



مشاوره تحصیلی هیوا

تخصصی ترین سایت مشاوره کشور

مشاوره تخصصی ثبت نام مدارس ، برنامه ریزی درسی و آمادگی
برای امتحانات مدارس

برای ورود به صفحه مشاوره مدارس کلیک کنید

برای ورود به صفحه نمونه سوالات امتحانی کلیک کنید

تماس با مشاور تحصیلی مدارس

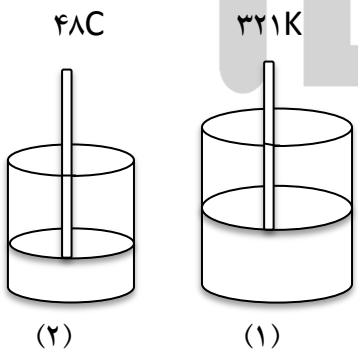
۹۰۹۹۰۷۱۷۸۹


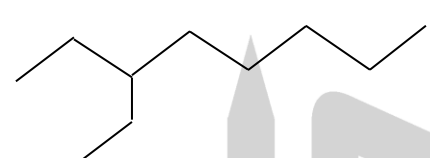


تماس از تلفن ثابت



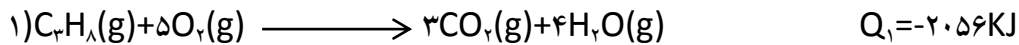
بارم	متن سوال (صفحه اول)	ردیف
۱/۵	<p>با خط زدن واژه نادرست جملات درستی بدست آورید.</p> <p>(آ) عنصرها در جدول دوره ای بر اساس بنیادی ترین ویژگی آنها یعنی (عدد اتمی / عدد جرمی) چیده شده اند.</p> <p>(ب) هر چه اتم فلزی در شرایط معین آسانتر الکترون (بگیرد / از دست بدهد) خصلت فلزی بیشتری دارد.</p> <p>(پ) در شرکت های فولاد جهان از اتم (سدیم / کربن) برای استخراج آهن استفاده می شود.</p> <p>(ت) در کشاورزی از گاز (اتین / اتن) بعنوان عمل آورنده استفاده می شود</p> <p>(ث) هر چه درصد (نفت کوره / خوراک پتروشیمی) در نفتی بیشتر باشد آن نفت سنگین تر است.</p> <p>(ج) اگر در یک فرایند دمای یک سامانه کاهش یابد آن سامانه (گرمایر / گرماده) می باشد.</p>	۱
۱/۵	<p>برای هریک از موارد زیر یک دلیل بنویسید.</p> <p>(آ) از آلکانها برای حفاظت از فلزات استفاده می شود.</p> <p>(ب) گازهای خروجی نیروگاهها را از روی کلسیم اکسید عبور می دهند.</p> <p>(پ) شعاع یون اکسید از شعاع اتم اکسیژن بزرگ تر است.</p>	۲
۱/۵	<p>هریک از مفاهیم آ تا ج، کدام عنصر از عناصر زیر را معرفی می کند؟ (یک مورد اضافی است).</p> <p>(Ti, Na, Au, S, Fe, Sc, Si)</p> <p>(آ) فلزی نقره فام که نرم است و با چاقو به راحتی بریده می شود. این فلز به سرعت در هوا کدر می شود. ()</p> <p>(ب) این عنصر سازنده اصلی سلول های خورشیدی است. ()</p> <p>(پ) نخستین فلز واسطه در جدول دوره ای است که در وسایل خانه مانند تلویزیون رنگی و برخی شیشه ها کاربرد دارد. ()</p> <p>(ت) فلزی است محکم، کم چگال و مقاوم در برابر خوردگی. ()</p> <p>(ث) این عنصر با اکسیژن در هوای مرطوب به کندی واکنش میدهد و کم دچار خوردگی میشود. ()</p> <p>(ج) این عنصر به اندازه ای چکش خوار و نرم است که چند گرم از آن را می توان به صفحه ای به مساحت چند متر مربع تبدیل کرد. ()</p> <p>www.Heyvagroup.com</p>	۳
	ادامه سوالات صفحه بعد	

بارم	متن سوال (صفحه دوم)	ردیف										
۱	به دو فلز A و B با جرم برابر مقدار یکسانی گرمای تخصصی ترین سایت مشاوره کشور A بیشتر از فلز B باشد گرمای ویژه دو فلز A و B را با ذکر علت با هم مقایسه کنید.	۴										
۱	باتوجه به معادله زیر به سوالات پاسخ دهید: $\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 44/1\text{kJ} \longrightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ آ این واکنش گرماده است یا گرماگیر؟ علامت Q را تعیین کنید. ب انرژی پتانسیل مواد واکنش دهنده و محصول را با هم مقایسه کنید.	۵										
۱/۵	با توجه به واکنش های زیر ترتیب واکنش پذیری عناصر Mg, Fe, Cu را مشخص کنید. a) $\text{Mg}(\text{s}) + \text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) \longrightarrow \text{MgO}(\text{s}) + \text{Fe}(\text{s})$ b) $\text{Fe}(\text{s}) + \text{CuO}(\text{s}) \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) + \text{Cu}(\text{s})$ - پیش بینی کنید کدامیک از واکنش های زیر انجام میشود؟ چرا؟ (در صورت انجام شدن واکنش فرآورده های حاصل را بنویسید). a) $\text{Fe}(\text{s}) + \text{MgO}(\text{s}) \longrightarrow \dots + \dots$ b) $\text{Mg}(\text{s}) + \text{CuO}(\text{s}) \longrightarrow \dots + \dots$	۶										
۱/۵	اگر در واکنش زیر ۵۰g فلز آهن با مقدار اضافی گاز O_2 وارد واکنش شود ۳۰g Fe_2O_3 بدست می آید. بازده درصدی واکنش را بدست آورید؟ (Fe=۵۶, O=۱۶) $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$	۷										
۱/۲۵	با توجه به شکل به پرسش ها پاسخ دهید: (آ) میانگین تندی مولکول های مس (II) سولفات درون دو ظرف را با یکدیگر مقایسه کنید. ب) انرژی گرمایی در کدام ظرف بیشتر است؟ چرا؟ 	۸										
۱	به ۱۰ گرم فلز خالصی ۳۲/۲۵ گرم می دهیم تا دمای آن از ۲۰°C به ۴۵°C افزایش یابد. با انجام محاسبه مشخص کنید این فلز کدامیک از موارد جدول است؟ <table border="1" data-bbox="143 1803 901 1937"> <thead> <tr> <th>Au</th> <th>Fe</th> <th>Ag</th> <th>Cu</th> <th>فلز</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>۰/۱۲۹</td> <td>۰/۴۵۱</td> <td>۰/۲۳۵</td> <td>۰/۳۸۵</td> <td>گرمای ویژه (J/g·°C)</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: center;">www.Heyvagroup.com</p>	Au	Fe	Ag	Cu	فلز	۰/۱۲۹	۰/۴۵۱	۰/۲۳۵	۰/۳۸۵	گرمای ویژه (J/g·°C)	۹
Au	Fe	Ag	Cu	فلز								
۰/۱۲۹	۰/۴۵۱	۰/۲۳۵	۰/۳۸۵	گرمای ویژه (J/g·°C)								
ادامه سوالات صفحه بعد												

بارم	متن سوال (صفحه سوم)	ردیف
۱/۵	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید هیا تخصصی ترین سایت مشاوره کشور</p> <p>(آ) سوخت فندک عمدتاً از این گاز می باشد (.....)</p> <p>(ب) شعاع اتمی Mg بیشتر است یا Si؟ (.....) (پ) سوخت هواپیما (.....)</p> <p>(ت) یکی از راه های تهیه سوخت سبز (.....) (ث) کدام واکنش پذیرتر است؟ F و Cl؟ (.....)</p> <p>(ج) تجمع این گاز باعث انفجار در معدن زغال سنگ میشود (.....)</p>	۱۰
۳/۵	<p>به سوالات زیر در مورد ترکیبات آلی پاسخ دهید:</p> <p>(آ) فرمول مولکولی ساختار داده شده را بنویسید و مشخص کنید به کدام دسته از هیدروکربن ها تعلق دارد؟</p>  <p>(ب) ساختار ۳-اتیل پنتان را رسم کنید.</p> <p>(پ) نام دو ساختار داده شده زیر را بنویسید.</p> <p>a) $CH_3-CH(Cl)-CH_2-CH_2-C(CH_3)_2-CH_3$ (a) - (.....)</p> <p>b)  (b) - (.....)</p> <p>(ت) موارد زیر را در دو هیدروکربن داده شده با ذکر دلیل باهم مقایسه کنید:</p> <p>(آ) فرار بودن: $(C_8H_{18}$ و $C_{10}H_{22})$</p> <p>(ب) نقطه جوش:</p>	۱۱
۱	<p>به جای علامت سوال فرمول و نام ماده مورد نظر را نوشته و به پرسش مطرح شده پاسخ دهید:</p> $H_2C=CH_2 + H_2O \xrightarrow{H_2SO_4} ?$ <p>دو مورد از کاربرد های محصول تولید شده در واکنش بالا را بنویسید.</p>	۱۲
۱/۲۵	<p>آرایش الکترونی فشرده کاتیون های داده شده را نوشته و به سوالات پاسخ دهید:</p> <p>Cu^{2+}:</p> <p>Mg^{2+}:</p> <p>Zn^{2+}:</p> <p>(آ) کدام یک از کاتیون های نام برده آرایش الکترونی گاز نجیب را دارد؟</p> <p>(ب) وجود ترکیبات کدام کاتیون (ها) در سنگ آهن دیده می شود؟</p> <p>www.Heyvagr.com</p>	۱۳
ادامه سوالات صفحه بعد		

