

محل مهر مدرسه		سال تحصیلی ۹۸-۹۹	آزمون درس: شیمی و زمین پایه: هشتم	باسمه تعالی																
		تاریخ: ۹۹/۰۳/۰۶ ساعت: ۱۰:۰۰ مدت آزمون: ۸۰ دقیقه	اداره آموزش و پرورش شهرستان درگز دیبرستان علامه شهرستانی	نام: نام خانوادگی: نام دبیر: خانم حاجی زاده																
بارم	سوالات			ردیف																
۳	<p>- جاهای خالی را با کلمه مناسب کامل کنید. موادی که PH آنها بیشتر از ۷ است خاصیت دارند. (بازی، اسیدی) کاغذ صافی یکی از ابزارهای جدا کردن مخلوط‌های ناهمگن است. (جامد در مایع، مایع در مایع) به موادی که شروع کننده یک تغییر شیمیایی هستند می‌گویند. (فرآورده، واکنش دهنده) عدد اتمی عنصرها در سمت (چپ، راست) و (بالا، پایین) نشانه شیمیایی آن می‌نویسند. عامل اصلی ایجاد هوازگی فیزیکی در انجماد آب ناشی از آن می‌باشد. (افزایش حجم، افزایش جرم)</p>			۱																
۱	- حلال را تعریف کنید. معروف‌ترین حلال چه نام دارد؟			۲																
۱	- مخلوط آب و نفت را درون قیف دکانتور می‌ریزیم، اگر شیر را باز کنیم اول کدام مایع خارج می‌شود؟ علت را ذکر کنید.			۳																
۱	- دو راه آزاد شدن انرژی شیمیایی را نام ببرید و برای هر یک مثالی بزنید.			۴																
۲	H_2SO_4 C_2H_5OH	$(CH_3)_3CCl$ HCN	- نوع و تعداد اتم‌ها را در مولکول زیر تعیین کنید.	۵																
۱	- تعداد الکترون‌های یون A^{2+} با عدد اتمی a و عدد جرمی $2a+2$ را حساب کنید.			۶																
۲	<p>- جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>ماده</th> <th>فلز / نافلز</th> <th>نام گروه</th> <th>نماد شیمیایی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>فلوئور</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>کلسیم</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>ژرمانیم</td> <td>شبه فلز</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>			ماده	فلز / نافلز	نام گروه	نماد شیمیایی	فلوئور				کلسیم				ژرمانیم	شبه فلز			۷
ماده	فلز / نافلز	نام گروه	نماد شیمیایی																	
فلوئور																				
کلسیم																				
ژرمانیم	شبه فلز																			
۱	- فراوانی کانی‌ها به چه عواملی بستگی دارد؟			۸																

۱	۹	- سنگ‌های ریولیت و کنگلومرا جز کدام گروه سنگ‌ها هستند؟												
۱	۱۰	- چگونه آب باران می‌تواند عاملی برای هوازگی شیمیایی در سنگ‌های آهکی باشد؟												
۱	۱۱	- با توجه به چرخه سنگ‌هاهای خالی را کامل نمائید. سنگ آذرین بیرونی $\xrightarrow{\dots\dots\dots}$ ماگما $\xrightarrow{\text{سنگی شدگی}}$ رسوبات												
۳	۱۲	- جدول زیر را کامل کنید. <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>نوع سنگ</th> <th>نحوه تشکیل</th> <th>مثال</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td>از سرد شدن و انجماد مواد مذاب حاصل می‌شوند.</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td>ماسه سنگ</td> </tr> <tr> <td>دگرگونی</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	نوع سنگ	نحوه تشکیل	مثال		از سرد شدن و انجماد مواد مذاب حاصل می‌شوند.				ماسه سنگ	دگرگونی		
نوع سنگ	نحوه تشکیل	مثال												
	از سرد شدن و انجماد مواد مذاب حاصل می‌شوند.													
		ماسه سنگ												
دگرگونی														
۲	۱۳	- جدول زیر را کامل کنید. <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>نام کانی</th> <th>فلوئوریت</th> <th>مغز مداد</th> <th>جواهر سازی</th> <th>کوارتز</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>کاربرد</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	نام کانی	فلوئوریت	مغز مداد	جواهر سازی	کوارتز	کاربرد						
نام کانی	فلوئوریت	مغز مداد	جواهر سازی	کوارتز										
کاربرد														

شاد و مانا باشید

باسمه تعالی		آزمون درس: شیمی و زمین پایه: هشتم	سال تحصیلی ۹۹-۹۸	محل مهر مدرسه																
نام: نام خانوادگی: نام دبیر: خانم حاجی زاده		اداره آموزش و پرورش شهرستان درگز دبیرستان علامه شهرستانی	تاریخ: ۹۹/۰۳/۰۶ ساعت: ۱۰:۰۰ مدت آزمون: ۸۰ دقیقه																	
ردیف	پاسخ			بارم																
۱	موادی که PH آنها بیشتر از ۷ است خاصیت دارند. (بازی، اسیدی) کاغذ صافی یکی از ابزارهای جدا کردن مخلوط‌های ناهمگن است. (جامد در مایع، مایع در مایع) به موادی که شروع کننده یک تغییر شیمیایی هستند می‌گویند. (فرآورده، واکنش دهنده) عدد اتمی عنصرها در سمت (چپ، راست) و (بالا، پایین) نشانه شیمیایی آن می‌نویسند. عامل اصلی ایجاد هوازدگی فیزیکی در انجماد آب ناشی از آن می‌باشد. (افزایش حجم، افزایش جرم)			۳																
۲	حلال ماده‌ای است که جز دیگر را در خود حل می‌کند - آب			۱																
۳	آب - چون چگالی نفت از آب کمتر است و روی آب قرار می‌گیرد و همچنین اساس جداسازی در قیف دکانتور اختلاف چگالی آب است.			۱																
۴	تبدیل انرژی شیمیایی به الکتریکی با قرار دادن آهن و مس در اسید - تبدیل انرژی شیمیایی به نور و گرما با سوختن چوب			۱																
۵	۳ عنصر - ۱۴ اتم	$(CH_3)_3CCl$	۳ عنصر - ۷ اتم	H_2SO_4																
۶	۳ عنصر - ۳ اتم	HCN	۳ عنصر - ۹ اتم	C_2H_5																
۶	عدد اتمی بیانگر تعداد پروتون‌هاست. با توجه به بار یون تعداد الکترون‌ها دو واحد از پروتون‌ها کمتر است. یعنی: $e = p - 2$			۱																
۷	<table border="1"> <thead> <tr> <th>ماده</th> <th>فلز / نافلز</th> <th>نام گروه</th> <th>نماد شیمیایی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>فلوئور</td> <td>نافلز</td> <td>هالوژن</td> <td>F</td> </tr> <tr> <td>کلسیم</td> <td>فلز</td> <td>قلیایی خاکی</td> <td>Ca</td> </tr> <tr> <td>ژرمانیم</td> <td>شبه فلز</td> <td>گروه ۱۴</td> <td>Ge</td> </tr> </tbody> </table>				ماده	فلز / نافلز	نام گروه	نماد شیمیایی	فلوئور	نافلز	هالوژن	F	کلسیم	فلز	قلیایی خاکی	Ca	ژرمانیم	شبه فلز	گروه ۱۴	Ge
ماده	فلز / نافلز	نام گروه	نماد شیمیایی																	
فلوئور	نافلز	هالوژن	F																	
کلسیم	فلز	قلیایی خاکی	Ca																	
ژرمانیم	شبه فلز	گروه ۱۴	Ge																	
۸	شرایط تشکیل کانی - مقدار مقاومت آنها در مقابل فرسایش			۱																
۹	آذرین - رسوبی			۱																
۱۰	آب باران در ترکیب با دی اکسید کربن و دی اکسید سولفور در هوا خاصیت اسیدی پیدا کرده و هنگام نفوذ به آب‌های آهکی باعث انحلال آنها می‌شود.			۱																
۱۱	سنگ آذرین بیرونی $\xrightarrow{\text{انجماد}}$ ماگما $\xrightarrow{\text{سنگی شدگی}}$ رسوبات			۱																

۳	نوع سنگ	نحوه تشکیل	مثال		
	آذرین	از سرد شدن و انجماد مواد مذاب حاصل می شوند.	گرانیت		
	رسوبی	در اثر فرسایش و حمل رسوبات به داخل محیط رسوبی و رسوب گذاری و فشردگی ایجاد می شود.	ماسه سنگ		
	دگرگونی	در اثر حرارت و فشار از سنگ های دیگر حاصل می شود.	سنگ مرمر		
۲	نام کانی	فلوئوریت	گرافیت	یاقوت	کوارتز
	کاربرد	تهیه خمیر دندان	مغز مداد	جواهر سازی	ساخت وسایل الکترونیکی