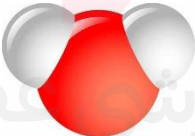
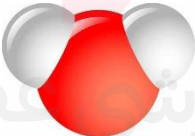
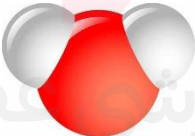
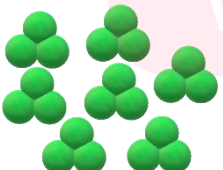

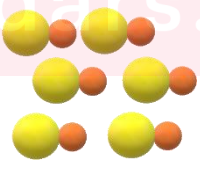
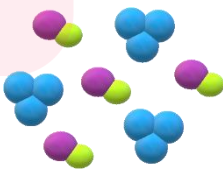
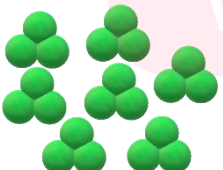

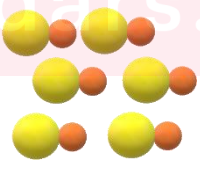
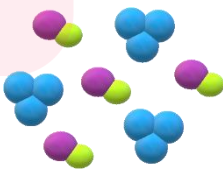
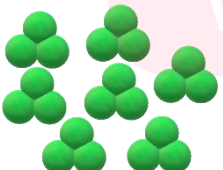

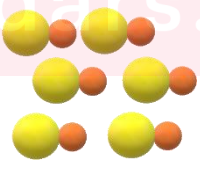
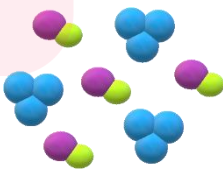


نام درس: شیمی
 نام دبیر: پریسا دهقانی
 تاریخ امتحان: ۱۰ / ۰۵
 ساعت امتحان: ۹ صبح
 مدت امتحان: ۵۰ دقیقه

آزمون پایان ترم نوبت اول


نام و نام خانوادگی:
 مقطع و رشته: هفتم
 نام پدر:
 شماره داوطلب:
 تعداد صفحه سؤال: ۲ صفحه

محل مهر و امضا: مدیر	نمره به عدد:	نمره به حروف:								
	نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:								
نام دبیر:	نام دبیر:	تاریخ و امضا:								
تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:								
۵ نمره	سؤالات									
۱	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید:</p> <p>۱- مشاهده به چه معناست؟</p> <p>۲- فرضیه چیست؟</p> <p>۳- مهم ترین نکته در علم چیست؟</p> <p>۴- واژه اتم به چه معناست؟</p> <p>۵- فناوری یعنی چه؟</p> <p>۶- تفاوت مشاهده مستقیم و غیر مستقیم چیست؟</p> <p>۷- ارائه نمودار مربوط به کدام مرحله از مراحل حل مسئله است؟</p> <p>۸- مولکول چگونه بوجود می آید؟</p> <p>۹- دو فرآیند گرماگیر و دو فرآیند گرماده نام ببرید.</p>									
۲ نمره	<p>نوع هر مولکول را زیر آن بنویسید.</p> <table border="1"> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table>									
										
۲ نمره	<p>نوع هر ماده را زیر آن بنویسید.</p> <table border="1"> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> </table>					
										
.....							
صفحه ۱ از ۲										

۴	در هر مولکول چند نوع اتم و از هر اتم چه تعداد وجود دارد؟
۱ نمره	SiO_2 PCl_3

۵	با توجه به نماد عنصر داده شده جدول را پر کنید.
۱,۵ نمره	$^{27}_{13}Al^{3+}$
	عدد اتمی
	عدد جرمی
	تعداد پروتون
	تعداد نوترون
	تعداد الکترون
	بار الکتریکی

۶	نام هر فرآیند را به تعریف آن وصل کنید.														
۱,۵ نمره	<table border="1"> <thead> <tr> <th>تعریف فرآیند</th> <th>نام فرآیند</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>تبدیل مایع به گاز</td> <td>ذوب</td> </tr> <tr> <td>تبدیل مایع به جامد</td> <td>تقطیر یا میعان</td> </tr> <tr> <td>تبدیل جامد به گاز</td> <td>تصعید</td> </tr> <tr> <td>تبدیل جامد به مایع</td> <td>تبخیر</td> </tr> <tr> <td>تبدیل گاز به مایع</td> <td>چگالش</td> </tr> <tr> <td>تبدیل گاز به جامد</td> <td>انجماد</td> </tr> </tbody> </table>	تعریف فرآیند	نام فرآیند	تبدیل مایع به گاز	ذوب	تبدیل مایع به جامد	تقطیر یا میعان	تبدیل جامد به گاز	تصعید	تبدیل جامد به مایع	تبخیر	تبدیل گاز به مایع	چگالش	تبدیل گاز به جامد	انجماد
تعریف فرآیند	نام فرآیند														
تبدیل مایع به گاز	ذوب														
تبدیل مایع به جامد	تقطیر یا میعان														
تبدیل جامد به گاز	تصعید														
تبدیل جامد به مایع	تبخیر														
تبدیل گاز به مایع	چگالش														
تبدیل گاز به جامد	انجماد														