با توجه به واکنش های داده شده پاسخ دهید

تخصصی ترین سایت مشاوره کشور



(آ) گرمای آزاد شده در دو واکنش یکسان است یا متفاوت؟ چرا؟

(ب) مقدار عددی Q کدامیک می باشد؟ چرا؟ (۲۰۵۶، -۱۸۹۲، -۲۰۵۶، +۲۰۵۶)

۱	۱	۲											۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	۱۸
۱	H هیدروژن ۱.۰۰۸												B بور ۱۰.۸۰	C کربن ۱۲.۰۱	N نیتروژن ۱۴.۰۱	O اکسیژن ۱۶.۰۰	F فلور ۱۹.۰۰	Ne نون ۲۰.۱۸
۲	۳	۴											۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	۱۸
۲	Li لیتیم ۶.۹۴	Be بهریم ۹.۰۱											Al آلومینیم ۲۶.۹۸	Si سیلیسیم ۲۸.۰۹	P فسفر ۳۰.۹۷	S گوگرد ۳۲.۰۷	Cl کلر ۳۵.۴۵	Ar آرگون ۳۹.۹۵
۳	۱۱	۱۲											۳۱	۳۲	۳۳	۳۴	۳۵	۳۶
۳	Na سدیم ۲۲.۹۹	Mg منیزیم ۲۴.۳۱											Ga گالیم ۶۹.۷۲	Ge ژرمانیم ۷۲.۶۴	As آرسنیک ۷۴.۹۲	Se سلنیم ۷۸.۹۶	Br برم ۷۹.۹۰	Kr کریپتون ۸۳.۸۰
۴	۱۹	۲۰	۲۱	۲۲	۲۳	۲۴	۲۵	۲۶	۲۷	۲۸	۲۹	۳۰	۳۱	۳۲	۳۳	۳۴	۳۵	۳۶
۴	K پتاسیم ۳۹.۱۰	Ca کلسیم ۴۰.۰۸	Sc اسکاندیم ۴۴.۹۶	Ti تیتانیوم ۴۷.۸۷	V وانادیم ۵۰.۹۴	Cr کروم ۵۲.۰۰	Mn منگنز ۵۴.۹۴	Fe آهن ۵۵.۸۵	Co کوبالت ۵۸.۹۳	Ni نیکل ۵۸.۶۹	Cu مس ۶۳.۵۵	Zn روی ۶۵.۳۹	Ga گالیم ۶۹.۷۲	Ge ژرمانیم ۷۲.۶۴	As آرسنیک ۷۴.۹۲	Se سلنیم ۷۸.۹۶	Br برم ۷۹.۹۰	Kr کریپتون ۸۳.۸۰
۵	۳۷	۳۸	۳۹	۴۰	۴۱	۴۲	۴۳	۴۴	۴۵	۴۶	۴۷	۴۸	۴۹	۵۰	۵۱	۵۲	۵۳	۵۴
۵	Rb روبیدیم ۸۵.۴۷	Sr استرانسیم ۸۷.۶۲	Y ایتیم ۸۸.۹۱	Zr زیرکونیم ۹۱.۲۲	Nb نیوبیم ۹۲.۹۱	Mo مولیبدن ۹۵.۹۴	Tc تکنسیم -	Ru روتنیم ۱۰۱.۱	Rh رودم ۱۰۱.۰۷	Pd پالادیم ۱۰۶.۴۰	Ag نقره ۱۰۷.۹۰	Cd کادمیم ۱۱۲.۴۰	In ایندیم ۱۱۴.۸۰	Sn قلع ۱۱۸.۷۰	Sb آنتیمون ۱۲۱.۷۰	Te تلوریم ۱۲۷.۶۰	I ید ۱۲۶.۹۰	Xe زاین ۱۳۱.۳۰
