

نام و نام خانوادگی:

نام درس: شیمی

نام کلاس:

## علوی

مؤسسه علمی آموزشی علوی

به نام خالق هستی

پایه تحصیلی: هفتم متوسطه

زمان پیشنهادی: ۵۰ دقیقه

تاریخ برگزاری آزمون: ۱۱/۰۲/۱۴۰۲

ردیف	سوالات شیمی همگام ۴ هفتم متوسطه	بارم
۱	مفلحیم ستون راست را به مقاهیم ستون چپ وصل کنید. (یک کلمه در سمت چپ اضافه است.)	۲ نمره
۱	<p>الف) می‌توان آن را به شکل دلخواه درآورد و لوازم تزئینی ساخت.</p> <p>ب) به صورت بلور زرد رنگ در طبیعت یافت می‌شود.</p> <p>پ) ماده‌ای سه اتمی است.</p> <p>ت) در صنعت هوایپرسازی استفاده می‌شود.</p> <p>۱) کربن دی‌اکسید</p> <p>۲) گوگرد</p> <p>۳) طلا</p> <p>۴) آلومینیوم</p> <p>۵) نمک</p>	
۲	درستی یا نادرستی عبارت‌های زیر را مشخص کنید.	۲ نمره
۲	<p>الف) تعداد الکترون‌ها، پروتون‌ها و نوترون‌ها در اتم‌های مختلف یکسان نیست.</p> <p>ب) سیم آهنی در اثر نیترو خم می‌شود، در نتیجه سیم آهنی انعطاف‌پذیر است.</p> <p>پ) توپ گلی به ته لیوان می‌رود، پس چگالی آن از چگالی آب کمتر است.</p> <p>ت) ذرات سازنده فلز آهن، اتم‌های آهن است.</p>	
۳	گزینه صحیح را انتخاب کنید.	۲ نمره
۳	<p>الف) کدام یک از آلیاژهای زیر از (نیکل + کروم + آهن) تشکیل شده است؟</p> <p>۱) فولاد زنگ نزن      ۲) چدن      ۳) برنج      ۴) گزینه‌های ۲ و ۳</p> <p>ب) در مورد مقایسه چگالی طلا، فولاد، آلومینیوم کدام گزینه درست است؟</p> <p>۱) فولاد &lt; آلومینیوم &gt; طلا      ۲) فولاد &lt; طلا &gt; آلومینیوم      ۳) فولاد &lt; آلومینیوم &gt; طلا      ۴) طلا &lt; فولاد &gt; آلومینیوم</p> <p>پ) آب در طبیعت به سه حالت مایع، جامد و گاز وجود دارد. مهم‌ترین تفاوت بین حالت گاز و مایع آب چیست؟</p> <p>۱) تعداد ذره‌های سازنده آب      ۲) نوع اتم‌های سازنده آب      ۳) جنبش ذرات و فاصله ذرات آب (در دماهای یکسان)</p> <p>ت) شکل زیر کدام گزینه را نشان می‌دهد؟</p> 	
۳	<p>۱) عنصر اتم</p> <p>۲) عنصر مولکول</p> <p>۳) ترکیب</p> <p>۴) گزینه ۱ و ۲</p>	

نام و نام خانوادگی:

نام درس: شیمی

نام کلاس:

## علوی

مؤسسه علمی آموزشی علوی

به نام خالق هستی

پایه تحصیلی: هفتم متوسطه

زمان پیشنهادی: ۵۰ دقیقه

تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۲/۰۲/۱۱

۲/۵ نمره	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید.</p> <p>الف) در ساختن یک وسیله، علاوه بر ویژگی‌های ..... مواد، قیمت و ..... آنها هم در انتخاب ..... اهمیت دارد.</p> <p>ب) گاز متان از دو نوع اتم ..... و ..... ساخته شده است.</p> <p>پ) افزودن مقداری آهک به گل سبب ..... استحکام آن می‌شود.</p>	۴
۳ نمره	<p>مفاهیم زیر را تعریف کنید.</p> <p>الف) خاصیت انعطاف‌پذیری ماده:</p> <p>ب) خاصیت سختی ماده:</p>	۵
۲/۵ نمره	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) آلیاژ چدن از ترکیب کدام دو عنصر تولید می‌شود؟</p> <p>ب) دو نمونه از کاربردهای مواد هوشمند را بنویسید.</p> <p>پ) بین دو ماده گاز اکسیژن و آب، کدامیک به راحتی متراکم می‌شود؟</p>	۶
۳ نمره	<p>با توجه به شکل زیر به سوالات پاسخ دهید.</p>  <p>الف) شکل چه خاصیتی از فلزهای رانشان می‌دهد؟</p> <p>ب) این خاصیت را با توجه به ساختار اتمی فلزات توضیح دهید.</p>	۷

نام و نام خانوادگی:

نام درس: شیمی

نام کلاس:

## علوی

مؤسسه علمی آموزشی علوی

به نام خالق هستی

پایه تحصیلی: هفتم متوسطه

زمان پیشنهادی: ۵ دقیقه

تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۲/۰۲/۱۱

۲ نمره	<p>دلیل استفاده از مواد زیر چیست؟ (دلایل خود را از داخل پرانتز انتخاب نمایید.)</p> <p>«ارزان بودن - شفافیت بالا - چکش خواری بسیار زیاد - چگالی کم - انعطاف‌بزیری،</p> <p>لف) آهن: (ب) آلومینیم:</p> <p>پ) طلا: (ت) لاستیک تایر اتومبیل:</p>	۸
۳ نمره	<p>به سوالات زیر پاسخ دهید.</p> <p>لف) آلیاژ فلزات به چه صورتی انجام می‌شود؟</p> <p>ب) مواد مایع چه ویژگی‌هایی دارند؟ توضیح دهید.</p>	۹