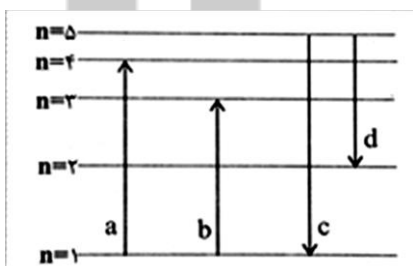
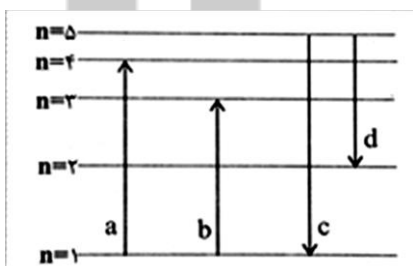
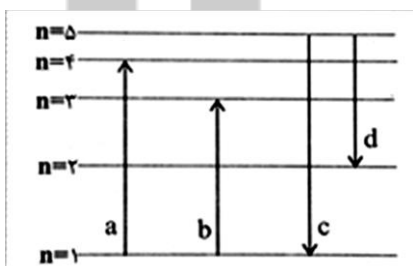


نام خانوادگی:	نام درس: شیمی
کلاس: دهم	نام دبیر: آقای عظیمی
رشته: ریاضی و تجربی	تاریخ امتحان: ۹۵/۱۰/۲۲
شماره صندلی:	ساعت امتحان: ۸ صبح
	مدت امتحان: ۹۰ دقیقه
	اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران (منطقه ۱۲)
	دبیرستان و پیش دانشگاهی غیر دولتی
	امتحانات نوبت اول سال تحصیلی ۹۵-۹۶

ردیف	سؤالات	نمره																
۱	هر یک از مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) amu (ب) پیوند کووالانسی (ج) قاعده هشتایی (د) مول	۲																
۲	هر یک از عبارت‌های ستون سمت راست را به یکی از کلمات ستون چپ ارتباط دهید. <table><tr><td>الف) فراوان ترین عنصر در زمین</td><td>(۱) O</td></tr><tr><td>ب) فراوان ترین عنصر در مشتری</td><td>(۲) سنگ</td></tr><tr><td>ج) فراوان ترین عنصر مشترک در زمین و مشتری</td><td>(۳) H</td></tr><tr><td>د) جنس برخی سیاره‌های سامانه خورشیدی</td><td>(۴) Fe</td></tr><tr><td>ه) شناخته‌ترین فلز پرتوزا می‌باشد.</td><td>(۵) مایع</td></tr><tr><td></td><td>(۶) He</td></tr><tr><td></td><td>(۷) اورانیوم</td></tr><tr><td></td><td>(۸) TC</td></tr></table>	الف) فراوان ترین عنصر در زمین	(۱) O	ب) فراوان ترین عنصر در مشتری	(۲) سنگ	ج) فراوان ترین عنصر مشترک در زمین و مشتری	(۳) H	د) جنس برخی سیاره‌های سامانه خورشیدی	(۴) Fe	ه) شناخته‌ترین فلز پرتوزا می‌باشد.	(۵) مایع		(۶) He		(۷) اورانیوم		(۸) TC	۱/۲۵
الف) فراوان ترین عنصر در زمین	(۱) O																	
ب) فراوان ترین عنصر در مشتری	(۲) سنگ																	
ج) فراوان ترین عنصر مشترک در زمین و مشتری	(۳) H																	
د) جنس برخی سیاره‌های سامانه خورشیدی	(۴) Fe																	
ه) شناخته‌ترین فلز پرتوزا می‌باشد.	(۵) مایع																	
	(۶) He																	
	(۷) اورانیوم																	
	(۸) TC																	
۳	در یک واکنش هسته‌ای 2×10^{-5} گرم از اتم‌ها به انرژی تبدیل شده است، مقدار انرژی تولید شده را بر حسب کیلوژول محاسبه نمایید.	۱																
۴	اختلاف تعداد الکترون و نوترون در یون $^{30}_{11}X^{3+}$ برابر ۱۱ است. عدد اتمی و تعداد الکترون آن چند تاست؟	۱/۵																
۵	الف) ۰/۰۵ مول سدیم چند اتم دارد؟ ب) $3/01 \times 10^{22}$ مولکول آب چند مول است؟	۱																
۶	با توجه به شکل به موارد زیر پاسخ دهید: (مربوط به اتم هیدروژن) الف) در حالت b انتقال الکترون با جذب انرژی همراه است یا نشر آن؟ ب) در کدام حالت انرژی جذب شده بیشتر است؟ چرا؟ ج) کدام انتقال در محدوده مرئی قرار می‌گیرد؟ <table><tr><td></td></tr></table>		۱/۲۵															
																		
