

حاصل دوم در مایه های مایه های رزینی

(نزدیک عیون)

نامم بنامم  
ص ۴۷

۱-۱۲ - با افزایش ارتفاع ابتدا دما کم سپس زیاد و دوباره سرد می شود و این نشان می دهد هوا گره لایه ای است. همچنین وجود سکول ها و یون های مستقر در هر ناحیه دلیل دیگر بر لایه ای بودن می باشد.

ب: به - علاوه بر ام ها و سکول می توان شاهد حضور یون های مثل  $He^+ - O^+ - O_2^+ - N_2^+$  نیز بود که می توان حضور آنها را در لایه رزین بر خورد از تری حور سیدی به سکول ها و تبدیل به یون دانست. همچنین به خورد پرتو های الکترون و فای ملس نیز می تواند دلیل ای ر یون ها در لایه های بالایی باشد.

۲- مایه به شکل می توان در یافت که با افزایش ارتفاع شار کاهش میابد به عبارتی دیگر تعداد ذرات در واحد حجم کم شده بنابراین شار زناشی از آن خاص کم تر است.

تفسیرات دمای

بنویس تا رافین ص ۴۸

$$\Delta T = 284 - 218 = 66 \text{ K} \quad \text{یا} \quad \Delta T = (11) - (-55) = 66^\circ \text{C}$$

$$1 \text{ Km} \quad 6^\circ \text{C} \\ \alpha \quad 66^\circ \text{C} \Rightarrow 11 \text{ Km} \text{ ارتفاع متوسطی بر هر یکسر}$$

$$11^\circ \text{C} \xrightarrow{273} 284 \text{ K} \quad -55^\circ \text{C} \xrightarrow{273} 218 \text{ K} \Rightarrow |C + 273 = K|$$

۵۰ متر مکعب آب: رطوبت هوادر  $0^\circ \text{C}$  به صورت بخار جدا می شود زیرا نقطه انجماد آب  $0^\circ \text{C}$  است.

نامم بنامم ص ۵۵

۱- ابتدا جلیب سپس بنیزدن - آتون - اکسین  
در این نقطه جوش این جدا سازی صورت گرفته است هر چه نقطه جوش کمتر روتر به فاز گازی انتقال صورت می گیرد.

۲۰۱۶/۱۰/۲۳ در این نقطه جوش آن ۱۸۶ - است پس همکار در ۱۸۵ - می تواند به فاز گازی در

حالت آب: بنیزدن ۱۹۶ - - - - - ۱۸۵ -  
۲- در این نقطه به فاز آتون - بنیزدن - اکسین طبع هستند پس فرض همکار اکسین است



صفحه دوم : جواب سوالات درمابین گازها معنی روم نسبی دهم : ندادند

حتمه نادمه بیایدیم

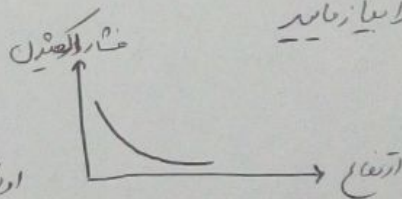
ب : گازهای زیر افراط هوای مایع در کمتر از  $10^{\circ}C$  - به نقطه جوش خودی رسیدن توانایی انتقال مسکول هالتر فار مایع به فاز مایع است

ت : صد در صد خالص سازی آکسیدن نداریم زیرا به نقطه جوش آن به آتون نزدیک بوده پس احتمال وجود آتون هم می باشد

حاشیه سوال سن : تکمیل درش مترون به صورت تر است بر حقیقه گاز حلیم :

مقدار حلیم در گاز حلیم بین تر از هوای مایع است وی جدا سازی آن به دانش و فناوری پیشرفته ای نیاز دارد و همچنین در است است که از هوای مایع مترون به صورت فاز آند می باشد وی هوای مایع از حد بسیار ناچیزی حلیم دارد

