

نام:

نام خانوادگی:

شماره دانش آموز:

باسمه تعالی

سازمان آموزش و پرورش استان

مدیریت آموزش و پرورش شهرستان

آموزشگاه


آزمون پایانی خردادماه

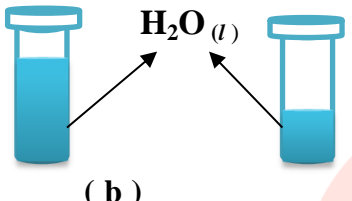
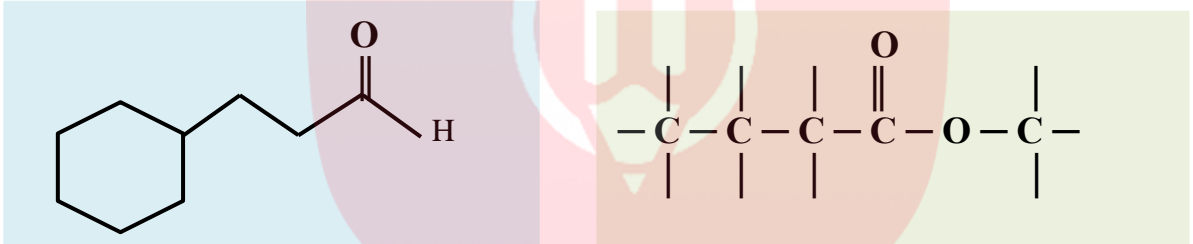
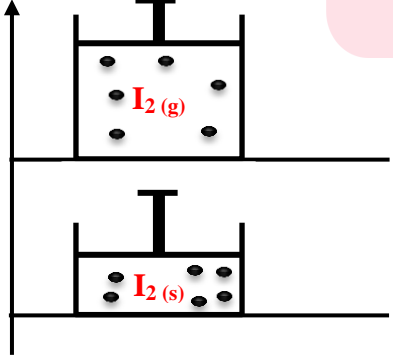
تاریخ آزمون: ۹۷/۳/...

مدت پاسخگویی: ۷۰ دقیقه

دبیرطراح:

سوالات درس شیمی یازدهم سال تحصیلی ۹۷-۱۳۹۶

پارم	سؤال
2	<p>عبارات زیر را با خط زدن واژه ی نادرست ، در هر مورد کامل کنید.</p> <p>(A) $\frac{\text{آبی}}{\text{قرمز-قهوه ای}}$ $\frac{\text{Fe}^{2+}}{\text{Fe}^{3+}}$</p> <p>(b) $\frac{\text{پراکندگی تراکم}}{\text{چگالی داخلی}}$ منابع می تواند دلیل بر پیدایش تجارت ، باشد .</p> <p>(c) یکی از راههای تهیه ی $\frac{\text{سوخت سپز}}{\text{الکل چوب}}$ ، استفاده از بقایای گیاهانی مانند نیشکر ، سیب زمینی و ذرت است .</p> <p>(d) تفلون ، نقطه ی ذوب $\frac{\text{بالایی}}{\text{پایینی}}$ دارد و در برابر گرما $\frac{\text{مقاوم}}{\text{ناپایدار}}$ است .</p>
2	<p>ترکیبات زیر را نام گذاری کنید.</p> <p>(الف) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$</p> <p>(ب) </p>
2	<p>یکی از واکنش هایی که در صنعت جوشکاری از آن استفاده می شود ، واکنش ترمیت است:</p> <p>$2\text{Al}_{(s)} + \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_{3(s)} + 2\text{Fe}_{(l)}$</p> <p>(الف) مشخص کنید کدام فلز فعال تر است: آهن یا آلومینیم ؟ چرا ؟</p> <p>(ب) حساب کنید برای تولید ۲۵۰ گرم آهن ، چند گرم آلومینیم با خلوص ۸۰٪ لازم است ؟</p> <p>$(\text{Al} = 27 \quad ; \quad \text{Fe} = 56) \frac{\text{gr}}{\text{mol}}$</p>

1/5	<p>الف) روشهایی که سبب افزایش زمان ماندگاری مواد غذایی و بهبود کیفیت آنها می شوند را نام ببرید</p> <p>ب) ماده ی اصلی تشکیل دهنده ی میخک چه نام دارد؟</p>	۴
1/5	 <p>در شکل روبه رو، شدت جنبش مولکول ها در ظرف A کمتر است. آ) دمای آب در کدام ظرف بیش تر است؟ ب) چرا انرژی گرمایی آب درون این دو ظرف قابل مقایسه نیست؟</p> <p>پ) اگر هر دو ظرف را گرما دهیم تا تغییرات دمای آنها به یک اندازه باشد، کدام ظرف گرمای بیشتری لازم دارد؟</p>	۵
1/5	<p>(.) پا ذکر نام</p> 	۶
1/5	<p>آنتالپی واکنش زیر را با استفاده از واکنش های داده شده، حساب کنید.</p> $2CO(g) + 2NO(g) \rightarrow 2CO_2(g) + N_2(g) \quad \Delta H = ?$ <p>1) $CO_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow CO_2(g) \quad \Delta H_1 = -286 \text{ KJ}$</p> <p>2) $N_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2NO(g) \quad \Delta H_2 = +181 \text{ KJ}$</p>	۷
1/5	 <p>با توجه به شکل؛</p> <p>۱. فرایند انجام شده چه نام دارد؟</p> <p>۲. معادله ی فرایند انجام شده را بنویسید.</p> <p>۳. علامت ΔH را با نوشتن دلیل، تعیین کنید.</p>	۸
1	<p>۸۰٪ جرم آلکانی را اتمهای کربن تشکیل می دهند. فرمول مولکولی آن را بدست آورید.</p>	۹

	C = 12 H = 1	
1	طعم و بوی دو گیاه گشنیز و رازیانه ، به ترتیب مربوط به کدام گروه عاملی می باشد ؟	۱۰
1	<p>در بین اعداد اتمی داده شده ؛</p> <p>^{19}E ^{17}Y ^{16}Z ^{18}X</p> <p>الف) کدام یک بیشترین شعاع اتمی را دارد ؟ چرا ؟</p> <p>ب) چند ترکیب یونی بین این عناصر به وجود می آید ؟</p>	۱۱
1/5	<p>الف) پنبه جزء کدام دسته از الیاف است ؟ توضیح دهید.</p> <p>ب) پلیمری شدن را تعریف کنید.</p> <p>ج)</p>	۱۲
1	<p>هریک از تغییرات زیر ، بر سرعت واکنش تجزیه ی هیدروژن پر اکسید چه اثری دارد ؟</p> <p>آ) افزایش فشار</p> <p>ب) افزایش دما</p> <p>ث) اضافه کردن سرپ (II) یدید به سامانه</p> <p>پ) اضافه کردن پتاسیم یدید</p> <p>$2H_2O_2(aq) \rightarrow 2H_2O(aq) + O_2(g)$</p>	۱۳
1	<p>واکنش های زیر را کامل کنید .</p> <p>آ) $n \dots \xrightarrow{\text{کاتالیزگر و گرما}} (-CH_2 - CH_2 -)_n$</p> <p>پ) $n CH_2 = \underset{\substack{ \\ Cl}}{CH} \xrightarrow{\text{کاتالیزگر و گرما}} \dots$</p>	۱۴
۲۰	<p>🏠 ... قدر استاد نگودانستن حیف استاد به من یاد نداد 🏠</p> <p>www.my-dars.ir</p>	

نمره مستمر
عدد:
حروف:

نمره ی پایانی
عدد:
حروف:
امضاء:

گروه آموزشی عصر

ASR_Group@outlook.com

@ASRschool2