



نام و نام خانوادگی  
مقطع و رشته  
نام پدر  
شماره داو  
تعداد

		به سوالات زیر پاسخ کامل دهید.	۵
۱/۵		الف - برای کاربردهای فلزات زیر دلیل بنویسید. ۱- استفاده از مس در سیم کشی برق ساختمان ۲- استفاده از فلز آلومینیوم در ساخت هواپیما ۳- استفاده از فلز مس در ساخت ظروف آشپزخانه	
۱/۲۵		ب- برای نگه داری محلول مس سولفات کدام ظرف زیر مناسب تر است؟ چرا؟ ۱- ظرفی از جنس آهن ۲- ظرفی از جنس طلا	
۰/۷۵		پ- واکنش نوشتاری فلز مس با اکسیژن را بنویسید.	
۳	K- Na- Li- Cu- Mg- Fe- Al- Ca	ت- واکنش پذیری فلزات زیر را با ذکر دلیل مقایسه نمایید.	
۲		ث- برای هر یک از نافلزات زیر کاربرد بنویسید. ۱- اکسیژن ۲- فلوئور ۳- فسفر ۴- کربن	
۰/۷۵		ج - واکنش نوشتاری آمونیاک را بنویسید.  چ- از بین موارد زیر، عناصر هم گروه و هم دوه را مشخص نمایید. (با ذکر دلیل)	
۴	K - N - S - Na - Ca - F - He - Cl - H - O		
۱/۵		ح- دوره و گروه عناصر زیر را با ذکر علت بیان نمایید. ۱- Be ۴ ۲- P ۱۵	
۱/۲۵		خ- پلیمر (بسیار) چیست؟ یک مثال از پلیمر طبیعی بنویسید.	

جمع بارم : ۲۰ نمره

نام و نام خانوادگی: .....  
 مقطع و رشته: نهم  
 نام پدر: .....  
 شماره داوطلب: .....  
 تعداد صفحه سؤال: ۳ صفحه

جمهوری اسلامی ایران  
 اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران  
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۶ تهران  
 دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب  
 آزمون میان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۴-۱۴۰۳

نام درس: شیمی  
 نام دبیر: خانم سنا باقری  
 تاریخ امتحان: ۱۹/۰۸/۱۴۰۳  
 ساعت امتحان: ۱۱:۱۵ صبح / عصر  
 مدت امتحان: ۷۰... دقیقه

شماره	سؤالات	نمره به عدد:	نمره به حروف:
		نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
محل مهر و امضاء، مدیر		نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:
		نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
۱	<p>جاهای خالی را با عبارت مناسب تکمیل نمایید.</p> <p>الف- درصد عنصر <u>آهن</u> در پوسته زمین و بدن انسان از بقیه عناصر بیشتر است. ( آهن - اکسیژن )                      ب- تعداد الکترون های مدار آخر فلزات هم مانند اتم ..... است. ( فسفر - کلر )                      پ- اگر یک تکه نوار منیزیم را روی شعله چراغ بگیرید، به ..... می سوزد و نور خیره کننده ای تولید میکند ( سرعت - آرامی )                      ت- عنصرهایی که در یک <u>جدول تناوبی</u> قرار می گیرند، خواص مشابهی دارند. ( ردیف - ستون )</p>		
۱	<p>درست یا نادرست بودن گزینه های زیر را مشخص نمایید.</p> <p>الف- همه فلزات، جامد و چکش خوار هستند <u>درست</u>                      ب- عنصری با عدد اتمی ۱۲ در دوره دوم جدول تناوبی قرار دارد <u>درست</u>                      پ- سدیم فلزی سخت، جامد و بسیار واکنش پذیر است <u>نادرست</u>                      ت- گاز اوزون یک ترکیب است <u>نادرست</u></p>		
۱	<p>گزینه صحیح را انتخاب نمایید.</p> <p>الف - کدام یک از مواد زیر پلیمر نیست؟                      ۱- نشاسته <input checked="" type="checkbox"/> ۲- گلوکز                      ۳- سلولز ۴- پلاستیک</p> <p>ب- عنصر X با Na ۱۱ در یک سطر و با N ۷ در یک ستون جدول تناوبی قرار دارد. عنصر X .....                      ۱- یک فلز است <input checked="" type="checkbox"/>                      ۲- در دوره سوم و گروه ۵ اصلی جدول تناوبی جای دارد                      ۳- می تواند یک کاتیون پایدار تشکیل دهد ۴- با S ۱۶ هم گروه است</p> <p>پ- نقش کدام فلز در بدن به درستی عنوان نشده است؟                      ۱- Fe <input checked="" type="checkbox"/> در ساخت هموگلوبین خون                      ۲- I <input checked="" type="checkbox"/> در تنظیم فعالیت های بدن                      ۳- Na <input checked="" type="checkbox"/> در فعالیت های قلب                      ۴- K <input checked="" type="checkbox"/> در رشد استخوان ها</p> <p>ت- کدام گزینه در مورد چرخه نیتروژن صحیح نیست؟                      ۱- رعد و برق انرژی لازم برای شروع واکنش های تولید ترکیبات نیتروژن دار را تامین می کند.                      ۲- با از بین رفتن تمام موجودات گوشت خوار یک منطقه همچنان چرخه نیتروژن می تواند ادامه داشته باشد.                      ۳- بدن موجودات زنده بعد از مرگ میتواند نیتروژن را به هواگره برگرداند.                      ۴- همه گیاهان می توانند نیتروژن موجود در هوا و خاک را مورد استفاده قرار دهند.</p>		
به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.			
۱	<p>الف- گازی که از رسیدن پرتوهای خطرناک فرابنفش خورشید به زمین جلوگیری می کند چیست؟ <u>اوزون یا O<sub>3</sub></u>                      ب- یک کاربرد برای سولفوریک اسید بنویسید. <u>کرم کورسیداری، کرم زنب، تولید پلاستیک، خوردنی ها، تولید شیشه ها، چرم</u>                      پ- فرمول شیمیایی آمونیاک را بنویسید <u>NH<sub>3</sub></u></p>		