حاشیه خود را بیاید



۱۲

ب : افزایش ارتفاع کاهش فشار را به دنبال دارد زیرا در ارتفاع عالی آکسیدن بالاتر و دمای از منابع تولید آکسیدن طی فرآیند مترون سازی شوم

ب : ۱۵۱۲

ت : کاهش خلقت آکسیدن مایع می شود که هوای آن ماکمود آکسیدن مواضع و محصور به استقاده از کیول های آکسیدن شوند

حاشیه در میان تاریخها

۱- از بخار برین زمان صوب - سفته گاز برای گرم کردن احتساب شود آنرا از بخاری تقس استقاده می شود در اتان در بسته یا سون پنجه بنا شد - هوای همان به اوکس منامه - دانش شش گاز از لوله

2016/10/23

۲- دکتورهای الکترود نسبی - دکتورهای نسبه هادی آکسید مقدس و ...



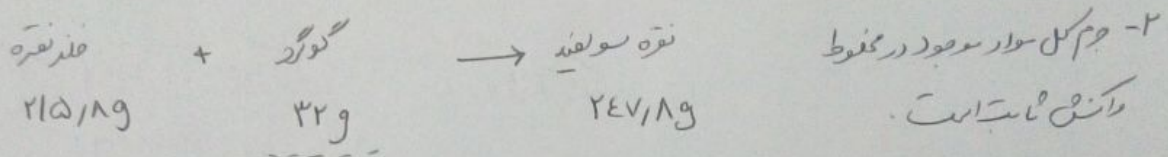
صحة نسيم : جواب سوالات دربارۀ گازها مفضل دوم نسيم رسم : نذالدي مفضل

ص ۵۶ خود را بنابر مايد

گاز آهون گاز ضنين در جو شكاره است كه مانع آكسيد شدن فلزها شود همچنين اين گاز با نقطه جوش پايين كه دماي (-۱۸۶) مابست سرد شدن فلزها و جوكثيري از زرد و نارنگ شده ان هم مورد

ص ۵۷ ما بصم بنابر نسيم

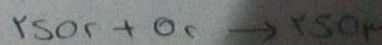
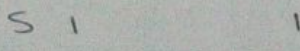
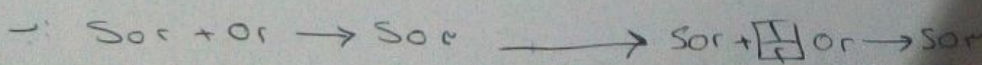
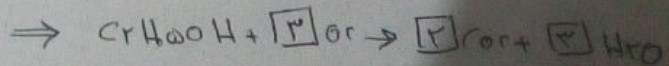
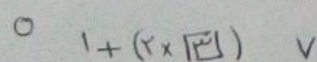
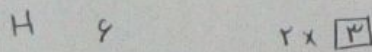
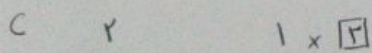
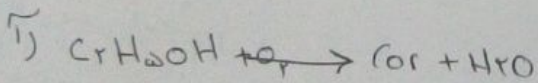
۱- تعداد مقدمات هردو سازه نسيم است پس انتظار داريم در آكسيان هم داشته باشيد



۳- صيغ آهون هسنامي كه در تماس با اكسيژن در طبقه (H<sub>2</sub>O) بوده است اوازي در آيد كرده است بدست قبل خوردن

۴- درواكس ها نسيم اتم ها به وجود نمي آيد از بين هم من رود كسيه از آوازي به آوازي آيد در آيد پس جرم كل گاه است من مانده

ص ۵۸ خود را بنابر مايد

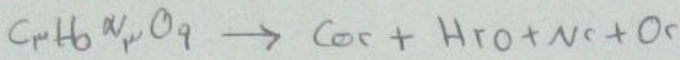


2016/10/23



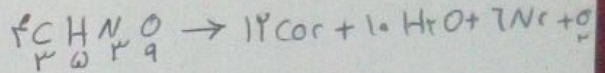
صفر چهارم : جابجایی در میانها : عرض دوم نسبی دوم : نشان نسبی

