

محل مهر و امضاء	نمره به عدد:	نمره به حروف:	نمره به عدد:	نمره به حروف:
	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
۲	۱	۱	۲	۲
۲	۲	۲	۲	۲
۲	۳	۳	۳	۳

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

۱

۹

۳ مورد از ویژگی های مواد را نام ببرید و به دلخواه توضیح دهید.

۱

۱۰

موفق باشید

صفحه ی ۳ از ۳

جمع بارم : ۱۵ نمره

نیوز

دانشگاه

سامانه اخبار و اطلاع رسانی دانشگاهی



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	هر مورد ۰,۲۵، نمره
۵	آب : مولکول: دو اتم هیدروژن و یک اتم اکسیژن کلر: مولکولی دو اتمی آهن: اتمی	انمره
۶	صنعت غذا ، هنگام یخ بندان در جاده ها ، سرم سازی ، صنایع تزئینی	هر مورد ۰,۲۵، نمره
۷	کربن دی اکسید	انمره 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.	انمره
۱۰	سختی نقطه ذوب رسانایی	انمره
جمع بارم : ۱۵ نمره		نام و نام خانوادگی مصحح : امضاء: