

نام درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی ۱۱۱۴۰۱۴

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶

زمان آزمون: تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰ دقیقه

آزمون نمره منفی دارد  ندارد

کُد سری سؤال: یک (۱)

استفاده از: --

مجاز است.

منبع: --

پیامبر اعظم (ص): روزه سپر آتش جهنم است.

۱- چند فرم رزونانسی را می توان ، بترتیب برای ۱و۲- دی برموسیکلوهگزاتری ان و ۱و۳- دی برموسیکلوهگزاتری ان فرض نمود.

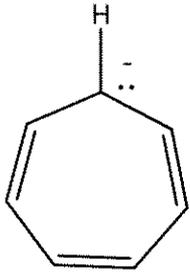
د. ۱ و ۲

ج. ۲ و ۲

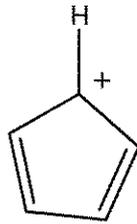
ب. ۱ و ۲

الف. ۱ و ۱

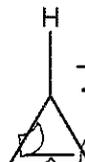
۲- کدام یک از ترکیبات آروماتیک هستند؟



A



B



ج. A و C

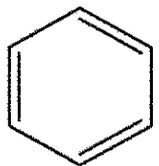


D

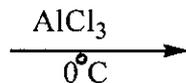
ب. B و C

الف. A و B

۳- محصول عمده واکنش زیر کدامست؟



+ n-butylchloride



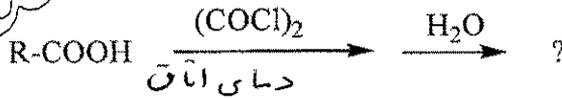
د. دی بوتیل بنزن

ج. ترشری بوتیل بنزن

ب. سکندری-بوتیل بنزن

الف. بوتیل بنزن

۴- محصول واکنش زیر چیست؟



د. مخلوطی از هر سه

ج. کربوکسیلیک اسید

ب. آنهیدرید

الف. کلرواسید

۵- چند ساختار رزونانسی برای آنیون فنوکسید می توان نوشت؟

د. ۶ تا

ج. ۵ تا

ب. ۴ تا

الف. ۳ تا

نام درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی ۱۱۱۴۰۱۴

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶

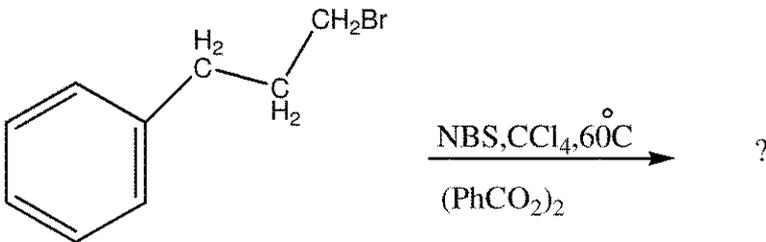
زمان آزمون: تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰ دقیقه

آزمون نمره منفی دارد  ندارد

کُد سری سؤال: یک (۱) استفاده از: --- مجاز است. --- منبع: ---

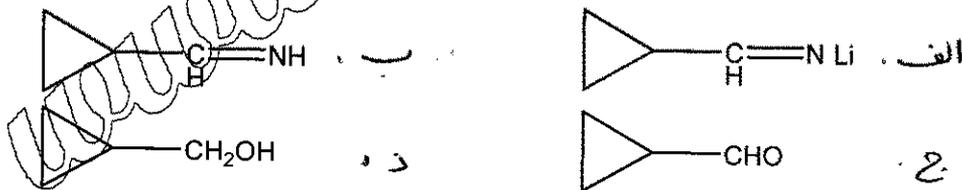
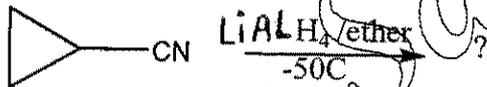
۶- از واکنش m- کلو تولوئن با کلر در حضور فریک کلرید کدام ترکیب بدست می آید؟  
الف. ۲و۵- دی کلو تولوئن  
ب. ۳و۵- دی کلو تولوئن  
ج. ۲و۳- دی کلو تولوئن  
د. هر سه

۷- محصول واکنش زیر چیست؟



الف. (۳و۳- دی برمو پروپیل) بنزن  
ب. (۱- کلر-۳- برمو پروپیل) بنزن  
ج. (۱و۳- دی برمو پروپیل) بنزن  
د. (۲و۳- دی کلرو پروپیل) بنزن

۸- در واکنش زیر لیتیوم آلومینیوم هیدرید به نیتریل اضافه شده است. محصول را مشخص نمایید.