صفر خود را با نشان



C ۳  
H ۸  
N ۲  
O ۹

1 x 4  
2 x 5  
2 x 3  
4 + 2x5 + 2x 1



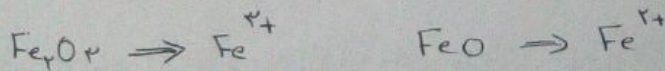
صفر خود را با نشان

۱- آکسید کربن هنگام واکنش گاز کربن را آزاد کرده است  
۲- آکسید کربن زیر واکنش کربن کربن را به

۲- وقتی آکسید کربن در معرض اکسید شدن قرار میگیرد و اکسید می شود این آکسید کربن را آکسید کربن میگویند  
نوع و نوع رسیدن اکسید در طبیعت به لایه های زمین بستگی دارد و آنها را از اکسید شدن فقط می نامند همچنین  
سختی آن ها است تفاوت در برابر سایش می شود (به اصطلاح آکسید کربن در آن مشخص می شود)

۳- رسانندگی آکسید کربن بالا است همچنین از خود رنگی می کشد و وزن کم دارد و از وزن و محلول در مایعات است  
همچنین انعطاف پذیری بالایی تحت شکل دارد به سیم ها است  
۴- به طایفه های بالایی از آهن و کربن شدن کامل ها است (فصل آن ها می شود)

صفر مهم ترین سیم  
۱- آهن - س



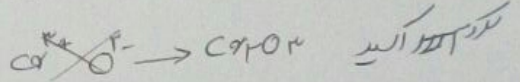
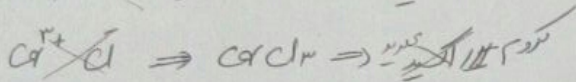
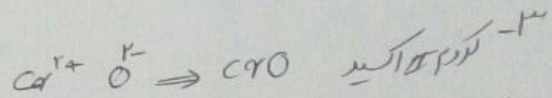
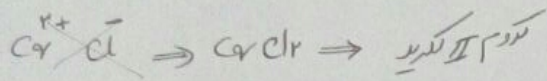
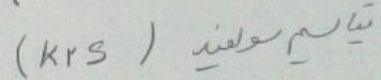
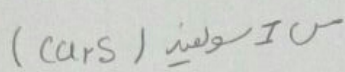
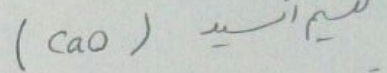
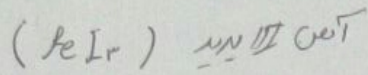
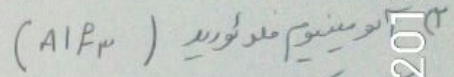
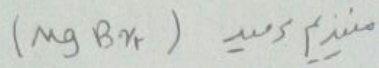
بعضی از عناصر که دارای ظرفیت متغیر هستند و نام کاتیون آن ها تفاوت می شود باید هنگام  
نشان دادن بار الکتریکی از عدد های رومی استفاده کنیم.

2016/10/23  
(بار کاتیون با اعداد رومی) + بار آن یون



صفتی تنظیم: خواص - حالات دریاها کا زہا فصل دوم سیمی دھم : نذا کر عبور

2016/10/23

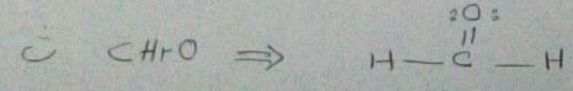
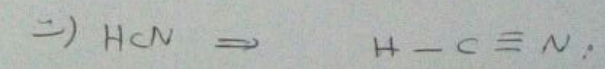
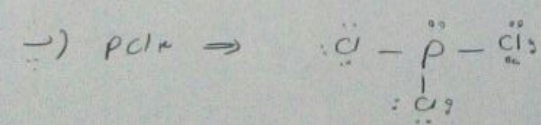
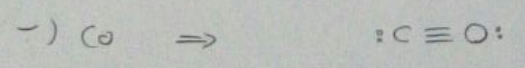
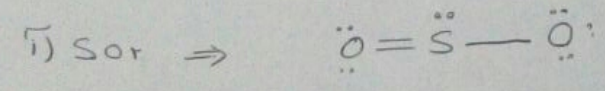


