



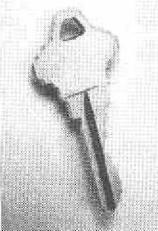
هم کلاسی
Hamkelasi.ir



نام و نام خانوادگی:	مدیریت آموزش و پژوهش منطقه ۱۴
کلاس: یازدهم	دیپرستان غیر دولتی پسرانه پیام خدیر
نام دبیر: آقای محمدی	پایانی اول ۹۷-۹۸
رشته تحصیلی: ریاضی فیزیک	تاریخ امتحان: ۹۷/۱۰/۲۲
شماره:	نام درس: شیمی ۲ مدت امتحان: ۷۰ دقیقه

ردیف	بارم	
۱	۲	<p>جمله های زیر را با انتخاب واژه مناسب کامل کنید.</p> <p>(الف) خواص (فیزیکی - شیمیایی) شبیه فلزها بیشتر شبیه (فلز - نافلزها) بود. اما همانند (نافلز - فلزها) تمایل دارند در ترکیب ها الکترون به اشتراک بگذارند.</p> <p>(ب) بیشتر عنصر های جدول دوره ای را (فلزها - نافلزها) تشکیل می دهند که به طور عمده در سمت (چپ - راست) و (مرکز - پایین) جدول قرار دارند.</p> <p>(ج) الکان ها ترکیباتی (قطبی - ناقطبی) بوده و گشتاور دو قطبی آنها (حدود صفر - زیاد) است.</p>
۲	۲	<p>علت را در هر مورد بیان کنید.</p> <p>(الف) فلزها منابعی تجدید ناپذیرند.</p> <p>(ب) بازیافت فلزها سبب کاهش سرعت گرمایش جهان می شود</p> <p>(ج) اتان هیدروکربنی سیر شده است.</p> <p>(د) زغال سنگ می تواند جایگزین نفت خام باشد.</p>
۳	۱/۵	<p>(الف) نقطه جوش کدام ترکیب بیشتر است؟ چرا؟ ($C_{12}H_{16}$ یا H_{18})</p> <p>(ب) چگونه می توان دو مایع بی رنگ هگزان و ۱- هگزان را از هم شناسایی کرد.</p> <p>(ج) فرمول ساختاری و مولکولی بنزن را بنویسید.</p>
۴	۱/۵	<p>برای تولید $10/2g$ نقره به چند گرم فلز مس با خلوص ۶۰ درصد مطابق واکنش زیر نیاز است.</p> $2AgNO_3(aq) + Cu(s) \rightarrow Cu(NO_3)_2(aq) + 2Ag(s)$ $Ag = 10.8\text{ g/mol}^{-1} \quad Cu = 64\text{ g/mol}^{-1}$
۵	۱/۵	<p>(الف) نام اکانهای شاخه دار زیر را بنویسید.</p> <p>a) </p> <p>b) $(CH_2)_2CH - CH(C_2H_5)CH_3$</p> <p>(ب) فرمول ساختاری ۳ و ۴ و ۵ پنتامتیل هپтан را رسم کنید.</p>
۶	۲	<p>(الف) علت رنگی بودن فیروزه چیست؟</p> <p>(ب) آرایش الکترونی کاتیون آهن را در فرمول Fe_2O_3 بنویسید.</p> <p>(ج) واکنش زیر را کامل کنید.</p> $2Fe_2O_3 + 2C \xrightarrow{\Delta} \dots + \dots$ <p>(د) علت استفاده از طلا در کلاه فضا نورده چیست؟</p>
۷	۱/۵	<p>اگر بازده واکنش زیر ۸۰ درصد باشد برای اینکه در شرایط استاندارد $20L$ گاز نیتروژن تولید شود چند گرم سدیم آزید (NaN_3) لازم است؟</p> $2NaN_3(s) \rightarrow 2Na(s) + 3N_2(g)$ $N = 14 \quad Na = 23$

