

بارم	نمونه سوال امتحانی – فصل سوم	www.shimizendegi.blog.ir	به نام خالق شیمی
پ ۲/۵	<p>۱- جاهای خالی را با کلمه ی مناسب پر کنید.</p> <ul style="list-style-type: none"> - با در کنار هم قرار گرفتن بار های و آنها نسبت به هم شبکه ی بلور فرو میریزد. - از واکنش سدیم به حالت و گاز کلر ، مادی سفید رنگی به حالت به جای میماند. - رسانایی یعنی: در گذشته از نمک های گلوبر و افسوم برای مورد استفاده قرار میگیرد. - در فرمول تجربی و یونها مشخص میشود. - هرچه انرژی شبکه بیشتر باشد ، شعاع اتمی است. 		
۳	<p>۲- جملات صحیح و غلط را مشخص کرده و جملات غلط را کاملاً بازنویسی کنید.</p> <ul style="list-style-type: none"> - همه ی گاز های نجیب از قاعده ی اوکتت پیروی میکند. - ضربه زدن به جامدهای بلوری بعلت کم بودن استحکام پیوند یونی باعث خرد شدن آن میشود. - ترکیب یونی خنثی است ؛ یعنی تعداد کاتیون و آنیون در آن برابر است. 		
۲	<p>۳- سوالات تستی</p> <ul style="list-style-type: none"> - کدام روند درمورد شبکه بلور ترکیب های داده شده صحیح است؟ (سراسری ۱۳۹۰) الف) $Fe_2O_3 > FeO > FeCl_2$ ب) $AlF_3 > Al_2O_3 > MgO$ ج) $Fe_2O_3 > FeCl_2 > FeO$ د) $MgO > Na_2O > MgF_2$ - اگر انرژی شبکه بلور ACl بیش از BCl و A و B همگروه باشند ، کدام مورد صحیح است؟ الف) الکترونگاتیوی: $B < A$ ب) شعاع: $B < A$ ج) $B^+ > A^+$ د) دمای ذوب: $BCl > ACl$ 		

	<p>- مقدار انرژی شبکه ی بلور کدامیک کمتر است؟ الف) لیتیم فلوئورید ب) سدیم فلوئورید ج) منیزیم فلوئورید د) آلومنیوم فلوئورید</p> <p>- فاصله ی بین یونهای سدیم در بلور سدیم کلرید برابر ۵۶۶pm است. شعاع یون Na^{+} ۵۶/۴ درصد شعاع یون Cl^{-} است. شعاع یون سدیم چیست؟ الف) ۱۸۱pm ب) ۲۰۴pm ج) ۱۰۲pm د) ۳۶۲pm</p>																
۱,۵	<p>۴- استفاده ی ارتش آلمان از نمک های متبلور را چه بود؟ نام آن نمک چیست؟</p>																
۴	<p>۵- جدول را کامل کنید.</p> <table border="1" data-bbox="474 1024 1226 1516"> <tr> <td></td> <td>$Al_2(SO_4)_2$</td> </tr> <tr> <td>لیتیم کربنات</td> <td></td> </tr> <tr> <td>سدیم سیلیکات</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>H_2SO_4</td> </tr> <tr> <td>مس ا پر کلرات</td> <td></td> </tr> <tr> <td>سدیم بی کربنات</td> <td></td> </tr> <tr> <td>آب اکسیژنه</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>KOH</td> </tr> </table>		$Al_2(SO_4)_2$	لیتیم کربنات		سدیم سیلیکات			H_2SO_4	مس ا پر کلرات		سدیم بی کربنات		آب اکسیژنه			KOH
	$Al_2(SO_4)_2$																
لیتیم کربنات																	
سدیم سیلیکات																	
	H_2SO_4																
مس ا پر کلرات																	
سدیم بی کربنات																	
آب اکسیژنه																	
	KOH																
۱,۵	<p>۶- در مورد ترکیب یونی CaO به پرسش های زیر پاسخ دهید. - تعداد الکترونهای کاتیون این ترکیب با $m_i=0$:</p>																

	<p>- نقطه ی جوش CaO بیشتر است یا KBr ؟ چرا؟</p>		
۱,۵	<p>۷- وصل کنید. (یک جواب اضافی است)</p> <table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="text-align: center; vertical-align: top;"> <p>ب</p> <p>مس اکسید</p> <p>انرژی شبکه</p> <p>۶</p> <p>گرد مانند</p> <p>فرمول تجربی</p> <p>۷</p> <p>فرمول ساختاری</p> </td> <td style="text-align: center; vertical-align: top;"> <p>الف</p> <p>عدد کوئوردیناسیون NaCl</p> <p>خواص جامد یونی</p> <p>نام CuO</p> <p>شبکه بلور</p> <p>نمک بی آب</p> <p>کامل ترین فرمول شیمیایی</p> </td> </tr> </table>	<p>ب</p> <p>مس اکسید</p> <p>انرژی شبکه</p> <p>۶</p> <p>گرد مانند</p> <p>فرمول تجربی</p> <p>۷</p> <p>فرمول ساختاری</p>	<p>الف</p> <p>عدد کوئوردیناسیون NaCl</p> <p>خواص جامد یونی</p> <p>نام CuO</p> <p>شبکه بلور</p> <p>نمک بی آب</p> <p>کامل ترین فرمول شیمیایی</p>
<p>ب</p> <p>مس اکسید</p> <p>انرژی شبکه</p> <p>۶</p> <p>گرد مانند</p> <p>فرمول تجربی</p> <p>۷</p> <p>فرمول ساختاری</p>	<p>الف</p> <p>عدد کوئوردیناسیون NaCl</p> <p>خواص جامد یونی</p> <p>نام CuO</p> <p>شبکه بلور</p> <p>نمک بی آب</p> <p>کامل ترین فرمول شیمیایی</p>		
۴	<p>۸- مسائل:</p> <p>- در ۱۲,۵ گرم $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ چند مول H_2O موجود است؟</p>		

	<p>- اگر بدانیم ۵۶٪ جرم بلور سدیم سولفات متبلور را آب تشکیل داده باشد ، تعداد آب تبلور آن کدام است ؟</p>
۲۰	موفق باشید !

طراح مهدی کلهر