب) به دسته ای از ترکیب های جدول، درشت مولکول می گویند. این مفهوم را در یک سطر تعریف کنید.

مولکول هایی که شمار اتم های سازنده آن بسیار زیاد، اندازه مولکول های آن بسیار بزرگ و جرم مولی بسیار زیاد دارند را درشت مولکول می گویند.

پ) درشت مولکول های جدول صفحه قبل را با هم مقایسه کنید. چه شباهت ها و تفاوت هایی دارند؟

شباهت: درشت مولکول ها اندازه، تعداد اتم و جرم مولی بسیار زیاد دارند و در اغلب آن ها واحد های تکرار شونده وجود دارد.

تفاوت: از نظر نوع اتم های تشکیل دهنده (مانند ترکیبات اکسیژن دار و نیتروژن دار و....)، ساختار(زنگیره ای، حلقوی) ، واحد های تشکیل دهنده، متفاوت هستند در ضمن بعضی از درشت مولکول ها در طبیعت وجود دارند و برخی ساخته دست انسان هستند.

ت) در کدام مولکول های بخشها یی هست که در سرتاسر مولکول تکرار شده است؟

سلولز - نشاسته گندم- پلی اتن

ث) سلولز و نشاسته، پلیمر (بسپار) اند، با توجه به ساختار آنها پلیمر را تعریف کنید.

پلیمرها ، درشت مولکول هایی هستند که از اتصال تعداد بسیار زیادی واحد های یکسان و کوچک تکرار شونده (تکپار یا مونومر) تشکیل می شوند.

ج) پیش بینی کنید نیروی بین مولکولی در کدام دسته از مواد قویتر است؟ چرا؟

درشت مولکول ها - زیرا هر چه جرم و حجم مولکول بیشتر باشد نیرو های بین مولکولی قویتر می شوند

در جدول زیر هر یک از جاهای خالی را پر کنید.

نام و ساختار مونومر	نام و ساختار پلیمر	کاربرد پلیمر
$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}-\text{C}\equiv\text{N} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$ سیانو اتن	$\left(\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_2-\text{C}- \\ \\ \text{CN} \end{array} \right)_n$ پلی سیانو اتن	 پتو
$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_2=\text{C}-\text{CH}_2 \end{array}$ پروپن	$\left(\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_2-\text{C}- \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} \right)_n$ پلی پروپن	 سرنج
$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}-\text{C}_6\text{H}_5 \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$ استیرن	$\left(\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_2-\text{C}- \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \right)_n$ پلی استیرن	 ظروف یکبار مصرف
$\begin{array}{c} \text{F} & \text{F} \\ & \\ \text{F}-\text{C}=\text{C}-\text{F} \\ & \\ \text{F} & \text{F} \end{array}$ تترافلورواتن	$\left(\begin{array}{c} \text{F} & \text{F} \\ & \\ \text{C}-\text{C}- \\ & \\ \text{F} & \text{F} \end{array} \right)_n$ تفلون	 نخ دندان
$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}-\text{Cl} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$ کلرو اتن یا وینیل کلرید	$\left(\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_2-\text{C}- \\ \\ \text{Cl} \end{array} \right)_n$ پلی وینیل کلرید	 کیسه خون

جواب اینجا می‌باشد

104

داده های تجربی نشان می دهد که چگالی پلی اتن های نشان داده شده در شکل 8 برابر با $0/97\text{ g/cm}^3$ و $0/92\text{ g/cm}^3$ سانتیمتر مکعب است.



پلی اتن
شبکه ای
پلی اتن
شاخه دار

107

الف) کدام چگالی به کدام پلی اتن تعلق دارد؟ چرا؟

چگالی بیشتر ($0/97\text{ g/cm}^3$) به پلی اتن بدون شاخه مربوط است . زیرا در پلی اتن بدون شاخه در واحد حجم مولکول های بیشتری قرار می گیرند و جرم بیش تر خواهد بود.

