



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

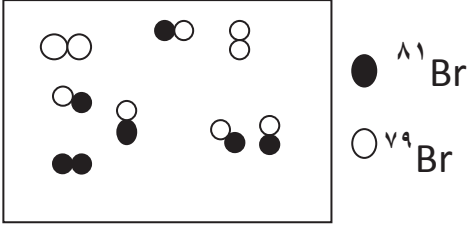
تماس با مشاور تحصیلی مدارس

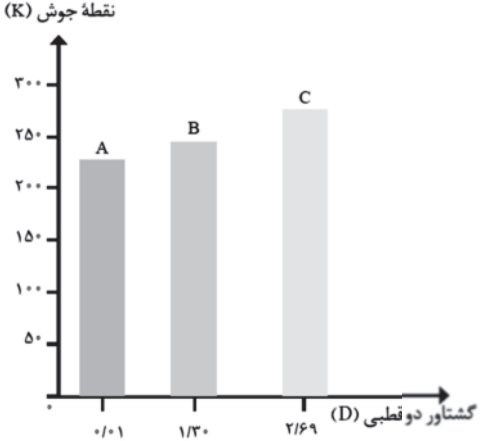
۹۰۹۹۰۷۱۷۸۹



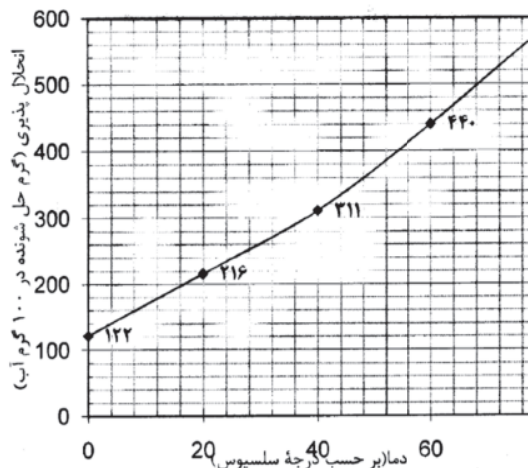
تماس از تلفن ثابت

نام و نام خانوادگی:		باسمه تعالی	تاریخ امتحان
نام پدر:			زمان شروع:
نام درس: شیمی (۱)			مدت زمان امتحان: ۹۰ دقیقه
کلاس:			تعداد سؤال: ۱۵ سوال در ۴ صفحه
نام و نام خانوادگی دبیر:		نمره به عدد:	نمره به حروف:
امضا			
ردیف	دانش آموزان عزیز، سوالات را به دقت بخوانید و با یاد خدا و آرامش خاطر پاسخ دهید.		
۱	<p>« جدول دوره ای عناصرها در صفحه چهارم داده شده است. استفاده از ماشین حساب در این آزمون بلامانع است. »</p> <p>درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کرده و شکل درست عبارت های نادرست را بنویسید.</p> <p>آ) هرچه دمای ستاره بیشتر باشد شرایط تشکیل عناصرهای سنگین تر فراهم می شود.</p> <p>ب) ایزوتوپ های یک عنصر دارای خواص شیمیایی یکسان می باشند.</p> <p>پ) MgO یک اکسید اسیدی است.</p> <p>ت) سوخت سبز، سوختی است که در ساختار خود افزون بر کربن وهیدروژن، نیتروژن نیز دارد.</p>		
۲	<p>برای انجام هریک از موارد زیر از چه ماده ای استفاده می شود؟</p> <p>آ) خنک کردن قطعات الکترونیکی در دستگاه MRI:</p> <p>ب) نگهداری نمونه های بیولوژیکی در پزشکی:</p> <p>پ) کنترل میزان اسیدی بودن آب دریاچه ها:</p> <p>ت) شناسایی یون کلرید (Cl^-):</p> <p>ث) گندزدایی میوه ها در صنعت:</p>		
۳	<p>در هر مورد علت را بنویسید.</p> <p>آ) از ^{99}Tc برای تصویر برداری غده تیروئید استفاده می شود.</p> <p>ب) با وجود آن که جرم مولی گازهای نیتروژن (N_2) و کربن مونو اکسید (CO) برابر است گاز CO آسان تر به مایع تبدیل می شود.</p> <p>پ) اوزون استراتوسفری مفید ولی اوزون تروپوسفری مضر است.</p>		
۴	<p>خواص یون Y^{2-} که دارای ۱۸ الکترون است، با یون کدام عنصر (O^{2-} یا Ca^{2+}) شباهت بیشتری دارد؟ چرا؟</p>		

