

نام و نام خانوادگی :

کد دانش آموزی :

شماره صندلی :

پایه :

دهم رشته تجربی و ریاضی



وزارت آموزش و پرورش

آموزش و پرورش شهرستان میاندوآب

آزمون هماهنگ نوبت اول مدارس متوسطه دوره دوم

سوالات امتحانی سال تحصیلی ۹۸-۹۹

آزمون درس :

شیمی ۱

تاریخ آزمون :

۹۸/۱۰/۱۸

زمان آزمون :

دقیقه

نام دبیر :

بارم	سوالات	ردیف												
۱/۵	<p>جاهای خالی را با عبارات مناسب پر کنید.</p> <p>الف) نور زرد لامپ هایی که شب هنگام خیابان ها را روشن می سازد به دلیل وجود بخار..... در آنهاست .</p> <p>ب) میل ترکیبی همو گلوبین خون با گاز بسیار زیاد و بیش از ۲۰۰ برابر اکسیژن است .</p> <p>پ) تغییرات آب و هوایی در لایه ی..... رخ می دهد.</p> <p>ت) ریز موج ها طول موج..... نسبت به امواج رادیویی دارند.</p> <p>ث) SO_2 یک اکسید است و رنگ کاغذ pH را می کند.</p>	۱												
۱/۵	<p>درستی یا نادرستی هر یک از عبارات های زیر را تعیین کنید و در صورت <u>نادرست</u> بودن، شکل درست آن را بنویسید.</p> <p>الف) هر ترکیب یونی از لحاظ بار الکتریکی خنثی است زیرا مجموع بار آنیون با کاتیون برابر است.</p> <p>ب) پرشدن زیر لایه ها در اتم فقط به عدد کوانتومی اصلی (n) وابسته است .</p> <p>پ) از سوختن متان در اکسیژن کافی، گاز کربن دی اکسید و بخار آب تولید می شود.</p> <p>ت) مناسب ترین شیوه از دست دادن انرژی برای الکترون ، تولید گرما است.</p>	۲												
۱	<p>هر یک از عبارات های ستون A مربوط به یکی از عناصر ستون B است. کدام عبارت مربوط به کدام عنصر است؟ (یک مورد از ستون B اضافی است).</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%;">B</th> <th style="width: 50%;">A</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>۱) هیدروژن</td> <td>الف) یکی از ایزوتوپ های این عنصر در سوخت راکتور اتمی کاربرد دارد.</td> </tr> <tr> <td>۲) اورانیوم</td> <td>ب) از این عنصر ساختگی در تصویربرداری غده تیروئید استفاده می شود.</td> </tr> <tr> <td>۳) هلیوم</td> <td>پ) رنگ شعله آن سبز است.</td> </tr> <tr> <td>۴) تکنسیم</td> <td>ت) گاز نجیب است.</td> </tr> <tr> <td>۵) مس</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	B	A	۱) هیدروژن	الف) یکی از ایزوتوپ های این عنصر در سوخت راکتور اتمی کاربرد دارد.	۲) اورانیوم	ب) از این عنصر ساختگی در تصویربرداری غده تیروئید استفاده می شود.	۳) هلیوم	پ) رنگ شعله آن سبز است.	۴) تکنسیم	ت) گاز نجیب است.	۵) مس		۳
B	A													
۱) هیدروژن	الف) یکی از ایزوتوپ های این عنصر در سوخت راکتور اتمی کاربرد دارد.													
۲) اورانیوم	ب) از این عنصر ساختگی در تصویربرداری غده تیروئید استفاده می شود.													
۳) هلیوم	پ) رنگ شعله آن سبز است.													
۴) تکنسیم	ت) گاز نجیب است.													
۵) مس														
۲	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) هر نوار رنگی در طیف نشری خطی هر عنصر نشان دهنده چیست؟</p>	۴												



وزارت آموزش و پرورش
آموزش و پرورش شهرستان میاندوآب
آزمون هماهنگ نوبت اول مدارس متوسطه دوره دوم
سوالات امتحانی سال تحصیلی ۹۸-۹۹

نام و نام خانوادگی:

کد دانش آموزی:

