

به نام یزدان

نام و نام خانوادگی:

سازمان آموزش و پرورش استان همدان

نام پدر:

اداره آموزش و پرورش قروه درجزین

شماره کلاس:

سوالات امتحانی شیمی دهم دبیرستان تربیت

خردادماه ۱۳۹۶

تاریخ امتحان: ۹۶ / ۲ / ۳۱

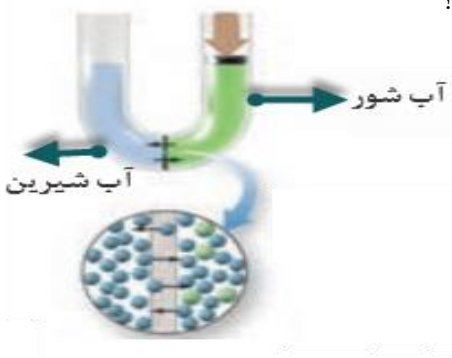
مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه

طراح سوال: مولایی

		نمره با عدد:	نمره با حروف:	امضا دبیر:												
۱	۲	<p>درستی یا نادرستی هر یک از عبارت های زیر را مشخص کنید. الف) پر شدن زیرلایه ها تنها به عدد کوانتومی اصلی (n) وابسته است. ب) چگالی گاز کربن منوکسید بیشتر از هوا است و قابلیت انتشار آن در محیط بسیار زیاد است. پ) پرتوهای خورشیدی پس از برخورد به زمین دوباره با طول موج های (بلندتر - کوتاه تر) به هوا برمی گردند. ت) در دمای ثابت با افزایش فشار حجم گاز افزایش می یابد.</p>														
۲	۱/۵	<p>آرایش الکترونی Ga_{31} را به صورت گسترده بنویسید و به سوالات زیر پاسخ دهید . آ) چند الکترون در این عنصر با $L=0$ دارد ؟ ب) چند الکترون در $n=2$ در این عنصر وجود دارد ؟ پ) چند زیر لایه از الکترون پر شده است ؟ ت) لایه ظرفیت این عنصر شامل کدام زیر لایه ها است ؟</p>														
۳	۱/۵	<p>جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto; border-collapse: collapse; text-align: center;"> <thead> <tr> <th style="width: 20%;">مولکول</th> <th style="width: 20%;">آرایش الکترون - نقطه ای</th> <th style="width: 20%;">تعداد پیوند های کووالانسی</th> <th style="width: 20%;">تعداد جفت الکترون های ناپیوندی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;">NF_3</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">CO_2</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>			مولکول	آرایش الکترون - نقطه ای	تعداد پیوند های کووالانسی	تعداد جفت الکترون های ناپیوندی	NF_3				CO_2			
مولکول	آرایش الکترون - نقطه ای	تعداد پیوند های کووالانسی	تعداد جفت الکترون های ناپیوندی													
NF_3																
CO_2																

