

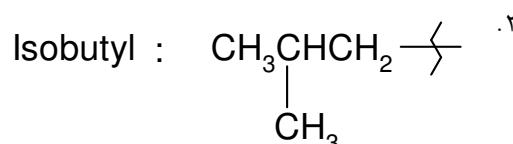
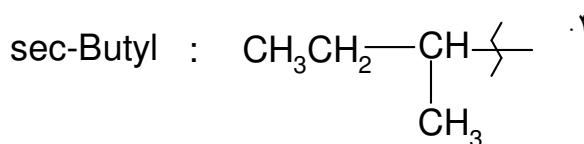
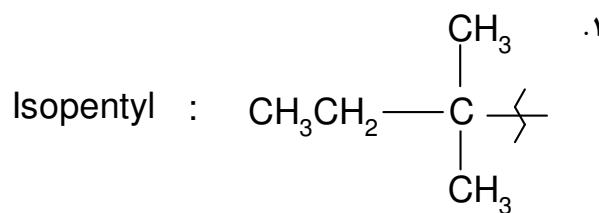
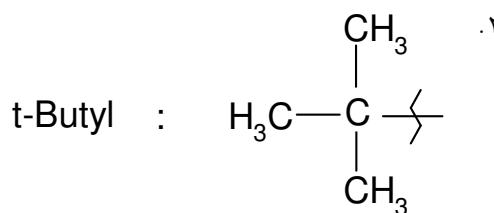
سری سوال : یک ۱

زمان آزمون (دقیقه) : قسمتی : ۱۲۰ تشریحی : ۰

تعداد سوالات : قسمتی : ۴۰ تشریحی : ۰

عنوان درس : شیمی آلی ۱

رشته تحصیلی / گد درس : شیمی (شیمی آلی)، فیتوشیمی، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۱۲

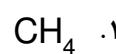
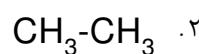
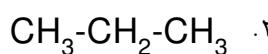
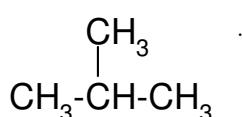
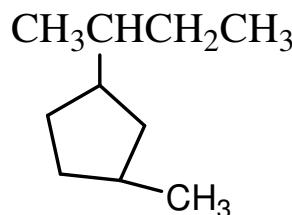
- نامگذاری کدام گروه آلکیل صحیح نمی باشد؟- کدام عبارت در مورد واکنش کلردار شدن متان نادرست است؟

۱. متان و کلر در دمای معمولی بر هم اثری ندارند.

۲. واکنش در اثر اشعه فرابنفش انجام پذیر است.

۳. واکنش در دمای بالا و در تاریکی انجام پذیر است.

۴. وجود مقدار کمی اکسیژن سرعت واکنش را برای مدتی افزایش می دهد.

- فعالیت نسبی کدام در واکنش هالوژن دار کردن بیشتر است؟- نام درست (IUPAC) ترکیب زیر کدام است؟

۱. ۱-ایزوپوتیل-۳-متیل سیکلوپنتان

۱. ۱-ایزوپوتیل-۳-متیل سیکلوپنتان

۲. ۱-ایزوپوتیل-۳-متیل سیکلوهگزان

۲. ۱-ایزوپوتیل-۴-متیل سیکلوپنتان

۳. سیکلوهگزان

۱. ۲-پروپانول

۴. بنزن

۲. ۲-متیل سیکلوهگزانون

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی آلی ۱

و شته تحصیلی/گد درس: شیمی (شیمی آلی)، فیتوشیمی، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۱۲

۶- مطابق قاعده های کان-اینگولد-پرلوگ، کدام استخلاف ارجحیت بالاتری دارد؟



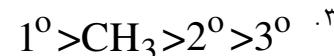
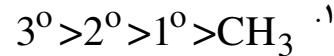
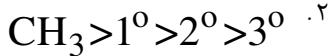
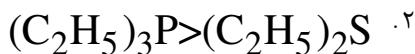
۷- ترکیباتی که علیرغم داشتن مراکز کایرال به دلیل وجود صفحه تقارن، غیر کایرال هستند چه نامیده می شوند؟

