

محل مهر و امضا: مدیر		نمره به عدد: نمره به حروف:	نمره به عدد: نمره به حروف:
		نام دبیر:	تاریخ و امضا:
ردیف	سؤالات	ردیف	سؤالات
۲	<p>جاهای خالی را با عبارت مناسب پر کنید.</p> <p>الف) فراوان ترین عنصر سیاره مشتری و فراوان ترین عنصر سیاره زمین است.</p> <p>ب) اتم $^{56}_{26}\text{Fe}$ دارای پروتون، الکترون و نوترون است.</p> <p>پ) به گلوکز حاوی اتم پرتوزا گفته می شود.</p> <p>ت) تغییر آب و هوای زمین در لایه ی رخ می دهد، که با افزایش ارتفاع در این لایه، دما می یابد.</p>	۱	
۱/۲۵	<p>درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید و شکل درست عبارت های نادرست را بنویسید.</p> <p>الف) از یون تکنسیم برای تصویربرداری غده تیروئید استفاده می شود.</p> <p>ب) سدیم (Na) در گروه اول و دوره چهارم جدول دوره ای قرار دارد.</p> <p>پ) رنگ شعله فلز لیتیم و نمک های آن قرمز است.</p>	۲	
۱/۵	<p>در رابطه با ایزوتوپ های هیدروژن به سوالات زیر پاسخ دهید:</p> <p>الف) یک نمونه طبیعی از عنصر هیدروژن، شامل چند ایزوتوپ است؟ نام ببرید. (۰/۷۵ نمره)</p> <p>ب) کدام یک از ایزوتوپ های طبیعی هیدروژن پرتوزا است؟ (۰/۲۵ نمره)</p> <p>پ) درصد فراوانی و زمان نیم عمر یک ایزوتوپ با پایداری آن چه رابطه ای دارد؟ (۰/۵ نمره)</p>	۳	
۲	<p>عنصر بور دارای دو ایزوتوپ ^{10}B و ^{11}B است. اگر درصد فراوانی ایزوتوپ سنگین تر ۸۰٪ باشد، جرم اتمی میانگین بور را بدست آورید.</p>	۴	
۲	<p>۱۱/۲ گرم آهن شامل چه تعداد اتم آهن است؟ ($\text{Fe} = 56 \text{ g.mol}^{-1}$)</p>	۵	
۱	<p>نشر چیست و طیف نشری خطی عنصرها چگونه بدست می آید؟</p>	۶	
۱	<p>طیف نشری خطی عنصر هیدروژن شامل چند نوار رنگی است؟ هر نوار رنگی نمایانگر چیست؟</p>	۷	
۴	<p>آرایش الکترونی هر یک از اتم های زیر را بنویسید و تعداد الکترون ظرفیت آن ها را مشخص کنید.</p> <p>$_{11}\text{Na}$:</p> <p>$_{15}\text{P}$:</p> <p>$_{20}\text{Ca}$:</p> <p>$_{22}\text{Ti}$:</p>	۸	

ردیف	سؤالات	نمره
۹	فرمول شیمیایی هر یک از ترکیب‌های یونی زیر را بنویسید. :منیزیم سولفید :آلومینیم فلئوئورید	۲
۱۰	آرایش الکترون-نقطه‌ای مولکول‌های زیر را رسم کنید. پ) CH_4 ب) NH_3 الف) HCl	۱/۵
۱۱	در جداسازی اجزای سازنده هوای مایع از چه روشی استفاده می‌شود؟ ترتیب جدا شدن اجزای سازنده هوای مایع را مشخص کنید.	۱
۱۲	دو کاربرد گاز نیتروژن و یک کاربرد گاز آرگون را بنویسید.	۰/۷۵
صفحه ی ۲ از ۲		

جمع بارم: ۲۰ نمره

نیوز

سازمان آزمون‌ها و امتحانات
دانشگاه تهران

سازمان آزمون‌ها و اطلاع رسانی دانشگاهی



کلید سؤالات پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۹۹-۹۸

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) هیدروژن / آهن پ) گلوکز نشان دار ب) ۳۰ / ۲۶ / ۲۶ ت) تروپوسفر / کاهش	
۲	الف) نادرست - از یون حاوی اتم تکنسیم برای تصویربرداری غده تیروئید استفاده می شود. ب) نادرست - سدیم در گروه اول و دوره ی سوم جدول دوره های قرار دارد. پ) درست	
۳	الف) ۳ ایزوتوپ - ^1H ، ^2H و ^3H ب) ^3H پ) درصد فراوانی و نیم عمر یک ایزوتوپ با میزان پایداری آن رابطه مستقیم دارد.	
۴	$M = \frac{M_1 F_1 + M_2 F_2}{F_1 + F_2} = \frac{1.0 \times 11 + 2.0 \times 1.0}{1.0} = \frac{1.0 \times 10}{1.0} = 1.0 / \lambda \text{amu}$	
۵	$x_{\text{atomFe}} = 11/2 \times \frac{1 \text{ mol Fe}}{56 \text{ g Fe}} \times \frac{61.02 \times 10^{23} \text{ mol Fe}}{1 \text{ mol Fe}} = 61.02 \times 10^{23} \text{ atom}$	
۶	به فرآیندی که در آن یک ماده ی شیمیایی با جذب انرژی از خود پرتوهای الکترومغناطیس گسیل می کند، نشر می گویند. اگر نور نشر شده از یک ترکیب شیمیایی را از یک منشور عبور دهیم، الگوی بدست آمده طیف نشری خطی نام دارد.	
۷	۴ خط - هر نوار رنگی نمایانگر انتقال الکترون از لایه های بالاتر به لایه $n=2$ است.	
۸	۱ الکترون ظرفیت $\rightarrow 11\text{Na} = [\text{Ne}]3s^1$ ۵ الکترون ظرفیت $\rightarrow 15\text{P} = [\text{Ne}]3s^2 3p^3$ ۲ الکترون ظرفیت $\rightarrow 20\text{Ca} = [\text{Ar}]4s^2$ ۴ الکترون ظرفیت $\rightarrow 22\text{Ti} = [\text{Ar}]3d_2 4s^2$	
۹	MgS: منیزیم سولفید AlF ₃ : آلومینیم فلئورید	CaBr ₂ : کلسیم برمید K ₃ N: پتاسیم نیتريد
۱۰	الف) HCl ب) NH ₃ پ) CH ₄	
۱۱	تقطیر جزء به جزء. ابتدا N ₂ ، سپس Ar و سپس O ₂ جدا می شوند.	
۱۲	دو کاربرد نیتروژن: ۱- پر کردن تایر خودروها ۲- نگهداری نمونه های بیولوژیک ۳- کاربردهای لحیم و جوشکاری	
جمع بارم: ۲۰ نمره	نام و نام خانوادگی مصحح: محمدرضا طهرانچی	امضاء: