

نام:

نام خانوادگی:

نام پدر:

پایه: هفتم

	سؤالات درس:شیمی وقت آزمون:۹۵ دقیقه تاریخ امتحان:۱۴۰۱/۱۰/۱۴ ساعت شروع: ۹:۳۰ صبح تعداد سؤال: ۱۶ پاسخ نامه نیاز ندارد شماره صفحه: ۱ تعداد صفحه: ۴	 اداره کل آموزش و پرورش استان کردستان مدیریت آموزش و پرورش شهرستان قروه دبیرستان استعدادهای درخشان فرزانگان دی ۱۴۰۱	
" استفاده از ماشین حساب مجاز است "			
بارم		پاسخ ها	ردیف
۱		الف) مولکول: از پیوند بین اتم ها مولکول ایجاد می شود/۵ ^۰ ب) عنصر: شکل خالصی از ماده که یک نوع اتم دارد/۵ ^۰	۱
۱		جمله های زیر را با کلمات صحیح داخل پرانتز کامل کنید. الف) چگالی فلزات نسبت به نافلزات (کمتر /بیشتر) است و نافلزات چکش خوار (هستند / نیستند) ب) ذره زیراتمی با بار منفی اتم (<u>الکترون</u> / نوترون) نام دارد. ج) ذره های سازنده نافلز گوگرد (اتم / مولکول) است. هر مورد ۲۵ ^۰ نمره	۲
۱		الف) بنیان گذار مکتب اتم گرایی کیست؟ (۱) دموکریت ب) کدام نوع حرکت در ذرات یک ماده جامد بیش تر از سایر حرکات است؟ (۳) ارتعاشی ج) کدام گزینه به ترتیب فلز و نافلز را نشان می دهد؟ (۱) جیوه - کربن د) دموکریت برای مولکول های مواد ترش کدام شکل هندسی را در نظر گرفته بود؟ (۳) لوزی هر مورد ۲۵ ^۰ نمره	۳
۱/۵		الف) ترکیب یک ماده ناخالص است. نادرست ۲۵ ^۰ نمره - خالص است ۲۵ ^۰ نمره ب) هنگام جوشیدن آب، مولکول های آب فقط از سطح آب تبخیر می شوند. نادرست ۲۵ ^۰ - از همه جای مایع تبخیر می شوند ۲۵ ^۰ نمره ج) دموکریت و دالتون معتقد بودند که اتم تجزیه ناپذیر است. درست ۲۵ ^۰ نمره د) تعداد ذرات زیر اتمی در اتم های مختلف یکسان نیست. درست ۰/۲۵ نمره	۴
۰/۷۵ ۰/۷۵ ۰/۵		به سؤالات زیر پاسخ دهید. آ) طراحی و انجام آزمایش و بررسی نتایج ۷۵ ^۰ نمره ب) ساخت خودرو، تولید سوخت هسته ای، ساخت رایانه و تلفن ۷۵ ^۰ نمره پ) فاصله بین ذرات در حالت گاز بیش تر از مایع و در مایع بیش تر از گاز است. ۰/۵	۵
۱		برای هر یک از مواد زیر دو کاربرد بنویسید. آ) نفت خام: تولید سوخت و تولید مواد آرایشی بهداشتی ۰/۵ ب) نمک: ذوب کردن یخ جاده ها، تهییه سرم ۰/۵	۶
۱/۵		الف) آمونیاک دارای ۴ اتم. آب دارای سه اتم است. ۰/۵ ب) ۲ نوع ۰/۲۵ نمره ج) آب - چون تعداد پروتون و نوترون های ان بیش تر است. ۰/۷۵ نمره	۷
۱/۲۵		وصل کردن یک بادکنک به سر بطري و قرار دادن آن در آب داغ ۱/۲۵ نمره	۸
۰/۷۵		به علت تبخیر سطحی آب درون لیوان کم شده است. ۰/۷۵ نمره	۹
۰/۵		آ) انعطاف پذیری: فیزیکی ۰/۲۵ ب) واکنش پذیری: شیمیایی ۰/۲۵	۱۰