۱/۵	<p>جدول را کامل کنید .</p> <table border="1" data-bbox="188 286 1289 562"> <tr> <td data-bbox="188 286 347 454">گوگرد هگزا فلورید</td> <td data-bbox="347 286 507 454"></td> <td data-bbox="507 286 667 454">آلومینیوم نیتريد</td> <td data-bbox="667 286 826 454"></td> <td data-bbox="826 286 986 454">سدیم نیترات</td> <td data-bbox="986 286 1145 454">دی فسفر پنتوکسید</td> <td data-bbox="1145 286 1289 454">نام ترکیب</td> </tr> <tr> <td data-bbox="188 454 347 562"></td> <td data-bbox="347 454 507 562">$CuSO_4$</td> <td data-bbox="507 454 667 562"></td> <td data-bbox="667 454 826 562">$(NH_4)_2S$</td> <td data-bbox="826 454 986 562"></td> <td data-bbox="986 454 1145 562"></td> <td data-bbox="1145 454 1289 562">فرمول شیمیایی</td> </tr> </table>	گوگرد هگزا فلورید		آلومینیوم نیتريد		سدیم نیترات	دی فسفر پنتوکسید	نام ترکیب		$CuSO_4$		$(NH_4)_2S$			فرمول شیمیایی	۴
گوگرد هگزا فلورید		آلومینیوم نیتريد		سدیم نیترات	دی فسفر پنتوکسید	نام ترکیب										
	$CuSO_4$		$(NH_4)_2S$			فرمول شیمیایی										
۱/۲۵	<p>مقدار انحلال پذیری دو ترکیب یونی سولفات و باریم سولفات در ۱۰۰ گرم آب به ترتیب ۲۸ گرم و ۰/۰۱۷ گرم می باشد با توجه به آن به سوالات زیر پاسخ دهید. (آ) در کدام ترکیب نیروی جاذبه یون دوقطبی در محلول از میانگین قدرت پیوند یونی ترکیب و پیوند هیدروژنی آب بیش تر است؟ چرا؟ (ب) معادله تفکیک یونی در آب را بنویسید.</p>	۵														
۱/۲۵	<p>به قسمت های زیر پاسخ دهید. آ. گازهای موجود در هواکره را در صنعت به چه روشی جداسازی می کنند؟ ب. با توجه به داده های جدول، کدام گاز در هوای مایع به شکل مایع وجود ندارد؟ پ. بین دو گاز اکسیژن و نیتروژن ، کدام زودتر جدا می شود؟ چرا؟</p> <table border="1" data-bbox="555 1451 986 1742"> <thead> <tr> <th>گاز</th> <th>نقطه ی جوش (°C)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>نیتروژن</td> <td>-۱۹۶</td> </tr> <tr> <td>اکسیژن</td> <td>-۱۸۳</td> </tr> <tr> <td>آرگون</td> <td>-۱۸۶</td> </tr> <tr> <td>هلیوم</td> <td>-۲۶۹</td> </tr> </tbody> </table>	گاز	نقطه ی جوش (°C)	نیتروژن	-۱۹۶	اکسیژن	-۱۸۳	آرگون	-۱۸۶	هلیوم	-۲۶۹	۶				
گاز	نقطه ی جوش (°C)															
نیتروژن	-۱۹۶															
اکسیژن	-۱۸۳															
آرگون	-۱۸۶															
هلیوم	-۲۶۹															
۱	<p>واکنش داده شده را با ذکر مراحل موازنه کنید.</p> $Ca_3P_2(s) + H_2O(aq) \rightarrow Ca(OH)_2 + PH_3(g)$	۷														

۱	<p>اگر ۱۹۰ گرم سدیم نیترات را در دمای ۲۵ درجه سانتیگراد درون ۲۰۰ گرم آب بریزیم، پس از تشکیل محلول سیر شده (انحلال پذیری سدیم نیترات در آب ۲۵ درجه سانتی گراد ۹۲ گرم در ۱۰۰ گرم آب است) .</p> <p>الف) چند گرم محلول به دست می آید؟</p> <p>ب) چند گرم سدیم نیترات در ته ظرف باقی می ماند؟</p>	۸
۱	<p>با توجه به رسانایی الکتریکی محلول ها پاسخ دهید.</p> <p>(KCl , NaCl , C₂H₅OH)</p> <p>الف) کدام محلول (ها) غیرالکترولیت است؟ چرا؟</p> <p>ب) کدام محلول (ها) رسانای خوب جریان برق است؟</p> <p>پ) انحلال کدام محلول به صورت ملکولی است؟</p>	۹
۱/۵	<p>اگر سه گاز اکسیژن، نیتروژن و نیتروژن مونوکسید (NO, N₂, O₂) را در مقداری آب حل و محلولی سیر شده از آنها ایجاد کنیم، سپس محلول را کمی گرم نماییم:</p> <p>آ) کدام گاز زودتر از محلول خارج می شود؟ چرا؟</p> <p>ب) نیروی بین ملکولی در کدام گاز قویتر است؟ چرا؟</p>	۱۰
۱/۵	<p>اگر یک درخت در یک سال طبق واکنش زیر ۲۲ کیلوگرم کربن دی اکسید مصرف کند در این مدت چند لیتر گاز اکسیژن در شرایط STP تولید می کند؟</p> $6CO_2(g) + 6H_2O(l) \rightarrow C_6H_{12}O_6(aq) + 6O_2(g)$ <p>(O = ۱۶, C = ۱۲)</p>	۱۱
۱/۵	<p>الف) بر اساس شکل، اگر برپیستون نیرو وارد کنیم، چه رخ می دهد؟ چرا؟</p> <p>ب) چرا به فرایند انجام شده اسمز معکوس می گویند؟</p> <p>پ) آیا با این روش میتوان آب دریا را نمک زدایی و آب شیرین تهیه کرد؟ توضیح دهید.</p>	۱۲



