

| ردیف   | سوالات  | بارم |
|--|---|------|
| <p>سوالات امتحان درس : شیمی ۱<br/>پایه : دهم<br/>رشته : علوم تجربی<br/>نام و نام خانوادگی : .....<br/>نوبت امتحانی : نیم سال دوم</p> <p>سال ۱۴۰۰ (سال تولید، پشتیبانی ها و مانع زدایی ها)<br/>وزارت آموزش و پرورش<br/>اداره کل آموزش و پرورش استان آذربایجان غربی<br/>مدیریت آموزش و پرورش شهرستان نقده<br/>دبیرستان فاطمه الزهرا</p> <p>بسمه تعالی</p> <p>تاریخ امتحان : ۰۰/۰۲/۲۹<br/>ساعت شروع امتحان : ۱۰:۳۰ صبح<br/>مدت امتحان : ۹۰ دقیقه<br/>تعداد صفحه : ۳</p> |   |      |
| ۱  | <p>جاهای خالی را با کلمه های مناسب کامل کنید.</p> <p>الف) سوخت سبز، سوختی است که در ساختار خود افزون بر کربن و هیدروژن، ..... نیز دارد.</p> <p>ب) رنگ شعله ی فلز مس ..... و رنگ شعله ی لیتیم سولفات ..... است.</p> <p>پ) ..... نخستین عنصری بود که در واکنشگاه هسته ای ساخته شد.</p> <p>ت) انحلال پذیری گازها در آب با ..... دما و ..... فشار، کاهش می یابد.</p> <p>ث) لایه ی اوژن بخش قابل توجهی از تابش ..... را جذب می کند و تابش کم انرژی تر ..... را به زمین گسیل می دارد.</p>   | ۲    |
| ۲  | <p>درستی یا نادرستی هر یک از عبارات های زیر را مشخص کنید.</p> <p>الف) با افزایش ارتفاع از سطح زمین، دما و فشار به طور منظم کاهش می یابد. (.....)</p> <p>ب) در انحلال مولکولی، حل شونده پس از انحلال ماهیت خود را از دست می دهد. (.....)</p> <p>پ) با افزایش فاصله از هسته، انرژی لایه ها افزایش می یابد. (.....)</p> <p>ت) به جرم اتم <math>^{12}_6\text{C}</math> یک amu می گویند. (.....)</p>   | ۱    |
| ۳  | <p>در سوالات زیر گزینه ی درست را انتخاب نمایید.</p> <p>الف) خواص شیمیایی یک اتم توسط ..... مشخص می شود.</p> <p>(۱) تعداد نوترون (۲) عدد جرمی (۳) عدد اتمی (۴) تعداد نوترون و الکترون</p> <p>ب) ( X اتم با آرایش <math>6s^2 5p^4</math> Xe با کدام یک از عناصر داده شده، خواص مشابهی دارد؟</p> <p>(۱) K (۲) Ca (۳) Sc (۴) Ti</p> <p>پ) طول موج نور نشر شده ضمن انتقال الکترون در کدام یک از حالت های زیر بلندتر است؟</p> <p>(۱) از <math>n=2</math> به <math>n=1</math> (۲) از <math>n=3</math> به <math>n=1</math></p> <p>(۳) از <math>n=4</math> به <math>n=2</math> (۴) از <math>n=4</math> به <math>n=3</math></p> | ۰/۷۵ |
| ۴  | <p>یکی از ایزوتوپ های کلر دارای ۱۷ الکترون، ۱۷ پروتون و ۱۸ نوترون و ایزوتوپ دیگر آن دارای ۱۷ الکترون، ۱۷ پروتون و ۲۰ نوترون است. اگر فراوانی آن ها به ترتیب ۷۵ درصد و ۲۵ درصد باشد. جرم اتمی میانگین کلر را حساب کنید.</p>  | ۱/۷۵ |