۶	۵۵	۵۶	۵۷	۵۸	۵۹	۶۰	۶۱	۶۲	۶۳	۶۴	۶۵	۶۶	۶۷	۶۸	۶۹	۷۰	۷۱	۷۲
۶	Cs سزیم ۱۳۲.۹	Ba باریم ۱۳۷.۳	Lu لوئیسیم ۱۷۵.۰۰	Hf هافنیم ۱۷۸.۵	Ta تانتال ۱۸۰.۹۰	W تنگستن ۱۸۳.۸۰	Re رهنیم ۱۸۶.۲۰	Os اوسم ۱۹۰.۲۰	Ir ایریدیم ۱۹۲.۲۰	Pt پلاتین ۱۹۵.۱	Au طلا ۱۹۷.۰۰	Hg جیوه ۲۰۰.۶۰	Tl تالیوم ۲۰۴.۳۰	Pb سرب ۲۰۷.۲۰	Bi بیسموت ۲۰۹.۰۰	Po پولونیم [۲۰۹]	At استانتین [۲۱۰]	Rn رادون [۲۲۲]
۷	۸۷	۸۸	۸۹	۹۰	۹۱	۹۲	۹۳	۹۴	۹۵	۹۶	۹۷	۹۸	۹۹	۱۰۰	۱۰۱	۱۰۲	۱۰۳	۱۰۴
۷	Fr فرانسیم [۲۲۳]	Ra رادیوم [۲۲۶]	Lr لوئیسیم [۲۶۲]	Rf رافرفوردم [۲۶۱]	Db دایتم [۲۶۸]	Sg سیورگیوم [۲۷۱]	Bh بهریم [۲۷۲]	Hs هاسیم [۲۷۷]	Mt مانتنیم [۲۷۶]	Ds دارمشتالیم [۲۸۱]	Rg روتنگیوم [۲۸۰]	Cn کوپرنیسیوم [۲۸۵]	Nh نیهونیم [۲۸۴]	Fl فلوروم [۲۸۹]	Mc مکگوریم [۲۸۸]	Lv لووروریم [۲۹۳]	Ts تسیته [۲۹۶]	Og اوگانسون [۲۹۴]
	۵۷	۵۸	۵۹	۶۰	۶۱	۶۲	۶۳	۶۴	۶۵	۶۶	۶۷	۶۸	۶۹	۷۰	۷۱	۷۲	۷۳	۷۴
	La لانتان ۱۳۸.۹۰	Ce سرم ۱۴۰.۱۰	Pr پراسودیوم ۱۴۰.۹۰	Nd نئودیمیوم ۱۴۴.۲۰	Pm پرومتیم [۱۴۵]	Sm ساماریوم ۱۵۰.۴۰	Eu اوربیم ۱۵۲.۰۰	Gd گادولینیم ۱۵۷.۲۰	Tb تریبیم ۱۵۸.۹۰	Dy دیسمیدیم ۱۶۲.۵۰	Ho هولیم ۱۶۴.۹۰	Er اریم ۱۶۷.۳۰	Tm تولیم ۱۶۸.۹۰	Yb ایتربیم ۱۷۳.۰۰				
	۸۹	۹۰	۹۱	۹۲	۹۳	۹۴	۹۵	۹۶	۹۷	۹۸	۹۹	۱۰۰	۱۰۱	۱۰۲	۱۰۳	۱۰۴	۱۰۵	۱۰۶
	Ac آکتینیم [۲۲۷]	Th توریم ۲۳۲.۰۰	Pa پروتاکتینیم ۲۳۱.۰۰	U اورانیوم ۲۳۸.۰۰	Np نپتونیم [۲۳۷]	Pu پلوتونیم [۲۴۴]	Am آمریسیوم [۲۴۳]	Cm کوریوم [۲۴۷]	Bk برکلیم [۲۴۷]	Cf کالیفرنیم [۲۵۱]	Es ایسنتینیم [۲۵۲]	Fm فرمنیم [۲۵۷]	Md منندلیوم [۲۵۸]	No نوبلیوم [۲۵۹]				

هيو تخصصی ترین سایت مشاوره کشور



www.Heyvagroup.com