

سری سوال : یک ۱

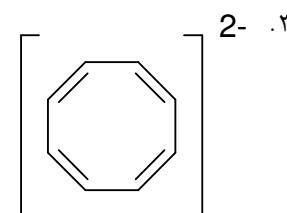
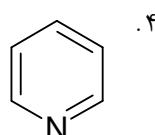
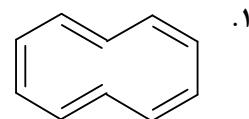
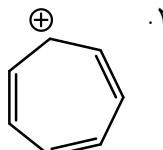
زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۱۲۰ تشریحی : ۰

تعداد سوالات : تستی : ۴۰ تشریحی : ۰

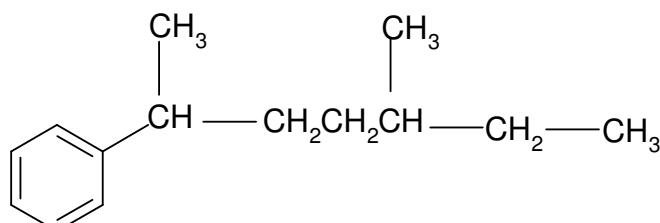
عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشنده تحصیلی / گد درس : شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

۱- کدام ترکیب آروماتیک نیست؟



۲- نام IUPAC ترکیب مقابل کدام است؟



.۵- متریل، ۲- هپتیل بنزن

.۱.۲- دی متیل هگزیل بنزن

.۴- متریل، ۲- فنیل هپتان

.۳.۲- فنیل، ۵- متریل، هپتان

۳- محصول اصلی واکنش پارامتیل استوفنون با معرف Cl_2O , $\text{CF}_3\text{CO}_2\text{H}$ کدام است؟

.۲.۳- دی کلرو، .۴- متریل استوفنون

.۱.۲- کلرو- .۴- متریل استوفنون

.۴.۳- کلرو، .۴- متریل استوفنون

.۳.۳- هیدروکسی، .۴- متریل استوفنون

سری سوال: ۱ یک

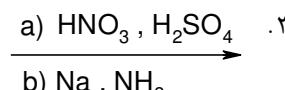
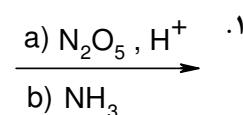
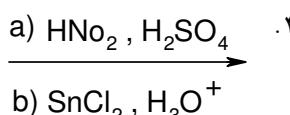
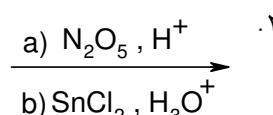
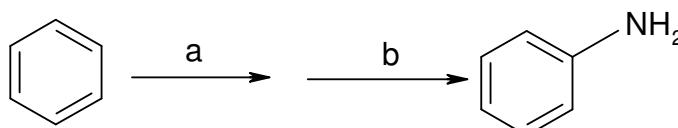
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی آلی ۲

روش تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

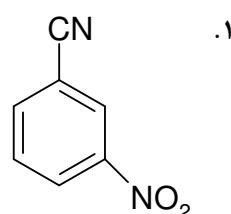
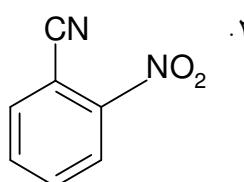
۴- واکنش‌های لازم برای تبدیل مقابله عبارت است از:



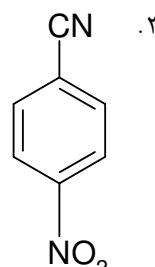
۵- کدام عبارت در خصوص ترکیبات آромاتیک صحیح است؟

۱. واکنش‌های استخلافی الکترونودوستی اثر ایزوتوپی دوتربیوم را نشان می‌دهند.
۲. معادله سرعت واکنش استخلاف الکترونودوستی واکنش دو مولکولی است و دارای سینتیک درجه دو می‌باشد.
۳. در واکنش استخلافی الکترونودوستی سولفون دار شدن حلقه بنزنی اثر ایزوتوپی دوتربیوم مشاهده نمی‌شود.
۴. در تمام واکنش‌های استخلافی الکترونودوستی آромاتیک‌ها، استخلاف الکترونودوست دخالتی در سرعت واکنش ندارد.