ب) کدام پلی اتن سبک و کدام سنگین است؟

پلی اتن شاخه دار سبک و پلی اتن بدون شاخه سنگین است

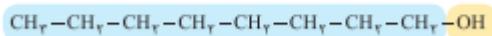
پ) نیروی بین مولکولی در پلی اتن چیست؟

از نوع نیروهای واندروالس

ت) چرا استحکام پلی اتن سنگین از سبک بیشتر است؟

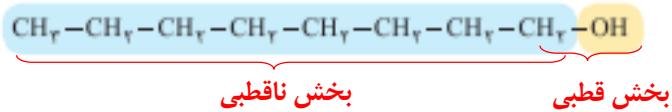
زیرا با افزایش تعداد شاخه مولکول ها به دلیل ازدحام فضایی نمی توانند به هم نزدیک شوند اما در پلی اتن که شاخه فرعی وجود ندارد سطح تماس مولکول ها بیشتر است و در نتیجه نیروی جاذبه بین مولکولی بیشتر شده و استحکام مولکولی هم بیشتر می شود

۱— با توجه به دو ساختار داده شده به پرسش ها پاسخ دهید:



الف) پیش بینی کنید چه نوع نیروهای بین مولکولی در این دو الکل وجود دارد؟
نیروی جاذبه واندر والس و پیوند هیدروژنی

ب) مولکول این الکل ها دو بخش قطبی و ناقطبی دارند. با توجه به اینکه گشتاور دوقطبی هیدروکربن ها حدود صفر است، این دو بخش را در هر مولکول بالا مشخص کنید.



پ) پیش بینی کنید در شرایط یکسان انحلال پذیری کدام الکل در آب بیشتر است؟
انحلال پذیری اتانول در آب بیشتر است. هنگامی که بخش ناقطبی یک مولکول، بزرگتر از بخش قطبی آن باشد خواص ناقطبی مولکول بر خواص قطبی آن غلبه می کند. به همین جهت اکтанول در آب حل نمی شود اما اتانول در آب با ایجاد پیوندهای هیدروژنی حل می شود.
ت) درستی پیش بینی خود را با توجه به داده های جدول زیر بررسی کنید.

انحلال پذیری (g/100 gH ₂ O)	فرمول الکل
به هر نسبتی حل می شود	CH ₃ CH ₂ OH
۱/۴۶	CH ₃ CH ₂ OH

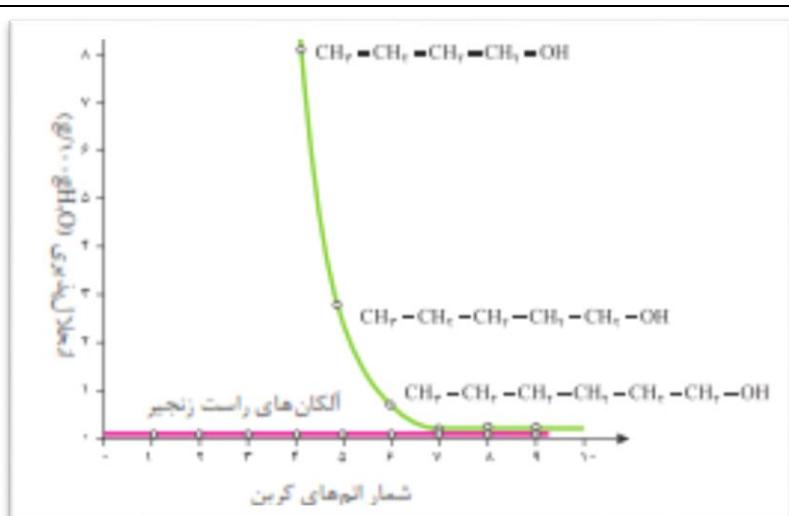
۹
۸
۷
۶
۵
۴
۳
۲

۱۱۰

همان طور که در جدول مشاهده می شود اتانول به هر نسبتی در آب حل می شود اما الکل هشت کربنی انحلال پذیری کمی در آب دارد.
ث) درباره درستی جمله زیر گفت و گو کنید.
«با افزایش طول زنجیر هیدروکربنی در الکل ها، نیروی واندر والس بر هیدروژنی غلبه می کند و ویژگی ناقطبی الکل افزایش می یابد».

جمله درست است زیرا در الکل ها دو نوع نیروی بین مولکولی وجود دارد: پیوند هیدروژنی در یک سر مولکول که به دلیل پیوند بین اتم اکسیژن و هیدروژن وجود دارد و نیروی واندر والس که از سمت زنجیره کربنی وجود دارد.
هرچه زنجیره کربنی بزرگتر باشد نیروی واندر والس قویتر شده و بر پیوند هیدروژنی غلبه می کند و ویژگی ناقطبی الکل زیاد می شود

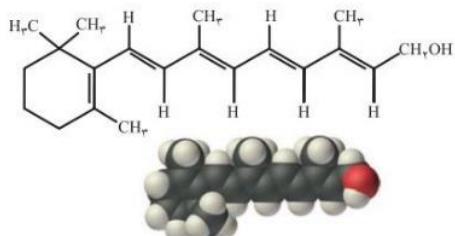
ج) نمودار زیر انحلال پذیری الکل ها را در مقایسه با هیدروکربن ها در آب نشان می دهد. روند تغییر آنها را توضیح دهید.



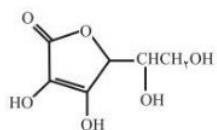
آلکان های راست زنجیر چون مولکول های نا قطبی هستند در آب حل نمی شوند اما در الکل ها دو بخش قطبی و نا قطبی وجود دارد در الکل هایی که تعداد کربن کمتری دارند بخش قطبی به بخش نا قطبی غلبه می کند و در نتیجه الکل در آب حل می شود اما با افزایش تعداد اتم های کربن بخش نا قطبی به بخش قطبی غلبه کرده و در نتیجه انحلال پذیری الکل در آب کم می شود

1- کدام ویتامین های زیر در آب و کدام ها در چربی حل می شود؟ چرا؟

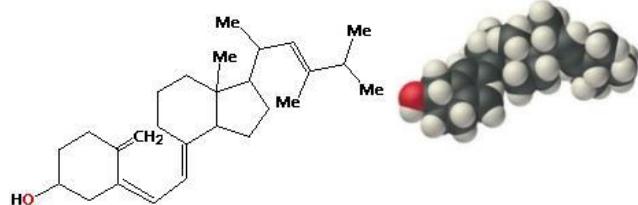
الف) ویتامین آ



ب) ویتامین ث

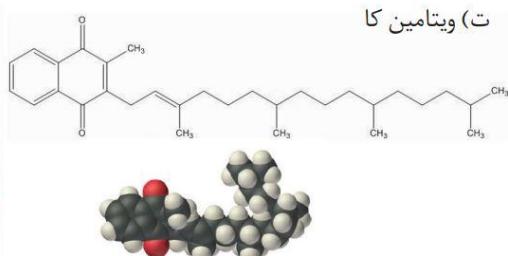


پ) ویتامین دی



جذب
۱: زیست‌ماده

III



ت) ویتامین کا

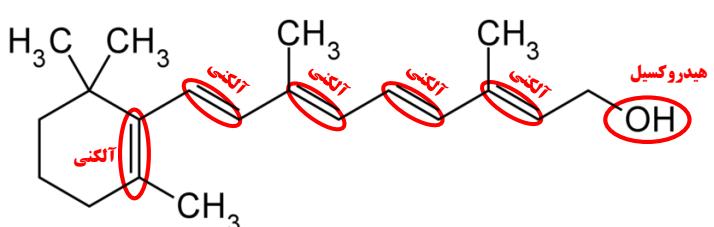
ویتامین های آ، کا و دی بخش ناقطبی بزرگ است و بر بخش قطبی غلبه می کند و در نتیجه این سه ویتامین در چربی حل می شوند

در ویتامین ث به دلیل زیاد بودن تعداد بخش های قطبی، بخش قطبی بر بخش ناقطبی غلبه می کند و در نتیجه این ویتامین در آب حل می شود.

