

مهر آموزشگاه		اداره آموزش و پرورش شهرستان شازند		
نمره نهایی		دبیرستان نصر بصری		
		پایه نهم	علوم تجربی	
		مدت امتحان: ۴۵ دقیقه	تاریخ آزمون ۷ آبان ۱۴۰۲	
	نام دبیر / آموزگار	نمره کتبی	نام کلاس	
	فراهانی		نهم B	
بارم	سؤالات			ردیف
۱	<p><b>گزینه درست را انتخاب کنید</b></p> <p>۱. کدام مورد در تهیه مواد منفجره کاربرد دارد؟  <input type="checkbox"/> الف) گوگرد    <input type="checkbox"/> ب) آمونیاک    <input type="checkbox"/> پ) کربن    <input type="checkbox"/> د) هیدروژن</p> <p>۲. کدام از فلزات به کندی با اکسیژن ترکیب میشوند؟  <input type="checkbox"/> الف) طلا-منیزیم    <input type="checkbox"/> ب) آهن-منیزیم    <input type="checkbox"/> پ) طلا-مس    <input type="checkbox"/> د) آهن-مس</p>			۱
۱	<p><b>صحیح یا غلط بودن جمله های زیر را مشخص کنید: صحیح(ص) غلط(غ)</b></p> <p>۱. عناصری که تعداد لایه های الکترونی آنها برابر است، خصلت شیمیایی یکسان دارند.</p> <p>۲. مواد یونی در حالت جامد رسانای الکتریکی هستند.</p> <p>۳. معمولاً اتم ها تمایل دارند با انجام واکنش شیمیایی به ذره هایی تبدیل شوند که در لایه آخر ۸ الکترون دارند.</p> <p>۴. تعداد الکترون در مدار آخر اتم بیانگر شماره گروه است.</p>			۲
۱	<p><b>جای خالی را پر کنید.</b></p> <p>۱. .... یکی از موادی است که به خمیر دندان می افزایند تا از پوسیدگی دندان جلوگیری شود.</p> <p>۲. در تشکیل یک ترکیب یونی مانند سدیم کلرید، برخی اتم ها با از دست دادن الکترون به ..... تبدیل میشوند.</p> <p>۳. بدن ما برای ساختن هموگلوبین به یون ..... نیاز دارد.</p> <p>۴. پلاستیک نمونه ای از ..... مصنوعی است.</p>			۳
۱	<p><b>پاسخ کوتاه دهید.</b></p> <p>۱. طبق مدل اتمی بور حداکثر الکترون هایی که در مدار اول و دوم قرار میگیرند به ترتیب چند الکترون است؟</p> <p>۲. در ترکیب شیمیایی <math>H_2SO_4</math> چند نوع عنصر وجود دارد.</p>			۴
۵	<p><b>پاسخ کامل دهید.</b></p> <p>۱. پیوند یونی را تعریف کنید.</p>			۵

	<p>۲. وظیفه اصلی یون ها در بدن چیست؟</p> <p>۳. ویژگی مواد به چه چیزی بستگی دارد؟</p> <p>۴. فلز مس چگونه به دست می آید و چه کاربردی دارد؟</p> <p>۵. پلیمر یا بسپار چیست؟</p>	
۳	<p>مدل اتمی بور را برای اتم های <math>{}^9\text{F}</math> و <math>{}^3\text{Li}</math> رسم کرده و طبق آن شرح دهید این دو اتم چگونه با واکنش شیمیایی به نمک <math>\text{LiF}</math> تبدیل میشوند. (آنیون و کاتیون را مشخص کنید، و واکنش شیمیایی و نماد شیمیایی و بارهای یون های حاصل را بنویسید.)</p>	۶
۳	<p>مدل اتمی بور را برای عناصر زیر رسم کرده و ستون رو ردیف هر کدام را بنویسید.</p> <p style="text-align: right;"><math>{}^{13}\text{Al}</math></p> <p style="text-align: right;"><math>{}^{15}\text{P}</math></p> <p style="text-align: right;"><math>{}^{10}\text{Ne}</math></p>	۷
« موفق باشید »		