۱. مزو

۲. راسمیک

۳. انانتیومر

۴. دیاستریومر

۸- ترتیب فعالیت هالیدها در واکنش های $\text{SN}2$ چگونه است؟۹- کدام مقایسه در مورد قدرت هسته دوستی نادرست است؟

۱. توسیلات

۲. یدید

۳. برمید

۴. کلرید

۱۱- در واکنشهای حذفی E2، اگر گروه ترک کننده ضعیف باشد و بازهای قوی تر و حجیم تر بکار رود کدام نتیجه مشاهده می شود؟

۱. تشکیل مقدار بیشتری از آلن کمتر استخلاف شده و تبعیت از قاعده هوفرمن

۲. تشکیل مقدار بیشتری از آلن کمتر استخلاف شده و تبعیت از قاعده زایتسف

۳. تشکیل مقدار بیشتری از آلن بیشتر استخلاف شده و تبعیت از قاعده هوفرمن

۴. تشکیل مقدار بیشتری از آلن بیشتر استخلاف شده و تبعیت از قاعده زایتسف

۱۲- کدام عبارت در مورد فعالیت یک آلکیل هالید در مکانیسم های E1، SN2، E2 و SN1 نادرست است؟

۱. آلکیل هالیدهای نوع اول از راه مکانیسم های E2 و SN2 واکنش می دهند.

۲. آلکیل هالیدهای نوع دوم از طریق هر یک از چهار مکانیسم می توانند واکنش می دهند.

۳. در اثر واکنش آلکیل هالید نوع سوم با باز قوی، واکنش جانشینی دو مولکولی برتری می یابد.

۴. آلکیل هالیدهای نوع سوم به سه طریق E1، E2 و SN1 می توانند در واکنش شرکت کنند.

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): قسطی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسطی: ۴۰ تشریحی: ۰

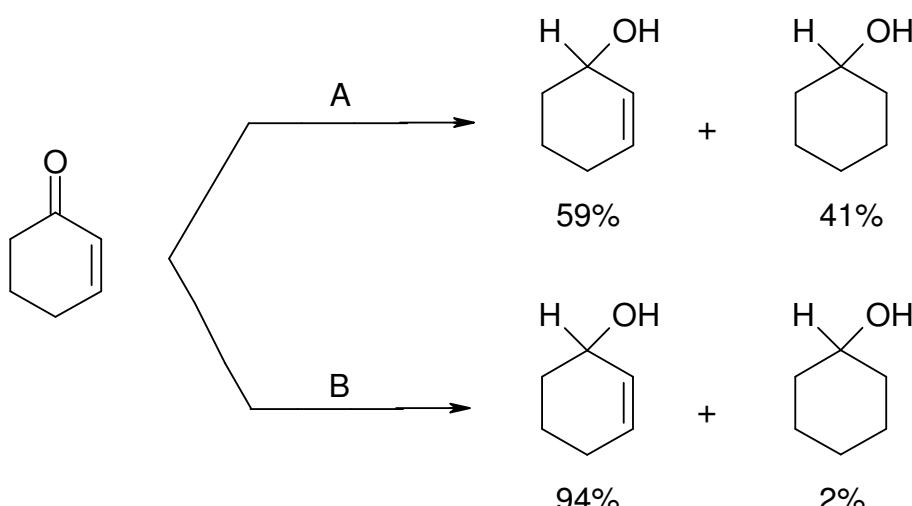
عنوان درس: شیمی آلی ۱

و شته تحصیلی/گد درس: شیمی (شیمی آلی)، فیتوشیمی، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۱۲

۱۳- کدام گزینه از خصوصیات آلکیل هالیدها به شمار می رود؟

۱. آلکیل هالیدها، در مقایسه با آلکان های با همین تعداد کربن، دمای جوش پایینتری دارند.
۲. شاخه دار شدن گروههای آلکیل سبب افزایش دمای جوش آنها می شود.
۳. آلکیل هالیدها با وجود قطبیت متوسطی که دارند، در آب محلول هستند.
۴. با افزایش تعداد هالوژن در آلکیل هالید، قابلیت اشتعال آن ها کاهش می یابد.