۶- محصول عمده نیتراسیون بنزونیتریل توسط اسید‌سولفوریک و اسید نیتریک کدام است؟



۷. مخلوطی از گزینه‌های ۲ و ۳



سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: ۴۰ تشریحی: ۰

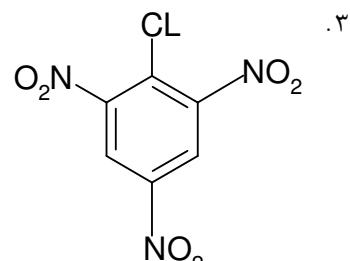
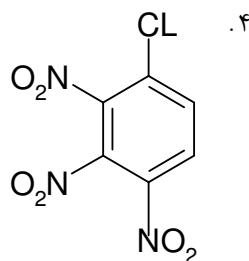
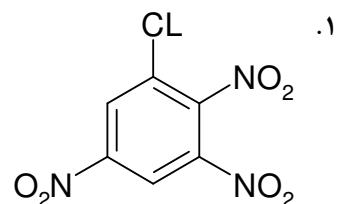
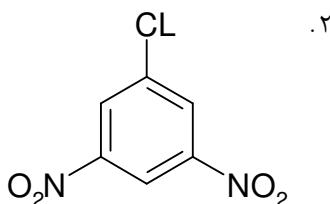
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشنہ تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

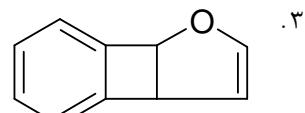
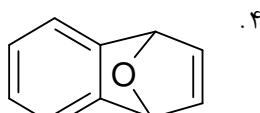
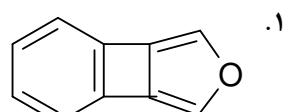
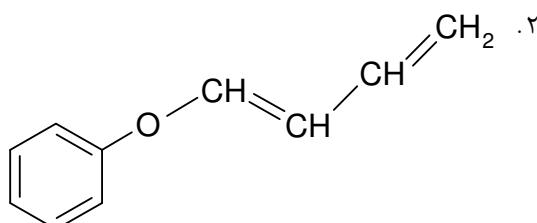
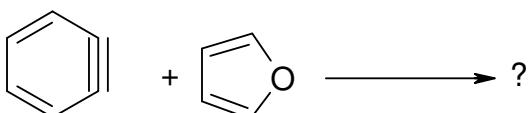
۷- در واکنش فریدل-کرافتس برای جلوگیری از واکنش پلی آلکیل دار شدن کدام روش زیر را باید اختیار کرد؟

۱. مقدار بنزن را باید کم اختیار کرد.
۲. مقدار بنزن را باید زیاد اختیار کرد.
۳. مقدار کاتالیزور باید به اندازه کافی باشد.

۸- کدام یک از ترکیبات زیر نسبت به واکنش استخلاف هسته دوستی آروماتیکی فعال تر است؟



۹- محصول واکنش مقابله عبارت است از:



سری سوال: ۱ یک

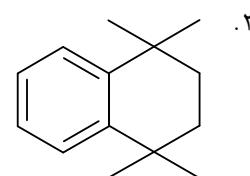
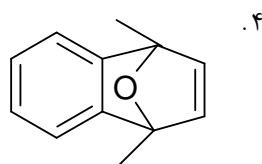
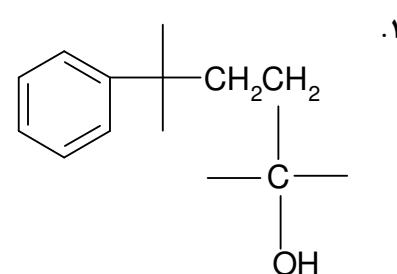
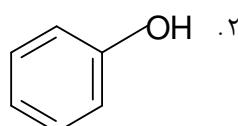
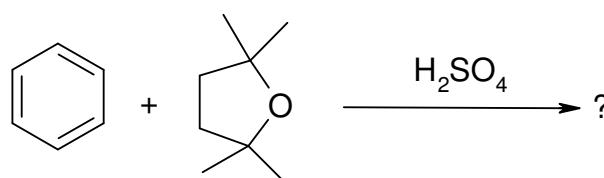
زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

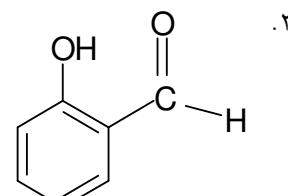
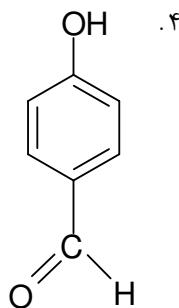
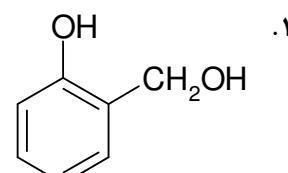
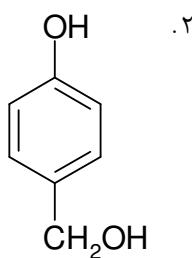
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشنۀ تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