بارم	سؤالات	ردیف
۰/۷۵	<p>با توجه به شکل جرم اتمی میانگین Br را محاسبه کنید .</p> 	۵
۱/۷۵	<p>آ) آرایش الکترونی ^{33}As را بنویسید . تعداد الکترون های ظرفیتی آن چقدر است ؟ این عنصر جزو کدام دسته از عناصر (s یا p یا d یا f) می باشد؟ در این عنصر چند زیر لایه با $l = 0$ با الکترون پر شده است ؟</p> <p>ب) آرایش الکترونی فشرده ^{29}Cu را بنویسید . دوره و گروه این عنصر را تعیین کنید .</p>	۶
۲	<p>در هر مورد با حذف واژه نادرست ، عبارت داده شده را کامل کنید .</p> <p>آ) عنصری با عدد اتمی ۳۵ با (گرفتن – ازدست دادن) الکترون به (کاتیون – آنیون) تبدیل می شود .</p> <p>ب) نمودار (فشار – دما) هوا بر حسب ارتفاع لایه ای بودن هواکره را نشان می دهد .</p> <p>پ) در دمای -78°C گاز کربن دی اکسید هوا به حالت (جامد – مایع) در می آید .</p> <p>ت) شیمی دان ها انحلال اتانول در آب را انحلال (یونی – مولکولی) و محلول حاصل را (الکترولیت ضعیف – غیر الکترولیت) می نامند .</p> <p>ث) در فشار ثابت با افزایش دمای گاز حجم گاز (افزایش – کاهش) می یابد .</p> <p>ج) وجود یون (سدیم – پتاسیم) برای تنظیم و عملکرد مناسب دستگاه عصبی بدن ما بسیار ضروری است .</p>	۷
۱	<p>آرایش الکترون – نقطه ای (ساختار لوویس) را برای هر یک از مولکول های زیر رسم کنید .</p> <p>($7\text{N}, 6\text{C}, 1\text{H}, 8\text{O}$)</p> <p>a) CH_2O</p> <p>b) HCN</p>	۸
۱	<p>واکنش زیر را موازنه کنید .</p> $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$	۹

بارم	سؤالات	ردیف												
۲/۲۵	<p>آ) ۲/۵ مول گاز SO_3 چند گرم است؟ شامل چند مولکول است؟ در شرایط STP چه حجمی دارد؟ $(S = 32, O = 16 \text{ gmol}^{-1})$</p> <p>ب) از اکسایش ۲/۵ مول گلوکز مطابق واکنش زیر چند گرم آب تولید می شود؟ $H_2O = 18 \text{ gmol}^{-1}$ $C_6H_{12}O_6(aq) + 6O_2(g) \rightarrow 6CO_2(g) + 6H_2O(l)$</p>	۱۰												
۱/۲۵	<p>جدول زیر را کامل کنید .</p> <table border="1" data-bbox="264 757 1350 981"> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>کلسیم هیدروکسید</td> <td>آمونیم سولفات</td> <td>پتاسیم فلوئورید</td> <td>نام شیمیایی ترکیب</td> </tr> <tr> <td>NF_3</td> <td>Cu_2O</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>فرمول شیمیایی ترکیب</td> </tr> </table>	کلسیم هیدروکسید	آمونیم سولفات	پتاسیم فلوئورید	نام شیمیایی ترکیب	NF_3	Cu_2O	فرمول شیمیایی ترکیب	۱۱
.....	کلسیم هیدروکسید	آمونیم سولفات	پتاسیم فلوئورید	نام شیمیایی ترکیب									
NF_3	Cu_2O	فرمول شیمیایی ترکیب									
۱/۲۵	<p>با توجه به نمودار زیر به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید آ) جهت گیری و منظم شدن مولکول های کدام ترکیب در میدان الکتریکی محسوس تر است؟ چرا؟</p> <p>ب) در صورتی که جرم مولی این سه ترکیب آلی با هم برابر باشد سه ترکیب داده شده را بر اساس کاهش قدرت نیروهای جاذبه بین مولکولی مرتب کنید .</p> <p>پ) انتظار دارید کدام ماده در شرایط یکسان انحلال پذیری بیشتری در هگزان داشته باشد؟ چرا؟</p> 	۱۲												
۰/۷۵	<p>به سؤالات زیر پاسخ دهید .</p> <p>آ) بر اساس مقدار انحلال پذیری مواد در آب در دمای $25^\circ C$ به چه موادی کم محلول می گویند؟</p> <p>ب) فرآیند اسمز با اسمز معکوس چه تفاوتی دارد؟</p>	۱۳												

