

 واحد (حافظ)		مدرسه متوسطه دوره اول پسرانه غیر دولتی		آموزش و پرورش منطقه ۱۲	
شماره :		امتحانات ترم اول (۹۶-۱۳۹۵)		نام و نام خانوادگی:	
زمان: ۸۰ دقیقه	تاریخ امتحان: ۹۵/۱۰/۱۴	نام دبیر: آقای مصفا	امتحان: شیمی	پایه: نهم	کلاس:

نمره به عدد:	نمره به حروف:	امضاء دبیر:
--------------	---------------	-------------

بارم	صحیح و غلط
۲	(۱) عبارتهای درست و نادرست را مشخص نمائید.
	ص () غ ()
	(الف) واکنش پذیری فلزات گروه یک از فلزات گروه دوم بیشتر است.
	ص () غ ()
	(ب) مونومرهای سازندهی سلولز و نشاسته یکسان نیستند.
۲	ص () غ ()
	(پ) در بدن انسان و پوسته‌ی زمین بیشترین درصد عنصری متعلق به اکسیژن می‌باشد.
	ص () غ ()
۲	(ت) در بالای برج تقطیر نفت خام برشهای سبک‌تر جداسازی می‌شوند.
	ص () غ ()

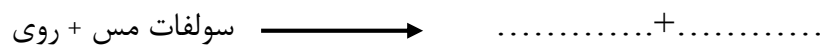
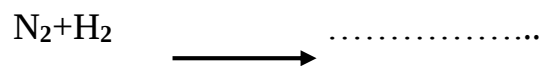
جا‌های خالی
(۲) جا‌های خالی را با عبارتهای مناسب پر نمائید.
(الف) با افزایش واکنش پذیری یک فلز شدت واکنش آن با آب می‌یابد. (افزایش-کاهش)
(ب) در پیوند یونی الکترون ها به می‌شوند. (اشتراک - مبادله)
(پ) بین جرم مولی و یسکوزیته‌ی هیدروکربن رابطه‌ی وجود دارد. (مستقیم-عکس)
(ت) محلول یک ترکیب مولکولی در آب می‌باشد. (رسانا-نارسانا)

چهار گزینه ای
(۳) عناصری که در یک گروه از جدول تناوبی قرار دارند دارای برابری هستند به این علت خواص آنها مشابه می‌باشد.
الف) عدد اتمی ب) عدد جرمی پ) الکترونها‌ی ظرفیت ت) تعداد لایه
(۴) عنصر در انتقال گازهای تنفسی و عنصر در ساخت دینامیت کاربرد دارد.
الف) کلر - کلسیم ب) نیتروژن - فلور پ) اکسیژن - گوگرد ت) ید - پتاسیم
(۵) در صورتی که بین فراوانی و پایداری رابطه‌ی مستقیم موجود داشته باشد کدام دگرشکل کربن پایدارتر است؟
الف) الماس ب) گرافیت پ) هیدروکربن ت) کربن دی‌اکسید

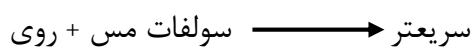
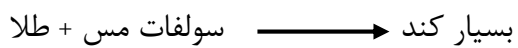
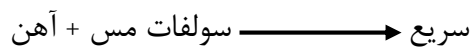
	پاسخ کوتاه		
۱,۵	۶) جدول زیر را کامل نمائید.		
	ماده	فرمول شیمیایی	کاربرد (امورد)
	آمونیاک		
	سولفوریک اسید		
	کلر		
۱,۵	۷) جدول زیر را کامل نمائید.		
	ماده	یونی یا مولکولی	رسانا / نارسانا
	پتاسیم پرمنگنات		
	شکر		
	سدیم کلرید		
۱	۸) چهار مورد از مزایای بازیافت پلاستیک‌ها را نام ببرید.		
	پاسخ کامل دهید		
۲	۹) آرایش الکترونی عناصر زیر را رسم نمائید و دوره و گروه آنها را مشخص کنید.		
	الف) ^{16}S	ب) ^{18}Ar	پ) ^9F ت) ^{11}Na