۱۰- محصول نهایی واکنش زیر کدام است؟



۱۱- محصول واکنش فنول با کلروفرم در محیط بازی و متعاقب آن در محیط اسیدی کدام است؟



سری سوال: ۱ یک

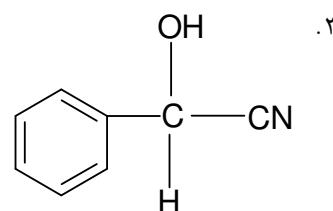
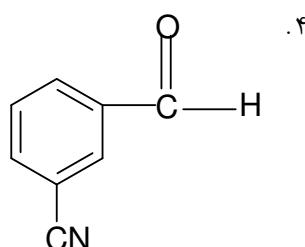
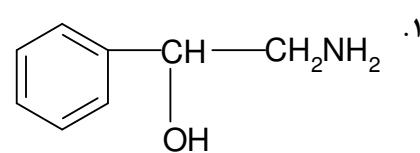
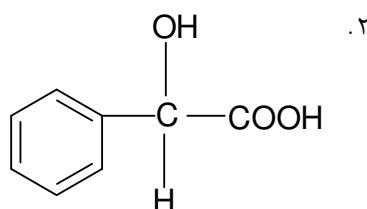
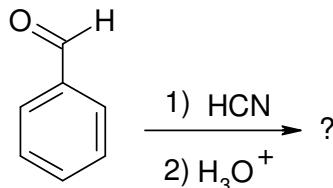
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

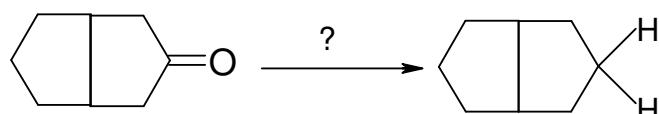
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

۱۲- محصول نهایی واکنش مقابله کدام است؟



۱۳- واکنشگر لازم برای تبدیل مقابله کدام است؟



Na, NH₃ .۲

H₂/Ni .۱

LiAlH₄/H₃O⁺ .۴

$\xrightarrow[CH_2OHCH_2OH, \Delta]{1) H_2NNH_2, KOH}$.۳

سری سوال : یک ۱

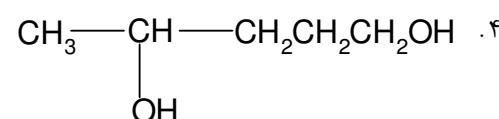
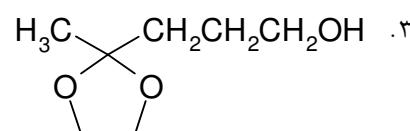
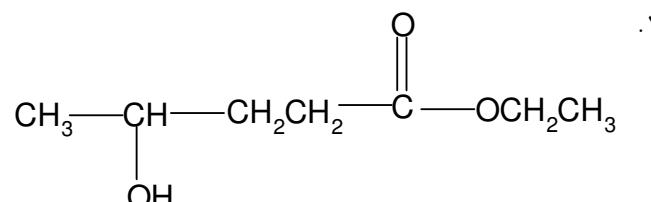
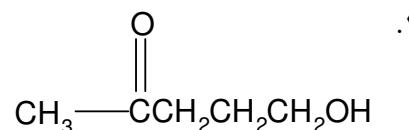
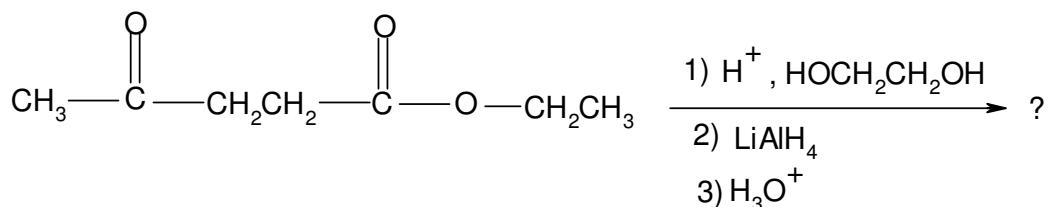
زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۱۲۰ تشریحی : ۰

تعداد سوالات : تستی : ۴۰ تشریحی : ۰

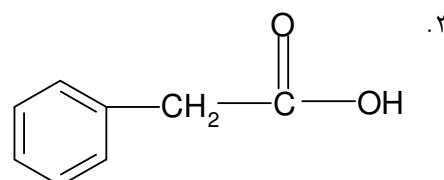
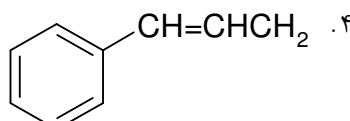
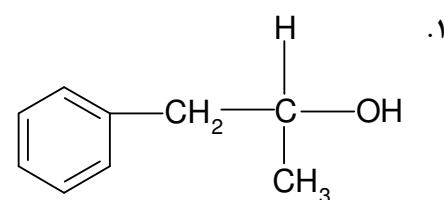
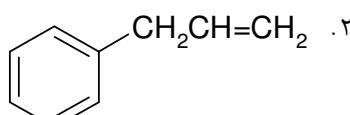
عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشنہ تحصیلی / گد درس : شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

