

ش صندلی (ش داوطلب):	نام واحد آموزشی:	نوبت امتحانی: اول	ساعت امتحان: ۸ صبح
نام و نام خانوادگی:	نام پدر:	رشته: دهم ریاضی و تجربی	وقت امتحان: ۱۱۰ دقیقه
سؤال امتحان درس: شیمی	نام دبیر: خانم جاویدپور	سال تحصیلی: ۹۶ - ۹۵	تاریخ امتحان: ۹۵/۱۰/۲۲

استفاده از ماشین حساب مجاز است.

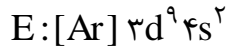
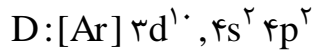
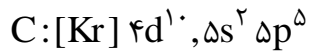
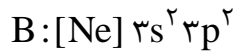
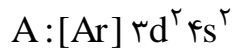
ردیف	سوال	بارم
۱	مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) خوردگی: ب) غنی سازی ایزوتوپی:	۱
۲	جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید. الف) دما در انتهای لایه‌ی تروپوسفر به حدود کلون می‌رسد. ب) با گذشت زمان و کاهش دما، گازهای و تولید شده در مهبانگ، متراکم شوند و مجموعه‌های گازی به نام را ایجاد کردند. پ) یکی از کاربردهای ایجاد محیطی بی اثر هنگام جوشکاری فلزات است. ت) هر چه از سطح زمین دور می‌شویم، چگالی هوا و فشار آن می‌یابد. ث) رنگ شعله، نشان دهنده‌ی سوختن ناقص است. ج) ساختار الکترون - نقطه‌ای عنصرهای یک، معمولاً شبیه به هم است. چ) نسبت تعداد آنیون به کاتیون در رویدیم اکسید، است. ح) انرژی الکترون با فاصله‌ی آن از هسته رابطه‌ی دارد. خ) دمای پرتوی آبی رنگ شعله‌ی اجاق گاز، نسبت به دمای پرتوی سرخ رنگ سشوار، تر است.	۳
۳	اگر آرایش الکترونی یون M^{2+} به $4d^3$ ختم شود: الف) آرایش الکترونی گسترده و فشرده‌ی عنصر M را بنویسید. ب) عنصر M جزء کدام دسته از عناصر است؟ پ) موقعیت این عنصر را در جدول دوره‌ای تعیین کنید. ت) در این عنصر چند زیر لایه از الکترون کاملاً پر شده است؟ ث) در عنصر M چند الکترون با $l = 2$ و $n = 3$ وجود دارد؟	۲/۲۵
<p>پاسخ سئوالات در روی برگ سؤال نوشته شود، نیاز به پاسخنامه سفید ندارد. <input checked="" type="checkbox"/></p> <p>پاسخنامه سفید داده شود. <input type="checkbox"/></p>		

۲	<p>در مورد واکنش‌های زیر به سوالات مطرح شده پاسخ دهید:</p> <p>۱) $N_2(g) + 3H_2(g) \xrightarrow{Fe} 2NH_3(g)$</p> <p>۲) $Ca_3(PO_4)_2 + SiO_2 + C \longrightarrow P_4 + CaSiO_3 + CO$</p> <p>الف) در واکنش (۱)، هر یک از نمادهای \xrightarrow{Fe} و (g)، چه مفاهیمی را نمایش می‌دهند؟</p> <p>ب) واکنش (۲) را موازنه کنید.</p>	۴																
۱/۲۵	<p>الف) اگر جرم یک مول از ترکیب اکسیژن دار E_2O_3 برابر با $159/7$ g باشد، جرم مولی عنصر E را بدست آورید.</p> <p>ب) چند مولکول آب جرمی برابر با ۹ میلی گرم دارد؟</p> <p>($H = 1, O = 16 \frac{gr}{mol}$)</p>	۵																
۱	<p>در شکل روبه‌رو برخی از ترازها را در اتم 1H می‌بینیم:</p> <p>الف) اتم هیدروژن در حالت پایه قرار دارد یا برانگیخته؟</p> <p>ب) در اثر کدام انتقال، اتم هیدروژن از خود نور منتشر می‌کند؟</p> <p>($n = 2 \rightarrow n = 4$ یا $n = 2 \rightarrow n = 1$)</p> <p>پ) آیا این نور در محدوده‌ی نور مرئی است؟ چرا؟</p> 	۶																
۱/۲۵	<p>جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1" data-bbox="199 1915 1417 2123"> <thead> <tr> <th>نام ترکیب</th> <th>مس (I) سولفید</th> <th>ید هپتا فلئورید</th> <th>فرمول شیمیایی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td>Mg_3P_2</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td>P_4O_6</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td>FeO</td> </tr> </tbody> </table>	نام ترکیب	مس (I) سولفید	ید هپتا فلئورید	فرمول شیمیایی				Mg_3P_2				P_4O_6				FeO	۷
نام ترکیب	مس (I) سولفید	ید هپتا فلئورید	فرمول شیمیایی															
			Mg_3P_2															
			P_4O_6															
			FeO															