سازمان آموزش و پرورش واحد (حافظ)		مدرسه متوسطه دوره اول پسرانه غیر دولتی		آموزش و پرورش منطقه ۱۲	
شماره :		امتحانات ترم اول (۹۶-۱۳۹۵)		نام و نام خانوادگی:.....	
زمان: ۸۰ دقیقه	تاریخ امتحان: ۹۵/۱۰/۱۴	نام دبیر: آقای مصفا	امتحان: شیمی	پایه: نهم کلاس:	
۲	۱۰) عبارتهای زیر را در یک خط تعریف نمائید. الف) قانون اکتت : ب) چرخه : پ) پیوند کووالانسی : ت) نمک :				
۱,۵	۱۱) چگونگی تشکیل نمکها و ترکیبات مولکولی زیر را با رسم شکل نمایش دهید. (۶C-۱H-۱F-۳Li-۱۷Cl) الف) CH ₄				

۱۵) جاهای خالی را با عبارتهای مناسب پر نمائید.



۱۶) با توجه به معادله های زیر واکنش پذیری فلزات طلا ، مس ، روی ، آهن را مقایسه نمائید.



آموزش و پرورش منطقه ۱۲		مدرسه متوسطه دوره اول پسرانه غیر دولتی		سرپرست واحد (حافظ)
نام و نام خانوادگی:		امتحانات ترم اول (۹۶-۱۳۹۵)		شماره :
پایه: نهم	کلاس:	امتحان: شیمی	نام دبیر: آقای مصفا	تاریخ امتحان: ۹۵/۱۰/۱۴
		زمان: ۸۰ دقیقه		

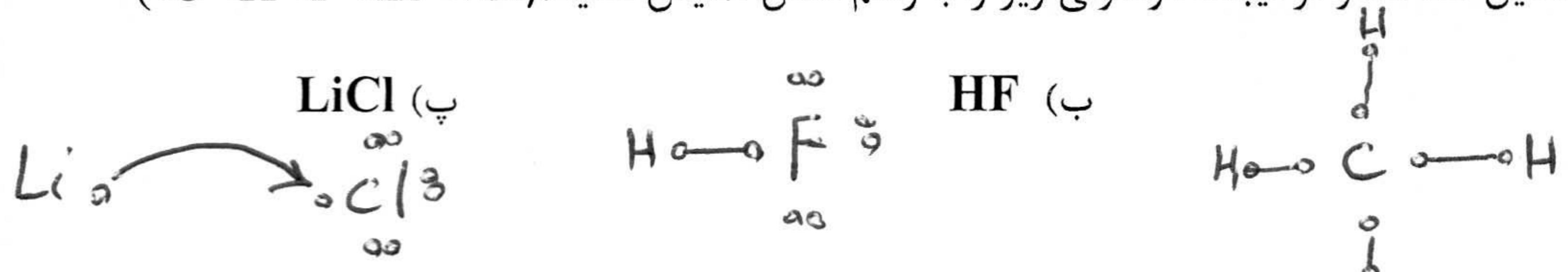
نمره به عدد:	نمره به حروف:	امضاء دبیر:
--------------	---------------	-------------

بارم	صحیح و غلط
۲	(۱) عبارتهای درست و نادرست را مشخص نمائید.
	الف) واکنش پذیری فلزات گروه یک از فلزات گروه دوم بیشتر است.
	ب) مونومرهای سازنده ی سلولز و نشاسته یکسان نیستند.
	پ) در بدن انسان و پوسته ی زمین بیشترین درصد عنصری متعلق به اکسیژن می باشد.
	ت) در بالای برج تقطیر نفت خام برشهای سبک تر جداسازی می شوند.