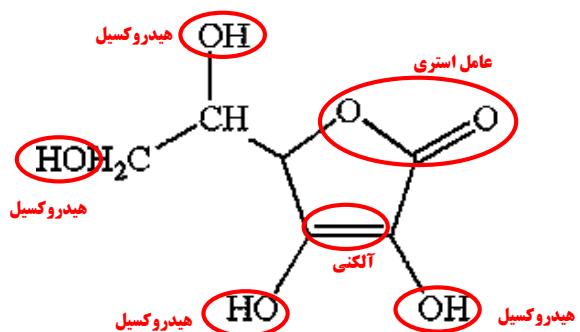
2- مصرف بیش از اندازه کدام دسته از ویتامین ها برای بدن مشکل خاصی ایجاد نمی کند؟ چرا؟

ویتامین هایی که مثل ویتامین ث بخش قطبی بزرگی داشته باشند و در نتیجه در آب محلول باشند زیرا مقدار اضافی این ویتامین ها در بدن از طریق ادرار دفع می شوند.

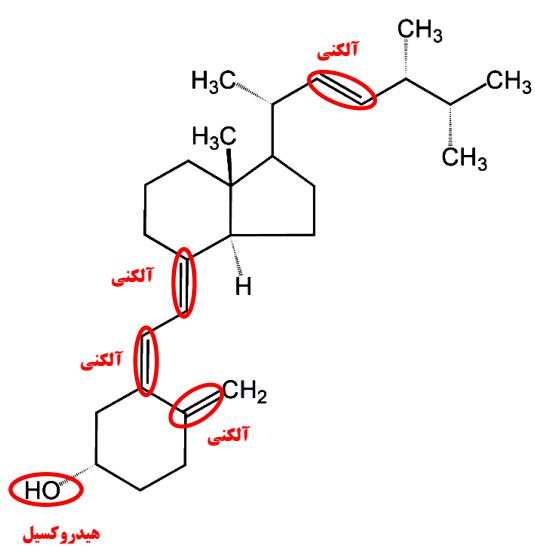
3- گروه های عاملی موجود در هر یک از ترکیب های بالا را مشخص کنید.



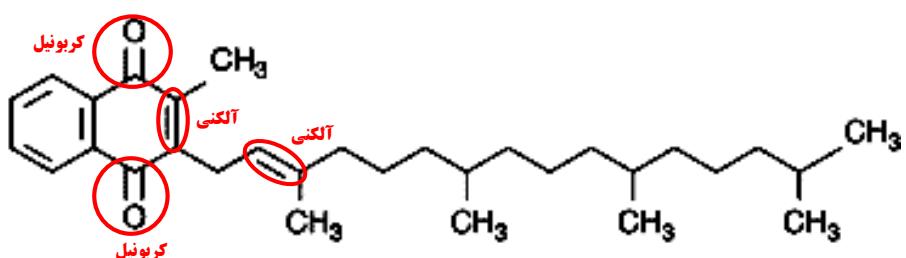
ویتامین آ



ویتامین ث



ویتامین دی



ویتامین کا

۴— عبارت زیر را با خط زدن واژه نادرست در هر مورد کامل کنید.
در ترکیب‌های آلی مانند الکل‌ها و کربوکسیلیک اسیدها که دو بخش قطبی و ناقطبی دارند، با افزایش طول **ناتطبی** بزرگ تر می‌شود، قطبیت مولکول **کاهش** می‌یابد و انحلال پذیری آن در آب **بیشتر** می‌شود.

با رسم ساختار الکل و اسید سازنده برای هر یک از استرهای داده شده در جدول زیر، آن را کامل کنید.