۱	<p>۸ آهن دارای دو ایزوتوپ طبیعی $^{56}_{26}\text{Fe}$ و $^{55}_{26}\text{Fe}$ و جرم اتمی میانگین $55/8 \text{ amu}$ است. فراوانی ایزوتوپی که دارای ۲۹ نوترون می باشد را بدست آورید.</p>	۸												
۲	<p>۹ به سوالات زیر پاسخ دهید: الف) هنگام تقطیر جزء به جزء هوای مایع کدام گاز دیرتر از همه جدا می شود؟ چرا؟ ب) در شرایط یکسان تیغهی آلومینیمی دچار خوردگی می شود یا تیغهی آهنی؟ چرا؟</p>	۹												
۰/۷۵	<p>۱۰ می دانیم انرژی حاصل از واکنش های هسته ای از رابطه ی انیشتین به دست می آید. حساب کنید خورشید در هر ثانیه چند کیلوژول انرژی از خود گسیل می کند؟ (فرض کنید در هر ثانیه ۵ میلیون تن از جرم خورشید کاسته می شود.)</p>	۱۰												
۱/۲۵	<p>۱۱ برای هر جمله از ستون «آ» کلمه ی مناسب از ستون «ب» را پیدا کرده و در نقطه چین بنویسید.</p> <table border="1" data-bbox="172 1711 1422 2085"> <thead> <tr> <th data-bbox="172 1711 485 1765">«ب»</th> <th data-bbox="485 1711 1422 1765">«آ»</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="172 1765 485 1818">هلیوم - Zn^{2+} - ۳ -</td> <td data-bbox="485 1765 1422 1818">۱) در ساخت تابلوهای تبلیغاتی به کار می رود.</td> </tr> <tr> <td data-bbox="172 1818 485 1872">نئون - اکسیژن -</td> <td data-bbox="485 1818 1422 1872">۲) این یون به آرایش گاز نجیب رسیده است.</td> </tr> <tr> <td data-bbox="172 1872 485 1926">CO_2 - دما - CO -</td> <td data-bbox="485 1872 1422 1926">۳) با توجه به این تغییرات می توان به لایه ای بودن هوا کره پی برد.</td> </tr> <tr> <td data-bbox="172 1926 485 1980">فشار - آرگون -</td> <td data-bbox="485 1926 1422 1980">۴) این اکسید ناپایدارتر است.</td> </tr> <tr> <td data-bbox="172 1980 485 2085">$^{3+}_{21}\text{Sc}$</td> <td data-bbox="485 1980 1422 2085">۵) این گاز در میان اجزای هوا کره در رتبه سوم قرار دارد.</td> </tr> </tbody> </table>	«ب»	«آ»	هلیوم - Zn^{2+} - ۳ -	۱) در ساخت تابلوهای تبلیغاتی به کار می رود.	نئون - اکسیژن -	۲) این یون به آرایش گاز نجیب رسیده است.	CO_2 - دما - CO -	۳) با توجه به این تغییرات می توان به لایه ای بودن هوا کره پی برد.	فشار - آرگون -	۴) این اکسید ناپایدارتر است.	$^{3+}_{21}\text{Sc}$	۵) این گاز در میان اجزای هوا کره در رتبه سوم قرار دارد.	۱۱
«ب»	«آ»													
هلیوم - Zn^{2+} - ۳ -	۱) در ساخت تابلوهای تبلیغاتی به کار می رود.													
نئون - اکسیژن -	۲) این یون به آرایش گاز نجیب رسیده است.													
CO_2 - دما - CO -	۳) با توجه به این تغییرات می توان به لایه ای بودن هوا کره پی برد.													
فشار - آرگون -	۴) این اکسید ناپایدارتر است.													
$^{3+}_{21}\text{Sc}$	۵) این گاز در میان اجزای هوا کره در رتبه سوم قرار دارد.													