ردیف		بارم
۸	با توجه به شکل مربوط به انجام واکنش در دمای ثابت است به پرسش ها پاسخ دهید .	۲
۹	<p>واکنش های سوختن الماس و گرافیت به صورت زیر است ؟</p> <p>۱) $C + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 393/5 \text{ kJ}$ (گرافیت (s))</p> <p>۲) $C + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 395/4 \text{ KJ}$ (الماس (s))</p> <p>الف) چرا گرمای حاصل از سوختن یک مول گرافیت متفاوت از یک مول الماس است .</p> <p>ب) الماس پایدارتر است یا گرافیت ؟ چرا ؟</p> <p>ج) از سوختن کامل $2g/7$ گرافیت ، چند کیلو زول گرما آزاد می شود ؟</p>	۱/۵
۱۰	<p>با توجه به دو واکنش زیر به پرسش ها پاسخ دهید .</p> <p>$Zn(s) + pb(NO_3)_2(aq) \rightarrow ZN(NO_3)_2(aq) + pb(s)$</p> <p>$Mg(s) + ZN(NO_3)_2(aq) \rightarrow ZN(s) + Mg(NO_3)_2(aq)$</p> <p>الف) سه فلز Mg, pb, Zn را به ترتیب افزایش واکنش پذیری مرتب کنید .</p> <p>ب) آیا واکنش زیر انجام پذیر است ؟ چرا ؟</p> <p>$pb(s) + Mg(NO_3)_2(aq) \rightarrow ...$</p>	۱/۵
۱۱	<p>سه عنصر Mg, Sr, Ca را در نظر گرفته و به پرسش ها پاسخ دهید .</p> <p>الف) سه عدد $215, 16, 197$ شعاع این سه عنصر را نشان می دهد هر عدد را در جای مناسب در جدول قرار دهید .</p> <p>ب) واکنش پذیری Ca بیشتر است یا Mg ؟ چرا ؟</p> <p>ج) این سه فلز را به ترتیب افزایش خصلت فلزی مرتب کنید .</p>	۲
۱۲	<p>با توجه به شکل های داده شده به پرسش ها پاسخ دهید .</p> <p>الف) آیا میانگین انرژی جنبشی ذره ها در دو ظرف یکسان است ؟ چرا ؟</p> <p>ب) اگر بخواهیم دمای دو ظرف را به اندازه ${}^0C 50$ افزایش دهیم آیا به گرمای یکسانی نیاز است ؟ چرا ؟</p>	۱
	<p>موفق باشید</p>	



مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴
دیبرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر
پایانی اول ۹۷-۹۸
پاسخ نامه درس: ششم

نام دبیر: آفای
تاریخ امتحان:
رشته تحصیلی:

ساعت شروع امتحان: صبح



۱- آنلاین - غذه (ناظرها)

۲- (ناظرها - جلسه مرکز)

۳- نافعه - صدور صور

۴- آنلاین استعلام معرف آنالیز خانع بیمار (از مرکز بازنگری آنالیز)
۵- ارزش کمتری نسبت به استعلام معرف خود، کمترین کمترین مقدار ۰۰۰

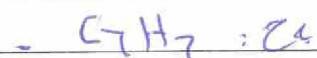
راهنما کمترین دارو

مشی: زیرا صرایم کرن طی حوار این درجه سیمینه نشان داده
خون زیرا طحی محروم ماذکور کوی لزینه قائم سینی را رسید

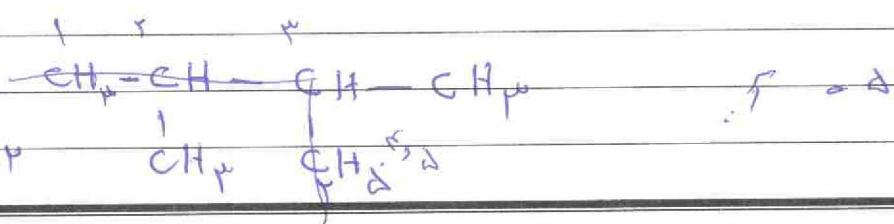
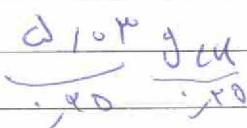
۶- ۵ هزار تومان در اینجا هم محدودیتی (بودجه کمترین نیاز روان در راه)

پیشنهاد قیمت ۰۰۰

۷- هزار برخلاف هزار هزار رنگ فریزیم را باید نداشت



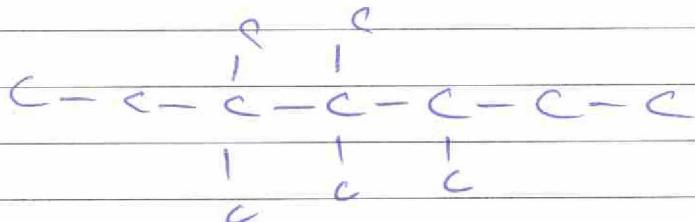
$$\text{نیاز} = 10 \times 10^{-3} \text{ kg} \times \frac{1 \text{ mol}/\text{kg}}{10 \text{ mol/kg}} \times \frac{1 \text{ mol}/\text{kg}}{1 \text{ mol}/\text{kg}} \times \frac{1 \text{ mol}/\text{kg}}{1 \text{ mol}/\text{kg}} \times \frac{1 \text{ mol}/\text{kg}}{1 \text{ mol}/\text{kg}} = \frac{1}{1294} \text{ kg}$$