نام میوه	ساختار الکل سازنده	ساختار اسید سازنده	ساختار استر
موز	$\begin{array}{ccccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \\ & & & & & & & \\ \text{H}-\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{OH} & & \\ & & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$ پنتانول-1	$\begin{array}{ccccc} & \text{H} & & \text{O} & \\ & & & \parallel & \\ \text{H}-\text{C} & -\text{C} & & \text{O}-\text{H} & \\ & & & & \\ & \text{H} & & & \end{array}$ اتانوئیک اسید	
سیب	$\begin{array}{ccccc} & \text{H} & & & \\ & & & & \\ \text{H}-\text{C} & -\text{OH} & & & \\ & & & & \\ & \text{H} & & & \end{array}$ متانول	$\begin{array}{ccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{O} \\ & & & & \parallel \\ \text{H}-\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{OH} \\ & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \end{array}$ بوتانوئیک اسید	
انگور	$\begin{array}{ccccc} & \text{H} & \text{H} & & \\ & & & & \\ \text{H}-\text{C} & -\text{C} & -\text{O}-\text{H} & & \\ & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$ اتانول	$\begin{array}{ccccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{O} & \\ & & & & & & & \parallel & \\ \text{H}-\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & \text{O}-\text{H} & \\ & & & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$ هیپتانوئیک اسید	

خود را بیازماید

113

1- در کدام شرایط زیر لباس های نخی زودتر پوسیده می شوند؟ چرا؟

الف) محیط سرد و خشک ب) محیط گرم و مرطوب

پلی آمیدها و پلی استر در محیط گرم و مرطوب با آب واکنشی دهند و به مونومرهای سازنده تبدیل می شوند. با شکستن این پیوندها، استحکام الیاف پارچه کم شده و تار و پود آن به سادگی گسسته می شود.

2- چرا استفاده بی رویه از شوینده ها در شستن لباس ها سبب پوسیده شدن سریعتر آنها می شود؟ اسید ها و بازهای موجود در شوینده ها باعث افزایش سرعت آبکافت می شوند.

3- اگر لباس ها را برای مدت طولانی در محلول آب و شوینده قرار دهید، بوی بد و نافذی پیدا می کنند. توضیح دهید چه رخ می دهد؟

به دلیل ایجاد شدن اسید و الكل حاصل از آبکافت بوی بد ایجاد می شود.

4- برای شستن تمیزتر لباس ها از شوینده ها و سفیدکننده ها استفاده می کنند. اگر سفیدکننده ها را به طور مستقیم روی لباس ببریزند، رنگ لباس در محل تماس به سرعت از بین می رود. اما اگر سفیدکننده را در آب ببریزید سپس لباس را درون محلول فرو ببرید، تغییر محسوسی در رنگ لباس ایجاد نمی شود. چرا؟

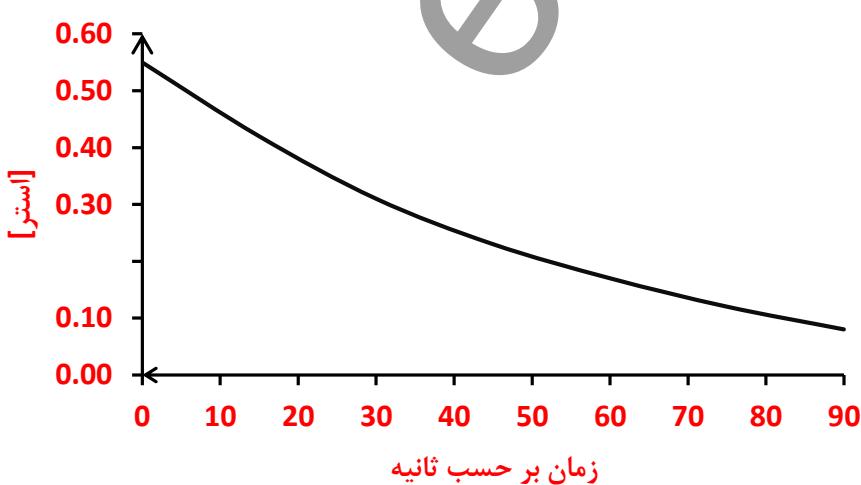
هنگامی که سفید کننده مستقیم روی لباس ریخته می شود به دلیل غلظت بالا سرعت واکنش انجام شده بیشتر است