بارم	سؤالات	ردیف
۱/۵	<p>نمودار مقابل انحلال پذیری نمک نقره نیترات در آب را نشان می دهد.</p> <p>اگر در دمای 20°C، 115 گرم از این نمک به 100 گرم آب افزوده شود محلول حاصل سیر شده است یا سیر نشده؟ چرا؟</p> <p>ب) به 25 گرم آب، چند گرم نقره نیترات اضافه کنیم تا یک محلول سیر شده در دمای 40°C داشته باشیم؟</p> <p>پ) درصد جرمی محلول سیر شده این نمک را در دمای 60°C محاسبه کنید.</p>	۱۴
۱/۵	<p>اگر در محلول آبی مقابل هر ذره حل شونده هم ارز با 0.025 مول باشد:</p> <p>غلظت مولی این محلول را محاسبه کنید.</p> <p>ب) در یک نمونه آب آشامیدنی به جرم 500 گرم، 0.05 میلی گرم گاز کلر حل شده است، غلظت کلر در این نمونه آب چند ppm است؟</p>	۱۵



« موفق باشید »

راهنمای جدول تناوبی عناصر																																																																													
عدد اتمی		C		جرم اتمی		Z		He		۴/۰۰۲		۱۰		Ne		۲۰/۱۷۹																																																													
۱	H	۱/۰۰۷	۳	Li	۶/۹۴۱	۴	Be	۹/۰۱۲	۵	B	۱۰/۱۱۱	۶	C	۱۲/۰۱۱	۷	N	۱۴/۰۰۷	۸	O	۱۶/۰۰۹	۹	F	۱۸/۰۰۸	۱۰	Ne	۲۰/۰۱۷																																																			
۱۱	Na	۲۳/۰۱۸	۱۲	Mg	۲۴/۰۳۰	۱۳	Al	۲۶/۰۸۱	۱۴	Si	۲۸/۰۸۵	۱۵	P	۳۰/۰۷۳	۱۶	S	۳۲/۰۶۶	۱۷	Cl	۳۵/۰۵۲	۱۸	Ar	۳۹/۰۳۶	۱۹	K	۳۹/۰۹۸	۲۰	Ca	۴۰/۰۷۸	۲۱	Sc	۴۴/۰۵۵	۲۲	Ti	۴۷/۰۸۸	۲۳	V	۵۰/۰۴۶	۲۴	Cr	۵۱/۰۴۶	۲۵	Mn	۵۴/۰۵۴	۲۶	Fe	۵۵/۰۵۴	۲۷	Co	۵۸/۰۳۵	۲۸	Ni	۵۸/۰۳۵	۲۹	Cu	۶۳/۰۳۶	۳۰	Zn	۶۵/۰۳۶	۳۱	Ga	۶۹/۰۳۷	۳۲	Ge	۷۲/۰۳۱	۳۳	As	۷۴/۰۳۱	۳۴	Se	۷۸/۰۳۲	۳۵	Br	۷۹/۰۳۰	۳۶	Kr	۸۳/۰۳۰
۳۷	Rb	۸۵/۰۳۷	۳۸	Sr	۸۷/۰۳۷	۳۹	Y	۸۸/۰۳۰	۴۰	Zr	۹۱/۰۳۲	۴۱	Nb	۹۲/۰۳۰	۴۲	Mo	۹۵/۰۳۶	۴۳	Tc	۹۷/۰۳۷	۴۴	Ru	۱۰۱/۰۳۷	۴۵	Rh	۱۰۱/۰۳۶	۴۶	Pd	۱۰۶/۰۳۲	۴۷	Ag	۱۰۷/۰۳۸	۴۸	Cd	۱۱۲/۰۳۱	۴۹	In	۱۱۴/۰۳۱	۵۰	Sn	۱۱۸/۰۳۱	۵۱	Sb	۱۲۱/۰۳۳	۵۲	Te	۱۲۷/۰۳۰	۵۳	I	۱۲۶/۰۳۰	۵۴	Xe	۱۳۱/۰۲۹																								
۵۵	Cs	۱۳۲/۰۳۰	۵۶	Ba	۱۳۷/۰۳۲	۵۷	La	۱۳۸/۰۳۰	۷۲	Hf	۱۷۸/۰۴۱	۷۳	Ta	۱۸۱/۰۳۷	۷۴	W	۱۸۳/۰۴۲	۷۵	Re	۱۸۶/۰۳۷	۷۶	Os	۱۹۰/۰۳۲	۷۷	Ir	۱۹۲/۰۳۲	۷۸	Pt	۱۹۵/۰۳۸	۷۹	Au	۱۹۶/۰۳۹	۸۰	Hg	۲۰۰/۰۳۹	۸۱	Tl	۲۰۴/۰۳۸	۸۲	Pb	۲۰۷/۰۳۲	۸۳	Bi	۲۰۸/۰۳۸	۸۴	Po	۲۰۸/۰۳۸	۸۵	At	۲۰۹/۰۳۷	۸۶	Rn	۲۲۲/۰۳۷																								