

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان: ۱۳۹۶/۳/۳

ساعت امتحان: ۸ صبح

مدت امتحان: ۷۵ دقیقه.

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: هشتم

نام پدر:

شماره داوطلب:

محل مهر و امضاء مدیر	نمره به عدد:	نمره به حروف:	نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:
	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
بارم	سوالات			ردیف
۲/۵	جاهای خالی را با عبارت های مناسب پر کنید. (آ) ۲۱ درصد هوا را تشکیل می دهد. (ب) اگر یک تغییر شیمیایی در شرایط مناسبی انجام شود، می تواند انجام دهد و جسمی را جابجا کند. (پ) موادی را که از دو یا چند ماده تشکیل شده باشند، یا می نامند. (ت) گرمای لازم برای شروع سوختن مواد را می توان از یا فراهم کرد. (ث) در مدل اتمی بور، مدار دوم گنجایش الکترون را دارد.			۱
۲	مفاهیم زیر را تعریف کنید. (آ) ماده پرتوزا (ب) واکنش دهنده (پ) نوکلئون (ت) یون			۲
۱/۷۵	می دانیم که نوک مداد از اتم های غیر یکسان کربن ساخته شده است. با توجه به این مطلب به سوالات زیر پاسخ دهید؟ (آ) تفاوت و شباهت های آن ها را بنویسید. (ب) این اتم ها را به همراه عدد اتمی و عدد جرمی بیان کنید.			۳

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان: ۱۳۹۶/۳/۳

ساعت امتحان: ۸ صبح

مدت امتحان: ۷۵ دقیقه.

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: هشتم

نام پدر:

شماره داوطلب:

۲	انحلال پذیری گازها در آب را با انحلال پذیری جامدات در آب مقایسه کنید.	۴
۲/۵	<p>به سوالات زیر پاسخ دهید.</p> <p>(آ) محصول واکنش جوش شیرین و ویتامین C را بنویسید.</p> <p>(ب) هنگامی که قرص جوشان را در ظرف آب می اندازیم، یک تغییر شیمیایی رخ می دهد. گاز حاصل از این واکنش چه نام دارد و آیا از این تغییر شیمیایی می توان برای انجام کار استفاده کرد؟ توضیح دهید.</p> <p>(پ) چگونه از دمای محیط آزمایش می توان تشخیص داد که یک واکنش گرماگیر است؟</p>	۵
۱	کاتالیزگر را تعریف کرده مثال بزنید.	۶
۲	<p>به سوالات زیر پاسخ دهید.</p> <p>(آ) واکنش میخ آهنی با محلول کات کبود را بنویسید؟ رنگ اولیه و نهایی محلول را مشخص کنید.</p> <p>(ب) مثلث آتش را رسم کنید.</p>	۷
۲	<p>(آ) سوختن ناقص را تعریف کنید.</p> <p>(ب) محصول واکنش سوختن کامل هیدرو کربن ها را بنویسید.</p>	۸
۰/۷۵	تعداد ذره های زیر اتمی در اتم $^{24}_{12}Mg$ را مشخص کنید.	۹

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان: ۱۳۹۶/۳/۳

ساعت امتحان: ۸ صبح

مدت امتحان: ۷۵ دقیقه.

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: هشتم

نام پدر:

شماره داوطلب:

۲	<p>مدل اتمی بور برای عناصر زیر را رسم کنید و مشخص کنید هر کدام از این عناصر برای پایداری نیاز به از دست دادن الکترون می باشند یا گرفتن الکترون؟ (تعداد الکترون های جابه جا شده را بنویسید.)</p> <p>(أ) ${}_{20}\text{Ca}$</p> <p>(ب) ${}_{17}\text{Cl}$</p>	10
۱/۵	<p>PH را تعریف کرده و به پرسش زیر پاسخ دهید.</p> <p>کاغذ pH را به هر یک از محلول های زیر آغشته می کنیم. کدام یک از محلول های زیر pH بزرگتر از ۷ و کدام یک pH کوچکتر از ۷ را نشان می دهد؟</p> <p>(آ) پوست لیمو ترش</p> <p>(ب) اب پرتقال</p>   <p>گروه آموزشی عصر</p> <p>گروه آموزشی عصر</p> <p>ASR_Group @ outlook.com</p> <p>www.my-dars.ir</p> <p>@ASRschoo12</p> <p>موفق باشید</p>	۱۱

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: هشتم

نام پدر:

شماره داوطلب:

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان: ۱۳۹۶/۳/۳

ساعت امتحان: ۸ صبح

مدت امتحان: ۷۵ دقیقه.

کلید سوالات

- ۱- (آ) گاز اکسیژن (ب) کار (پ) مواد ناخالص - مخلوط (ت) شعله کبریت - جرقه (ث) هشت
- ۲- (آ) به موادی که ایزوتوپ پرتوزا دارند، ماده پرتوزا می گویند. (ب) موادی که در یک تغییر شیمیایی دچار تغییر می شوند. (پ) به نوترون و پروتون که در هسته قرار دارند. (ت) ذره باردار الکتریکی مثبت یا منفی را یون می گویند.
- ۳- (آ) عدد اتمی یا پروتون برابر و عدد جرمی یا نوترون متفاوت دارند. (ب) $^{12}_6C$ $^{13}_6C$ $^{14}_6C$
- ۴- انحلال پذیری جامدات در آب با افزایش دما و افزایش هم زدن افزایش می یابد. انحلال پذیری گازها در آب با کاهش دما و کاهش هم زدن افزایش می یابد.
- ۵- (آ) نمک و گاز کربن دی اکسید (ب) گاز کربن دی اکسید- بله- به این صورت که یک قوطی خالی فیلم را تا نیمه از آب پر کنید سپس یک قرص جوشان را نصف کرده و درون آن بیندازید و در آن را ببندید وقتی قوطی را وارونه روی زمین قرار دهید قوطی شروع به حرکت می کند. (پ) دمای محیط اطراف آزمایش پایین می آید.
- ۶- به موادی که سرعت واکنش های شیمیایی را زیاد می کنند اما خود در واکنش مصرف نمی شوند و دست نخورده ته ظرف باقی می مانند.
- ۷- $FeSO_4 + Cu$ (ب) اکسیژن . گرما . ماده سوختنی (آ) $CuSO_4 + Fe$
- ۸- (آ) در سوختن هنگامی که اکسیژن کافی نباشد سوختن ناقص اتفاق می افتد که با تولید کربن مونواکسید همراه است. (ب) کربن دی اکسید و آب و انرژی
- ۹- الکترون : ۱۲ پروتون : ۱۲ نوترون : ۱۲
- ۱۰- (آ) ۲ الکترون از دست می دهد تا به پایداری برسد. (ب) ۱ الکترون می گیرد تا به پایداری برسد.
- ۱۱- مقیاسی است برای سنجش میزان اسیدی یا بازی بودن محلول (آ) بیشتر از ۷ (ب) کمتر از ۷

www.my-dars.ir

گروه آموزشی عصر

ASR_Group@outlook.com

@ASRschool2