ص ۶۴، خوردار یا زنا سید

- ۱) نیتروژن دی آکسائیڈ (ب) دی نیتروژن آکسائیڈ
- ۲) نیتروژن آکسائیڈ (ب) نیتروژن آکسائیڈ
- ۳) گوگرد دی آکسائیڈ (ج) گوگرد آکسائیڈ
- ۴) گوگرد آکسائیڈ (ج) گوگرد آکسائیڈ
- ۵) گوگرد آکسائیڈ (ج) گوگرد آکسائیڈ
- ۶) گوگرد آکسائیڈ (ج) گوگرد آکسائیڈ
- ۷) گوگرد آکسائیڈ (ج) گوگرد آکسائیڈ
- ۸) گوگرد آکسائیڈ (ج) گوگرد آکسائیڈ
- ۹) گوگرد آکسائیڈ (ج) گوگرد آکسائیڈ
- ۱۰) گوگرد آکسائیڈ (ج) گوگرد آکسائیڈ

ص ۶۴، باہم بیان سیم

۱C + ۲O ⇒ ۱(۴) + ۲(۸) = ۱۶





ط 77 کارشناس کنید

2016/10/23

۱۱ - (۲) کاغذ PH آبی شود (۳) کاغذ PH قرمز شود (۴) آب آهک خاصیت بازی آب کاردار اسیدی (۵)

	PH > 7	PH < 7
اسید نافذات اسید اسیدی	MgO	So <sub>r</sub>
اسید فذات اسید بازی	Na <sub>2</sub> O	Co <sub>r</sub>

۱۴ بیه گنج بهستان عمیق PH مناسبی برای رشد گیاهان ندارند

ط 79 ماهم بیاندیم

۱۲ گازها و بخارها در همانند CO<sub>2</sub> مانده از این میانگین همای دمای سطح زمین شود در نتیجه بخ ها در فضاها در مناطق سردسیر زودتر در بین تراز جایی شوند مخصوصاً در نقاط عقبن در نتیجه میانگین همای سطح آب های آزاد هم زیاده تر می شود.

۱۳ مانع به افزایش غلظت در کار کربن در فضا و در آب نه شوند و هوا در گرم شده و در میان میان می باشد.

ط ۷۱ ماهم بیاندیم

ستون ۱	ستون ۲	ستون ۳	ستون ۴	ستون ۵	ستون ۶
مقدار مصرف	منبع تولید	تولید CO <sub>2</sub> در کجایه	Co <sub>2</sub> کسای	خطروفت	مقدار وقت
	زغالسخت	$0.9 \times 3000 = 270$	۳۲۴۰		۵۹
	نفت خام	$0.7 \times 3000 = 210$	۲۵۲۰		۴۶
$y = 300 \text{ kWh}$	سختاب	$0.32 \times 3000 = 96$	۱۲۹۶	۵۹۳	۲۳
	بار	$0.01 \times 3000 = 30$	۳۶		۱
	کربان زمین	$0.03 \times 3000 = 90$	۱۰۸		۲
	انرژی خورشیدی	$0.005 \times 3000 = 15$	۱۸۰		۲

بازگشت

بسیار با احتیاط از سوخت های فسیلی مانند آلوده بین تری نسبت انرژی ها طبیعی مثل خورشید دارند



