

نمره به عدد:	نمره به حروف:	نمره به عدد:		نمره به حروف:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	محل مهر و امضاء مدیر
		نمره به عدد:	نمره به حروف:				
۱	عبارت‌های زیر را با کلمات مناسب پر کنید. الف) در فرآیند تقطیر جزء به جزء هوای مایع، به ترتیب گازهای و از مخلوط جدا می‌شوند. ب) رنگ شعله فلز لیتیم است. ج) در ناحیه مرئی طیف نشری خطی اتم‌های هیدروژن تا نوار رنگی ایجاد می‌شود. د) انرژی نور زرد از نور در محدوده نور مرئی بیشتر است.	۱/۲۵					
۲	درستی یا نادرستی هر یک از عبارت‌های زیر را مشخص کرده و موارد نادرست را اصلاح کنید. الف) pH محلول پتاسیم اکسید (K_2O) در آب، در محدوده اسیدی قرار دارد. <input type="checkbox"/> درست <input type="checkbox"/> نادرست ب) تعداد اتم‌های موجود در یک مول SO_3 از تعداد اتم‌های موجود در دو مول N_2 بیشتر است. <input type="checkbox"/> درست <input type="checkbox"/> نادرست ج) تعداد الکترون‌هایی با $n=2$ و $l=1$ از تعداد الکترون‌هایی با $n=4$ و $l=0$ بیشتر است. <input type="checkbox"/> درست <input type="checkbox"/> نادرست	۱/۵					
۳	هریک از عبارت‌های زیر را با حذف کلمه نادرست، کامل کنید. الف) میزان واکنش‌پذیری فلز روی از فلز $\frac{\text{آلومینیوم}}{\text{آهن}}$ بالاتر است. ب) از گاز $\frac{\text{نیتروژن}}{\text{هلیوم}}$ برای انجماد مواد غذایی و نگهداری نمونه‌های بیولوژیکی استفاده می‌شود. ج) در $^{33}_{16}S^{2-}$ تعداد $\frac{\text{الکترون‌ها}}{\text{پروتون‌ها}}$ از نوترون‌ها بیشتر است. د) خواص شیمیایی عناصری که در یک $\frac{\text{تناوب}}{\text{گروه}}$ از جدول تناوبی قرار دارند، مشابه هستند.	۱					
صفحه ی ۱ از ۴							
۴	به پرسش‌های زیر پاسخ کوتاه دهید.	۲/۲۵					

ب) مهم ترین گاز گلخانه‌ای:

ج) محدوده طول موج گستره مرئی:

د) رنگ شعله به هنگام سوختن ناقص:

ه) فراوان ترین عنصر تک اتمی موجود در هواکره:

و) فرآورده‌های ناشی از سوختن کامل زغال سنگ:

عبارت‌های زیر را به صورت دقیق تعریف کنید.

الف) ایزوتوپ:

ب) یکای جرم اتمی:

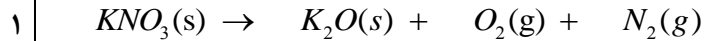
ج) قانون پایستگی / بقای جرم:

د) اتم برانگیخته:

۱/۷۵

۵

معادله شیمیایی زیر را موازنه کنید.



۶

۰/۵		۷						
۱/۵	<p>آرایش الکترونی اتم‌ها/یون‌های زیر را به صورت <u>فشرده</u> بنویسید.</p> <p>الف) Fe^{2+}_{26} :</p> <p>ب) Ga^{3+}_{31} :</p> <p>ج) Na_{11} :</p>	۸						
۱/۵	<p>ساختار لوئیس ترکیبات زیر را رسم کنید.</p> <table border="1" data-bbox="212 850 1443 1314"> <thead> <tr> <th data-bbox="212 850 625 932">ج) CS_2</th> <th data-bbox="625 850 1036 932">ب) SO_3</th> <th data-bbox="1036 850 1443 932">الف) PCl_3</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="212 932 625 1314"></td> <td data-bbox="625 932 1036 1314"></td> <td data-bbox="1036 932 1443 1314"></td> </tr> </tbody> </table>	ج) CS_2	ب) SO_3	الف) PCl_3				۹
ج) CS_2	ب) SO_3	الف) PCl_3						
۱/۵	<p>در ابتدا معادله <u>نمادی</u> واکنش زیر را نوشته و سپس آنرا موازنه کنید.</p> <p>نیترژن دی اکسید + اکسیژن → دی نیترژن پنتا اکسید</p>	۱۰						
۱/۵	<p>الف) آرایش الکترونی عنصر Cr_{24} را بنویسید.</p> <p>ب) لایه ظرفیت این اتم را مشخص کنید:</p> <p>ج) جایگاه این عنصر را در جدول تناوبی تعیین کنید.</p> <p>د) در این اتم چه تعداد الکترون با عدد کوانتومی $l = 0$ وجود دارند؟</p>	۱۱						
صفحه ی ۳ از ۴								

۱/۵	فرمول شیمیایی	نام ترکیب شیمیایی	۱۲
	SO_3	سدیم نیتريد	
	Al_2O_3	آهن (III) برمید	
	CrS	سیلیسیم تترا کلرید	

* برای پاسخ به مسائل، راه حل را بطور کامل بنویسید.

۱/۲۵	در یون X^{3+} تفاوت تعداد الکترون ها و نوترون ها برابر با ۸ است. پس از تعیین تعداد ذرات زیر اتمی این یون، جایگاه عنصر X را در جدول تناوبی تعیین کنید.	۱۳
------	---	----

۰/۵	تعداد مول ۰/۶۹ گرم سدیم بیشتر است یا ۰/۵۴ گرم آب؟ (جرم مولی: $Na = 23, H = 1, O = 16 \text{ g/mol}$)	۱۴
-----	---	----

۱	عنصر ${}_{12}A$ دارای سه ایزوتوپ طبیعی با جرم اتمی میانگین ۲۴/۱۷ amu است. یکی از ایزوتوپها دارای ۱۲ نوترون و فراوانی ۸۹٪ و دیگری دارای ۱۳ نوترون با فراوانی ۵٪ است. شمار نوترون های ایزوتوپ سوم را تعیین کنید.	۱۵
---	--	----

۰/۵	جرم ۰/۵ مول پتاسیم پرمنگنات ($KMnO_4$) چند گرم است؟ ($K = 39, Mn = 55, O = 16 \text{ g/mol}$)	۱۶
-----	---	----



نام درس: شیمی دهم

نام دبیر: خانم صالحی

تاریخ امتحان: ۴ / ۱۰ / ۱۳۹۷

ساعت امتحان: ۸ صبح / عصر

مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه

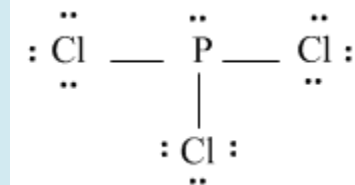
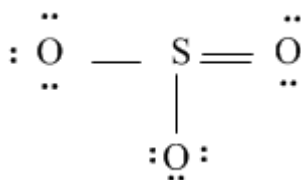
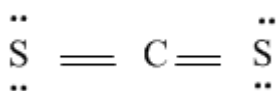
ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) نیتروژن و آرگون (۰/۵ نمره) ج) چهار (۰/۲۵)	ب) سرخ (۰/۲۵) د) نارنجی / سرخ (۰/۲۵)
۲	الف) نادرست، محلول اکسید فلزی در آب، بازی است. (۰/۵ نمره) ب) نادرست، برابر هستند. (۰/۵ نمره) ج) درست، در اوربیتال $2p$ ، ۶ الکترون قرار می گیرند ولی در s ، ۲ الکترون. (۰/۵ نمره)	
۳	کلمات صحیح: الف) آهن (۰/۲۵) ج) الکترون (۰/۲۵)	ب) نیتروژن (۰/۲۵) د) گروه (۰/۲۵)
۴	الف) هیدروژن (۰/۲۵) ج) ۴۰۰ تا ۷۰۰ نانومتر (۰/۵ نمره) ه) آرگون (۰/۲۵)	ب) کربن دی اکسید (۰/۲۵) د) زرد (۰/۲۵) و) بخار آب، گوگرد دی اکسید، کربن دی اکسید (۰/۷۵)
۵	الف) ایزوتوپ: اتم های یک عنصر که دارای پروتون برابر و نوترون متفاوت هستند. (۰/۵ نمره) ب) یکای جرم اتمی: $\frac{1}{12}$ جرم ایزوتوپ کربن -۱۲ (۰/۵ نمره) ج) قانون پایستگی / بقای جرم: جرم کل مواد موجود در مخلوط واکنش ثابت است. (۰/۲۵) د) اتم برانگیخته: اگر به اتم در حالت پایه انرژی داده شود، الکترون ها با جذب انرژی به لایه های بالاتر انتقال می یابند. (۰/۵ نمره)	
۶	هر مورد ۰/۲۵	$4 KNO_3(s) \rightarrow 2 K_2O(s) + 5 O_2(g) + 2 N_2(g)$
۷	میزان انرژی با شکست رابطه مستقیم دارد؛ به عبارتی هرچه انرژی موج بیشتر باشد، میزان شکست در منشور نیز بیشتر است. چون انرژی نور آبی از انرژی نور سرخ بیشتر است، بنابراین بیشتر شکسته می شود. (۰/۵ نمره)	

۸

ج) (۵/۰ نمره) CS_2

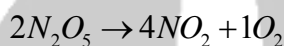
ب) (۵/۰ نمره) SO_3

الف) (۵/۰ نمره) PCl_3



۹

هر مورد ۲۵/۰؛ در مجموع ۱/۵ نمره



۱۰

ب) (۲۵/۰) $4s^1 3d^5$

الف) (۵/۰ نمره) $Cr : [Ar]4s^1 3d^5$

د) ۷ الکترون: $1s^2, 2s^2, 3s^2, 4s^1$ (۲۵/۰)

ج) ردیف ۴، گروه ۶ جدول تناوبی (۵/۰ نمره)

۱۱

هر مورد ۲۵/۰

فرمول شیمیایی	نام ترکیب شیمیایی
SO_3	گوگرد تری اکسید
Na_3N	سدیم نیتريد
Al_2O_3	آلومینیوم اکسید
$FeBr_3$	آهن (III) برمید
CrS	کروم (II) سولفید
$SiCl_4$	سیلیسیم تترا کلرید

۱۲

هر مورد از ذرات زیر اتمی ۲۵/۰ و تعیین جایگاه در جدول ۵/۰ نمره

$$\left. \begin{array}{l} n + p = 59 \\ e = p - 3 \\ n - e = 8 \end{array} \right\} \rightarrow n = 32, p = 27, e = 24$$

۱۳

جایگاه عنصر شماره ۲۷: ردیف ۴ و گروه ۹ جدول تناوبی

محاسبه تعداد مول هر نمونه، ۲۵/۰

برابرنند زیرا:

$$0.69 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol Na}}{23 \text{ g}} = 0.03 \text{ mol Na}$$

$$0.54 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol H}_2\text{O}}{18 \text{ g}} = 0.03 \text{ mol H}_2\text{O}$$

۱۴

<p>www.Heyvagroup.com</p> $\frac{(12+12) \times 89 + (12+13) \times 5 + (12+n) \times (100-89-5)}{100} = 24.17$ <p>$\rightarrow n = 14$</p>	<p>۱ نمره</p> <p>۱۵</p>	
$0.5 \text{ mol} \times \frac{(39+55+4 \times 16)}{1 \text{ mol KMnO}_4} = 79 \text{ g KMnO}_4$	<p>۵+ نمره</p> <p>۱۶</p>	
<p>امضاء:</p>	<p>نام و نام خانوادگی مصحح :</p>	<p>جمع بارم : ۲۰ نمره</p>