۷	آرایش الکترونی $^{25}_{25}Mn$ را با استفاده از آرایش گاز نجیب رسم کنید. الف) این عنصر جزء کدام دسته از عناصر است؟ ب) الکترون‌های لایه ظرفیت آن را مشخص کنید. ج) این عنصر فلز است یا نافلز؟	۱/۲۵																
۸	آرایش الکترونی یون X^{3+} به $3P^6$ ختم می‌شود: الف) آرایش الکترونی عنصر X را با استفاده از گاز نجیب بنویسید. ب) عنصر X در کدام دوره و گروه جدول تناوبی قرار دارد.	۱																

۱	نام و یا فرمول شیمیایی هر یک از ترکیب های www.Heyvagroup.com (الف) منیزیم یدید (ب) CaF_2 (ج) آلومینیوم اکسید (د) Na_2S	۹
۱	ساختار الکترون - نقطه ای و تشکیل پیوند کووالانسی را در هر یک از ترکیب های زیر نشان دهید. (الف) NF_3 (ب) $SOCl_2$	۱۰
۱	در ساختار لوویس کدام مولکول زیر، شمار بیشتری پیوند اشتراکی وجود دارد؟ (الف) CH_2Cl_2 (ب) NF_3	۱۱
۰/۷۵	با افزایش ارتفاع، چگالی، دما و فشار هوا چه تغییری می کند؟	۱۲
۱	موارد استفاده از گازهای زیر را بنویسید. (الف) آرگون (ب) نیتروژن	۱۳
۱/۵	(الف) هوای مایع را چگونه تهیه می کنند؟ توضیح دهید. (ب) هنگام تقطیر هوای مایع کدام گاز دیرتر از همه خارج می شود؟ چرا؟	۱۴
۱	سوختن کامل و ناقص را مقایسه کنید.	۱۵
۱	ضمن سوختن ۲۵۶ گرم کاغذ، ۴۷ گرم خاکستر بر جای می ماند. اگر جرم اکسیژن موجود، از ۱۸۷ گرم به ۳۶ گرم رسیده باشد، جرم گاز تولید شده را به دست آورید.	۱۶
۱/۵	معادله زیر را موازنه کنید، سپس از واکنش نسبت مجموع ضرایب در سمت راست به مجموع ضرایب هوا در سمت چپ را محاسبه کنید. $C_3H_8(NO_3)_3(l) \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(g)} + N_{2(g)} + O_{2(g)}$	۱۷
۲۰	موفق باشید. جمع نمره	

« پاسخنامه »

۱- الف) $\frac{1}{12}$ جرم اتم کربن - ۱۲ را یک amu گویند.

ب) پیوندی که از به اشتراک گذاشتن الکترون از سوی دو اتم به تعداد برابر تشکیل شود.

ج) تمایل اتم‌ها برای رساندن تعداد الکترون‌های ظرفیتی به ۸ الکترون را گویند.

د) شیمی‌دان‌ها به $10^{23} \times 6/0.22$ ذره از هر ماده، مول می‌گویند.

