

	نوبت امتحان: میان نوبت اول پایه: هفتم تاریخ امتحان: ۹۵/۸/۲۵ شماره ردیف: مدت امتحان: ۲۰ دقیقه	باسمه تعالیٰ سازمان آموزش و پرورش فارس مدیریت آموزش و پرورش لارستان دیبرستان غیر دولتی گوشا (دوره اول)	نام نام خانوادگی نام پدر نام درس: علوم تجربی شماره صفحه: ۱
۰/۵	<p>سوالات چهار گزینه‌ای (هر مورد ۵/. نمره)</p> <p>کدام یک از موارد زیر، مخلوط ناهمگن معلق مایع در مایع می‌باشد.</p> <p>الف) شربت معده <input type="checkbox"/> ب) نفت در آب <input checked="" type="checkbox"/> ج) سرکه در آب <input type="checkbox"/> د) شیر <input type="checkbox"/></p> <p>موادی که سبب افزایش سرعت انجام واکنش شیمیایی می‌شوند و خود در پایان باقی می‌مانند هستند.</p>	۱	
۰/۵	<p>الف) کاتالیزگر <input checked="" type="checkbox"/> ب) واکنش دهنده <input type="checkbox"/> ج) فراورده <input type="checkbox"/> د) انرژی فعال سازی <input type="checkbox"/></p> <p>از مواد پرتوزا در کدام مورد زیر استفاده می‌شود.</p> <p>الف) پزشکی هسته ای <input type="checkbox"/> ب) کشاورزی <input type="checkbox"/> ج) تولید سوخت هسته ای <input type="checkbox"/> د) هر سه مورد <input type="checkbox"/></p>	۲	
۰/۵	<p>سوالات صحیح و غلط (هر مورد ۵/. نمره)</p> <p>دانشمندان آزمایش‌های مختلفی انجام داده اند و با روش‌های غیر مستقیم اطلاعاتی از درون اتم به دست آورده اند. ص <input checked="" type="checkbox"/> غ <input type="checkbox"/></p> <p>هیدروکربن‌ها از دو عنصر کربن و هیدروژن تشکیل شده اند. ص <input checked="" type="checkbox"/> غ <input type="checkbox"/></p> <p>آلیاژها جز مواد خالص اند. ص <input type="checkbox"/> غ <input checked="" type="checkbox"/></p>	۳	
۰/۵	<p>سوالات جا خالی (هر مورد ۵/. نمره)</p> <p>میزان حل شدن جامدها در حلال با افزایش دما <u>اچارش</u> می‌یابد.</p> <p>زمانی که فلز آهن در مجاورت هوای مرطوب قرار می‌گیرد، چهار تغییر <u>شمایل</u> شده و به زنگ آهن تبدیل می‌شود.</p> <p>از بین <u>۱۱۸</u> عنصر شناخته شده، حدود ۹۰ عنصر به طور طبیعی وجود دارد.</p>	۱	
۰/۵	<p>به سوالات جواب دهید</p> <p>مفاهیم زیر را تعریف کنید:</p> <p>یون: پا^{تم}های م^{دند}ار پر^{دُون} داستان ص^{آن} هم بر^{ای}نست</p> <p>سوختن: هم^{سر}تیک^ل م^{ونه} که^ن خ^رد^{گر}، هواست</p> <p>حلال: م^{را}م^ن محر^ه بیشتر عذر^ل م^اشی^ن م^هر^ه م^ل شونه^ه را^ن خ^رد^ل م^ل م^سد</p> <p>نماد شیمیایی هر یک از عنصرهای زیر را بنویسید.</p>	۲	
۰/۷۵	<p>کربن: <u>B</u> بور: <u>He</u> هلیم: <u>C</u></p> <p>فیزیکی یا شیمیایی بودن تغییرهای زیر را مشخص کنید.</p> <p>آب در حال جوشیدن: <u>میز</u> پختن غذا: <u>سینک</u></p> <p>تولید ماست از شیر: <u>شمایل</u></p>	۳	
۰/۷۵	<p>روش جداسازی هر یک از مخلوط‌های زیر را بنویسید.</p> <p>آب نمک: <u>سیلو</u> آب الکل: <u>تقطیر</u></p> <p>آب خاک: <u>صماء</u> سربرز^رر^ن</p>	۴	

۱۰	ماهی ها در آب سرد بهتر و راحت تنفس می کنند یا در آب گرم؟ به چه دلیل؟	۵
۱۱	برای سوختن سه شرط لازم است. آن سه شرط را بنویسید.	۶
۱۲	مدل اتمی رادرفرد را رسم کنید. چادویک کدام ذره را کشف کرد.	۷
۱۳	با توجه به پی اج، اسیدی یا بازی یا خنثی بودن هر یک را مشخص کنید. $\text{PH}=10.5$ $\text{PH}=7$ منظور از فراورده چیست؟ در واکنش شیمیایی زیر فراورده را با کشیدن خط در زیر آن مشخص کنید.	۸
۱۴	با توجه به جدول، به سوالات پاسخ دهید.	۹
۱۵	الف) چه عاملی سبب تفاوت در عدد جرمی این عناصر شده است؟ ب) دانشمندان به چنین اتم هایی چه نامی نسبت می دهند؟ ج) کدام یک پرتو زایی دارد؟	۱۰
۱۶	با یک آزمایش ساده نشان دهید که هوای بازدم کربن دی اکسید دارد.	۱۱
۱۷	چرا در آتش سوزی های زیر نباید از آب استفاده کرد؟ آتش حاصل از بنزین: آتش آتش سوزی آتش گرفتن سیم برق: قطع برق آتش	۱۲
۱۸	با توجه به نماد X^{2-} به سوالات زیر جواب دهید. تعداد نوترон: رسم مدل بور: 	۱۳