5- لباس های پلی استری در اثر عوامل محیطی در طول زمان پوسیده می شوند. این پوسیده شدن به معنی شکستن پیوندهای استری و سست شدن تار و پود لباس است. جدول صفحه بعد داده های مربوط به واکنش تجزیه یک نوع استر را در حضور اسید نشان می دهد. با توجه به آن به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید:

[استر]	زمان (s)
[استر]	زمان (s)
۰/۰۸	۹۰
۰/۱۲	۷۵
۰/۱۷	۶۰
۰/۲۱	۴۵
۰/۲۶	۳۰
۰/۴۲	۱۵
۰/۵۵	۰

الف) نمودار تغییر غلظت استر بر حسب زمان را رسم کنید.

نمودار تغییر غلظت استر به زمان



ب) سرعت متوسط تجزیه استر در بازه زمانی صفر تا 30 ثانیه چند مول بر لیتر بر ثانیه است؟

$$\Delta n = 0.31 - 0.55 = -0.24 \text{ mol}$$

$$\bar{R} = -\frac{-0.24 \text{ mol}}{30 \text{ L} \cdot \text{s}} = 0.008 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

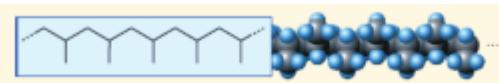
پ) سرعت واکنش در کدام بازه زمانی بیشتر است؟ چرا؟

صفر تا 20 ثانیه

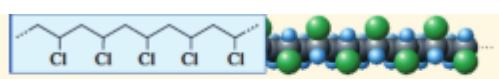
60 تا 90 ثانیه

۰ تا 20 - در این بازه شبیب نمودار بیشتر است. در اغلب واکنش ها ابتدا که غلظت واکنش دهنده ها بیش تر است سرعت بیشتر است و با گذشت زمان از غلظت مواد واکنش دهنده کاسته شده و در نتیجه سرعت واکنش کم می شود.

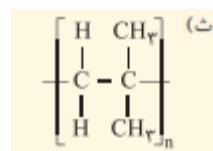
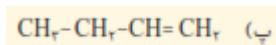
- در هر یک از موارد زیر ساختار پلیمر یا مونومر خواسته شده را مشخص کنید.



(الف)



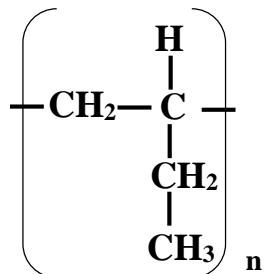
(ب)



الف) پلیمر است و مونومر آن پروپن است.

ب) پلیمر است و مونومر آن کلرو اتن است.

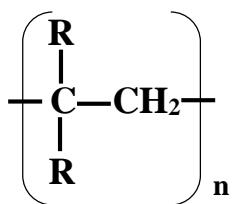
پ) مونومر است و پلیمر آن به صورت مقابل است.



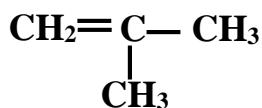
جواب:

120

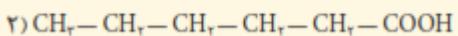
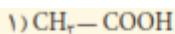
ت) مونومر است و پلیمر آن به صورت مقابل است.



ث) پلیمر است و مونومر آن متیل پروپن است



2- در شرایط یکسان اتحال پذیری کدام کربوکسیلیک اسید در آب بیشتر است؟ چرا؟

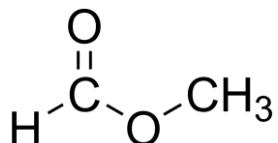


اتانوئیک اسید (ترکیب 1). زیرا بخش ناقطبی یعنی زنجیره کربنی آن کوچکتر است در حالی که در هگزانوئیک اسید (ترکیب 2) زنجیره کربنی بزرگتر است و نیروهای واندروالس بر پیوند هیدروژنی غلبه نموده و در آب که دارای پیوند هیدروژنی است حل نمی شود.

3— برای استری با فرمول $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$

الف) ساختار آن را رسم کنید.

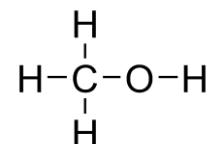
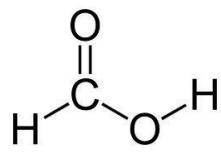
متیل متانوات



ب) ساختار الکل و اسید سازنده آن را رسم کنید.

اتانوئیک اسید

متانول



پ) نیروی بین مولکولی را مشخص کنید.

نیروهای بین مولکولی واندروالس از نوع دوقطبی - دوقطبی

ت) جرم مولی را حساب کنید.

$$M = (2 \times 12) + (4 \times 1) + (2 \times 16) = 60 \text{ g/mol}$$

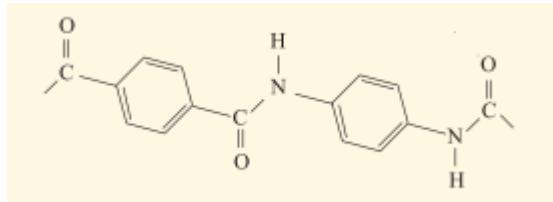
ث) نقطه جوش آن را با بیان دلیل با اتانوئیک اسید مقایسه کنید.

اتانوئیک اسید و متیل متانوات با هم ایزومر هستند لذا جرم مولی برابری دارند اما در اتانوئیک اسید نیروهای جاذبه از نوع پیوندهای هیدروژنی است و در متیل متانوات از نوع واندر والس. لذا انتظار می رود اتانوئیک اسید دمای جوش بالاتری داشته باشد.

دمای جوش متیل متانوات : 31.8°C

دمای جوش اتانوئیک اسید : 118.1°C

4— بخشی از ساختار مولکول سازنده یک پلیمر در شکل زیر ارائه شده است با توجه به آن:

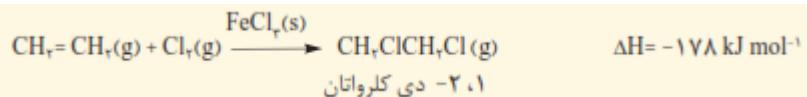


الف) این پلیمر به کدام دسته از پلیمرها تعلق دارد؟
جزو دسته پلی آمید است.

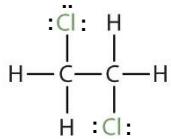
ب) نیروی بین مولکول های این پلیمر از چه نوعی است?
پیوند هیدروژنی

- پ) واحدهای سازنده این پلیمر کدام گروه از مواد زیر است؟
 الف) دی آمین ها و دی اسیدها ب) دی الکل ها و دی اسیدها ج) آمین ها و اسیدها
واحد سازنده دی آمین و دی اسیدها است.

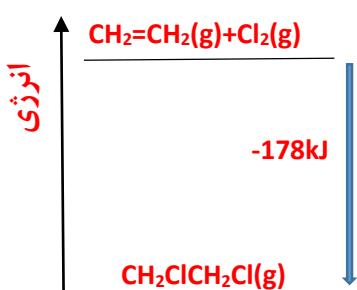
5— با توجه به معادله واکنش زیر به پرسش های خواسته شده پاسخ دهید:



الف) ساختار لوویس فراورده (1و2- دی کلرواتان) را رسم کنید.



ب) نمودار آنتالپی واکنش را رسم کنید.