- ۱۴- محصول نهایی واکنش مقابله کدام است؟



- ۱۵- محصول واکنش ۲- فنیل استآلدهید با متیلن تری فنیل فسفوران کدام است؟



سری سوال: ۱ یک

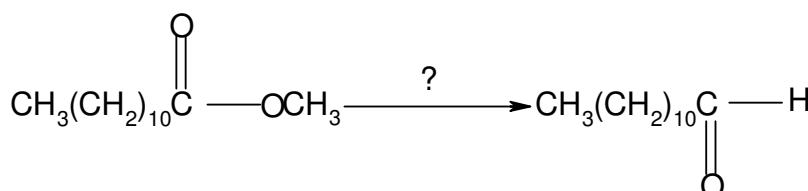
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

۱۶- واکنشگر لازم برای تبدیل مقابله کدام است؟



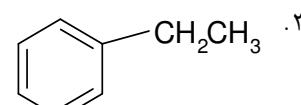
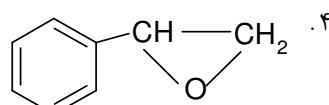
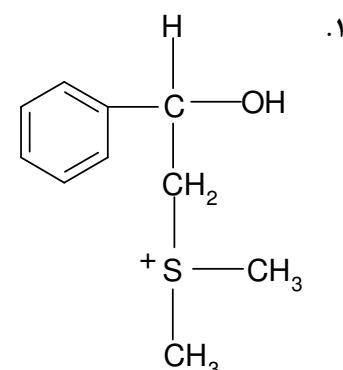
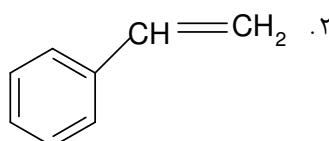
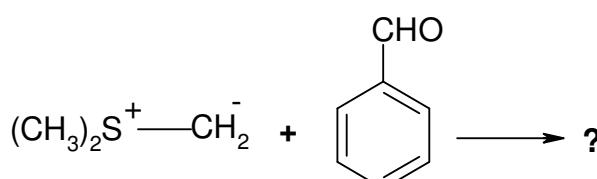
DIBAH , H_3O^+ .۴

H_2 , Pd, BaSO_4 .۳

NaBH_4 , H_3O^+ .۲

LiAlH_4 , H_3O^+ .۱

۱۷- محصول واکنش مقابله کدام است؟



سری سوال: ۱ یک

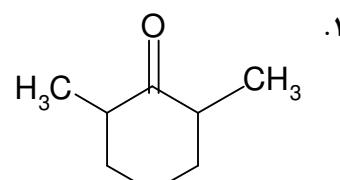
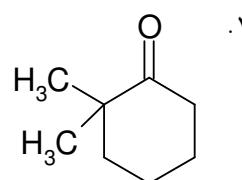
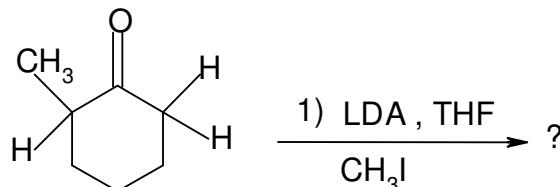
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

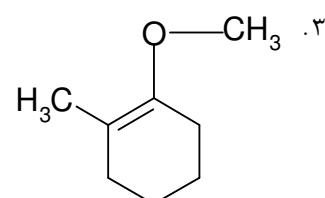
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

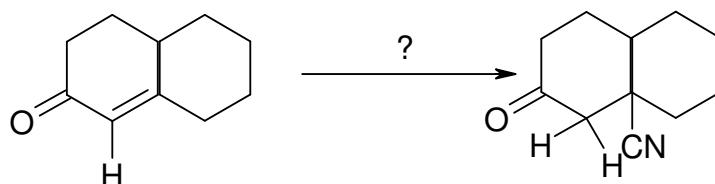
۱۸- محصول اصلی واکنش مقابله کدام است؟



۲۹- مخلوطی از گزینه های ۱ و ۲



۱۹- واکنشگر لازم برای تبدیل مقابله کدام است؟



$\text{NaCN}, \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

HCN

$\text{AlH}_3-\text{CN}, \text{H}_3\text{O}^+$

$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Al}-\text{CN}, \text{H}_3\text{O}^+$

