

نام و نام خانوادگی:

مقطع و رشته: هفتم

نام پدر:

شماره داوطلب:

تعداد صفحه سؤال ۳۳ صفحه

جمهوری اسلامی ایران

اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران

اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۱۱ تهران

دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب

آزمون پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۹۸-۱۳۹۷

نام درس: شیمی

نام دبیر: مهسا سراج

تاریخ امتحان: ۱۳۹۷/۱۰/۱۲

ساعت امتحان: ۸ صبح / عصر

مدت امتحان: ۹۰ دقیقه

نمره تجدید نظر به عدد:		نمره به حروف:	نمره به عدد:	نمره به حروف:	محل مهر و امضاء
نام دبیر:		تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	
ردیف	سؤالات	نمره	ردیف	سؤالات	نمره
۱	جاهای خالی را با عبارت های مناسب پر کنید (آ) شکل خالصی از ماده است که دو یا چند نوع اتم دارد. (ب) عنصر به علت بالا در کابل های تلفن و برق استفاده می شود . (پ) ذره های سازنده عنصرهای فلز فقط است. (ت) شیشه را از و سیمان را از می سازند. (ث) شکل خالصی از ماده است که در آن یک نوع مولکول یا اتم وجود دارد. (ج) مقاومتی که یک ماده در برابر پاره شدن از خود نشان می دهد..... نام دارد.	۲	۲	مفاهیم زیر را تعریف کنید. (آ) حجم یک جسم: (ب) آلیاژ: (پ) عنصر: (ت): رسانای جریان الکتریکی:	۲
۳	به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید (آ) حرکت ارتعاشی در کدام حالت فیزیکی مواد غالب است؟ (ب) عدد جرمی عنصری با ۸ الکترون ۸ نوترون و ۸ پروتون را بنویسید.	۲	۳		۲
صفحه ی ۱ از ۳					

	(پ) فولاد از چه فلزاتی تشکیل شده است؟ (ت) علت استفاده آلومینیوم در ساخت هواپیما چیست ؟ (ج) چرا کابل های برق را به صورت خمیده نصب می کند؟ (چ) کاربرد مهم الماس چیست؟ (ح) علت شناور بودن اجسام در آب های شور چیست؟ (خ) تنها عنصر مایع چیست؟	
۳	گزینه صحیح یا غلط را مشخص کنید . (با ذکر دلیل) (آ) جرم یک اتم به جرم الکترون و پروتون آن وابسته است. (ب) همه مواد در طبیعت به سه حالت مایع، جامد و گاز پیدا می شوند. (پ) نماد شیمیایی مانند کلمه و فرمول شیمیایی مانند حروف است. (ث) مواد جامد غیر فلزی کمتر از مواد جامد فلزی در اثر گرما تغییر می یابند. (ج) گوگرد در آب حل می شود. (چ) آئینه یک ماده شفاف است.	۴
۱	شکل ساختاری ذرات سازنده آب، آهن و کلر را باهم مقایسه کنید و ذرات سازنده آن ها را بنویسید.(اتم، مولکول)	۵
۱	۴ مورد از کاربرد های نمک خوراکی را بنویسید.	۶
۱	یک ترکیب مولکولی ۳ اتمی که نا فلز گازی است را مثال بزنید . (با رسم شکل)	۷
۱	تعداد اتم ها و عنصر های ترکیب زیر را مشخص کنید. H_2SO_4 CH_3CH	۸
صفحه ی ۲ از ۳		

۹	آب همراه با نمک ، در دمای بالا تر از آب خالص به بخار تبدیل می شود . علت را توضیح دهید.	۱
۱۰	۳ مورد از ویژگی های مواد را نام ببرید و به دلخواه توضیح دهید.	۱
	موفق باشید	
صفحه ی ۳ از ۳		

جمع بارم : ۱۵ نمره



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۱۱ تهران
دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب
کلید سؤالات پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۹۸-۹۷

نام درس: شیمی هفتم
نام دبیر: مهسا سراج
تاریخ امتحان: ۱۲ / ۱۰ / ۱۳۹۷
ساعت امتحان: ۸:۰۰ صبح / عصر
مدت امتحان: ۹۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	(آ) ترکیب (ب) مس، رسانایی (پ) اتم (ت) ماسه و سنگ آهک (ث) عنصر (ج) انعطاف پذیری	هر مورد ۰,۲۵، نمره
۲	(آ) مقدار فضای اشغال شده توسط یک جسم (ب) محلولی جامد از فلزات که برای بهبود خواص فلزات ساخته می شود (پ) جرم واحد حجم یک ماده چگالی نامیده می شود (ت) مقدار جریان از الکترون ها که در فلزات جاری می شود.	هر مورد ۰,۵، نمره
۳	(آ) جامد (ب) ۱۶ (پ) آهن و کربن (ت) سبک بودن (ج) به علت منقبض شدن در هوای سرد (چ) سختی بسیار بالایی دارد و در برش استفاده می شود (ح) چگالی کمتر (خ) جیوه	هر مورد ۰,۲۵، نمره
۴	(آ) غ (ب) غ (پ) غ (ت) ص (ج) غ (چ) ص	هر مورد ۰,۲۵، نمره
۵	آب : مولکول: دو اتم هیدروژن و یک اتم اکسیژن کلر: مولکولی دو اتمی آهن: اتمی	۱ نمره
۶	صنعت غذا ، هنگام یخ بندان در جاده ها ، سرم سازی ، صنایع تزیینی	هر مورد ۰,۲۵
۷	کربن دی اکسید	۱ نمره با رسم شکل
۸	(آ) سه عنصر و ۷ اتم ۰,۵ نمره (ب) ۳ عنصر و ۶ اتم ۰,۵ نمره	
۹	زیرا وجود ناخالصی موجب افزایش نقطه جوش می شود.	۱ نمره
۱۰	سختی نقطه ذوب رسانایی	۱ نمره
جمع بارم: ۱۵ نمره		نام و نام خانوادگی مصحح : امضاء: