

شماره:	تاریخ: ۹۴/۸/۲۰	نام: نام فائوادگی:
محل مهر آموزشگاه	مدت: ۶۰ دقیقه	کلاس:
	تعداد سوال: ۱۷	ردیف دفتری:
	تعداد صفحه: ۲	نام دبیر: محمدی
	سال هشتم شیفب ب	سوالات امتحانی درس علوم تجربی

سالروز ولادت جوانه ی خورشید کربلا، حضرت علی اکبر و روز جوان، تبریک و تهنیت

ردیف	سوالات	بازم
۱	<p>۱) اکسیژن موجود در در قسمت های نزدیک زمین و در لایه های بالا بصورت وجود دارد.</p> <p>(الف) O_2 و O_3 (ب) O_2 و O_2 (ج) O_3 و O_3 (د) O_2 و O_3</p> <p>۲) ($8O$) و ($16S$) هر کدام در لایه آخر خود دارای چند الکترون می باشند</p> <p>(الف) ۶ و ۸ (ب) ۶ و ۶ (ج) ۸ و ۸ (د) ۶ و ۸</p> <p>۳) در کدام یک از ترکیب های زیر نیتروژن وجود ندارد؟</p> <p>(الف) مواد منفجره (ب) کود شیمیایی (ج) آتش خاموش کن (د) کود های حیوانی</p> <p>۴) ویژگی ($11Na$) به کدامیک از عناصر زیر شباهت دارد؟</p> <p>(الف) $3Li$ (ب) $12Mg$ (ج) $4Be$ (د) $13Al$</p>	۱
۲	ظروف مسی زودتر زنگ می زنند یا ظروف آهنی ؟ چرا؟	۱
۳	مهم ترین اجزای تشکیل دهنده ی هوا را نام ببرید	۱
	۱- ۲- ۳- ۴-	
۴	<p>سر چوب کبریت از و نوک مداد از ساخته شده است</p> <p>..... در ساختن خمیر دندان کاربرد دارد</p> <p>ویژگی های هر ماده به آن ها بستگی دارد</p> <p>نقطه ی جوش به بین ذره های سازنده ی آن ماده بستگی دارد</p> <p>هر پیوند کووالانسی دارای الکترون است، که دو به اشتراک گذاشته اند</p> <p>اولین فلز کشف شده نام دارد</p>	۲
۵	با توجه به مدل اتمی عنصرهای $16S$ و $13Al$ مشخص کنید هر یک از عنصرها به کدام ستون جدول تعلق دارد	۱
۶	قانون پایستگی جرم را بیان کنید	۱
۷	واکنش پلیمری شدن را توضیح دهید	۱/۵

۱	معادله ی نوشتاری ترکیب شدن سرب نیترات و پتاسیم یدید در آب را بنویسید.	۸
۱	اتم های (9F) و (11Na) پس از ترکیب شدن با یکدیگر ، هر کدام در مدار آخر خود دارای چند الکترون خواهند بود	۹
۱	برش نفتی چیست ؟ و در ته برج تقطیر چه برش نفتی وجود دارد؟	۱۰
۱/۵	توضیح دهید کربن با کدام اتم (1H) یا (8O) پیوند کووالانسی گسترده می تواند ایجاد کند	۱۱
۱	از مزایای گسترش استفاده از انرژی پاک دو مورد نام ببرید	۱۲
۱/۵	اتن (اتیلن) از نظر خواص فیزیکی چه تفاوتی با پلی اتیلن دارد؟	۱۳
۱	زباله های پلاستیکی در طبیعت مشکلات زیادی را ایجاد می کنند ، برای رهای از مشکلات ایجاد شده رهایی یابیم ، چه راهکاری را پیشنهاد می کنید	۱۴
۱	هیدرو کربن های زیر را بر اساس افزایش نقطه ی جوش مرتب کنید $C_{22}H_{46}$ $C_{15}H_{32}$ C_6H_{14} CH_4 ۱- ۲- ۳- ۴- (بیشترین نقطه ی جوش)	۱۵
۱/۵	چرا آب خالص رسانای جریان الکتریکی نیست ، ولی آب نمک رسانای جریان برق هست؟	۱۶
۱	مصرف بیش از اندازه سوخت های فسیلی ، چه تاثیری در پی خواهد داشت؟	۱۷