۹- محصول نهایی واکنش کلروفرم با فنول در محیط قلیایی آبی چه می باشد؟

الف. ارتوسالیسیلیک اسید  
ب. ارتو سالیسیل آلدهید  
ج. پارا سالیسیلیک اسید  
د. پارا سالیسیل آلدهید

۱۰- تراکم بنزوئین مربوط به کدام ترکیب می تواند باشد؟

الف. استون  
ب. استآلدهید  
ج. استوفنون  
د. بنزآلدهید

نام درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی ۱۱۱۴۰۱۴

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶

زمان آزمون: تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰ دقیقه

آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد ⊗

کدام سری سؤال: یک (۱) استفاده از: --- مجاز است. منبع: ---

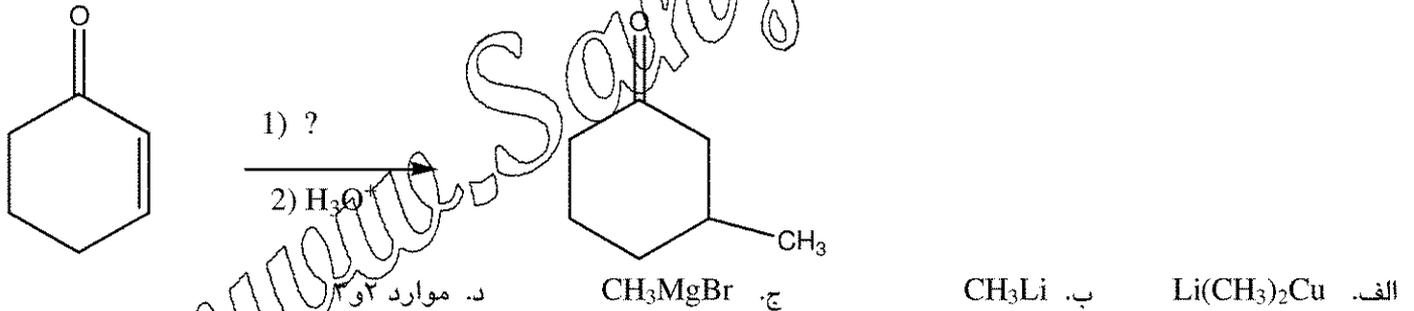
۱۱- در باره واکنش استون با هیدروکسیل آمین در pH 4.5 کدام گزینه صحیح است؟

- الف. واکنشی است یک مرحله ای ، که همین مرحله تعیین کننده سرعت است.  
ب. واکنش دو مرحله که مرحله اول آن تعیین کننده سرعت است.  
ج. واکنشی چند مرحله ای است که مرحله حذف آب تعیین کننده سرعت است.  
د. واکنش پیچیده است و مرحله افزایش هسته دوست بر آسپیل مرحله کند واکنش است.

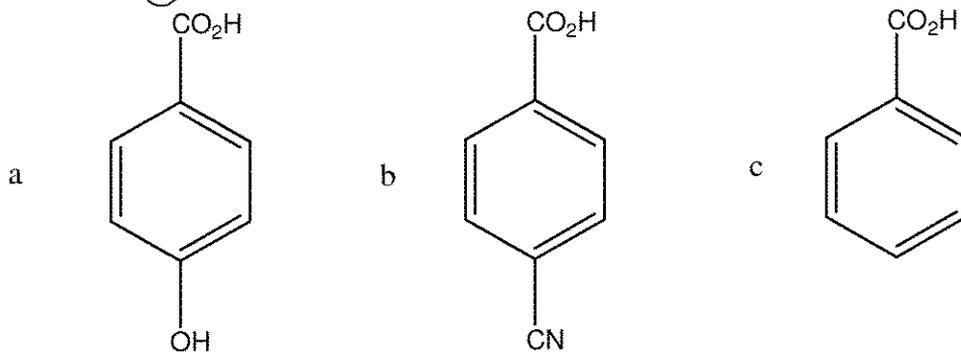
۱۲- بهره کدام ترکیب (ها) زیر در واکنش آلمولی با محلول اتانول قلیایی کم است؟

- A- فنیل استالدهید B- سیکلو هگزانون C- ۲-دی متیل سیکلو هگزانون D- استون  
الف. A و B ب. B و C ج. C د. D

۱۳- برای انجام واکنش زیر از چه واکنشگری می توان استفاده نمود؟



۱۴) کدام گزینه در مورد قدرت اسیدی ترکیبات زیر صحیح است؟



- 1-  $a > b > c$   
3-  $a > c > b$

- 2-  $b > c > a$   
4-  $b > a > c$

نام درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی ۱۱۱۴۰۱۴

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶

زمان آزمون: تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰ دقیقه

آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد ⊗

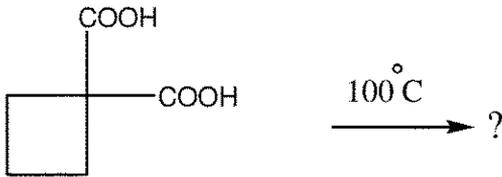
کُد سری سؤال: یک (۱)

استفاده از: ---

مجاز است.

منبع: ---

۱۵) محصول واکنش زیر کدام است؟



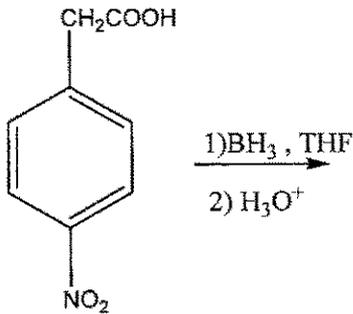
ب. پنتانوئیک اسید

د. سیکلو پنتان کربوکسیلیک اسید

الف. ۱ و ۶ - هگزادیانوئیک اسید

ج. سیکلوهگزان کربوکسیلیک اسید

۱۶ - محصول واکنش زیر را مشخص نمایید.



ب. (پارانیترو فنیل) اتانول

د. (پارا آمینو فنیل) اتانول

الف. ۲ - (پارانیترو فنیل) اتانول

ج. پارا آمینو فنیل استیک اسید

۱۷ - کدام گزینه محصول واکنش زیر را معرفی می نماید؟



ب. اکتادکنوئیک اسید

د. ۱ - برموهپتادکنوئیک اسید

الف. ۱ - برمودکنوئیک اسید

ج. هپتادکنوئیک اسید

۱۸ - در بین ترکیبات زیر کدامیک کمترین خاصیت واکنش پذیری را در برابر نوکلئوفیلها از خود نشان می دهند؟

a. RCOONH<sub>2</sub>

b. (RCOO)<sub>2</sub>O

c. RCOCl

d. RCOOR

d. د.

c. ج.

b. ب.

الف. ا.

۱۹ - در شرایط مناسب کدامیک از ترکیبات زیر واکنشگرتهیه متیل استر از کربوکسیلیک اسیدها می باشد؟

A. CH<sub>3</sub>I

B. CH<sub>3</sub>OH

C. CH<sub>2</sub>N<sub>2</sub>

د. همگی

ج. C

ب. B

الف. A

نام درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی ۱۱۱۴۰۱۴

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶

زمان آزمون: تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰ دقیقه

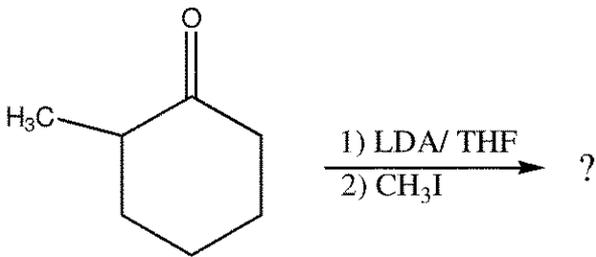
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد ⊗