۱۴- در واکنش مقابل، واکنشگرهای A و B کدامند؟



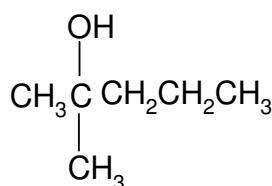
B : LiAlH4 و A : NaBH4 . ۲

B : NaBH4 و A : LiAlH4 . ۱

B : CH3MgBr و A : LiAlH4 . ۴

B : LiAlH4 و A : CH3MgBr . ۳

۱۵- نام IUPAC ترکیب مقابل کدام است؟



۲. ۴-متیل-۴-پنتانول

۱. ۲-متیل-۲-پنتانول

۴. ۴-متیل-۴-هیدروکسی پنتان

۳. ۲-متیل-۲-هیدروکسی پنتان

۱۶- دلیل نقطه جوش بالای الکلها چیست؟

۱. وزن مولکولی زیاد
۲. پیوندهای هیدروژنی
۳. چگالی زیاد
۴. تقارن بالا

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی آلی ۱

و شته تحصیلی/گد درس: شیمی (آلی)، فیتوشیمی، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۱۲

۱۷- کدام آلدهید زیر در اثر واکنش با واکنشگرهای گرینیارد، الکلهای نوع اول تولید می‌کند؟

۴. بوتانال

۳. پروپانال

۲. استالدهید

۱. فرمالدهید

۱۸- در اثر وجود کدام گروه عاملی در یک ترکیب، نمی‌توان معرف گرینیار تهیه کرد؟

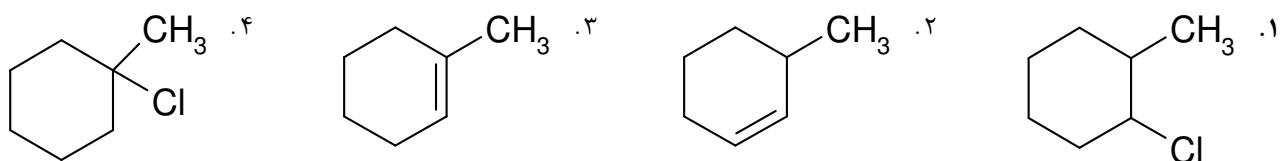
-NH .۴

-OR .۳

-SR .۲

-F .۱

۱۹- محصول واکنش مقابله کدام است؟



۲۰- کدام ترکیب اسید قوی تری است؟

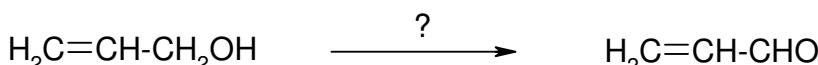
CH_3OH .۴

$\text{CF}_3\text{CH}_2\text{OH}$.۳

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$.۲

$(\text{CH}_3)_3\text{COH}$.۱

۲۱- واکنش مقابله توسط کدام اکسنده انجام می‌شود؟



$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$.۴

CrO_3 .۳

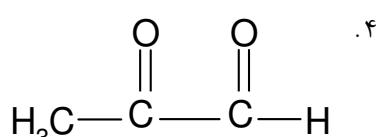
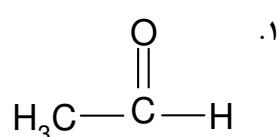
MnO_2 .۲

KMnO_4 .۱

۲۲- محصول نهایی واکنش مقابله کدام است؟



$\text{CH}_3\text{-COOH}$.۲



$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH}$.۳

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): قسطی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسطی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی آلی ۱

وشنی تحصیلی/گد درس: شیمی (شیمی آلی)، فیتوشیمی، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۱۲

۲۳- کدام عبارت در مورد واکنش ویلیامسون نادرست است؟

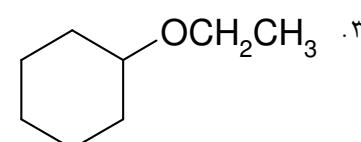
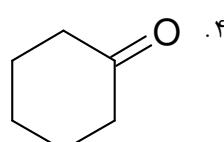
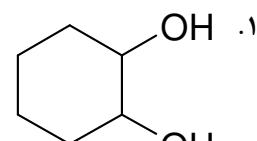
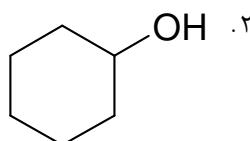
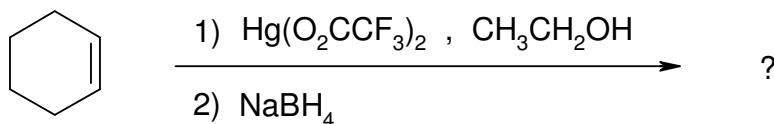
۲. سنتز ویلیامسون از طریق جانشینی SN_2 انجام می شود.

۱. این واکنش مهمترین روش برای تهیه اترها است.

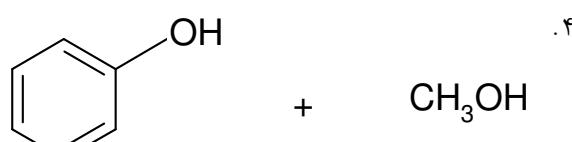
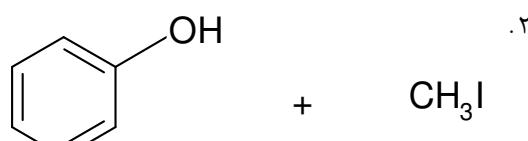
۴. برای سنتز اترهای متقارن و نامتقارن مناسب می باشد.

۳. هالیدهای نوع سوم بهترین واکنشگرها هستند.

۲۴- محصول نهایی واکنش مقابله کدام است؟



۲۵- محصولات واکنش مقابله کدام است؟



۲۶- در اثر واکنش هالوهیدرین ها با باز کدام محصول به دست می آید؟

۴. الکل

۳. اتر

۲. اپوکسید

۱. آلان

سری سوال: ۱ یک

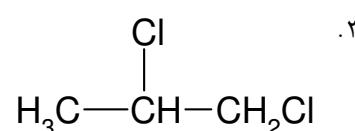
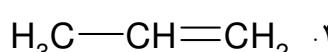
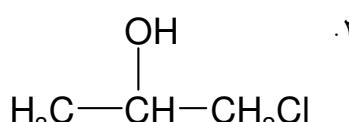
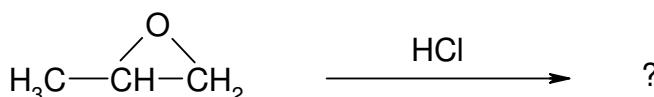
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

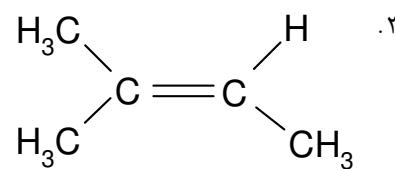
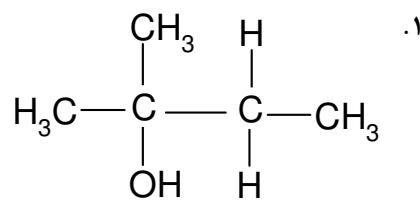
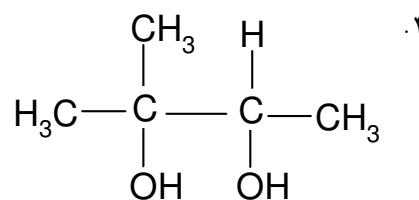
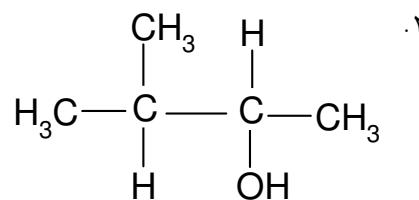
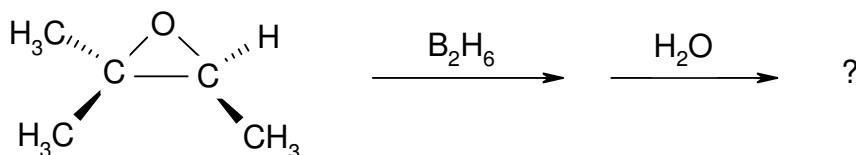
عنوان درس: شیمی آلی ۱

وشنی تحصیلی/گد درس: شیمی (شیمی آلی)، فیتوشیمی، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۱۲

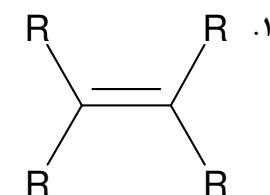
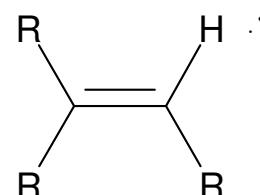
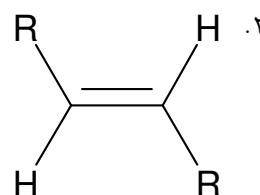
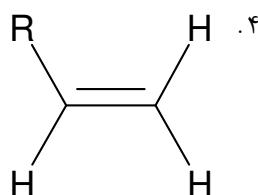
۲۷- محصول اصلی واکنش مقابله کدام است؟



۲۸- محصول اصلی واکنش مقابله کدام است؟



۲۹- کدام آلکن ناپایدار تر است؟



سری سوال: ۱ یک

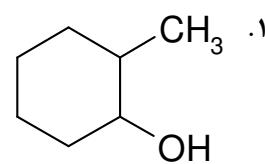
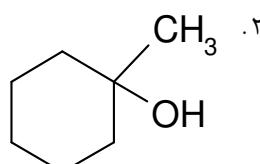
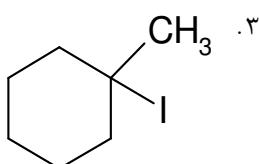
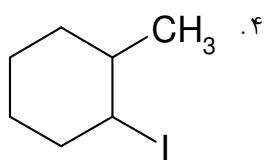
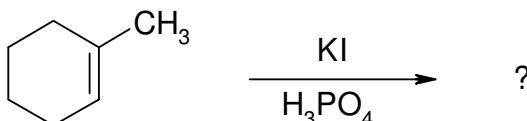
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

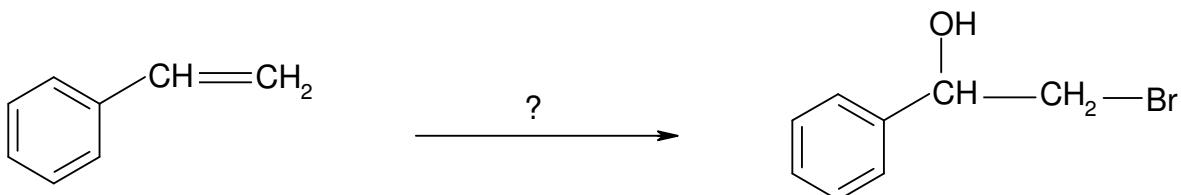
عنوان درس: شیمی آلی ۱

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی (شیمی آلی)، فیتوشیمی، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۱۲

۳۰- محصول اصلی واکنش مقابله کدام است؟



۳۱- واکنش زیر توسط کدام واکنشگر و در چه حلالی انجام می‌گیرد؟



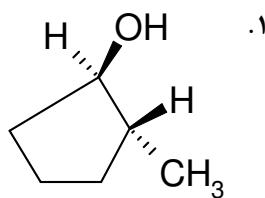
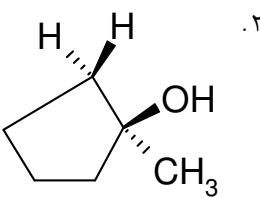
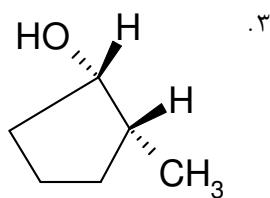
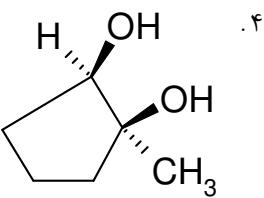
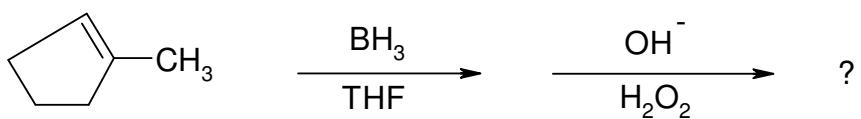
۰.۲ واکنشگر: H_2O و حلal: NBS

۰.۱ واکنشگر: DMSO و حلal: محلول آبی

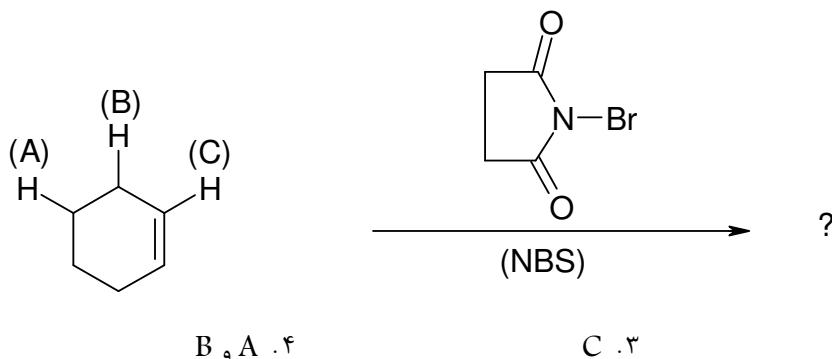
۰.۴ واکنشگر: Br_2 و حلal: H_2O

۰.۳ واکنشگر: DMSO و حلal: HBr و محلول آبی

۳۲- محصول اصلی و نهایی واکنش مقابله کدام است؟



۳۳- در واکنش مقابله، اتم Br در کدام موقعیت قرار می‌گیرد؟



B و A .۴

C .۳

B .۲

A .۱

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): قسطی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسطی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی آلی ۱

و شته تحصیلی/گد درس: شیمی (شیمی آلی)، فیتوشیمی، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۱۲

۳۴- در واکنش هیدروژن دار شدن کاتالیزوری، کدام ترکیبات به صورت کاملاً انتخابی کاهاش می یابند؟

۱. آلکن ها ۲. کتون ها ۳. استرها ۴. نیتریل ها

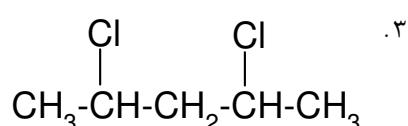
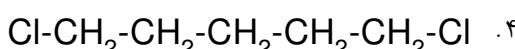
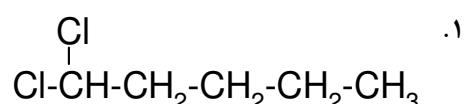
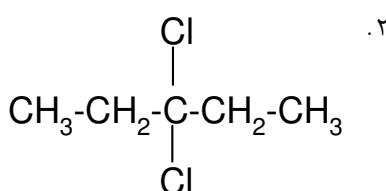
۳۵- در اثر واکنش آلکن ها با OSO_4 کدام محصول به دست می آید؟

۱. سیس ۱،۴-دی اول ۲. ترانس ۱،۳-دی اول ۳. سیس ۱،۲-دی اول ۴. ترانس ۱،۲-دی اول

۳۶- کدام گزینه ترتیب فعالیت آبگیری از الکل ها با کاتالیزور اسیدی را به درستی نشان می دهد؟



۳۷- محصول اصلی واکنش مقابله کدام است؟



۳۸- کدام آلکن در واکنش دیلز-آلدر غیر فعال است؟

۱. اتیلن ۲. اتیل پروپنوات ۳. مالئیک اسیدرید ۴. بنزوکینون

۳۹- از آبپوشی آلکین ها، کدام محصول نهایی به دست می آید؟

۱. یک الکل ۲. یک انول ۳. یک کتو ۴. یک آلکن

سری سوال: ۱ یک

کارشناسی و کارشناسی ارشد

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی آلی ۱

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی (شیمی آلی)، فیتوشیمی، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۱۲

۴۰- محصول واکنش مقابله کدام است؟