۱		<p>آ)نمک خوراکی: به طور مستقیم ب)فلز طلا:به طور مستقیم پ)فلز آلومینیوم:با تغییر فیزیکی و شیمیایی ت) شیشه:با تغییر فیزیکی و شیمیایی هر مورد ۰/۲۵ نمره</p>	۱۱												
۱/۲۵		<p>هر کدام از جمله های قسمت "الف" کدام مرحله از مراحل یک روش علمی ذکر شده در "قسمت ب" را بیان می کند؟</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 10%;">ب</td> <td style="width: 90%;">الف</td> </tr> <tr> <td>نظریه</td> <td>۱-کرمی را دیدم که برگ درخت می خورد:مشاهده</td> </tr> <tr> <td>آزمایش</td> <td>۲-همه کرم ها برگ درخت را می خورند:نظریه</td> </tr> <tr> <td>فرضیه(پیش بینی)</td> <td>۳-فکر می کنم همه کرم ها در خاک زندگی نمی کنندفرضیه.</td> </tr> <tr> <td>مشاهده</td> <td>۴-در یک کتاب خواندم بعضی کرم ها در خاک و بعضی در آب زندگی می کنندجمع آوری اطلاعات.</td> </tr> <tr> <td>جمع آوری اطلاعات</td> <td>۵-کرمی را در آب انداختم ببینم می تواند زنده بماند:آزمایش.</td> </tr> </table> <p>هر مورد ۰/۲۵ نمره</p>	ب	الف	نظریه	۱-کرمی را دیدم که برگ درخت می خورد:مشاهده	آزمایش	۲-همه کرم ها برگ درخت را می خورند:نظریه	فرضیه(پیش بینی)	۳-فکر می کنم همه کرم ها در خاک زندگی نمی کنندفرضیه.	مشاهده	۴-در یک کتاب خواندم بعضی کرم ها در خاک و بعضی در آب زندگی می کنندجمع آوری اطلاعات.	جمع آوری اطلاعات	۵-کرمی را در آب انداختم ببینم می تواند زنده بماند:آزمایش.	۱۲
ب	الف														
نظریه	۱-کرمی را دیدم که برگ درخت می خورد:مشاهده														
آزمایش	۲-همه کرم ها برگ درخت را می خورند:نظریه														
فرضیه(پیش بینی)	۳-فکر می کنم همه کرم ها در خاک زندگی نمی کنندفرضیه.														
مشاهده	۴-در یک کتاب خواندم بعضی کرم ها در خاک و بعضی در آب زندگی می کنندجمع آوری اطلاعات.														
جمع آوری اطلاعات	۵-کرمی را در آب انداختم ببینم می تواند زنده بماند:آزمایش.														
۰/۷۵ ۰/۵ ۰/۷۵ ۰/۵		<p>الف)کدام شکل یک ماده ناخالص را نشان می دهد؟چرا؟ ۴-چون از چند ماده تشکیل شده است. ب)کدام شکل یک عنصر اتمی را نشان می دهد؟شکل ۲ ۰/۵ ج)با ذکر دلیل بیان کنید کدام ماده یک ترکیب خالص است؟ ۳-چون مولکول های ان از چند اتم تشکیل شده است. د)کدام شکل می تواند نشان دهنده گاز اکسیژن محبوس شده در یک کپسول اکسیژن باشد؟شکل ۲</p>	۱۳												
۲		<p>$p = Z = 17(0.5), n = p + 1 = 17 + 1 = 18 (0.5), e = p = 17(0.5), A = p + n = 17 + 18 = 35 (0.5)$</p>	۱۴												
۰/۷۵		<p>الف)جرم آن چقدر است؟واحد جرم چیست? $m = dV \rightarrow M = 7.8 \times 4 = 31.2(0.5)$ واحد:گرم ۰/۲۵ نمره</p>	۱۵												
۱		<p>الف) نقطه جوش این ماده چند درجه سانتیگراد است؟ ۱۰۰ درجه سلسیوس ب) در چه گستره دمایی این ماده به طور کامل می تواند مایع باشد؟ صفر تا صد ج) هنگام ذوب شدن این ماده دما روی چند درجه سانتیگراد ثابت مانده است؟ صفر درجه سلسیوس</p>	۱۶												
۲۰		جمع بارم													