۱۲

با توجه به آرایش الکترونی عنصرهای داده شده، به پرسش‌های زیر پاسخ دهید:



(الف) کدام عنصرها خواص شیمیایی مشابهی دارند؟ چرا؟

(ب) آرایش الکترونی کدام عنصر درست نوشته نشده است؟ صحیح آن را بنویسید.

(پ) تعداد الکترون‌های ظرفیتی عنصر A را تعیین کنید.

(ت) عنصر C، چه یون پایداری تشکیل می‌دهد؟

۱/۲۵

۱۳

جدول را کامل کنید.

نسبت جفت الکترون پیوندی به جفت الکترون ناپیوندی	ساختار لوویس	مولکول
		SCl ₂
		CO ₂

۱/۵

www.my-dars.ir



۲۰ جمع کل

موفق باشید

صفحه: ...۴... از ...۴...

نمره ورقه (به عدد):	به حروف:	نمره تجدیدنظر به عدد:	به حروف:
نام/ نام خانوادگی دبیر:	تاریخ / امضاء:	نام/ نام خانوادگی دبیر:	تاریخ / امضاء:

راهنمای تصحیح درس: شیمی

نام واحد آموزشی:

ساعت امتحان: ۸ صبح

نوبت امتحانی: اول

نام دبیر: خانم جاویدپور

تاریخ امتحان: ۹۵/۱۰/۲۲

رشته: دهم ریاضی و تجربی

سال تحصیلی: ۹۵ - ۹۶

تعداد برگ راهنمای تصحیح: ۲ برگ

بارم	پاسخ سوالات	ردیف												
۱	الف) به ترد شدن، خرد شدن و فروریختن فلزها بر اثر اکسایش، خوردگی گفته می‌شود. (۰/۵) ب) افزایش درصد فراوانی یک ایزوتوپ، در مخلوطی از ایزوتوپ‌های یک عنصر (۰/۵)	۱												
۳	الف) ۲۱۸ (الف) هیدروژن - هلیوم - سحابی (ب) آرگون (پ) کاهش - کاهش (ت) افزایش - افزایش (ث) زرد (ج) گروه $\frac{1}{2}$ (چ) مستقیم (خ) بیش	۲												
۲/۲۵	(۰/۵) $M: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^1 4s^2 4p^6 4d^6 5s^2$ \Rightarrow آرایش الکترونی گسترده (الف) (۰/۵) $M: [36Kr] 4d^3 5s^2$ \Rightarrow آرایش الکترونی فشرده ب) دسته‌ی d (۰/۲۵) پ) دوره: ۵ و گروه: ۵ (۰/۵) ت) ۹ زیر لایه (۰/۲۵) ث) ۱۰ الکترون (۰/۲۵)	۳												
۲	الف) نماد \xrightarrow{Fe} : یعنی برای انجام واکنش از آهن به عنوان کاتالیزگر استفاده می‌شود. (۰/۲۵) نماد (g): یعنی حالت فیزیکی گاز (۰/۲۵) ب) $2Ca_3(PO_4)_2 + 6SiO_2 + 10C \rightarrow P_4 + 6CaSiO_3 + 10CO$ (۱/۲۵)	۴												
۲	(۰/۵) $2E + 3(16) = 159/7 \Rightarrow 2E = 159/7 - 48 \Rightarrow E = 55$ ب) $(1g = 1000mg)$ (۰/۷۵) مولکول آب $3/01 \times 10^{20} = \frac{6/02 \times 10^{23}}{18} \times \frac{1 \text{ mol آب}}{18 \text{ g آب}} \times \frac{1 \text{ g}}{1000 \text{ mg}} = 9 \text{ mg}$ تعداد مولکول آب؟	۵												
۱	الف) حالت برانگیخته (۰/۲۵) ب) $n = 2 \rightarrow n = 1$ زیرا انتقال از حالت پرنرژی به حالت کم انرژی، نور منتشر می‌کند. (۰/۲۵) پ) خیر، انتقال الکترون به لایه‌ی دوم در اتم هیدروژن، نور مرئی ایجاد می‌کند. (۰/۵)	۶												