سری سوال: ۱ یک

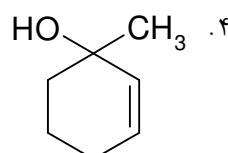
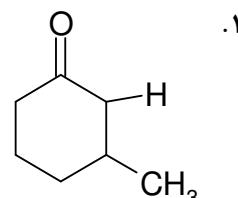
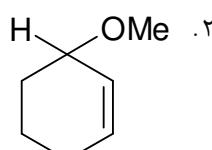
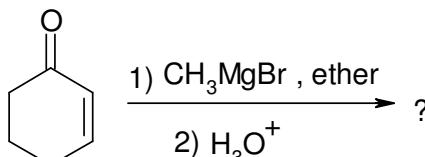
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

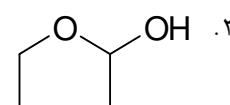
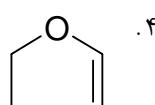
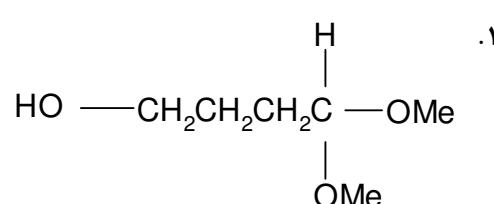
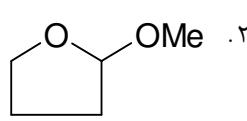
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

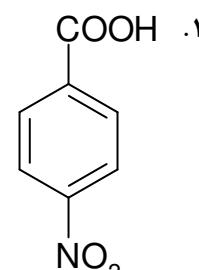
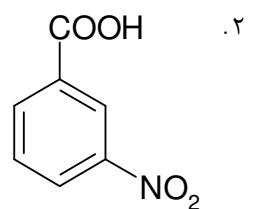
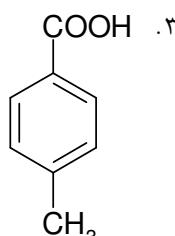
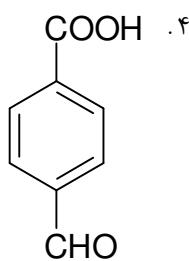
۲۰- محصول عمده واکنش زیر عبارت است از:



۳. مخلوطی از گزینه های ۱ و ۲



۴۱- از واکنش ۴-هیدروکسی بوتانآل با متانول در حضور کاتالیزور اسیدی، کدام محصول تولید می شود؟



۴۲- قدرت اسیدی کدام ترکیب بیشتر است؟

سری سوال: ۱ یک

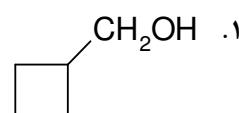
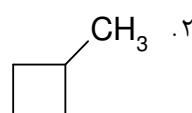
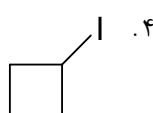
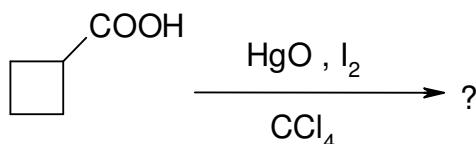
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

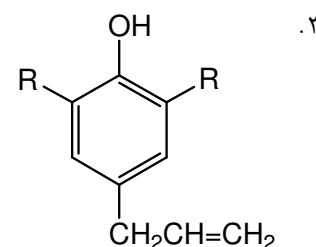
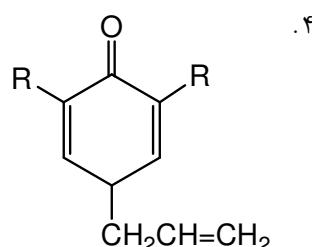
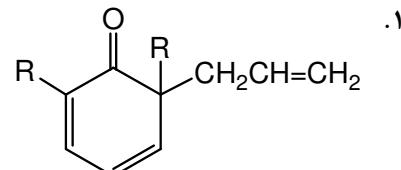
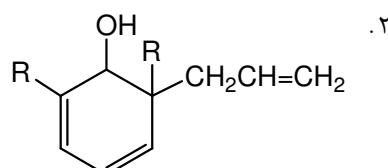
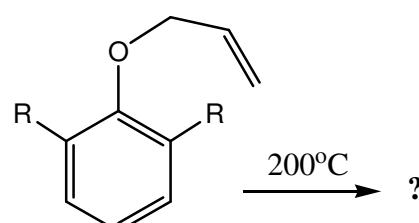
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشنہ تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

۲۳- محصول واکنش مقابله کدام است؟



۲۴- محصول واکنش زیر کدام گزینه است؟



۲۵- بهترین روش برای تبدیل بنزوئیک (C₆H₅CO₂H) به بنزالدهید (C₆H₅CHO) کدام گزینه است؟

LiAlH(OBu)₃ بعد SOCl₂ . ۲

LiAlH₄ سپس SOCl₂ . ۱

NaBH₄ . ۴

SOCl₂ بعد LiAlH₄ . ۳

سری سوال: یک ۱

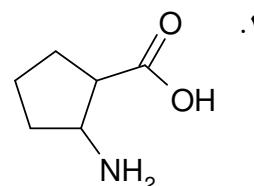
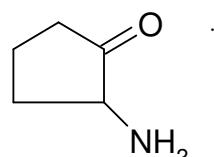
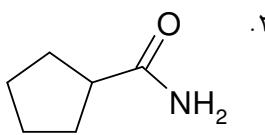
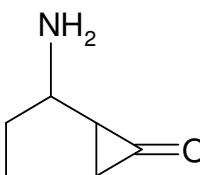
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

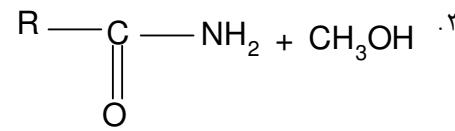
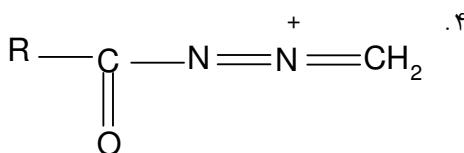
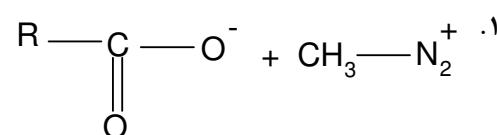
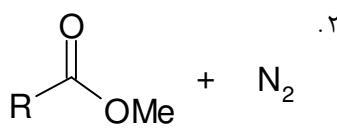
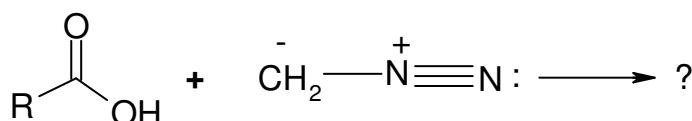
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشنہ تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

۲۶- فرمول شیمیایی سیکلوبنتان کربوکسآمید کدام است؟



۲۷- محصول واکنش مقابله کدام است؟



سری سوال: ۱ یک

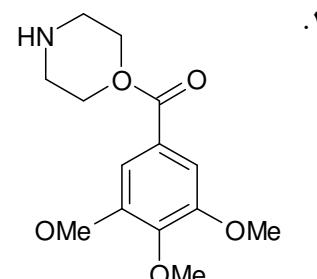
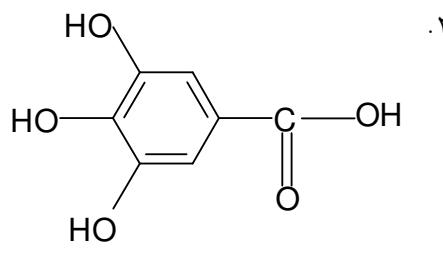
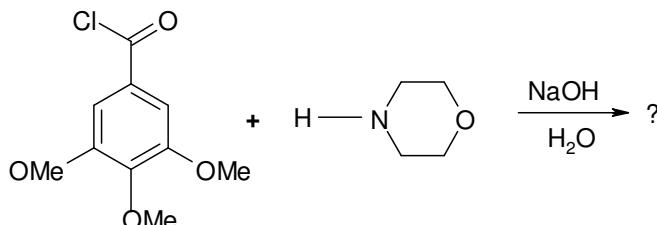
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

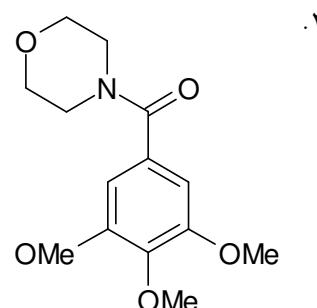
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

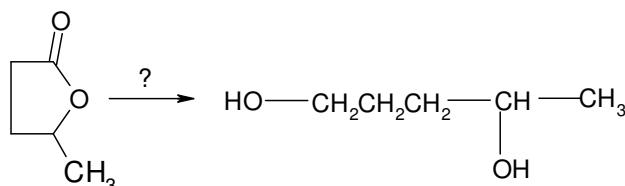
۲۸- محصول واکنش مقابله عبارت است از:



۴. مخلوطی از گزینه های ۱و۳ به نسبت مساوی



۲۹- واکنشگر لازم برای تبدیل مقابله عبارت است از:



