

ردیف	نمونه سوالات شیمی پایه نهم	بارم										
۱	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید.</p> <p>۱- مواد پلاستیکی خیلی دیر تجزیه می شوند و سوزاندن آن ها ----- تولید می کند.</p> <p>۲- ----- را به زمین های کشاورزی تزریق می کنند تا گیاهان بهتر رشد کنند.</p> <p>۳) از ترکیب ----- در ساخت باتری اتومبیل و چرم سازی استفاده می شود.</p> <p>۴) مایع سفیدکننده به دلیل داشتن عنصر ----- در ساختمان مولکولی خود، باعث گندزدایی و ضد عفونی شدن می شود.</p> <p>۵) در تشکیل یک ترکیب یونی، ----- الکترون از دست می دهد و به ----- تبدیل می شود و ----- الکترون می گیرد و به ----- تبدیل می شود.</p>	۲										
۲	<p>درستی و نادرستی عبارات زیر را با علامت ص و غ مشخص کنید. (علت نادرستی ذکر شود)</p> <p>۱- بیشتر عناصرها در طبیعت به حالت آزاد (عنصری) یافت می شوند.</p> <p>۲- وجود بعضی از باکتری ها در خاک باعث برقراری چرخه نیتروژن می شوند.</p> <p>۳- عناصر کلسیم و سدیم در تنظیم فعالیت قلب نقش دارند.</p> <p>۴- ترکیب NaH می تواند یک ترکیب یونی باشد.</p> <p>۵- در ترکیب شیمیایی سولفوریک اسید، علاوه بر اکسیژن، هیدروژن و نیتروژن نیز وجود دارد.</p>	۲										
۳	چرا ترکیبات یونی در حالت جامد نمی توانند رسانا باشند؟	۰/۵										
۴	عناصر A و B از گروههای اصلی جدول تناوبی، در ترکیب با اکسیژن (اتم اکسیژن دارای عدد اتمی ۸ می باشد)، ترکیبات A_2O_3 و BO را به وجود می آورند این دو عنصر A و B به ترتیب در کدام گروه از جدول قرار دارند؟ (با ذکر علت)	۰/۷۵										
۵	در جدول زیر در ستون A تعدادی از عناصر و در ستون B کاربرد آن ها آورده شده است. (آن ها را به یک دیگر وصل کنید)؟	۰/۷۵										
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>ستون A</th> <th>ستون B</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>کربن</td> <td>ساخت مواد منفجره</td> </tr> <tr> <td>فسفر</td> <td>ساخت مغز مداد</td> </tr> <tr> <td>آمونیاک</td> <td>ساخت کبریت</td> </tr> </tbody> </table>	ستون A	ستون B	کربن	ساخت مواد منفجره	فسفر	ساخت مغز مداد	آمونیاک	ساخت کبریت			
ستون A	ستون B											
کربن	ساخت مواد منفجره											
فسفر	ساخت مغز مداد											
آمونیاک	ساخت کبریت											
۶	<p>اتم A، سه برابر تعداد نوترونهای 4He ، پروتون دارد. اگر نسبت پروتون های اتم A به عدد جرمی آن $\frac{1}{2}$ باشد، عدد جرمی اتم A چند است؟</p> <p>- اتم A چند نوترون دارد؟</p> <p>- اتم A به کدام گروه جدول تناوبی تعلق دارد؟ (با رسم مدل اتمی بور)</p>	۱										
۷	<p>جدول را کامل کنید؟</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>نام ترکیب یونی</th> <th>فرمول شیمیایی ترکیب یونی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>روی اکسید</td> <td>-----</td> </tr> <tr> <td>-----</td> <td>Fe_2O_3</td> </tr> <tr> <td>پتاسیم سولفات</td> <td>-----</td> </tr> <tr> <td>-----</td> <td>cas</td> </tr> </tbody> </table>	نام ترکیب یونی	فرمول شیمیایی ترکیب یونی	روی اکسید	-----	-----	Fe_2O_3	پتاسیم سولفات	-----	-----	cas	۱
نام ترکیب یونی	فرمول شیمیایی ترکیب یونی											
روی اکسید	-----											
-----	Fe_2O_3											
پتاسیم سولفات	-----											
-----	cas											
۸	<p>درون سه لوله آزمایش مقداری هیدروکلریک اسید می ریزیم، قطعه کوچکی از فلزات آهن، منیزیم، مس را به صورت جداگانه درون لوله های آزمایش قرار می دهیم، شکل های مقابل نحوه انجام این آزمایش را نشان می دهد</p> <p>- در هر کدام از لوله های آزمایش، کدام یک از فلزات قرار داده شده است؟ علت را ذکر کنید.</p> <p>- اگر در لوله آزمایش (۲) از پودر فلز استفاده می شد نتیجه آزمایش چگونه تغییر می کرد؟ ذکر علت</p> <p>- اگر این فلزات را در مجاورت هوا قرار دهیم کدام یک مدت زمان بیشتری پایدار باقی می ماند؟ ذکر علت</p>	۲										