

	نام:	باسمه تعالی	پایه:	دهم	رشته:	کلیه رشته ها
	نام خانوادگی:	آموزش و پرورش ناحیه ۳ مشهد	تاریخ امتحان:	۱۴۰۳/۰۸/۱۵		
	نام پدر:	آموزشگاه:	ساعت برگزاری:			
	نام استاد: نبی	محل مهر آموزشگاه	مدت امتحان:	۶۰ دقیقه		
نام درس:	شیمی پودمان اول	شماره صفحه: ۱	تعداد صفحه: ۳			
مصحح اول			مصحح دوم (در صورت اعتراض و درخواست کتبی دانش آموز)			
نام و نام خانوادگی دبیر تصحیح:	تاریخ و امضا:	نام و نام خانوادگی دبیر تصحیح:	تاریخ و امضا:			
نمره با عدد:	نمره با حروف:	نمره با عدد:	نمره با حروف:			
ردیف	سوالات					بارم
۱	<p>در جاهای خالی عبارت مناسب را قرار دهید</p> <p>برخی از اتم ها با از دست دادن الکترون و تبدیل شدن به و برخی دیگر با دریافت الکترون و تبدیل شدن به به پایداری می‌رسند.</p> <p>در طبیعت فقط دو عنصر و به حالت مایع وجود دارند.</p>					
۲	<p>گزینه مناسب را مشخص کنید.</p> <p>کدام گزینه درست است؟</p> <p>الف) ذرات بنیادی اتم، الکترون، پروتون و نوترون هستند که الکترونها در فضائی اطراف هسته قرار دارند.</p> <p>ب) ذرات بنیادی اتم، الکترون، پروتون و نوترون هستند که فقط نوترون ها در هسته قرار دارند.</p>					
۳	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) جدول تناوبی عناصر دارای چند ستون (گروه) و چند ردیف (دوره) می‌باشد؟</p> <p>ب) خواص نافلزها را نام ببرید.</p>					
۴	<p>اصطلاحات زیر را تعریف کنید.</p> <p>الف) لایه والانس:</p> <p>ب) گروه یا خانواده:</p> <p>ج) رادیو ایزوتوپ:</p> <p>د) عدد اتمی:</p>					

نام خانوادگی:		نام پدر:		نام استاد: نبی		نام درس:			
نام: باسمه تعالی		آموزش و پرورش ناحیه ۳ مشهد		محل مهر آموزشگاه		شیمی پودمان اول			
رشته: کلیه رشته ها		تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۸/۱۵		ساعت برگزاری:		شماره صفحه: ۲			
پایه: دهم		مدت امتحان: ۶۰ دقیقه		تعداد صفحه: ۳		نام خانوادگی دبیر تصحیح:			
مصحح اول		مصحح دوم (در صورت اعتراض و درخواست کتبی دانش آموز)		تاریخ و امضا:		تاریخ و امضا:			
نام و نام خانوادگی دبیر تصحیح:		نام و نام خانوادگی دبیر تصحیح:		نمره با حروف:		نمره با عدد:			
نمره با عدد:		نمره با حروف:		نمره با عدد:		نمره با حروف:			
ردیف		سوالات						بارم	
آرایش الکترونی اتم های زیر را مشخص نمایید، در این اتم ها چه تعداد الکترون، پروتون و نوترون وجود دارند؟									
۵		k_{19}^{49} (الف) N_{28}^{58} (ب)							
قانون هشت تایی را شرح دهید.									
۶									
نماد شیمیایی چیست؟ توضیح دهید.									
۷									
ایزوتوپ را تعریف کرده و با ذکر دلیل بنویسید کدامیک از اتم های زیر می تواند ایزوتوپ Fe_{26}^{56} باشد.									
۸		A_{26}^{56} (الف) B_{26}^{55} (ب) C_{27}^{57} (ج)							

	نام:	باسمه تعالی		
	نام خانوادگی:	آموزش و پرورش ناحیه ۳ مشهد		
	نام پدر:	آموزشگاه:	هنرستان فنی و حرفه‌ای خوش‌بیان	ساعت برگزاری:
	نام استاد: نبی	محل مهر آموزشگاه	مدت امتحان:	۶۰ دقیقه
نام درس:	شیمی پودمان اول	شماره صفحه: ۳	تعداد صفحه: ۳	
مصحح اول		مصحح دوم (در صورت اعتراض و درخواست کتبی دانش آموز)		
نام و نام خانوادگی دبیر تصحیح:	تاریخ و امضا:	نام و نام خانوادگی دبیر تصحیح:	تاریخ و امضا:	
نمره با عدد:	نمره با حروف:	نمره با عدد:	نمره با حروف:	
ردیف	سوالات			بارم
۹	<p>ستون هفده و هجده جدول مندلیف را چه نامیده‌اند، تعداد الکترون‌های لایه ظرفیت آنها را بیان کنید. کدامیک از این دو ستون واکنش پذیرترند؟ چرا؟</p>			
۱۰	<p>کدام ترکیب، تعداد اتم بیشتری دارد؟</p> <p>الف) C_3H_4 ب) H_3PO_4</p>			
یا به اندازه تلاشت آرزو کن یا به اندازه آرزوهایت تلاش کن				