۱/۲۵	<table border="1"> <thead> <tr> <th>نام ترکیب</th> <th>منیزیم فسفید</th> <th>مس (I) سولفید</th> <th>تترا فسفر هگزا اکسید</th> <th>ید هیتا فلوئورید</th> <th>آهن (II) اکسید</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>فرمول شیمیایی</td> <td>Mg_3P_2</td> <td>Cu_2S</td> <td>P_4O_6</td> <td>IF_7</td> <td>FeO</td> </tr> </tbody> </table>	نام ترکیب	منیزیم فسفید	مس (I) سولفید	تترا فسفر هگزا اکسید	ید هیتا فلوئورید	آهن (II) اکسید	فرمول شیمیایی	Mg_3P_2	Cu_2S	P_4O_6	IF_7	FeO	۷
نام ترکیب	منیزیم فسفید	مس (I) سولفید	تترا فسفر هگزا اکسید	ید هیتا فلوئورید	آهن (II) اکسید									
فرمول شیمیایی	Mg_3P_2	Cu_2S	P_4O_6	IF_7	FeO									
۱	$\bar{M} = \frac{M_1 a_1 + M_2 a_2}{a_1 a_2}$, $a_1 + a_2 = 100 \Rightarrow a_2 = 100 - a_1$ $55/8 = \frac{55a_1 + 59(100 - a_1)}{100} \Rightarrow 5580 = 55a_1 + 5900 - 59a_1 \Rightarrow 5580 - 5900 = -4a_1 \Rightarrow a_1 = 80$ $a_1 = 80\%$ ، فراوانی ایزوتوپ ^{55}Fe است که دارای ۲۹ نوترون است.	۸												
۲	الف) اکسیژن، زیرا نقطه جوش آن بالاتر از نیتروژن و آرگون است. (۱) ب) تیغه آهنی، زیرا زنگ آهن متخلخل است و اکسیژن به لایه‌های زیرین نفوذ می‌کند در حالی که اکسید آلومینیم متراکم و نفوذناپذیر است پس آلومینیوم خورده نمی‌شود. (۱)	۹												
۰/۷۵	$E = mc^2$ ($m = 5 \times 10^6 \text{ ton} = 5 \times 10^6 \times 10^3 \text{ kg}$, $c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}$) $E = 5 \times 10^6 \times 10^3 \times 9 \times 10^{16} = 45 \times 10^{25} \text{ J} \xrightarrow{\times 10^{-3}} 45 \times 10^{22} \text{ kJ}$	۱۰												

ردیف	ادامه پاسخ سوالات	بارم
۱۱	الف) نئون (۲) SC^{3+} (۳) دما (۴) CO (۵) آرگون	۱/۲۵
۱۲	الف) B، D زیرا آرایش الکترونی لایه ظرفیتشان مشابه است. (۰/۷۵) ب) E ، $[Ar]3d^1 4s^1$ (۰/۵) پ) ۴ الکترون (۰/۲۵) ت) عنصر C با گرفتن یک الکترون و تشکیل یون پایدار C^- ، به آرایش گاز نجیب Xe می‌رسد. (۰/۲۵)	۱/۷۵
۱۳	<p>۱/۵ ساختار لوویس SCl_2: (۰/۵) و نسبت جفت الکترون پیوندی به جفت الکترون ناپیوندی (۰/۲۵)</p> <p>  </p> <p> CO_2: ساختار لوویس \Leftarrow (۰/۵) و نسبت جفت الکترون پیوندی به جفت الکترون ناپیوندی: $\frac{4}{4}$ (۰/۲۵)  </p>	۱/۵
۲۰	موفق باشید	جمع کل