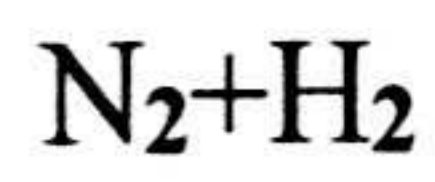
بارم	جاهای خالی
۲	(۲) جاهای خالی را با عبارتهای مناسب پر نمائید.
	الف) با افزایش واکنش پذیری یک فلز شدت واکنش آن با آب می یابد. (افزایش-کاهش)
	ب) در پیوند یونی الکترون ها به می شوند. (اشتراک - مبادله)
	پ) بین جرم مولی و اسکوزیته ی هیدروکربن رابطه ی وجود دارد. (مستقیم-عکس)
	ت) محلول یک ترکیب مولکولی در آب می باشد. (رسانا-نارسانا)

بارم	چهار گزینه ای
۰,۵	(۳) عناصری که در یک گروه از جدول تناوبی قرار دارند دارای برابری هستند به این علت خواص آنها مشابه می باشد.
	الف) عدد اتمی ب) عدد جرمی پ) الکترونها ی ظرفیت ت) تعداد لایه
۰,۵	(۴) عنصر در انتقال گازهای تنفسی و عنصر در ساخت دینامیت کاربرد دارد.
	الف) کالر- کلسیم ب) نیتروژن-فلوئور پ) اکسیژن-گوگرد ت) ید- پتاسیم
۰,۵	(۵) در صورتی که بین فراوانی و پایداری رابطه ی مستقیم موجود داشته باشد کدام دگرشکل کربن پایدارتر است؟
	الف) الماس ب) گرافیت پ) هیدروکربن ت) کربن دی اکسید

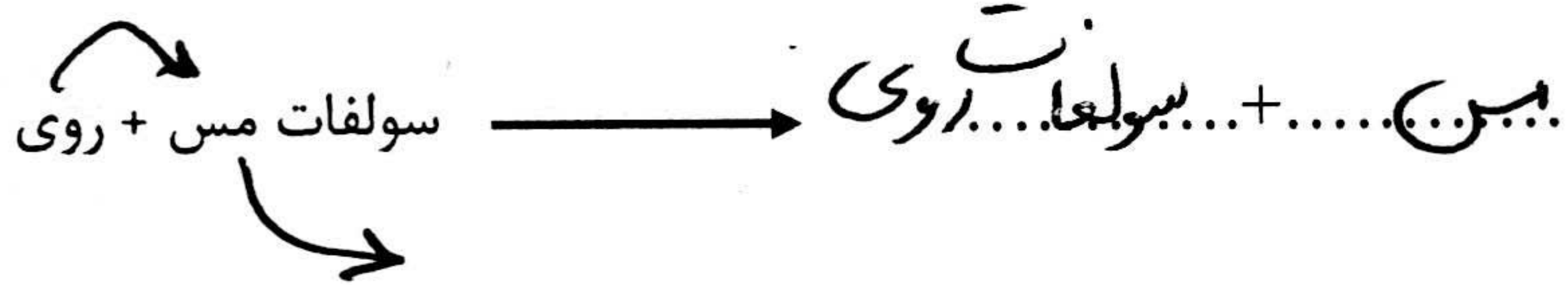
پاسخ کوتاه		
۱,۵	۶) جدول زیر را کامل نمائید.	
	ماده	فرمول شیمیایی
	آمونیاک	NH_3
	سولفوریک اسید	H_2SO_4
۱,۵	کالر	Cl_2
	ضد عفونی کردن - رنگبری	
	صنعت خودرو - چرم سازی - رنگ سازی	
	تجربه کورسیمیایی - دستگاه ساخت شده	
۱,۵	۷) جدول زیر را کامل نمائید.	
	ماده	یونی یا مولکولی
	پتاسیم پرمنگنات	یونی
	شکر	مولکولی
۱	سدیم کلرید	یونی
	رسانا	رسانا
	نارسانا	نارسانا
	رسانا	رسانا
۱	۸) چهار مورد از مزایای بازیافت پلاستیک ها را نام ببرید.	
	۱- کاهش حجم زباله	
	۲- کاهش مصرف انرژی	
	۳- کاهش آلودگی هوا	
۲	۴- کاهش آلودگی آبها	
	پاسخ کامل دهید	
	۹) آرایش الکترونی عناصر زیر را رسم نمائید و دوره و گروه آنها را مشخص کنید.	
	الف) S (۱۶)	ب) Ar (۱۸)
پ) F (۹)		
ت) Na (۱۱)		
۲ دوره		
۳ دوره		
گروه ۱۷		
گروه ۱		