۲- الف) ۴

ب) ۳

ج) ۱

د) ۲

ه) ۷

۳-

$$E = mc^2 \Rightarrow E = (2 \times 10^{-5} \times 10^{-3}) kg \times (3 \times 10^8)^2 \Rightarrow E = 1/8 \times 10^6 KJ$$

۴-

$$X^{2+}: \begin{cases} p - 2 = e \\ n - e = 11 \end{cases} \Rightarrow n - (p - 2) = 11$$

$$\Rightarrow \begin{cases} n - p = 8 \\ n + p = 70 \end{cases} \Rightarrow 2n = 78 \Rightarrow n = 39 \Rightarrow z = 31 \Rightarrow e = 28$$

۵-

$$\text{الف) } 0.5 mol Na \times \frac{6/0.22 \times 10^{23} atom}{1 mol Na} = 3/0.11 \times 10^{23} atom Na$$

$$\text{ب) } 3/0.1 \times 10^{23} \text{ آب مولکول} \times \frac{1 mol \text{ آب}}{6/0.2 \times 10^{23} \text{ آب مولکول}} = 5 \times 10^{-2} mol$$

۶- الف) جذب انرژی

ب) a ، زیرا فاصله‌ی لایه $n = 1$ تا $n = 4$ برای انتقال بیشتر است.

ج) d

۷- الف) دسته d

ب) $3d^5 / 4s^2$

ج) فلز واسطه ${}_{25}Mn: [Ar] 3d^5 / 4s^2$

۸- الف) $[Ar] 3d^1 / 4s^2$

ب) گروه ۳

۹- الف) MgI_2

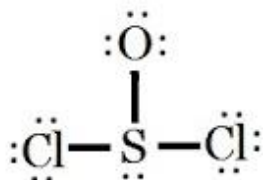
ب) کلسیم فلوئورید

ج) Al_2O_3

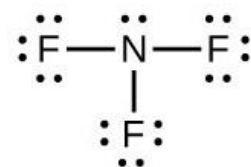
د) سدیم سولفید

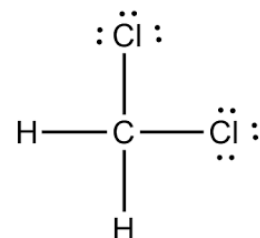
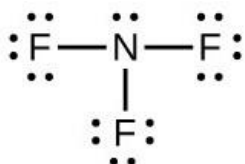
۱۰- الف)

ب)



v.Heyvagroup.com





گزینه الف صحیح است.

۱۲- چگالی کاهش - دما تغییر نامنظم دارد - فشار هوا کاهش می یابد.

۱۳- الف) آرگون : جوشکاری

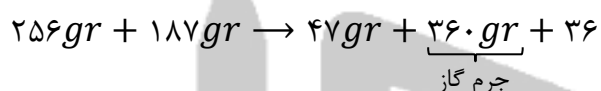
ب) نیتروژن : سردسازی، باد تایر خودرو، نگهداری مواد بیولوژیک

۱۴- الف) ابتدا هوا را از کاغذ صافی عبور می دهند تا گرد و غبار آن گرفته شود، سپس با افزایش فشار، دمای هوا را پیوسته کاهش می دهند، دمای 0°C بخار آب موجود در هوا یخ می زند و جدا می شود، سپس در دمای -80°C کربن دی اکسید جامد شده و به صورت یخ خشک خارج می شود و هنگامی که دمای هوا به -200°C می رسد هوای مایع پدید می آید. ب) اکسیژن، چون نقطه ی جوش آن بالاتر نیتروژن و آرگون می باشد.

۱۵) اگر اکسیژن در واکنش سوختن کافی باشد، سوختن کامل است و گاز کربن دی اکسید و بخار آب تولید می شود و رنگ شعله آبی است. اما اکسیژن کافی نباشد سوختن ناقص در این حالت، علاوه بر کربن دی اکسید و بخار، گاز کربن مونوکسید نیز تولید می شود و رنگ شعله زرد خواهد بود.

۱۶-

گاز + خاکستر $\rightarrow$ اکسیژن + کاغذ



۱۷-