بسمه تعالی

دبيرستان استعدادهای درخشان فرزانگان(دوره اول)

نام:

نام خانوادگی:

نام پدر:

پایه: هفتم



اداره کل آموزش و پرورش استان کردستان
مدیریت آموزش و پرورش شهرستان قروه
دبیرستان استعدادهای درخشان فرزانگان
دی ماه ۱۴۰۱

محل مهر آموزشگاه	سوالات درس: شیمی وقت آزمون: ۹۵ دقیقه تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۱۰/۱۴ ساعت شروع: ۹:۳۰ صبح
تعداد صفحه: ۴ شماره صفحه: ۱	تعداد سوال: ۱۶ پاسخ نامه نیاز ندارد

تصحیح	نام و نام خانوادگی دبیر: نام و نام خانوادگی دبیر: نمره به عدد: نمره به حروف: تاریخ و امضاء:	نام و نام خانوادگی دبیر: نام و نام خانوادگی دبیر: نمره به عدد: نمره به حروف: تاریخ و امضاء:
	"استفاده از ماشین حساب مجاز است"	

ردیف	سؤالات	بارم
۱		

۱	مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) مولکول: ب) عنصر:	
---	---	--

۲	جمله های زیر را با انتخاب کلمات صحیح از داخل پرانتز کامل کنید. آ) چگالی فلزات نسبت به نافلزات (کمتر / بیشتر) است و نافلزات چکش خوار (هستند / نیستند) ب) ذره زیراتمی با بار منفی اتم (الکترون / نوترون) نام دارد. پ) ذره های سازنده نافلز گوگرد (اتم / مولکول) است.	
---	---	--

۳	در هر مرود گزینه صحیح را انتخاب کنید. الف) بنیان گذار مکتب اتم گرابی کیست؟ (۱) دموکریت (۲) آمپدوکلس (۳) ارسطو	
---	---	--

	ب) کدام نوع حرکت در ذرات یک ماده جامد بیش تر از سایر حرکات است؟ ۱) انتقالی ۲) چرخشی ۳) ارتعاشی ۴) هیچ کدام
	ج) کدام گزینه به ترتیب فلز و نافلز را نشان می دهد؟ (۱) جیوه - کربن (۲) کربن - گوگرد (۳) طلا - جیوه (۴) گاز نیتروژن - آلومینیم
	د) دموکریت برای مولکول های مواد ترش کدام شکل هندسی را در نظر گرفته بود؟ ۱) مکعبی ۲) بیست وجهی ۳) لوزی ۴) کروی
	ادامه سوالات در صفحه دو

نام:

نام خانوادگی:

نام پدر:

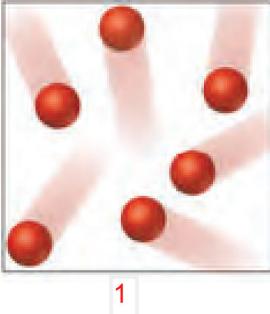
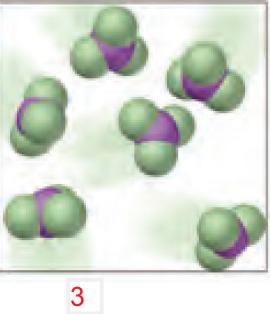
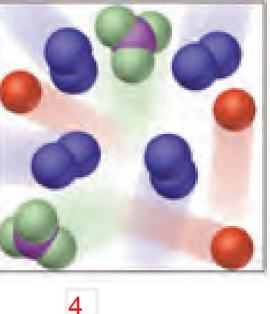
پایه: هفتم



اداره کل آموزش و پرورش استان کردستان
مدیریت آموزش و پرورش شهرستان قروه
دبيرستان استعدادهای درخشان فرزانگان
دی ماه ۱۴۰۱