 واحد (حافظ)	مدرسه متوسطه دوره اول پسرانه غیر دولتی	آموزش و پرورش منطقه ۱۲
شماره :	امتحانات ترم اول (۹۶-۱۳۹۵)	نام و نام خانوادگی:
زمان: ۸۰ دقیقه	تاریخ امتحان: ۹۵/۱۰/۱۴	پایه: نهم کلاس: امتحان: شیمی نام دبیر: آقای مصفا
۲	(۱۰) عبارتهای زیر را در یک خط تعریف نمائید. الف) قانون اکت: عناصری که در یک دوره از جدول تناوبی قرار میگیرند و خواص شیمیایی مشابهی دارند. ب) چرخه: مجموعه‌ای از فرآیندهایی که در یک سیستم بسته تکرار می‌شود. پ) پیوند کووالانسی: پیوندی که بین دو اتم به واسطه اشتراک الکترون تشکیل می‌گردد. ت) نمک: ترکیبی که در آب محلول می‌شود و در محلول به یون‌ها تفکیک می‌گردد.	
۱,۵	(۱۱) چگونگی تشکیل نمک‌ها و ترکیبات مولکولی زیر را با رسم شکل نمایش دهید. (۶C-۱H-۹F-۳Li-۱۷Cl) الف) CH₄ ب) HF پ) LiCl 	
۱	(۱۲) ترکیبات زیر را بر اساس افزایش نقطه جوش و گرانی و شماره گذاری نمائید (دقت نمائید برای سهولت کار از نمایش هیدروژن‌ها صرف نظر شده است). C-C-C-C-C-C-C C-C-C-C-C C=C C-C ۱- با افزایش نقطه جوش و گرانی و شماره گذاری نمائید ۲- با افزایش نقطه جوش و گرانی و شماره گذاری نمائید	
۱	(۱۳) چهار مورد از نتایج برهم خوردن چرخه کربن را نام ببرید. ۱- افزایش دما ۲- افزایش سطح آب‌های سطحی ۳- افزایش دمای هوا ۴- افزایش ذوب یخ‌های قطبی ۵- افزایش سطح آب‌های سطحی ۶- کاهش منابع آب شیرین	
۱	(۱۴) چگونگی تشکیل مولکول پلی اتیلن از مولکول اتن را با رسم شکل نمایش دهید. $n \text{ CH}_2=\text{CH}_2 \longrightarrow \text{---} \left[\text{CH}_2-\text{CH}_2 \right]_n \text{---}$	