Li/ NH₃ .۴

DIBAH .۳
H₃O⁺

LiAlH₄, ether .۲
H₃O⁺

NaBH₄ .۱
H₃O⁺

سری سوال: ۱ یک

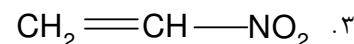
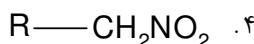
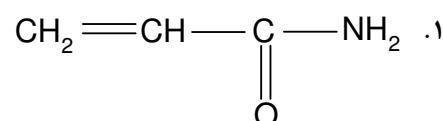
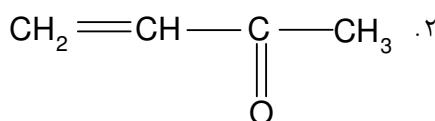
زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

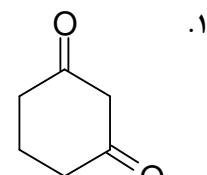
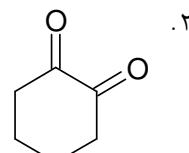
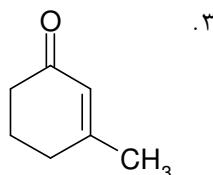
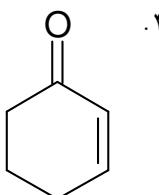
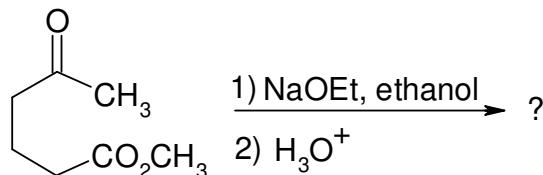
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشنده تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

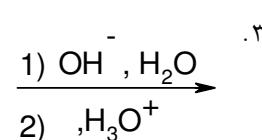
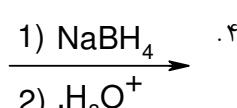
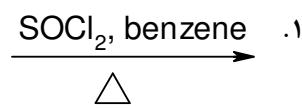
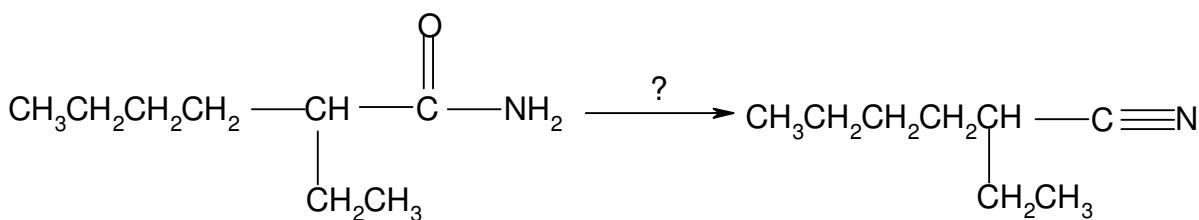
-۳۰- کدام ترکیب به عنوان دهنده مایکل می تواند در واکنش مایکل استفاده شود؟



-۳۱- محصول واکنش زیر چیست؟



-۳۲- واکنشگر لازم برای تبدیل مقابل کدام است؟



سری سوال: ۱ یک

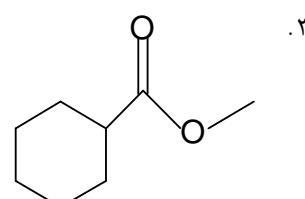
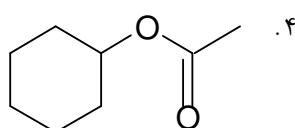
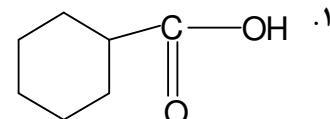
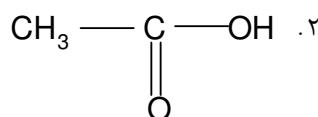
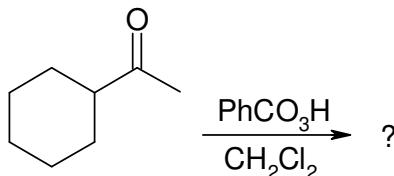
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

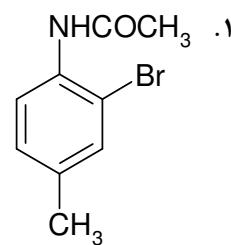
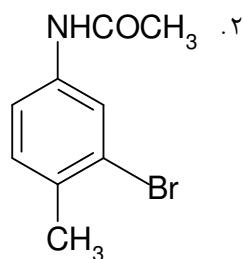
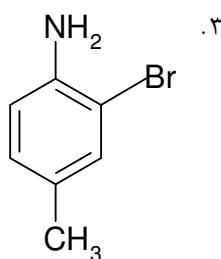
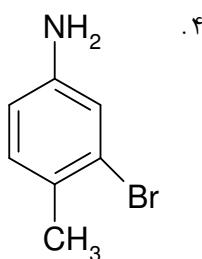
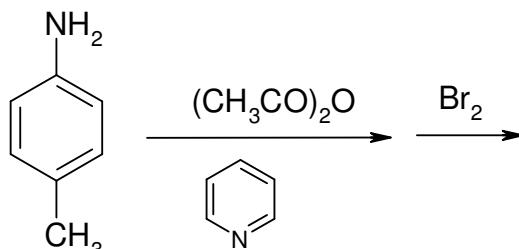
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

۳۳- محصول اصلی واکنش زیر عبارت است از:



۳۴- محصول واکنش مقابل کدام است؟



سری سوال: ۱ یک

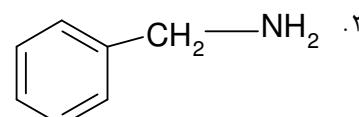
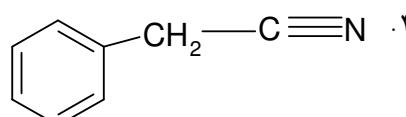
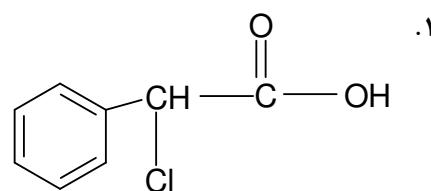
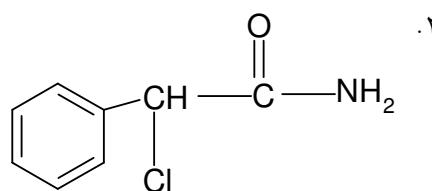
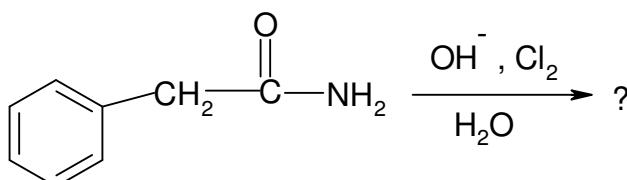
زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

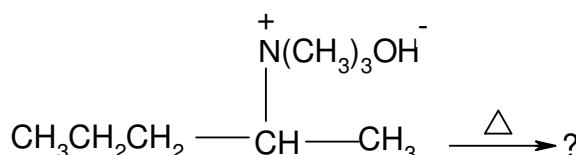
عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

۳۵- محصول واکنش زیر چیست؟



۳۶- محصول عمده واکنش مقابله کدام است؟



۴. پنتان

۳. ۲-پنتanol

۲. ۲-پنتن

۱. ۱-پنتن

۳۷- واکنش ویتیگ روش عمومی و مناسب برای تهیه:

۲. کتونهای α, β -اشباع نشده

۱. β -هیدروکسی استرها

۴. آلنها

۳. کتونهای حلقوی

۳۸- در واکنش هالوفرم چند مول هالوژن (ید) مصرف شده و این واکنش برای شناسایی کدام گروه عاملی بکار می رود؟

۲. سه مول هالوژن، متیل کتون ها

۱. یک مول هالوژن، کتون ها

۴. سه مول هالوژن، شناسایی اسیدهای کربوکسیلیک

۳. دو مول هالوژن برای شناسایی آلدھیدها

سری سوال: ۱ یک

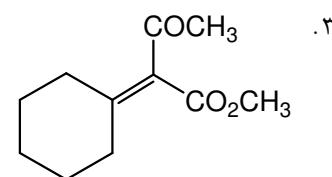
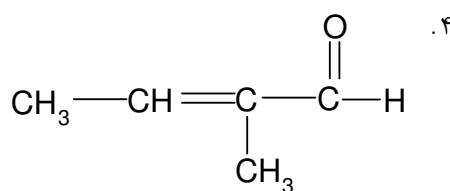
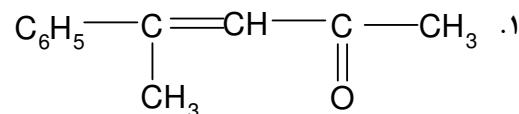
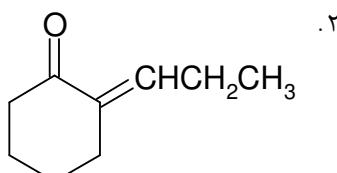
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۱۴

۳۹- کدام یک از ترکیبات زیر را می‌توان با انجام واکنش آldولی شدن مخلوط تهییه کرد؟



۴۰- محصول واکنش زیر کدام است؟

