

نام و نام خانوادگی: .....

مقطع و رشته: دهم (ریاضی- تجربی)

نام پدر: .....

شماره داوطلب: .....

تعداد صفحه سؤال: ۲ صفحه

جمهوری اسلامی ایران  
اداره کل آموزش و پرورش شهرستان  
اداره کل آموزش و پرورش شهرستان مازندران

دبیرستان غیردولتی دخترانه  
شهرستان مازندران

آزمون پایان ترم نوبت دوم سال تحصیلی ۹۶-۹۵

نام درس: شیمی  
نام دبیر: هانیه کریمی  
تاریخ امتحان: ۱۳/۰۳/۱۳۹۶  
ساعت امتحان: ۸ صبح / عصر  
مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه

ردیف	سوالات	محل مهر یا امضاء مدیر	نمره
۱	<p>جاهای خالی را با عبارات یا اعداد مناسب پر کنید .</p> <p>الف) یکای جرم اتمی ..... می باشد.</p> <p>ب) در اتم <math>Cr_{24}</math> ، ..... الکترون در لایه سوم وجود دارد.</p> <p>پ) نمک آهن (III) کلرید به رنگ ..... می باشد.</p> <p>ت) برای تبدیل کربن دی اکسید به مواد معدنی در شیمی سبز، آن را با ..... واکنش می دهند.</p> <p>ث) مولکول های آب در حالت ..... فاقد پیوند هیدروژنی هستند.</p> <p>ج) در تصفیه آب به روش صافی کربن ..... در آب تصفیه شده باقی می ماند.</p>		۱.۵
۲	فرمول شیمیایی حاصل از اتم های $X_2$ و $Y_{23}$ را نوشته و نوع پیوند میان آنها را مشخص کنید.		۱
۳	<p>آرایش الکترونی را برای اتم های زیر به روش خلاصه بنویسید و گروه و تناوب و دسته و فلز یا نافلز بودن آنها را مشخص کنید.</p> <p><math>I_{53}</math></p> <p><math>Ni_{28}</math></p>		۲
۴	<p>۴) ساختار لوویس را برای ترکیبات زیر رسم کنید.</p> <p>الف) <math>SO_3</math></p> <p>ب) <math>NO_3^-</math></p>		۱
۵	۵) اتم مس دارای دو ایزوتوپ به جرم های ۶۳ و ۶۵ می باشد، اگر درصد فراوانی ایزوتوپ سبکتر ۲۳٪ باشد، جرم اتمی میانگین را برای اتم مس محاسبه کنید.		۱
۶	۶) واکنش زیر را موازنه کنید.	$C_2H_5OH + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$	۰.۵
۷	<p>۷) ترکیبات زیر را به روش مناسب فرمول نویسی کنید.</p> <p>آمونیم کربنات</p> <p>دی نیتروژن پنتا اکسید</p> <p>باریم نیتريت</p> <p>نقره سولفات</p> <p>پتاسیم فسفات</p>	<p><math>FeSO_3</math></p> <p><math>Cu_2S</math></p> <p><math>CrN</math></p> <p><math>Ti(NO_2)_2</math></p> <p><math>PCl_2</math></p>	۲.۵

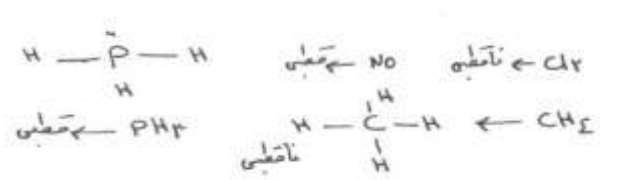
۲.۵	۸	<p>به سوالات زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) تفاوت اسمز و اسمز معکوس در چیست؟</p> <p>ب) گاز HCl زودتر به مایع تبدیل می شود یا N<sub>2</sub>؟ چرا؟ نقطه جوش کدامیک بیشتر است؟</p> <p>پ) انحلال پذیری را تعریف کنید و یک ماده نامحلول مثال بزنید.</p> <p>ت) فرایند هابر در چه شرایط بهینه ای انجام می شود؟ (حداقل ۳ مورد)</p>
۰.۵	۹	معادله تفکیک یونی لیتیم کربنات را در آب بنویسید و موازنه کنید.
۱.۵	۱۰	<p>رسانایی ترکیبات زیر را با ذکر علت در آب با یکدیگر مقایسه کنید و در آخر به ترتیب بنویسید.</p> <p>اتانول - سدیم سولفات - آمونیاک - پتاسیم کلرید</p>
۱.۵	۱۱	<p>از تجزیه حرارتی ۷۵ گرم آلومینیم سولفات طبق واکنش زیر در شرایط STP.</p> <p>الف) چند گرم آلومینیم اکسید تولید می شود؟</p> <p>ب) چند لیتر گاز تولید می شود؟</p> $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 (\text{s}) \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 (\text{s}) + 3 \text{SO}_2 (\text{g})$ <p>(Al=۲۷, S=۳۲, O=۱۶)</p>
۱	۱۲	<p>در واکنش زیر اگر چگالی گاز هیدروژن ۰/۸ گرم بر لیتر باشد، محاسبه کنید از تجزیه ۳۰ گرم متانول چند میلی لیتر گاز هیدروژن حاصل می شود؟</p> $\text{CH}_3\text{OH} \longrightarrow \text{CO} + 2\text{H}_2$ <p>(C=۱۲, O=۱۶, H=۱)</p>
۰.۵	۱۳	در ۲۰۰ گرم محلول ۷۵٪ جرمی سدیم کلرید چند گرم آب و چند گرم نمک وجود دارد؟
۱	۱۴	در ۸۰ میلی لیتر محلول ۶۰٪ جرمی سولفوریک اسید با چگالی ۱/۲ گرم بر میلی لیتر، چه مقدار از این اسید وجود دارد؟
۰.۵	۱۵	<p>نقطه جوش کدام ماده بیشتر است؟ چرا؟</p> <p>HF - HBr</p>
۰.۷۵	۱۶	<p>کدام مولکول (ها) در میدان قطبی جهت گیری می کند؟ چرا؟</p> <p>CH<sub>4</sub> - PH<sub>3</sub> - NO - Cl<sub>2</sub></p>
۰.۷۵	۱۷	<p>۱۲۰ گرم پتاسیم کلرید را در ۳ لیتر محلول داریم، غلظت مولار چقدر است؟</p> <p>(K=۳۹, Cl=۳۵)</p>

جمع بارم: ۲۰ نمره

بیاد خدا دل نا آرام می گیرد و مطمئن باشید به شما کمک خواهد کرد.



ردیف	راهنمای تصحیح	صفحه: .....	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) amu (ب) ۱۵ (پ) سبز کم رنگ (ت) cao یا mgo (ث) بخار (ج) میکروپ ها		
۲	فلز $x_p \rightarrow 4s^2 \rightarrow g = 2 \rightarrow$ نافلز $y_{3p} \rightarrow 4p^3 \rightarrow g = 15 \rightarrow$ بیوند یونی $x_p y_p \longrightarrow$		
۳	گ = ۱۷ = ت = ۵ (نافلز) دسته اصلی نوع p گ = ۱۰ = ت = ۴ (فلز واسطه)		$I_{53} = [Kr] 5s^2 4d^1 5p^5$ $Ni_{28} = [Ar] 4s^2 3d^8$
۴			
۵			$M_{arg} = \frac{(63 \times 23) + (65 \times 77)}{100}$
۶			$C_p H_\delta OH + 3O_p \rightarrow 2CO_p + 3H_p O$
۷	آهن (II) سولفیت/مس(I) سولفید/کروم (III) نیتريد/تیتانیوم نیترات/فسفر تری کلريد		$N_p O_\delta / (NH_p)_p CO_p / Ag_p SO_p / Ba(NO_p)_p / K_p PO_p$
۸	گاز HCL زیرا یک ترکیب قطبی است اما N <sub>۲</sub> ناقطبی است. انحلال پذیری: بیشترین مقدار از یک حل شونده را که در ۱۰۰ گرم حلال و دمای معین حل می شود را انحلال پذیری می گویند. (نقره کلريد) دمای ۴۵۰ <sup>o</sup> C درجه و فشار ۲۰۰ amu در حضور کاتالیزگر آهن.		
۹			$Li_p co_p (s) \xrightarrow{\text{آب}} 2Li^+ (aq) + co_p^{2-} (aq)$
۱۰			$Na_p so_p > kcl > NH_p > C_p H_\delta OH$
۱۱			الف) $75 g \times \frac{1 mol}{342 g} \times \frac{1 mol Al_p O_p}{1 mol} \times \frac{102 g}{1 mol Al_p O_p} =$ ب) $75 g \times \frac{1 mol}{342 g} \times \frac{3 mol so_p}{1 mol} \times \frac{22 / 4 lit}{1 mol so_p} =$

$30 \cdot g \times \frac{1 \text{ mol}}{32 \text{ g}} \times \frac{2 \text{ mol H}_2}{1 \text{ mol}} \times \frac{2 \text{ g}}{1 \text{ MOL H}_2} \times \frac{1 \text{ Lit}}{0.18 \text{ g}} \times \frac{100 \cdot \text{lit}}{1 \text{ lit}} =$	۱۲
$\frac{75}{100} = \frac{x}{200} \rightarrow x = 200 \cdot \frac{75}{100}$	۱۳
$\frac{60}{100} = \frac{x}{A} \rightarrow 8 \cdot \text{ML} \times \frac{1/2 \text{ g}}{1 \text{ ml}} = A$ <p><math>X = ?</math></p>	۱۴
HF ( پیوند هیدروژنی )	۱۵
	۱۶
$\frac{\text{mol}}{\text{lit}} = \frac{A}{3} =$ $12 \cdot \text{gKCl} \times \frac{1 \text{ mol}}{74 \text{ g}} = A$	۱۷