۴- پیتوئنیل

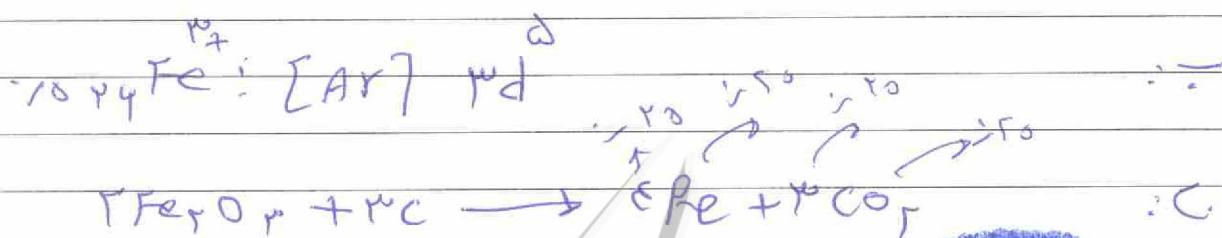


۳ مرحله تسلیم کتان



- ۰

۴. ۵ بیس و جود کربن ملایم طبق



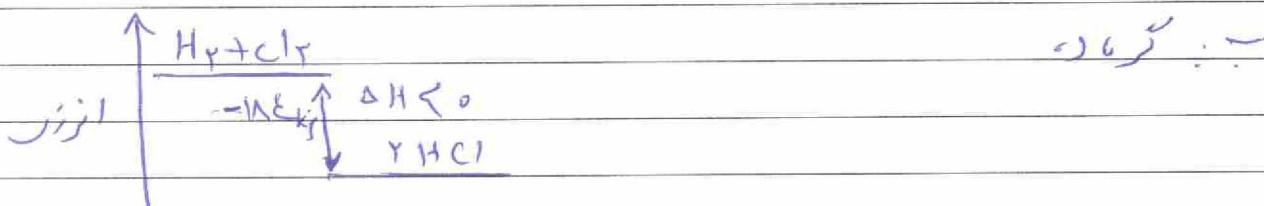
$$\frac{\text{N}_\text{N}}{\text{N}_\text{Fe}} = \frac{\text{نکار}}{\text{نکار}} \times 100$$

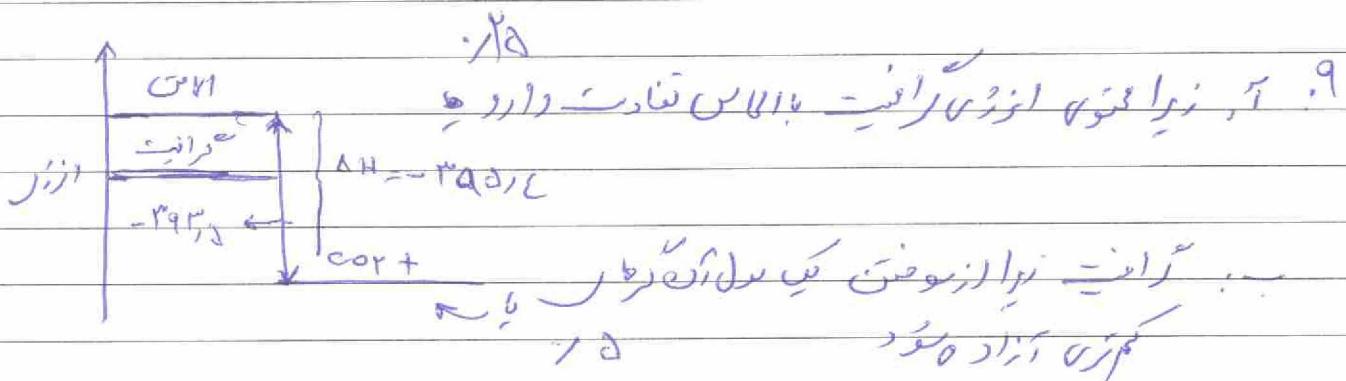
$$(1) \text{N}_\text{N} = \frac{\text{N}_\text{Fe}}{\text{n}} \times 100 \Rightarrow n = \frac{\text{N}_\text{N}}{100} = 402 \text{ N}_\text{Fe}$$

$$\text{N}_\text{NaNO}_3 = 402 \text{ N}_\text{Fe} \times \frac{1 \text{ mol}}{22.4 \text{ L}_\text{NO}_3} \times \frac{1 \text{ mol NaNO}_3}{1 \text{ mol NO}_3} \times \frac{22.4 \text{ L}_\text{NO}_3}{1 \text{ mol NaNO}_3} = 36$$

۵. از ریختن نیل زرها چن دو ثابت است و لارگزارش و ایجاد بازیز

جتائیلات که باعث درستی، انتقال اعمماً از ریختن نیل به سرمه ریختن شد





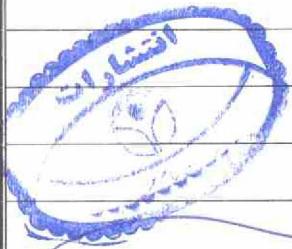
$$k_j = v_{r,j} C \times \frac{1 \text{ mol}}{12 \text{ g}} \times \frac{-39.51 \text{ kJ}}{1 \text{ mol} \text{ Cl}} = A k_j$$

عست ستر ڈھونڈیں جائیں اور اسے کم کرو

10. $Mg > Zn > Pb$

ب: خر نیزاد ایج نیزیں کم راست

Mg	Ca	Sr	- 11
140	198	210	



سے وائیوں کے طبع 1 \rightarrow سر > Ca > Mg

11: بلم - جون دس رکن ایک ایک

ب: خر نیزاد ایج عدید بردہ جسٹے مادہ نیزیں دار

برٹھ بالکل