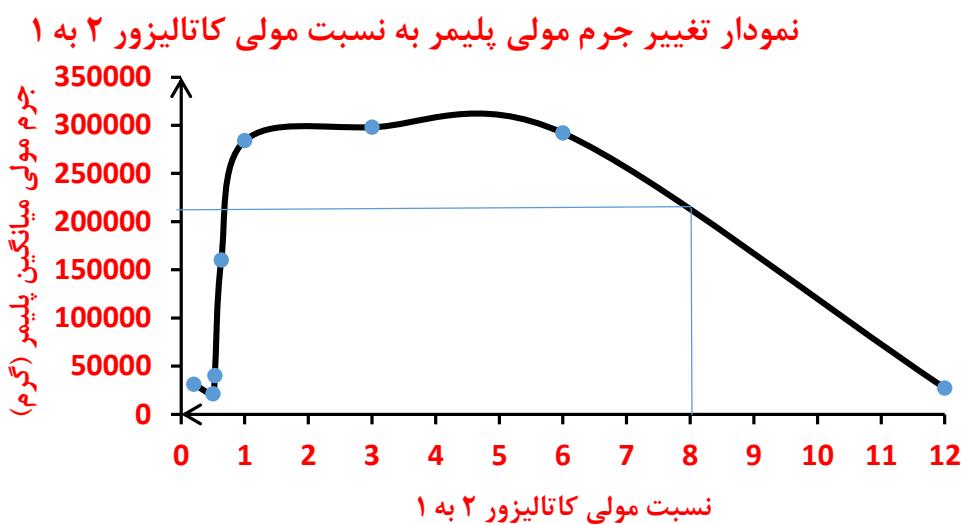
پ) حساب کنید از واکنش 42 گرم گاز اتن با گاز کلر، چند کیلو ژول گرما مبادله می شود؟

$$Q = 42 \text{ g } C_2H_4 \times \frac{1 \text{ mol } C_2H_4}{28 \text{ g } C_2H_4} \times \frac{178 \text{ kJ}}{1 \text{ mol } C_2H_4} = 267 \text{ kJ}$$

6— واکنش پلیمری شدن اتن در شرایط گوناگونی به تولید پلی اتنهایی با جرم مولی میانگین متفاوت منجر می شود. تجربه نشان می دهد که جرم مولی میانگین به مقدار کاتالیزگرهای واکنش بستگی دارد. در جدول زیر نتایج یک پژوهش تجربی در این مورد داده شده است.

جرم مولی میانگین پلیمر (گرم)	مقدار کاتالیزگر محتوی آلمینیم (شماره ۲) (مول)	مقدار کاتالیزگر محتوی تیتانیم (شماره ۱) (مول)
۳۷***	۱۲	۱
۴۹۲***	۶	۱
۴۹۸***	۳	۱
۴۸۴***	۱	۱
۴۶***	۰/۶۳	۱
۴***	۰/۵۳	۱
۲۱***	۰/۵	۱
۳۱***	۰/۲۰	۱

- الف) در چه نسبت مولی از این دو کاتالیزگر پلی اتن با بیشترین جرم مولی تولید می شود؟
اگر نسبت مولی کاتالیزگر 2 به 1 برابر سه به یک باشد پلی اتن بیشترین جرم مولی را خواهد داشت.
 ب) تغییر جرم مولی پلیمر را بر حسب نسبت مولی کاتالیزگر شماره 2 به 1 رسم کنید.



پ) در نسبت مولی 8 به 1 از این کاتالیزگرها جرم مولی را پیش بینی کنید.

210 کیلوگرم

ت) تحلیل خود از داده های جدول و نمودار رسم شده را بیان کنید.

گاهی می توان از مخلوط کاتالیزگرها کارایی بهتری دریافت نمود و نوع و مقدار کاتالیزگر ها اهمیت دارند و باید بهترین شرایط برای تهییه پلیمر را پیدا نمود.