شماره صندلی:

پایه: **دهم رشته تجربی و ریاضی**

آزمون درس:

شیمی ۱

تاریخ آزمون:

۹۸/۱۰/۱۸

زمان آزمون:

دقیقه

نام دبیر:

ب) 70° درجه سانتی گراد چند درجه کلون است؟ (با محاسبه)

پ) روند تغییرات فشار هواکره با افزایش ارتفاع را بیان کنید؟

ت) مهمترین کاربرد گاز هلیم چیست؟

۵ مفاهیم زیر را تعریف کنید:

الف) رادیو ایزو توپ:

ب) باران اسیدی:

۶ با استفاده از آرایش الکترون نقطه‌ای اتم ها، روند تشکیل، نام و فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش اتم $14S$ و $19K$ را مشخص کنید.

۷ $5/1$ گرم آمونیاک (NH_3) در ظرفی وجود دارد حساب کنید: ($N=14, H=1 \text{ g.mol}^{-1}$: جرم مولی)

الف) در این ظرف چند مول گاز آمونیاک وجود دارد؟

ب) تعداد مولکول های گاز آمونیاک را در آن حساب کنید.

۸ جدول زیر را کامل کنید.

گروه	تعداد الکترون ظرفیتی	شماره لایه ظرفیت (دوره)	آرایش الکترونی فشرده	نماد عنصر
				$_{35}Br$
				$_{29}Cu$



نام و نام خانوادگی:

آزمون درس:

شیمی ۱

کد دانش آموزی:

تاریخ آزمون:

۹۸/۱۰/۱۸

شماره صندلی:

زمان آزمون:

دقیقه

آزمون هماهنگ نوبت اول مدارس متوسطه دوره دوم

سوالات امتحانی سال تحصیلی ۹۸-۹۹

نام دبیر:

پایه: **دهم رشته تجربی و ریاضی**

۹ آرایش الکترون نقطه ای (ساختار لوئیس) مولکول های زیر را رسم کنید .

(C, H, N, F, O)

الف) OF_2 :ب) HCN :۱۰ آرایش الکترونی اتم X به $3p^1$ ختم می شود:

الف) آرایش الکترونی فشرده آنرا بنویسید .

ج) این عنصر برای رسیدن به آرایش هشتایی پایدار به چه یونی تبدیل می شود؟

د) اعداد کوانتومی مربوط به آخرین الکترون موجود در لایه ی ظرفیتی را بنویسید. (n, l)

۱۱ جدول مقابل را کامل کنید.

نام ترکیب	کلسیم یدید	باریم فلوئورید
فرمول شیمیایی	N_2O_3	Cr_3P_2

۱۲ معادله شیمیایی زیر را موازنه کنید:

۱۳ منیزیم سه ایزوتوپ دارد Mg^{24} و Mg^{25} و Mg^{26} در صورتی که فراوانی این ایزوتوپها به ترتیب ۷۸٪ و

۱۰٪ و ۱۲٪ باشد جرم اتمی میانگین Mg را حساب کنید .



نام و نام خانوادگی :

شیمی ۱

آزمون درس :

۹۸/۱۰/۱۸

تاریخ آزمون :

دقیقه

زمان آزمون :

نام دبیر :

وزارت آموزش و پرورش
آموزش و پرورش شهرستان میاندوآب
آزمون هماهنگ نوبت اول مدارس متوسطه دوره دوم
سوالات امتحانی سال تحصیلی ۹۸-۹۹

کد دانش آموزی :

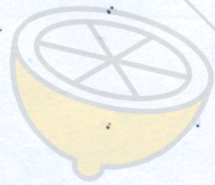
شماره محلی :

پایه : دهم رشته تجربی و ریاضی

جاهای خالی را در جدول داده شده پر کنید.

۱۴

تعداد نوترون	تعداد پروتون	تعداد الکترون	نماد شیمیایی
	_____		$^{27}_{13}\text{Al}$
		_____	$^{31}_{15}\text{P}^{3-}$



limoonad
Education For All

با آرزوی توفیقات روزافزون ؛ گروه شیمی شهرستان میاندوآب