محل مهر آموزشگاه	سؤالات درس: شیمی وقت آزمون: ۹۵ دقیقه تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۱۰/۱۴ ساعت شروع: ۹:۳۰ صبح تعداد سؤال: ۱۶ پاسخ نامه نیاز ندارد	۱/۵	درستی یا نادرستی جمله های زیر را مشخص کنید و در صورت نادرستی شکل درست جمله را بنویسید. آ) ترکیب یک ماده ناخالص است. ب) هنگام جوشیدن آب، مولکول های آب فقط از سطح آب تبخیر می شوند. پ) دموکریت و دالتون معتقد بودند که اتم تجزیه ناپذیر است. ت) تعداد ذرات زیر اتمی در اتم های مختلف یکسان نیست.	۴
۰/۷۵			به سؤالات زیر پاسخ دهید. آ) بهترین راه مطالعه درستی یا نادرستی یک پیش بینی چیست؟	۵
۰/۷۵			ب) سه مورد از نمونه های تبدیل علم به فناوری (علم به عمل) را نام ببرید.	
۰/۵			پ) فاصله بین ذرات سازنده ماده را در حالت جامد، مایع و گاز مقایسه کنید.	
۱			برای هر یک از مواد زیر دو کاربرد بنویسید. آ) نفت خام: ب) نمک:	۶
۱/۵			فرمول مولکولی آمونیاک و H_2O فرمول مولکولی آب است. با توجه به آن ها به سؤالات پاسخ هید. آ) تعداد اتم های کدام یک بیش تر است؟ (مولکول آب یا آمونیاک) علت انتخاب خود را توضیح دهید. ب) مولکول آمونیاک چند نوع اتم دارد؟ پ) جرم یک اتم به تعداد پروتون و نوترون های آن بستگی دارد با این توصیف کدام مولکول سنگین تر است؟ چرا؟ (اعداد جرمی: N=14 و O=16 و H=1)	۷
۱/۲۵			آزمایشی طراحی کنید که تاثیر گرما را روی حجم هوا نشان دهد.	۸
۰/۷۵			اگر یک لیوان آب را در دمای اتاق قرار دهیم بعد از مدتی متوجه می شویم که مقدار آب در لیوان کم تر شده است، این پدیده را چگونه توجیه می کنید؟	۹
			ادامه سؤالات در صفحه سه	



محل مهر آموزشگاه	سؤالات درس: شیمی وقت آزمون: ۹۵ دقیقه تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۱۰/۱۴ ساعت شروع: ۹:۳۰ صبح تعداد سؤال: ۱۶ پاسخ نامه نیاز ندارد	اداره کل آموزش و پرورش استان کردستان مدیریت آموزش و پرورش شهرستان قروه دبيرستان استعدادهای درخشان فرزانگان دی ۱۴۰۱	دبيرستان استعدادهای درخشان فرزانگان												
بارم	متن سؤال		ردیف												
۰/۵	مشخص کنید کدام یک از خاصیت های زیر شیمیایی و کدام فیزیکی است؟ (آ) انعطاف پذیری: ب) واکنش پذیری		۱۰												
۱	در موارد زیر مشخص کنید کدام ماده به طور مستقیم از طبیعت و کدام ماده پس از انجام تغییرهای فیزیکی و شیمیایی در مواد طبیعی به دست می آید. (آ) نمک خوراکی: ب) فلز طلا: پ) فلز آلومینیوم: ت) شیشه:		۱۱												
۱/۲۵	هر کدام از جمله های قسمت "الف" کدام مرحله از مراحل یک روش علمی ذکر شده در "قسمت ب" را بیان می کند؟	<p>الف</p> <table border="1"> <tbody> <tr> <td>ب</td> <td></td> </tr> <tr> <td>نظریه</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>آزمایش</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>فرضیه(پیش بینی)</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>مشاهده</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>جمع آوری اطلاعات</td> <td>.....</td> </tr> </tbody> </table>	ب		نظریه	آزمایش	فرضیه(پیش بینی)	مشاهده	جمع آوری اطلاعات	۱۲
ب															
نظریه														
آزمایش														
فرضیه(پیش بینی)														
مشاهده														
جمع آوری اطلاعات														
	با توجه به شکل ها به سوالات پاسخ دهید.		۱۳												
۰/۷۵	   	<p>۱</p> <p>۲</p> <p>۳</p> <p>۴</p> <p>(آ) کدام شکل یک ماده ناچالص را نشان می دهد؟ چرا؟</p> <p>(ب) کدام شکل یک عنصر اتمی را نشان می دهد؟</p> <p>(پ) با ذکر دلیل بیان کنید کدام ماده یک ترکیب خالص است؟</p> <p>(ت) کدام شکل می تواند نشان دهنده گاز اکسیژن محبوس شده در یک کپسول اکسیژن باشد؟</p>													
۰/۵															
۰/۷۵															
۰/۵															

نام:

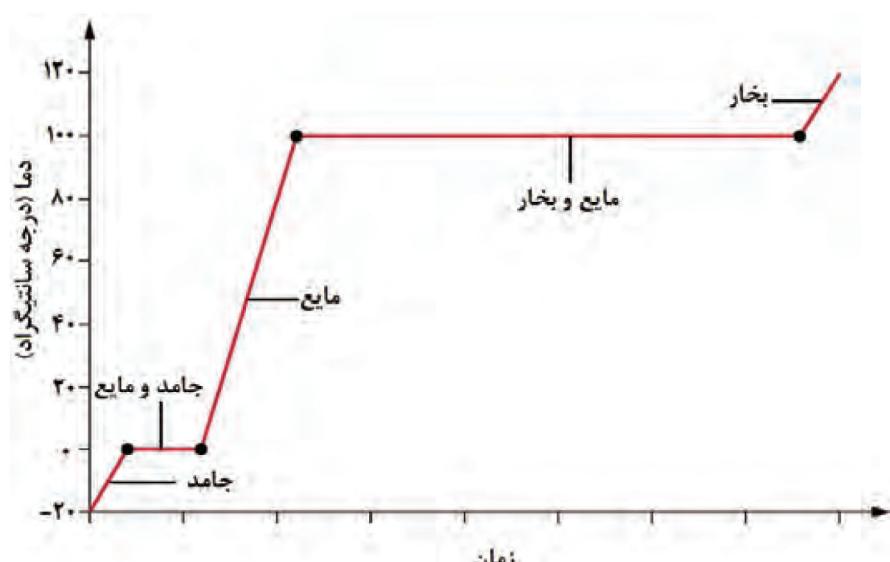
نام خانوادگی:

نام پدر:

پایه: هفتم



اداره کل آموزش و پرورش استان کردستان
مدیریت آموزش و پرورش شهرستان قروه
دبيرستان استعدادهای درخشان فرزانگان
دی ماه ۴۰۱

محل مهر آموزشگاه	سوالات درس: شیمی وقت آزمون: ۹۵ دقیقه تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۱۰/۱۴ ساعت شروع: ۹:۳۰ صبح تعداد سؤال: ۱۶ پاسخ نامه نیاز ندارد	متن سؤال	ردیف
تعداد صفحه: ۴ شماره صفحه: ۴			
بارم			
۲	عدد اتمی عنصر کلر ۱۷ و تفاوت پروتون و نوترون آن ۱ است. تعداد پروتون، الکترون، نوترون و عدد جرمی اتم کلر را مشخص کنید. (با راه حل)		۱۴
۰/۷۵	چگالی آهن $\frac{g}{cm^3}$ ۷.۸ است. اگر یک میخ آهنی به حجم ۴ سانتی متر مکعب داشته باشیم: (الف) جرم آن چقدر است؟ (ب) واحد جرم چیست؟		۱۵
۱	نمودار زیر تغییرات دمایی یک ماده خالص را در اثر گرمای دادن بر حسب زمان نشان می دهد.  با توجه به نمودار به سوالات پاسخ دهی (آ) نقطه جوش این ماده چند درجه سانتیگراد است؟ (ب) در چه گستره دمایی این ماده می تواند مایع باشد؟ (پ) هنگام ذوب شدن این ماده، دما روی چند درجه سانتیگراد ثابت مانده است؟		۱۶
۲۰	جمع بارم	*موفق باشید* طراح: فتحی	