

بسمه تعالی

جشنواره طراحی سوال شبه نهایی - سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

سؤالات آزمون درس: شیمی دهم	رشته: تجربی و ریاضی	ساعت شروع:	مدت آزمون: ۹۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	پایه: دهم	تاریخ آزمون:	تعداد صفحات: ۳
نام و نام خانوادگی طراح: زهره محمدی نژاد		شماره پرسنلی: ۳۲۴۱۹۳۶۲	اداره آموزش متوسطه اول و دوم نظری خراسان رضوی
ردیف	سؤالات		
نمره			

۱	گزینه صحیح را انتخاب کنید الف) از این رادیو ایزوتوپ در عکسبرداری از غده تیروئید استفاده می شود. (تکنسیم-اورانیم) ب) هر چه طول موج بزرگتر باشد، انرژی آن است. (کمتر - بیشتر) ج) هر چه نیمه عمر رادیو ایزوتوپ کمتر باشد پایداری آن است. (کمتر - بیشتر - ثابت) د) عناصر موجود در یک از جدول تناوبی خواص متفاوت دارند. (دوره - گروه)	۲
۲	اثر گلخانه ای را توضیح دهید و یک گاز گلخانه ای را نام ببرید؟	۱
۳	فرمول شیمیایی ترکیبات زیر را بنویسید و تعیین کنید کدام قطبی و کدام ناقطبی است؟ الف) هیدروژن کلرید: ب) کربن دی اکسید:	۲
۴	در تقطیر جز به جز اجزای هواکره، ترتیب جدا شدن اجزا را نام ببرید؟	۱
۵	اوزون تروپوسفری چگونه تشکیل می شود؟ (با نوشتن فرمول)	۱
۶	فرمول شیمیایی <u>کلسیم سولفات</u> را بنویسید.	۰/۵
۷	آرایش الکترونی اتم Cu_{29} را بنویسید.	۱
۲	از تجزیه حرارتی $10/1gr$ پتاسیم نیترات (KNO_3) طبق معادله زیر چند لیتر گاز اکسیژن (O_2) در شرایط STP تولید	

بسمه تعالی

جشنواره طراحی سوال شبه نهایی - سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

سوالیات آزمون درس: شیمی دهم	رشته: تجربی و ریاضی	ساعت شروع:	مدت آزمون: ۹۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	پایه: دهم	تاریخ آزمون:	تعداد صفحات: ۳
نام و نام خانوادگی طراح: زهره محمدی نژاد		شماره پرسنلی: ۳۲۴۱۹۳۶۲	
اداره آموزش متوسطه اول و دوم نظری خراسان رضوی			
ردیف	سوالات		
نمره			

۸	می شود؟	$2\text{KNO}_3(\text{s}) \xrightarrow{\Delta} 2\text{KNO}_2(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g})$ $\text{KNO}_3 = 101\text{g/mol}$
۹	تعریف کنید: انحلال پذیری: اسمز: آلوتروپ:	۳
۱۰	انحلال پذیری گازها در آب به چه عواملی بستگی دارد؟ (دو مورد)	۱
۱۱	مدل لوویس (الکترون نقطه ای) ترکیب زیر را رسم کنید.	۰/۵
	CS_2	
۱۲	فرمول شیمیایی دی نیتروژن تترا اکسید را بنویسید.	۰/۵
۱۳	شرایط بهینه هابر برای تولید آمونیاک را بیان کنید.	۱
۱۴	عنصر Li دارای دو ایزوتوپ ${}^6_3\text{Li}$ با ۷/۴ درصد فراوانی و ${}^7_3\text{Li}$ با ۹۲/۶ درصد فراوانی است. جرم اتمی متوسط Li را محاسبه کنید؟	۱

بسمه تعالی

جشنواره طراحی سوال شبه نهایی - سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

سوالیات آزمون درس: شیمی دهم	رشته: تجربی و ریاضی	ساعت شروع:	مدت آزمون: ۹۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	پایه: دهم	تاریخ آزمون:	تعداد صفحات: ۳
نام و نام خانوادگی طراح: زهره محمدی نژاد	شماره پرسنلی: ۳۲۴۱۹۳۶۲	اداره آموزش متوسطه اول و دوم نظری خراسان رضوی	
ردیف	سوالات		
نمره			

۲/۵	<p>کوتاه پاسخ دهید</p> <p>الف) چرا یون فلئورید را به آب می افزایند؟</p> <p>ب) یونی که از اتصال دو یا چند اتم تشکیل شده است چه نام دارد؟</p> <p>ج) چند درصد سطح کره زمین را آب فرا گرفته است؟</p> <p>د) فرمول یون کربنات را بنویسید.</p> <p>ه) گشتاور دو قطبی کدام ترکیبات ناچیز و در حد صفر است؟</p>	۱۵

موفق باشید

بسمه تعالی

جشنواره طراحی سوال شبه نهایی - سال تحصیلی ۱۴۰۳-۱۴۰۲

سوالات آزمون درس: شیمی دهم	رشته: تجربی و ریاضی	ساعت شروع:	مدت آزمون: ۹۰ دقیقه	
نام و نام خانوادگی:	پایه: دهم	تاریخ آزمون:	تعداد صفحه: ۳	
نام و نام خانوادگی طراح: زهره محمدی نژاد	شماره پرسنلی: ۳۲۴۱۹۳۶۲	اداره آموزش متوسطه اول و دوم نظری خراسان رضوی		
ردیف	سوالات			نمره