نام و نام خانوادگی: نام کلاس:	اداره آزموش و پرورش استان لرستان مدیریت آموزش و پرورش ناحیه یک خرم آباد **دبیرستان دوره اول غیردولتی دارا** سوالات درس شیمی شیمی هشتم	تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۱۰/۱۰ مدت امتحان: ۵۵ دقیقه نوبت اول

ردیف	دانش آموزان عزیز سوالات زیر را به دقت مطالعه کرده و در کمال خونسردی به آنها پاسخ دهید. سوالات در ۳ صفحه و به تعداد ۱۳ سوال می باشند.	بارم
۱	**جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید.** الف) هوای اطراف ما نوعی محلول با حالت فیزیکی ..... است. ب) انحلال پذیری پتاسیم نیترات در آب با افزایش دما ..... می یابد. ج) گاز ..... ۲۱ درصد هوای اطراف ما دارد. د) مدل تامسون همان مدل ..... است. ه) اسید ها در آب حل می شوند و یون ..... آزاد می کنند. و) تصعید نوعی تغییر ..... است.	۱.۵
۲	**عبارت های صحیح و غلط را مشخص کنید.** الف) اسیدها موادی با مزه ترش هستند و حالت صابونی و لیز دارند. ب) سوختن به معنای واکنش مواد با هیدروژن است. د) در واکنش های هسته ای الکترون ها در هسته باعث انجام واکنش می شوند. ه) تخم مرغ در سرکه نوعی تغییر فیزیکی است. و) برای جداسازی نمک و آب از جوشاندن استفاده می کنیم. ز) اجزا تشکیل دهنده تعلیقه حلال و حل شونده هستند.	۱.۵
۳	**به سوالات زیر به صورت مختصر پاسخ دهید.** الف) سوختن: ب) شناساگر اسید و باز: ج) تغییر فیزیکی: د) قلیا:	۲
۴	**گزینه صحیح را مشخص کنید.** ۱) کدام یک مخلوط همگن است؟ الف) آجیل ب) اکسیژن ج) سود سوزآور د) آب و الکل ۲) برای جدا کردن اجزا یک مخلوط مانند آب و الکل از کدام روش میتوان استفاده کرد؟ الف) قیف جداکننده ب) تقطیر ج) ساتریفیوژ د) کاغذ صافی ۳) کدام ماده زیر اسیدی است؟ الف) مایع سفید کننده ب) جوهر نمک ج) جوش شیرین د) صابون ۴) در کدام واکنش زیر قانون پایستگی جرم وجود ندارد؟ الف) کوه آتشفشان ب) بمب اتمی ناکازاکی ج) جوشیدن آب د) زنگ زدن آهن	۳

Scanned with CamScanner

۵	انحلال پذیری را توضیح دهید و بیان کنید به چه محلولی سیر شده می گویند.	۱
۶	سوختن را توضیح دهید و انواع آن را با ذکر ویژگی ها بیان کنید و اضلاع مثلث آتش را بنویسید.	۲
۷	اسید و باز به چه موادی می گویند و برای هر کدام دو ماده مثال بزنید.	۲
۸	روش قیف جداکننده برای جداسازی اجزا مخلوط آب و روغن را به طور کامل توضیح دهید.	۲
۹	برای سوسپانسیون و محلول هر کدام سه ویژگی بیان کنید.	۱.۵
۱۰	دو تفاوت برای مخلوط و ترکیب بنویسید.	۱
۱۱	PH تقریبی برای اسید قوی و باز قوی و اسید ضعیف و باز ضعیف بیان کنید.	۱
۱۲	به چه دلیل شما واکنش سنگ مرمر با اسید را تغییر شیمیایی می دانید؟	۱
۱۳	واکنش جوش هسته را توضیح دهید.	۰.۵
جمع بارم سوالات		۲۰

نمره دانش آموز با عدد ..... نمره با حروف: ..... امضا دبیر پس از تصحیح:

موفق باشید

Scanned with CamScanner