کُد سری سؤال: یک (۱) استفاده از: --- مجاز است. منبع: ---

۲۰- تست هالوفرم برای شناسایی کدام ترکیبات بکار می رود؟

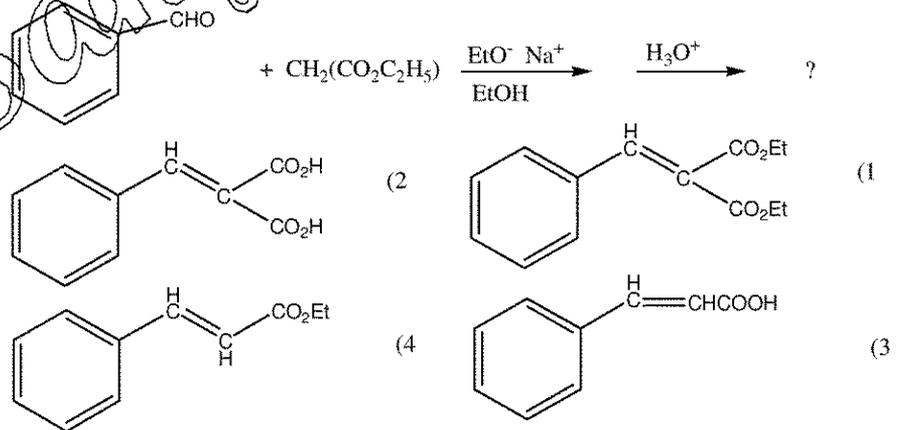
- الف. آلدهیدها      ب. متیل کتون ها      ج. متیل استرها      د. کتون ها

۲۱- بنظر شما محصول نهایی واکنش زیر چه می باشد؟



- الف. ۲ و ۲- دی متیل سیکلوهگزانون      ب. ۲ و ۶- دی متیل سیکوهگزانون  
ج. ۲ و ۲- دی متیل سیکوهگزانون      د. ۲ و ۲- دی متیل سیکوهگزانون