از این طریق می‌توانیم

۳۰۰۰۰ کیلوگرم بار را در ارتفاع ۳۰ کیلومتر

$$20000 \text{ km} \times \frac{25 \cdot g}{1 \text{ km}} = 5 \times 10^7 \text{ g cor} = \frac{50000 \text{ kg cor}}{34,6} = 1444$$

۷۳ پرواز

• حیدر

• استفاده از وسایل استاندارد و کم مصرف سوخت و یا استفاده از حمل و نقل عمومی استفاده از وسایلی که ارزش کمتری دارد و ... در آنجا استفاده شده است و ...

۷۳ سوال داریم: به واسطه ماندگاری زیاد کل کرده از خروج کربن دی‌اکسید می‌کنند

۷۳ سوال چهارم: سفری ۱ بیدون تلفات و ۲ درون آن زیر محیط کندانسور است و این یکی یکی

۷۴ در میان تاریخها:

اصول چهارده گانه سیمین

۱- پیشگیری از تولید فرآورده‌های بی‌بهره - ۲- اقتصاد دائم، افزایش بهره‌وری از اتم

۳- طراحی فرآیندهای سیمای کم آکسیدتر - ۴- طراحی سازه‌ها و فرآورده‌های سیمای کم آکسیدتر

۵- بهره‌گیری از صنایع واسطه‌ای و اکتشافی - ۶- افزایش بازده انرژی

۷- بهره‌گیری از مواد اولیه قابل بازیافت - ۸- بهینه‌سازی محصولات نهایی و استفاده از کاتالیزورها

۹- بهره‌گیری از کاتالیزورها - ۱۰- طراحی سازه‌ها و فرآورده‌های سیمای کم آکسیدتر

۱۱- تعیین زمان واقعی یک واکنش براساس پیشرفت آن - ۱۲- کاهش استفاده از مواد ناخواه مانند کربن دی‌اکسید

۷۶ با هم بیان داریم:

۱۳ هیدروژن

ب) به - چون هیدروژن آلاینده‌ای تولید نمی‌کند در درازمدت از لحاظ زیست محیطی صرفه اقتصادی می‌تواند داشته باشد

با استفاده از هیدروژن می‌تواند به دلیل سوخت تمیز - تولید برق - حفظ محیط زیست مورد توجه کشورها قرار گیرد

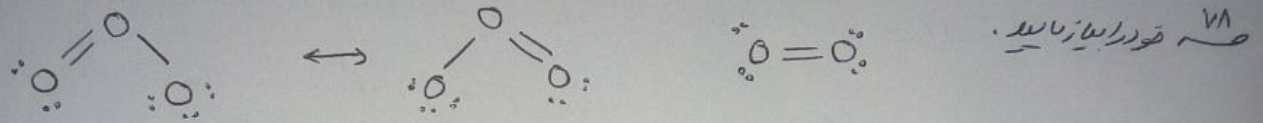
2016/10/23

همچنین محمول سوخت هیدروژن آب است که خطری را تسویه محیط زیست نمی‌کند. علاوه بر این در این

چگونگی از خطرات شدن منطقه ای در غرضش نفت و به دست گرفتن بازار منطقه هیدروژن کرد.

۷۷. ازن به چه میماند؟

- چون پلاسیتی مدت زمانی در محیط میماند و تجزیه زردی به همراه دارد و لامفات زردی میبینی توسط مایه دراز را میبینی
- اوزون غلظت  $CO_2$  ها بطوریکه قبلاً اشاره شد گرم شده زردی را به دنبال دارد و سینه ایها زردی برای آکسیژن را به خطر اندازد.