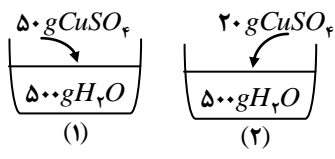
با توجه به شکل های داده شده :

(آ) کدام محلول غلیظ تر است؟ چرا؟

(ب) چگالی کدام محلول کمتر است؟ چرا؟

(پ) درصد جرمی حل شونده را در محلول (۱) حساب کنید.

(ت) غلظت مولی محلول ۲ را بر حسب مول بر لیتر محاسبه کنید.



موفق باشید

۱ H ۱/۰۰۸																	۲ He ۴/۰۰۳						
۳ Li ۶/۹۴۱	۴ Be ۹/۰۱۲																	۵ B ۱۰/۸۱	۶ C ۱۲/۰۱	۷ N ۱۴/۰۱	۸ O ۱۶/۰۰	۹ F ۱۹/۰۰	۱۰ Ne ۲۰/۱۸
۱۱ Na ۲۲/۹۹	۱۲ Mg ۲۴/۳۱																	۱۳ Al ۲۶/۹۸	۱۴ Si ۲۸/۰۹	۱۵ P ۳۰/۹۷	۱۶ S ۳۲/۰۷	۱۷ Cl ۳۵/۴۵	۱۸ Ar ۳۹/۹۵
۱۹ K ۳۹/۱۰	۲۰ Ca ۴۰/۰۸	۲۱ Sc ۴۴/۹۶	۲۲ Ti ۴۷/۸۷	۲۳ V ۵۰/۹۴	۲۴ Cr ۵۲/۰۰	۲۵ Mn ۵۴/۹۴	۲۶ Fe ۵۵/۸۵	۲۷ Co ۵۸/۹۳	۲۸ Ni ۵۸/۶۹	۲۹ Cu ۶۳/۵۵	۳۰ Zn ۶۵/۳۹	۳۱ Ga ۶۹/۷۲	۳۲ Ge ۷۲/۶۴	۳۳ As ۷۴/۹۲	۳۴ Se ۷۸/۹۶	۳۵ Br ۷۹/۹۰	۳۶ Kr ۸۳/۸۰						
۳۷ Rb ۸۵/۴۷	۳۸ Sr ۸۷/۶۲	۳۹ Y ۸۸/۹۱	۴۰ Zr ۹۱/۲۲	۴۱ Nb ۹۲/۹۱	۴۲ Mo ۹۵/۹۴	۴۳ Tc (۹۸)	۴۴ Ru ۱۰۱/۱	۴۵ Rh ۱۰۳/۹	۴۶ Pd ۱۰۶/۴	۴۷ Ag ۱۰۷/۹	۴۸ Cd ۱۱۲/۴	۴۹ In ۱۱۴/۸	۵۰ Sn ۱۱۸/۷	۵۱ Sb ۱۲۱/۸	۵۲ Te ۱۲۷/۶	۵۳ I ۱۲۶/۹	۵۴ Xe ۱۳۱/۳						
۵۵ Cs ۱۳۲/۹	۵۶ Ba ۱۳۷/۳	۵۷ La ۱۳۸/۹	۷۲ Hf ۱۷۸/۵	۷۳ Ta ۱۸۰/۹	۷۴ W ۱۸۳/۸	۷۵ Re ۱۸۶/۲	۷۶ Os ۱۹۰/۲	۷۷ Ir ۱۹۲/۲	۷۸ Pt ۱۹۵/۱	۷۹ Au ۱۹۷/۰	۸۰ Hg ۲۰۰/۶	۸۱ Tl ۲۰۴/۴	۸۲ Pb ۲۰۷/۲	۸۳ Bi ۲۰۹/۰	۸۴ Po (۲۰۹)	۸۵ At (۲۱۰)	۸۶ Rn (۲۲۲)						

راهنمای جدول تناوبی عناصرها

عدد اتمی ۶

C

جرم اتمی میانگین ۱۲/۰۱۱