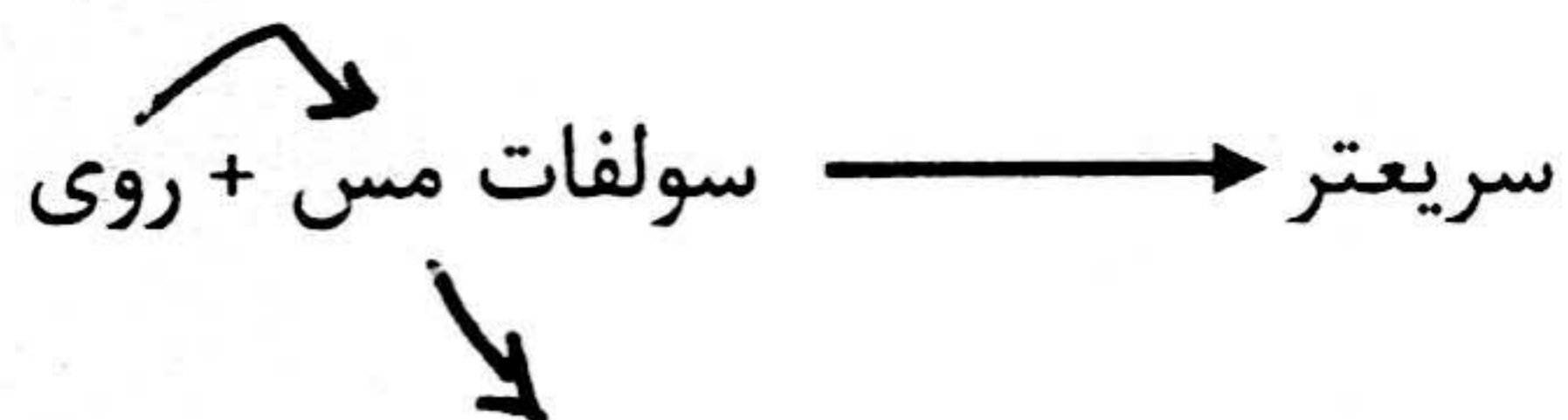
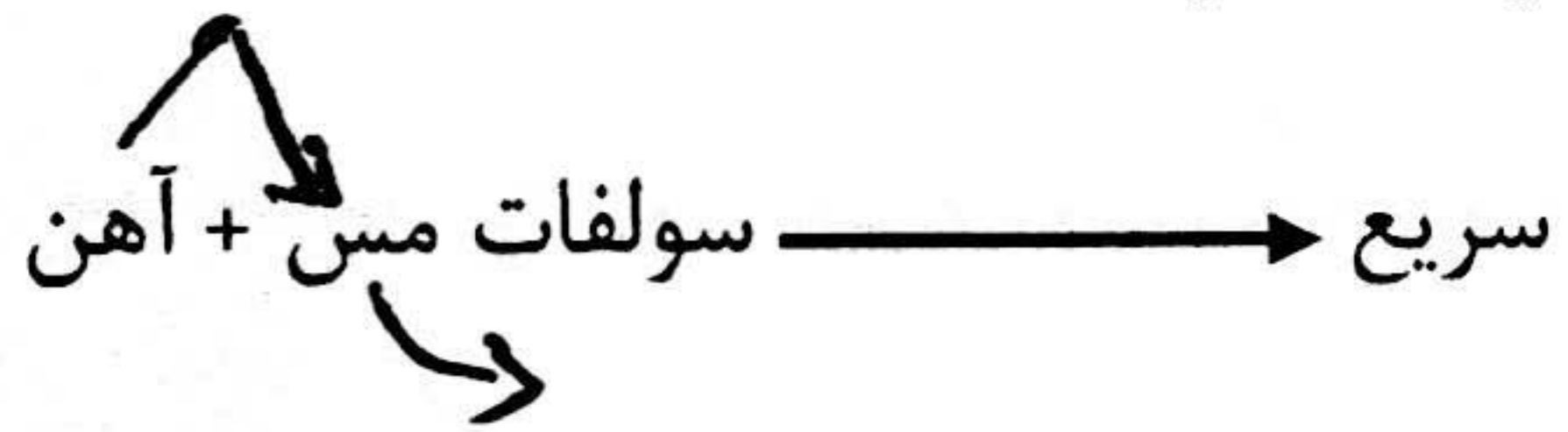
(۱۵) جاهای خالی را با عبارتهای مناسب پر نمائید.



۱,۵



(۱۶) با توجه به معادله های زیر واکنش پذیری فلزات طلا ، مس ، روی ، آهن را مقایسه نمائید.



۰,۵

طلا > آهن > روی