

شماره صندلی:		نام و نام خانوادگی:																				
نمره به عدد:		امتحان درس: شیمی																				
نمره به حروف:		پایه: دهم رشته: تجربی و ریاضی																				
نام دبیر: علیزاده		زمان امتحان: دقیقه تعداد صفحات: ۳																				
تاریخ امتحان: 05 / 03 / 1400		ردیف																				
نمره		سوالات صفحه: ۱																				
۲	عبارت های زیر را با واژه های مناسب کامل کنید. (آ) اگر سوختن هیدروکربن ناقص باشد با تولید گاز سمی ..... همراه است. (ب) از گلوکز حاوی اتم پرتوزا در تصویر برداری پزشکی برای ..... استفاده می شود. (پ) از ..... برای کنترل میزان اسیدی بودن آب دریاچه ها استفاده میشود. (د) موادی که انحلال پذیری آنها از ۰/۱ گرم حل شونده در ۱۰۰ گرم آب کمتر است مواد ..... گویند. (و) با افزودن مقداری حل شونده به یک محلول در حجم ثابت غلظت محلول ..... مییابد. (ی) در اتم $^{29}\text{Cu}$ در لایه سوم ..... الکترون وجود دارد. (ه) رنگ شعله ی فلز ..... و ترکیب های گوناگون آن سبز رنگ است. (ج) آرایش الکترونی لایه ظرفیت عناصر موجود در یک ..... جدول تناوبی یکسان است.	۱																				
۱	باتوجه به جدول زیر که مربوط به انحلال پذیری نمک را در دمای ۷۰ درجه حساب کنید. <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td><math>\Theta(^{\circ}\text{C})</math></td> <td>۰</td> <td>۳۰</td> <td>۶۰</td> <td>۹۰</td> </tr> <tr> <td><math>\text{S}(\frac{\text{gA}}{100\text{gH}_2\text{O}})</math></td> <td>9</td> <td>23</td> <td>37</td> <td>51</td> </tr> </table>	$\Theta(^{\circ}\text{C})$	۰	۳۰	۶۰	۹۰	$\text{S}(\frac{\text{gA}}{100\text{gH}_2\text{O}})$	9	23	37	51	۲										
$\Theta(^{\circ}\text{C})$	۰	۳۰	۶۰	۹۰																		
$\text{S}(\frac{\text{gA}}{100\text{gH}_2\text{O}})$	9	23	37	51																		
۲	جدول زیر را کامل کنید. <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td>نام ترکیب</td> <td>دی نیتروژن تترااکسید</td> <td>آهن(III) کلرید</td> <td>سدیم اکسید</td> <td>کروم(II) کربنات</td> </tr> <tr> <td>فرمول شیمیایی</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td>نام ترکیب</td> <td><math>\text{SF}_4</math></td> <td><math>(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4</math></td> <td><math>\text{Fe}(\text{NO}_3)_2</math></td> <td><math>\text{Na}_3\text{P}</math></td> </tr> <tr> <td>فرمول شیمیایی</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table>	نام ترکیب	دی نیتروژن تترااکسید	آهن(III) کلرید	سدیم اکسید	کروم(II) کربنات	فرمول شیمیایی					نام ترکیب	$\text{SF}_4$	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Na}_3\text{P}$	فرمول شیمیایی					۳
نام ترکیب	دی نیتروژن تترااکسید	آهن(III) کلرید	سدیم اکسید	کروم(II) کربنات																		
فرمول شیمیایی																						
نام ترکیب	$\text{SF}_4$	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Na}_3\text{P}$																		
فرمول شیمیایی																						
۱	ساختار لوویس ترکیبات زیر را رسم کنید. $1\text{H}$ $8\text{O}$ $6\text{C}$ $7\text{N}$ $\text{CH}_2\text{O}$ $\text{NO}_3^{1-}$	۴																				
۱	اتم مس دارای ۲ ایزوتوپ با اعداد جرمی ۶۳ و ۶۵ می باشد اگر جرم اتمی میانگین آن ۶۳/۸ باشد در صد فراوانی ایزوتوپ سبکتر کدام است؟	۵																				
۲/۷۵	۱. دو کابرد گاز هلیوم را بنویسید. ۲) اتم برانگیخته ۳) اکسایش ۴) جنس پرتوهای پراثرزی خورشید: ۵. اوزون تروپوسفری و واکنش آن	۶																				

۱/۵	<p>اتمی در آخرین لایه خود با مشخصات <math>n=4</math> دارای ۷ الکترون است . الف) عدد اتمی این عنصر را بنویسید. ب) آرایش یون پایدار این اتم را بنویسید. ج) فرمول ترکیب آن را با یون <math>K^+</math> بنویسید.</p>	۷
۱,۵	<p><math>C_3H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O</math> تفکیک یونی لیتیم کربنات در آب</p>	۸
۱/۲۵	<p>از واکنش ۴/۸ گرم محلول Mg با مقدار کافی اسید، چند میلی لیتر اسید HCl در شرایط STP برای این واکنش لازم است؟ <math>Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2</math></p>	۹
۱	<p>در ۵۰۰ گرم از محلول ۰/۹ درصد جرمی سدیم کلرید چند گرم NaCl وجود دارد؟</p>	۱۰
۱/۵	<p>آرایش الکترونی بنویسید و دوره و گروه را برای هر عنصر مشخص کنید. ۳۰.Zn ۲۹.Cu</p>	۱۱
۱	<p>برای تهیه ۴۰۰ میلی لیتر از محلول ۰/۰۸ مول بر لیتر کلسیم برمید چند گرم از این نمک به طور خالص لازم است؟ <math>Ca=40</math> , <math>Br= 80</math> g/mol</p>	۱۲
۱/۵	<p>اگر ۸۰ گرم سدیم کلرید را در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد در ۲۰۰ گرم آب حل کنیم پس از تشکیل محلول سیر شده ( انحلال پذیری سدیم کلرید در آب ۲۵ درجه سانتی گراد ۳۶ گرم در ۱۰۰ گرم آب است) الف: چند گرم محلول به دست می آید . ب: چند گرم سدیم کلرید در ته ظرف باقی می ماند.</p>	۱۳
۱	<p>اگر غلظت یون <math>K^+</math> در آب دریا برابر <math>380\text{ ppm}</math> باشد در ۱۰۰ کیلوگرم آب دریا، چند گرم یون <math>K^+</math> وجود دارد.</p>	۱۴
۲۰	<p>عزیزای دلم مهربونای گل خیلی خوشحالم امسال رو با هم به خوبی گذروندیم همیشه موفق باشین بهترینا دوستون دارم</p>	

شماره سندلی:	<b>مدیریت آموزش و پرورش شاپین شهر</b> <b>دیپستان ندای معلم ۲</b>	نمره به عدد:
نام و نام خانوادگی:		نمره به حروف:
امتحان درس: شیمی		نام دبیر: علیزاده
پایه: دهم رشته: تجربی و ریاضی	زمان امتحان: دقیقه تعداد صفحات: ۳	تاریخ امتحان: ● / ● / ●
ردیف	سوالات صفحه: ۳	نمره



limoonad  
Education For All