

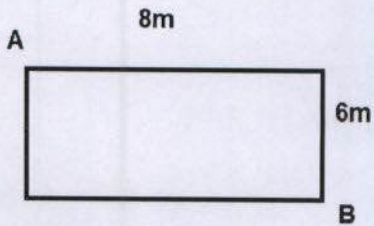
	بسمه تعالی	
نام و نام خانوادگی:	سازمان آموزش و پرورش استان ک ب	آزمون درس علوم تجربی
پایه نهم	مدیریت آموزش و پرورش شهرستان	تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۱۰/۲۸
دوره متوسطه اول	گچساران	مدت امتحان: ۷۰ دقیقه
نام دبیر:	مدرسه:	نوبت صبح

بارم	سوالات	
۱	در جاهای خالی کلمات مناسب را بنویسید؟ (اتان - نفت - آهن - مس - سدیم - مدار) الف) مقدار کاتیون ..... بیشتر از دیگر کاتیونها در بدن می باشد. ب) عناصر موجود در یک ردیف تعداد ..... برابر دارند. ج) فلز ..... به علت رسانایی الکتریکی زیاد و مقاومت در برابر خوردگی کاربرد گسترده‌ای در زندگی ما دارد د) ماده اولیه تولید پلیمرهای مصنوعی ..... است.	۱
۱.۲۵	جملات صحیح را با (ص) و غلط را با (غ) مشخص کنید؟ الف) ظروف مسی زودتر از ظروف آهنی زنگ می زنند. (.....) ب) ترکیبات یونی در حالت جامد و مذاب رسانای الکتریکی هستند. (.....) ج) هرچه میزان محلول پتاسیم پرمنگنات بیشتری در آب حل شود رسانایی الکتریکی آب کاهش می یابد. (.....) د) در ساختار اسید سولفوریک اکسیژن وجود دارد. (.....) ه) کوتاهترین فاصله بین مبدأ و مقصد بردار جایابی است. (.....)	۲
۱/۵	پاسخ صحیح را با علامت مشخص کنید . الف) کدام یک از بسپارهای زیر طبیعی و جانوری است ؟ الف) ابریشم      ب) پنبه      ج) پلاستیک      د) سلولز ب) از کدام ترکیب در کشاورزی برای تبدیل میوه‌های نارس به رسیده استفاده می شود؟ الف) بوتان      ب) متان      ج) اتیلن      د) کربن دی اکسید ج) واحد اصلی اندازه گیری تندی و سرعت کدام گزینه است؟ الف) سانتی متر بر ساعت      ب) کیلومتر بر ثانیه      ج) متر بر ثانیه      د) سانتی متر بر ثانیه د) عنصر $N$ با کدام عنصر زیر هم گروه است؟	۳

# جزوه سیپی

	<p>الف) <math>15P</math> (ب) <math>5B</math> (ج) <math>16S</math> (د) <math>14Si</math></p> <p>ه) گازی که جلو رسیدن پرتوهای فرابنفش خورشید به زمین را می‌گیرد؟</p> <p>الف) کربن (ب) اکسیژن (ج) اوزن (د) نیتروژن</p> <p>و) ماده‌ی اولیه تولید پلاستیک چیست؟</p> <p>الف) متان (ب) بوتان (ج) اتان (د) اتیلن</p>
۱/۲۵	<p>۴ جا‌های خالی را پر کنید</p> <p>الف) مخلوطی از چند هیدروکربن که نقطه جوش نزدیک به هم دارند..... نام دارد.</p> <p>ب) معادله روبرو سوزاندن مؤلفه‌ی سوخت‌های فسیلی را نشان می‌دهد. طرف دوم معادله یا مواد تولید شده را بنویسید؟..... + ..... <math>CH_4 + O_2</math></p> <p>ج) حرکت ..... در محلول می‌تواند سبب برقراری جریان برق در محلول شود.</p> <p>د) وقتی هنگام حرکت خودرو به تندی سنج خود رو نگاه می‌کنیم در واقع..... را می‌بینیم.</p>
۱/۷۵	<p>۵ الف) منظور از بسیار چیست؟ مثال بزنید (۰.۵)</p> <p>ب) کدام یک از ترکیبات زیر وقتی در آب قرار می‌گیرد جریان الکتریکی را از خود عبور می‌دهد؟ با دلیل؟</p> <p>نمک در آب - شکر در آب (۰.۵)</p> <p>پ) توضیح دهید چرا تخم مرغ در آب مقطر فرو می‌رود ولی در آب دریا فرو نمی‌رود؟ (۰.۵)</p>
۱	<p>۶ پلی‌مری شدن را توضیح دهید؟</p> <p>از دو مولکول <math>C_2H_6</math> و <math>C_2H_4</math> کدام یک می‌توانند پلی‌مر تولید کنند. چرا؟</p>

# جزوه سیپی

۷	<p>دونده ای مطابق شکل طول های زیر را از A تا B طی کرده است . مقدار جابه جایی و مسافت را بدست آورید؟</p> 								
۸	<p>متحرکی در مدت ۱۰ ثانیه سرعت خود را از <math>\frac{36}{h} Km</math> به <math>\frac{72}{h} Km</math> می رساند شتاب حرکت را به دست آورید؟ نوشتن فرمول الزامی است</p>								
۹	<p>سورتمه ای باتندی متوسط ۱۰ دقیقه به دنبال خود می کشد مسافت پیموده شده توسط سورتمه چقدر است؟ نوشتن فرمول الزامی است</p>								
۱۰	<p>سه نوع هیدروکربن دو کربنه را با رسم شکل نشان دهید؟</p>								
۱۱	<p>چرخه نیتروژن را توضیح دهید؟</p>								
۱۲	<p>کدام هیدروکربن آسانتر جاری می شود؟          الف) <math>C_5H_{12}</math>    ب) <math>C_{10}H_{22}</math>    ج) <math>C_2H_8</math>    د) <math>C_{24}H_{50}</math>          کدام هیدروکربن دمای جوش بالاتری دارد دلیل و د را توضیح دهید؟          الف) <math>C_5H_{12}</math>    ب) <math>C_{10}H_{22}</math>    ج) <math>C_2H_8</math>    د) <math>C_{24}H_{50}</math></p>								
۱۳	<p>جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1" data-bbox="159 1792 1436 1937"> <tr> <td>آهن سولفات</td> <td>محلول مس سولفات</td> <td>محلول اتانول</td> <td>ماده</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td>رسانندگی</td> </tr> </table>	آهن سولفات	محلول مس سولفات	محلول اتانول	ماده				رسانندگی
آهن سولفات	محلول مس سولفات	محلول اتانول	ماده						
			رسانندگی						
۱۵	<p>موفق و پیروز باشید</p>								

# جزوه سیپی