ب) آکسیژن مطلق و اوزون مطلق است پس جازبه بین سکوی در اوزون  $O_3 < O_2$  نقطه جوش

بسی تر و نقطه جوش بالاتری دارد و از نظر هم مولی هم که مقایسه کنیم جوش اوزون بیش تر است و

این هم می تواند دلیل آن بر جازبه بین سکوی بیش تر نقطه جوش بالاتر باشد  $O_3 > O_2$  جوش

ج) اوزون از نظر سیالیت اثرش پیوند پایینی تر از آکسیژن است همچنین سطح انزول بالاتر را به یاد آریم و آکسی

نیز به بالا تر و بیش تر است و آسانتر هایدراته زردی را تحت تاثیر قرار دارد و در بین می برد.

اوزون را به عنوان یک ویروس کشی استفاده و اکسید کننده قوی به شمار آید.

ق) بلم - اوزون مطلق - محیده - نامتعلق در حالیکه آکسیژن مطلق و متعلق است.

۷۹. به چه میماند؟

آ) جبهه اوزون که در لایه استروپوسفرا انجام می پذیرد و در تمام صورت فقط  $30\% \rightarrow 20\%$  باشد

لایه اوزون تجزیه و از بین می رود و امواج سفید فرابنفش به زمین می رسد و آنرا فقط  $20\% \rightarrow 25\%$

ماند تولید آکسیژن تحوالمی دارند و به مورزها آکسیژن که کاشی و افعال تنفس در این لایه

2016/10/23

ب) واکنش های برگشت پذیر فیزیکی مثل تبخیر  $\rightarrow$  میعان اینها درجه زود و ...

دلیل واکنش های دو طرفه فرارده های توانند واکنش معده ها را به وجود آورند



از ام ۷۹ با هم بیان داریم

واکنش‌های برگشت ناپذیر واکنش‌های یکطرفه‌ای هستند که فقط واکنش دهنده به فرآورده تبدیل می‌شود مثل سوختن هیدروکربن‌ها...

پ: سواری مانند CFC که در اتم‌سفرها و گازهای گلخانه‌ای وجود دارند باعث تحریک اوزون شده و آن را به اکسید نیتروژن و O<sub>2</sub> تبدیل می‌کنند که این اکسید نیتروژن واکنش پذیر بوده و به سرعت با آب ترکیبها اتفاق واکنش در در...

ص ۸۲ با هم بیان داریم

۱) افزایش دما ← افزایش حجم: نیروی افزایش دما در تقویت می‌شود (نیروی فشرده شدن سرعت می‌شود بین تر و می‌تواند از بالا هل دهد و فضای بین ترها اشغال می‌کند

پ: ۱) و ۲) یعنی ~~در~~ در مدارها سقیم دارند افزایش دما افزایش سرعت ذرات ← مقدار بر صورتها به دیواره خاص بین تر ~~به~~ ← حجم بین تر

۲) اگر دما و فشار ثابت باشد مقدار ذرات بین تر حجم بین تر را کم می‌کند.

ص ۸۲ حاشیه:

نفت و گاز منابع بسیار باارزشی در صنایع هستند و در روغن ماریتک‌های نهفته شده در زمین و در اعماق دریاها و در اعماق زمین هستند و در اعماق زمین گرم و حجم کمتری شود.

ص ۸۴ مقدار بسیار فاسد

$$11 \quad 1 \text{ mol} = 22,4 \text{ Lit} = 6,02 \times 10^{23} \text{ مولکول} \quad \text{در ۲۳ لیتر} \quad 28,2 = 14,1 \times 2$$

$$1(14,01) + 2(16) = 44,01 \text{ g/mol} \quad \leftarrow \text{C}_2\text{H}_6$$

2016/10/23

$$2 \quad 1 \text{ Lit} \times 22,4 = 22,4 \text{ Lit} \quad \Rightarrow \quad 22,4 \text{ Lit} \times 28,2 = 631,68 \text{ g} \quad \text{در ۲۳ لیتر} \quad \text{در ۱۰۰ لیتر} \quad 100 \times 631,68 = 63168 \text{ g} = 63,168 \text{ kg}$$



