

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

تعداد سوالا

زمان آزمون : ۱۰۰ دقیقه
کد سری سوال: یک - ۱

نام درس: شیمی آلی ۱

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی (محض-کاربردی) (شیمی آلی) (۱۱_۱۴_۰۱۲)

آزمون: تابستان ۹۰

۱. پنتان و هگزان به ترتیب چند ایزومر دارند؟

- الف ۳۰۶
- ب ۴۰۶
- ج ۳۰۵
- د ۳۰۵

۲. کدام گزینه غلط است؟

- الف ضریب اکتان معیاری برای دیر انفجاری است.
- ب دیر انفجاری سیکلو آلکان ها بیشتر از آلکان هاست
- ج از دو هیدروکربن با تعداد کربن مساوی، آنکه شاخه دار تر است توان انفجاری بیشتری دارد.
- د دیر انفجاری هیدروکربن های اتیلنی بیشتر از آلکان هاست.

۳. هیبرید کربن در رادیکال اتیل چیست؟

الف Sp_3

ب متغیر بین SP_3 و SP_2

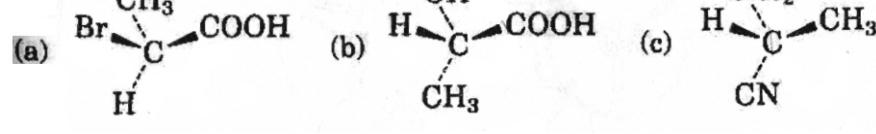
ج SP_2

د Sp

۴. کدام عبارت درست است؟

- الف تبدیل متقابل موقعیت های استوایی و محوری تغییر پذیری صورتیابی گفته می شود
- ب تبدیل حالت صندلی به حالت قایقی تغییر صورتیابی گفته می شود.
- ج در تغییر صورت بندهای استوایی به محوری و محوری به محوری تبدیل می شوند.
- د تبدیل متباعد موقعیت های استوایی و محوری تغییر پذیری صورتیابی گفته می شود

۵. آرایش فضایی مولکول های a و b و c به ترتیب چگونه است؟



الف (a,b,c) S,S,R

ب (a,b,c) S,R,R

ج (a,b,c) S,S,S

د (a,b,c) S,R,S

hdaneshjoo.ir

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

تعداد سوال

زمان آزمون : ۱۰۰ دقیقه
کد سری سوال: یک - ۱

نام درس: شیمی آلی ۱

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی (محض-کاربردی) (شیمی آلی) (۱۱_۱۴_۰۱۲)

آزمون: تابستان ۹۰

عکدام ترکیب یک کربن نوع چهارم و یک کربن نوع سوم دارد؟

الف ۴- ایزو پروپیل هپتان

ب ۳- متیل - ۲- پروپیل هگزان

ج ۳- اتیل - ۴- و ۷- دی متیل نونان

د ۴- اتیل - ۲- و ۴- دی متیل هگزان

۷. اگر ماده اولیه فعال نوری باشد و در واکنش SN1 شرکت نماید چه محصولی ایجاد خواهد شد؟

الف محصولات اناننتیومری با درصد یکسان

ب محصولات مزو با درصد های یکسان

ج محصولات مزو با درصد ارجحیت یکی بر دیگری

د محصولات اناننتیومر با درصد ارجحیت یکی بر دیگری

۸. محصول واکنش مقابل کدام گزینه است؟

الف فقط محصول SN1 می دهد.

ب فقط محصول E1 می دهد.

ج مخلوطی از واکنش E1 و واکنش SN1 می دهد که محصول E1 بیشتر است.

د مخلوطی از واکنش E1 و واکنش SN1 می دهد که محصول SN1 بیشتر است.

۹. با توجه به واکنش های احیا مقابله، کدام گزینه صحیح است؟

الف واکنش احیا با سدیم بورو هیدراید محصول سیکلو هگزانول کمتری نسبت به واکنش احیا با سدیم بورو هیدراید تولید می کند.

ب واکنش احیا با سدیم آلومینیوم هیدراید محصول ۲- سیکلو هگزانول کمتری نسبت به واکنش احیا با سدیم بورو هیدراید تولید می کند.

ج واکنش احیا با سدیم آلومینیوم هیدراید محصول ۲- سیکلو هگزانول بیشتری نسبت به واکنش احیا با سدیم بورو هیدراید تولید می کند.

د واکنش احیا با سدیم آلومینیوم هیدراید محصول سیکلو هگزانول بیشتری نسبت به واکنش احیا با سدیم بورو هیدراید تولید می کند.

۱۰. از چه روشی نمی توان اپوکسید تهیه کرد؟

ب واکنش پراکسید ها با آلن ها

الف واکنش اکسیژن با آلن ها

د واکنش بنزوئیک اسید ها با آلن ها

ج واکنش پراکسی اسید ها با آلن ها

hdaneshjoo.ir

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

تعداد سوال

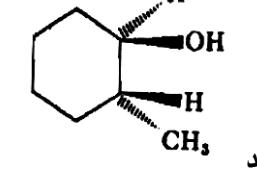
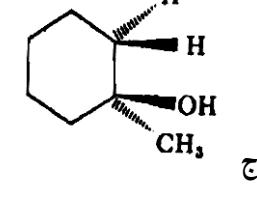
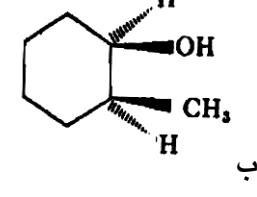
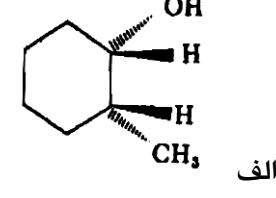
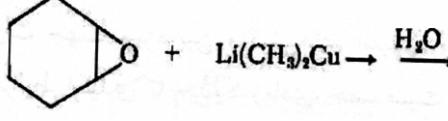
زمان آزمون: ۱۰۰ دقیقه
کد سری سوال: یک - ۱

نام درس: شیمی آلی ۱

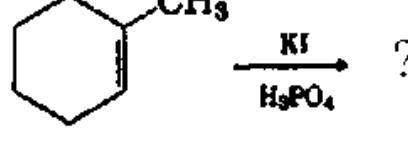
رشته تحصیلی / کد درس: شیمی (محض-کاربردی) - (شیمی آلی) (۱۱_۱۴_۰۱۲)

آزمون: تابستان ۹۰

۱۱. محصول واکنش زیر کدام می تواند باشد؟



۱۲. محصول واکنش زیر چه محصولی خواهد بود؟



الف ۱-یدو-۱-متیل سیکلو هگزان

ب یدو-۱-متیل-۲-هیدروکسی سیکلو هگزان

ج یدو-۲-متیل سیکلو هگزان

د متیل-۲-یدو سیکلو هگزان

hdaneshjoo.ir

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

تعداد سوال

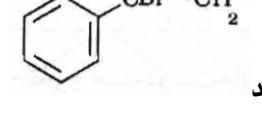
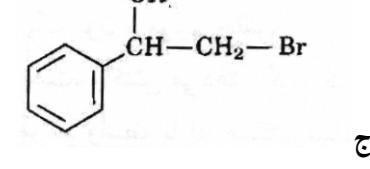
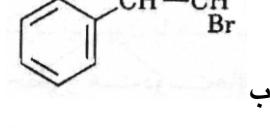
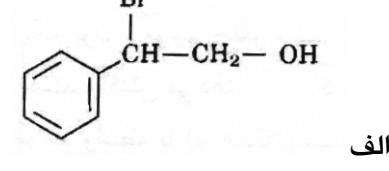
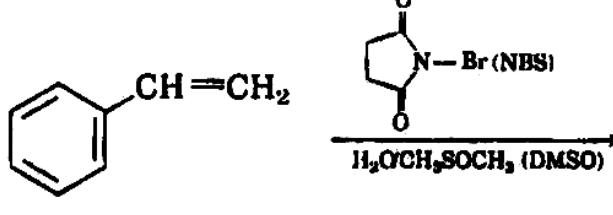
زمان آزمون : ۱۰۰ دقیقه
کد سری سوال: یک - ۱

نام درس: شیمی آلی ۱

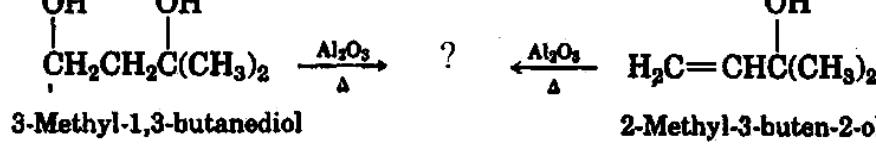
رشته تحصیلی / کد درس: شیمی (محض-کاربردی) (شیمی آلی) (۱۱_۱۴_۰۱۲)

آزمون: تابستان ۹۰

۱۳. محصول واکنش زیر کدام است؟



۱۴. محصول واکنش زیر کدام است؟



الف - ۲-متیل-۱-او-۳-بوتانیدین

ب - ۳-متیل-۱-او-۳-بوتانیدین

ج - ۲-متیل-۱-بوتن

د - ۲-متیل-۱-او-۲-بوتانیدین

۱۵. کدام جمله صحیح است؟

الف فرم های رزونانسی از نظر قرار گرفتن الکترون های پیوندی با هم فرقی ندارند.

ب فرم های رزونانسی از نظر چگونگی قرار گرفتن الکترون های غیرپیوندی با هم تفاوت دارند

ج در فرم های رزونانسی موقعیت هسته ها تغییر می کند.

د هرچقدر تعداد فرم های رزونانسی بیشتر باشد ترکیب پایدارتر است.

hdaneshjoo.ir

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

تعداد سوال

زمان آزمون : ۱۰۰ دقیقه
کد سری سوال: یک - ۱

نام درس: شیمی آبی ۱
رشته تحصیلی / کد درس: شیمی (محض-کاربردی) (شیمی آبی) (۱۱_۱۴_۰۱۲)
آزمون: تابستان ۹۰

۱۶. با چه روشی نمی توان استیلن سنتز نمود؟

الف از طریق تجزیه متان در دماهای بالا

ب واکنش آهک با زغال در دمای ۲۵۰۰ درجه سانتی گراد

ج استفاده از نفت و اکسایش متان در دمای بالا

د واکنش کاربید کلسیم با آب در دمای اتاق

۱۷. محصول واکنش زیر کدام است؟

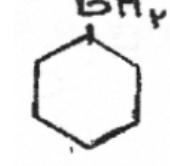
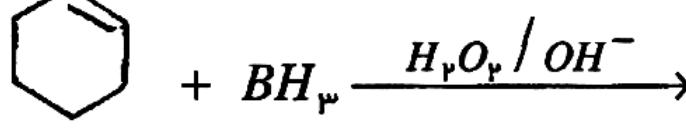
الف ۲-هیدروکسی-۱-هگزان

ب ۱-هگزانون

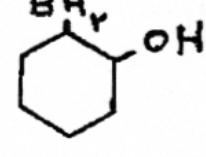
ج ۲-هگزانون

د هیدروکسی-هگزان

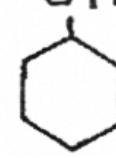
۱۸. محصول واکنش زیر کدام است؟



الف



ب

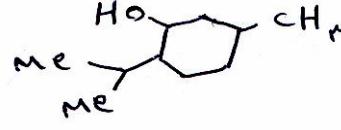


ج



د

hdaneshjoo.ir



۱۹. مولکول زیر چند مرکز کایرال دارد؟

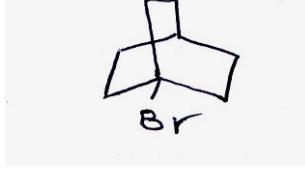
الف ۲

ب ۳

ج ۴

د ۱

۲۰. هالیدی با ساختار زیر با کدام یک از واکنش‌های استخلافی منجر به محصول پایدار می‌شود؟



الف SN1

ب SN2

ج هیچکدام

د هم SN1 و هم SN2 منجر به محصولات پایدار می‌گردند.

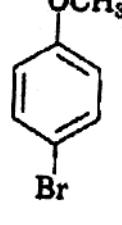
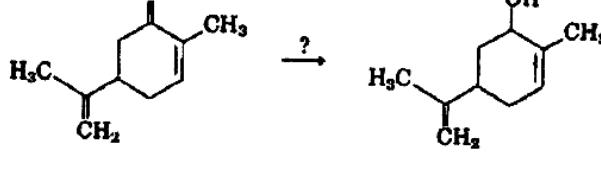
۲۱. برای انجام واکنش مقابله چه معرفی لازم است؟

الف RMgX/ether

ب LiAlH4

ج H2/pt

د PCC/CH2Cl2



۲۲. نام اتر زیر با قائدۀ آیوپاک چیست؟

الف پارا برومومتوکسی بنزن

ب پارا برومومانیزول

ج پارا متوكسی برومومبنزن

د پارابرومومکروزول

۲۳. مطابق فرضیه هاموند کدام گزینه صحیح است؟

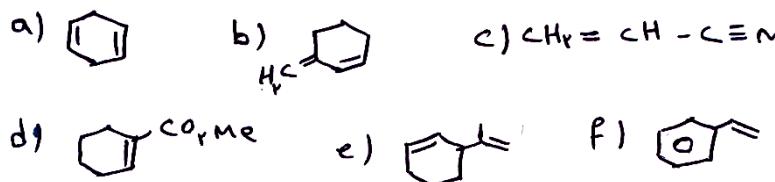
الف در واکنش‌های گرمایزا، حالت گذار به محصول و واکنش دهنده شباهت دارد.

ب در واکنش‌های گرمایزا، حالت گذار به محصول شباهت دارد.

ج در واکنش‌های گرمائیر، حالت گذار به محصول شباهت دارد.

د در واکنش‌های گرمائیر، حالت گذار به محصول و واکنش دهنده شباهت دارد.

۲۴. کدام یک از مولکول های زیر مزدوج نیستند؟



الف

ب

ج

د،e

۲۵. قدرت هسته دوستی کدام نوکلئوفیل بیشتر است؟

الف-

ب-

ج

د

۲۶. قدرت ترک کنندگی کدام یک از موارد زیر بیشتر است؟

الف- Cl-

ب- Br-

ج

د

سوالات تشریحی

بارم هر سوال ۱/۲۵ نمره

۱. از هیدرو برم زدایی (2R,1R)-۱-دی بروموم-۲-دی فنیل اتان چه محصولی بدست می آید. از چه مکانیسمی واکنش پیش می رود؟ مکانیسم واکنش به همراه واکنش های مربوطه بنویسید.

۲. مکانیسم اکسیداسیون الكل با استفاده از تری اکسید کروم (CrO_3) را بنویسید؟

۳. مکانیسم جیوه دار کردن ۱-متیل سیکلو پنتن را نوشته (استات جیوه + آب⁺THF) و اگر بر روی محصول واکنش سدیم بورو هیدراید اثر داده شود چه محصولی ایجاد خواهد شد؟

۴. ضمن ترسیم دیاگرام انرژی بر حسب چرخش برای مولکول بوتان، انواع کانفورماتیون های آن را رسم و از نظر پایداری با هم مقایسه نمایید؟

۵. مفاهیم زیر را تعریف نمایید؛ (الف) کایرالیته (ب) مخلوط راسمیک (ج) مزو (د) واکنش های حذفی

۶. با استفاده از الكل های آلی چگونه می توان دی ان مزدوج بدست آورد؟ به همراه مکانیسم واکنش نوشته شود؟