

تاریخ امتحان: ۰۰/۰۲/۲۹ ساعت شروع امتحان: ۱۱:۳۰ صبح مدت امتحان: ۹۰ دقیقه تعداد صفحه: ۳	بسمه تعالی سال ۱۴۰۰ (سال تولید، پشتیبانی ها و مانع زدایی ها) وزارت آموزش و پرورش اداره کل آموزش و پرورش استان آذربایجان غربی مدیریت آموزش و پرورش شهرستان نقده دبیرستان شاهد طیبه	سوالات امتحان درس: شیمی ۲ پایه: یازدهم رشته: علوم تجربی نام و نام خانوادگی: نوبت امتحانی: نیم سال دوم
--	--	---

بارم	سوال	ردیف																														
۱/۷۵	جاهای خالی را با کلمه های مناسب کامل کنید. الف) در کشاورزی از گاز به عنوان عمل آورنده استفاده می شود. ب) یکی از معروف ترین پلی آمیدها است از این پلیمر در تهیه ی تایر اتومبیل، جلیقه های ضد گلوله و غیره استفاده می شود. پ) پلی اتن شاخه دار را پلی اتن و پلی اتن بدون شاخه را پلی اتن می نامند. ت) گرانیوی $C_x H_{18}$ از $C_{11} H_{22}$ است. ث) خصلت فلزی در یک گروه از بالا به پایین می یابد و در یک دوره از چپ به راست می یابد.	۱																														
۰/۷۵	هریک از عبارات های زیر به کدام عامل موثر بر سرعت اشاره دارد؟ الف) تراشه های چوب سریع تر از تکه های چوب در هوا می سوزد. ب) فلزهای قلیایی سدیم و پتاسیم در شرایط یکسان با آب سرد به شدت واکنش می دهند اما سرعت واکنش آن ها متفاوت است. پ) واکنش سوختن قند آغشته به خاک باغچه سریع تر است.	۲																														
۱/۵	دو لیوان آب، دمای هر دو $80^{\circ}C$ ، یکی به حجم ۳۵۰ میلی لیتر (لیوان ۱) و دیگری به حجم ۱۵۰ میلی لیتر (لیوان ۲) وجود دارد. در شرایط یکسان: الف) میانگین تندی مولکول های آب را در دو لیوان با ذکر دلیل مقایسه کنید. ب) انرژی گرمایی آب موجود در دو لیوان را با ذکر دلیل مقایسه کنید. پ) ظرفیت گرمایی ویژه ی آب موجود در دو لیوان را با ذکر دلیل مقایسه کنید.	۳																														
۱/۵	هریک از جفت مواد داده شده را در مورد خواسته شده با یکدیگر بدون ذکر علت و با گذاشتن علامت < یا > درون مربع مقایسه کنید. <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 30%;">(از نظر شعاع اتمی)</td> <td style="width: 10%;">^{12}Mg</td> <td style="width: 10%;"><input type="checkbox"/></td> <td style="width: 10%;">^{16}S</td> <td style="width: 30%;">الف)</td> </tr> <tr> <td>(از نظر سادگی استخراج از ترکیب ها)</td> <td>^{22}Ti</td> <td><input type="checkbox"/></td> <td>^{11}Na</td> <td>ب)</td> </tr> <tr> <td>(از نظر دشواری تأمین شرایط نگهداری)</td> <td>^{20}Ca</td> <td><input type="checkbox"/></td> <td>^{30}Zn</td> <td>پ)</td> </tr> <tr> <td>(از نظر نقطه ی جوش)</td> <td>$C_7 H_{16}$</td> <td><input type="checkbox"/></td> <td>$C_{11} H_{22}$</td> <td>ت)</td> </tr> <tr> <td>(از نظر فعالیت شیمیایی)</td> <td>^{19}K</td> <td><input type="checkbox"/></td> <td>7Li</td> <td>ث)</td> </tr> <tr> <td>(از نظر فعالیت شیمیایی)</td> <td>^{35}Br</td> <td><input type="checkbox"/></td> <td>^{35}Cl</td> <td>ج)</td> </tr> </table>	(از نظر شعاع اتمی)	^{12}Mg	<input type="checkbox"/>	^{16}S	الف)	(از نظر سادگی استخراج از ترکیب ها)	^{22}Ti	<input type="checkbox"/>	^{11}Na	ب)	(از نظر دشواری تأمین شرایط نگهداری)	^{20}Ca	<input type="checkbox"/>	^{30}Zn	پ)	(از نظر نقطه ی جوش)	$C_7 H_{16}$	<input type="checkbox"/>	$C_{11} H_{22}$	ت)	(از نظر فعالیت شیمیایی)	^{19}K	<input type="checkbox"/>	7Li	ث)	(از نظر فعالیت شیمیایی)	^{35}Br	<input type="checkbox"/>	^{35}Cl	ج)	۴
(از نظر شعاع اتمی)	^{12}Mg	<input type="checkbox"/>	^{16}S	الف)																												
(از نظر سادگی استخراج از ترکیب ها)	^{22}Ti	<input type="checkbox"/>	^{11}Na	ب)																												
(از نظر دشواری تأمین شرایط نگهداری)	^{20}Ca	<input type="checkbox"/>	^{30}Zn	پ)																												
(از نظر نقطه ی جوش)	$C_7 H_{16}$	<input type="checkbox"/>	$C_{11} H_{22}$	ت)																												
(از نظر فعالیت شیمیایی)	^{19}K	<input type="checkbox"/>	7Li	ث)																												
(از نظر فعالیت شیمیایی)	^{35}Br	<input type="checkbox"/>	^{35}Cl	ج)																												