۷	با توجه به شکل زیر به سوالات داده شده پاسخ دهید.
۱ نمره	 <p>۱ ظرف ۲ ظرف</p> <ol style="list-style-type: none"> ۱- انرژی جنبشی مولکول‌های گاز در کدام ظرف بیشتر است؟ ۲- چگالی گاز موجود در کدام ظرف بیشتر است؟ ۳- تعداد برخورد مولکول‌های گاز در کدام ظرف بیشتر است؟ ۴- فاصله بین مولکول‌های گاز در کدام ظرف بیشتر است؟

۸	آزمایشی طراحی کنید تا بتوان به وجود مولکول‌های بخار آب در اتاق به روش مشاهده غیر مستقیم پی برد.
۱ نمره	



نام درس: شیمی هفتم
 نام دبیر: پریسا دهقانی
 تاریخ امتحان: ۱۰/۰۵
 ساعت امتحان: ۹ صبح
 مدت امتحان: ۵۰ دقیقه

کلید سؤالات ترم نوبت اول

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر														
۱	۱- استفاده از حواس ۵ گانه ۲- حدس نزدیک به واقعیت/پاسخ احتمالی به یک پرسش/حدس بر مبنای شواهد موجود ۳- سوال پرسیدن و تلاش برای یافتن جواب ۴- تجزیه ناپذیر ۵- تبدیل علم به عمل ۶- در مشاهده غیر مستقیم ما اثر چیزی را میبینیم نه خودش را ۷- مرحله ۵: بررسی نتایج آزمایش ۸- از به هم پیوستن اتم ها ۹- گرماگیر: ذوب-تبخیر-تصعید/ گرماده: انجماد-تقطیر یا میعان-چگالش یا تبرید															
۲	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>چند اتمی با اتمهای یکسان</td> <td>چند اتمی با اتمهای متفاوت</td> <td>دو اتمی با اتمهای متفاوت</td> <td>دو اتمی با اتمهای یکسان</td> </tr> </table>					چند اتمی با اتمهای یکسان	چند اتمی با اتمهای متفاوت	دو اتمی با اتمهای متفاوت	دو اتمی با اتمهای یکسان							
																
چند اتمی با اتمهای یکسان	چند اتمی با اتمهای متفاوت	دو اتمی با اتمهای متفاوت	دو اتمی با اتمهای یکسان													
۳	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>عنصر نافلز</td> <td>عنصر فلز</td> <td>ترکیب</td> <td>مخلوط</td> </tr> </table>					عنصر نافلز	عنصر فلز	ترکیب	مخلوط							
																
عنصر نافلز	عنصر فلز	ترکیب	مخلوط													
۴	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td rowspan="2">SiO_2</td> <td>Si</td> <td>۱</td> <td rowspan="2">PCl_3</td> <td>P</td> <td>۱</td> </tr> <tr> <td>Si</td> <td>۲</td> <td>Cl</td> <td>۳</td> </tr> </table>	SiO_2	Si	۱	PCl_3	P	۱	Si	۲	Cl	۳					
SiO_2	Si		۱	PCl_3		P	۱									
	Si	۲	Cl		۳											
۵	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td colspan="2">${}_{13}^{27}Al^{3+}$</td> </tr> <tr> <td>عدد اتمی</td> <td>۱۳</td> </tr> <tr> <td>عدد جرمی</td> <td>۲۷</td> </tr> <tr> <td>تعداد پروتون</td> <td>۱۳</td> </tr> <tr> <td>تعداد نوترون</td> <td>$۲۷-۱۳=۱۴$</td> </tr> <tr> <td>تعداد الکترون</td> <td>$۱۳-۳=۱۰$</td> </tr> <tr> <td>بار الکتریکی</td> <td>مثبت-کاتیون</td> </tr> </table>	${}_{13}^{27}Al^{3+}$		عدد اتمی	۱۳	عدد جرمی	۲۷	تعداد پروتون	۱۳	تعداد نوترون	$۲۷-۱۳=۱۴$	تعداد الکترون	$۱۳-۳=۱۰$	بار الکتریکی	مثبت-کاتیون	
${}_{13}^{27}Al^{3+}$																
عدد اتمی	۱۳															
عدد جرمی	۲۷															
تعداد پروتون	۱۳															
تعداد نوترون	$۲۷-۱۳=۱۴$															
تعداد الکترون	$۱۳-۳=۱۰$															
بار الکتریکی	مثبت-کاتیون															

تعریف فرآیند	نام فرآیند	
تبدیل جامد به مایع	ذوب	۶
تبدیل گاز به مایع	تقطیر یا میعان	
تبدیل جامد به گاز	تصعید	
تبدیل مایع به گاز	تبخیر	
تبدیل گاز به جامد	چگالش	
تبدیل مایع به جامد	انجماد	
		۱ - ۲
		۲ - ۳
		۲ - ۴
یک لیوان سرد در فضای اتاق می گذاریم و بخار آب موجود در هوای اتاق در مجاورت لیوان سرد شده و تبدیل به مایع می شود و ما از دیدن اثر وجود بخار آب به وجود آن پی می بریم		۸

مای دررس

گروه آموزشی عصر

www.my-dars.ir