

	نام:	باسمه تعالی	پایه:	دهم	رشته:	معماری
	نام خانوادگی:	آموزش و پرورش ناحیه ۳ مشهد	تاریخ امتحان:	۱۴۰۳/۰۸/۱۵	معماری	
	نام پدر:	آموزشگاه:	هنرستان فنی و حرفه‌ای خوش‌بین	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><b>در جاهای خالی عبارت مناسب را قرار دهید</b></p> <p>برخی از اتم‌ها 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><b>گزینه مناسب را مشخص کنید.</b></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 نوترون‌ها در هسته قرار دارند.</p>					
۳	<p><b>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</b></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><b>اصطلاحات زیر را تعریف کنید.</b></p> <p>الف) لایه والانس:</p> <p>ب) گروه یا خانواده:</p> <p>ج) رادیو ایزوتوپ:</p> <p>د) عدد اتمی:</p>					

	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: ۲	تعداد صفحه: ۳	معماری
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
۵	<p>آرایش الکترونی اتم‌های زیر را مشخص نمایید، در این اتم‌ها چه تعداد الکترون، پروتون و نوترون وجود دارند؟</p> <p>الف) <math>k_{19}^{49}</math></p> <p>ب) <math>N_{28}^{58}</math></p>			
۶	<p>قانون هشت‌تای را شرح دهید.</p>			
۷	<p>نماد شیمیایی چیست؟ توضیح دهید.</p>			
۸	<p>ایزوتوپ را تعریف کرده و با ذکر دلیل بنویسید کدامیک از اتم‌های زیر می‌تواند ایزوتوپ <math>Fe_{26}^{56}</math> باشد.</p> <p>الف) <math>A_{26}^{56}</math>      ب) <math>B_{26}^{55}</math>      ج) <math>C_{27}^{57}</math></p>			

	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
مصصح اول		مصصح 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:	نام و نام خانوادگی دبیر تصحیح:
نمره با عدد:	نمره با حروف:	نمره با عدد:	نمره با حروف:	نمره با عدد:
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) <math>C_3H_4</math>      ب) <math>H_3PO_4</math></p>			
یا به اندازه تلاشت آرزو کن یا به اندازه آرزوهایت تلاش کن				

TECHNICAL AND VOCATIONAL SCHOOL