۲۲- محصول نهایی واکنش زیر کدام است؟



نام درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی ۱۱۱۴۰۱۴

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶

زمان آزمون: تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰ دقیقه

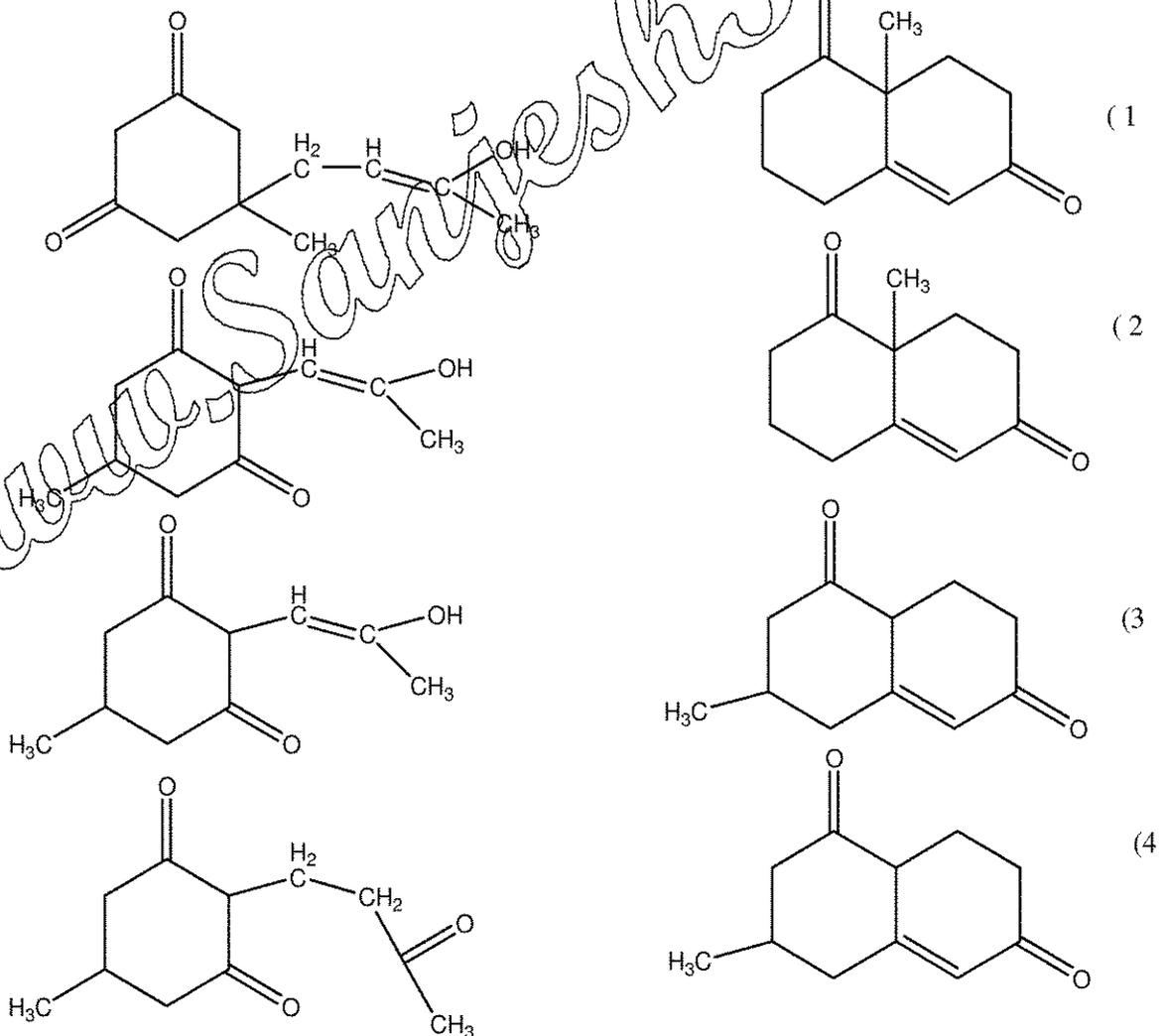
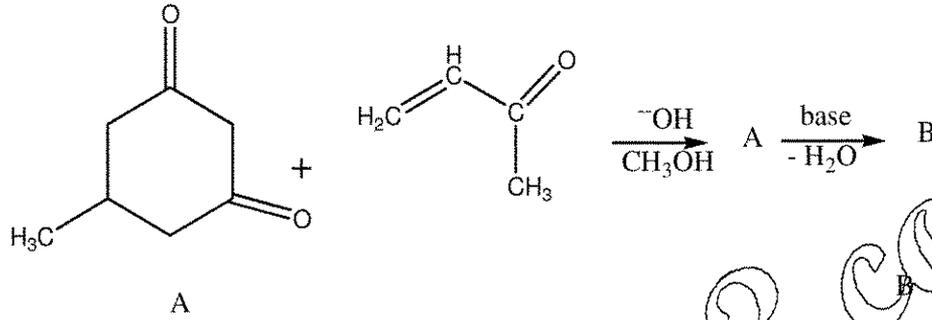
آزمون نمره منفی دارد  ندارد

مجاز است. --- منع: ---

استفاده از: ---

کد سری سوال: یک (۱)

۲۳- کدام گزینه موارد صحیح برای A و B را مشخص می نماید؟



نام درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی ۱۱۱۴۰۱۴

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶

زمان آزمون: تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰ دقیقه

آزمون نمره منفی دارد  ندارد

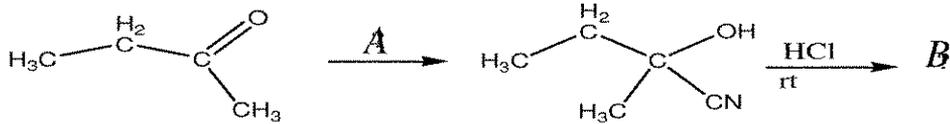
کدام سری سؤال: یک (۱)

استفاده از: ---

مجاز است.

منبع: ---

۲۴- کدام گزینه A و B را درباره واکنش زیر مشخص می نماید؟



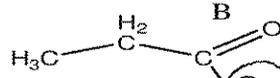
A

-CN

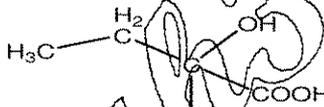
HCN

-CN

HCN



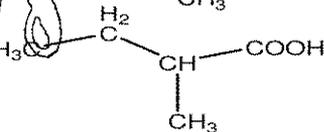
(1)



(2)

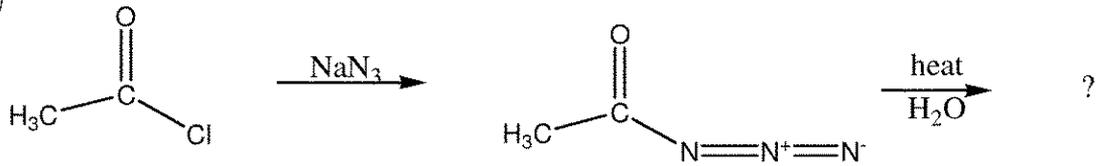


(3)



(4)

۲۵- حاصل واکنش چند مرحله ای زیر چیست؟



د. آمید

ج. آسیل نیترین

ب. آزید

الف. آمین

۲۶- از واکنش دادن ۰/۱ مول متیل بنزوات با ۰/۲ مول فنیل منیزیم برماید و سپس افزودن  $\text{H}_3\text{O}^+$  چه ترکیبی بدست می آید؟

د. هیچکدام

ج. تری فنیل متانول

ب. بنزوئیل برماید

الف. بنزوفنون

نام درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی ۱۱۱۴۰۱۴

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶

زمان آزمون: تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰ دقیقه

آزمون نمره منفی دارد  ندارد

منبع: --- مجاز است.

استفاده از: ---

کد سری سؤال: یک (۱)

سوالات تشریحی (بارم هر سؤال ۱/۲۵ نمره)

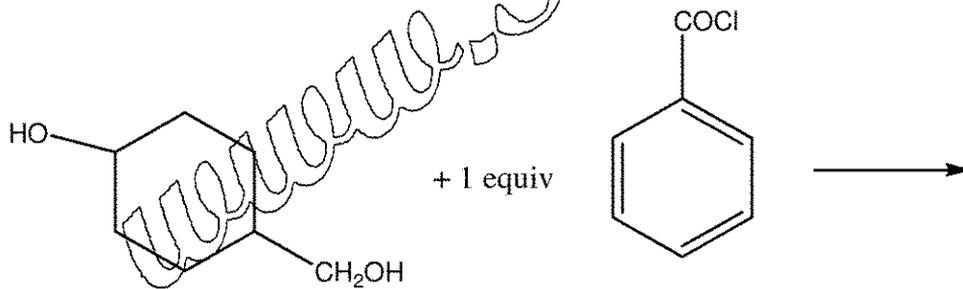
۱- با ذکر مکانیسم محصول واکنش سیکلو هگزانون و بی سولفیت سدیم را بنویسید؟ از این واکنش چه استفاده ای می توان برد؟

۲- از قرار دادن بی اتیل مالونات  $\text{CH}_2(\text{CO}_2\text{Et})_2$  در محلولی اسیدی و حرارت دادن آن چه جسمی بدست می آید؟ مکانیزم را توضیح دهید.

۳- از بنزن و واکنشگرهای مناسب واکنش چتر مرحله ای متا کرو پروپیوفنون سنتز نمایید. (با شرح مکانیزم).

۴- استالدهید را در شرایط کاتالیز قلیایی با مقدار زیاد فرمالدئید واکنش داده اند. سپس محیط را کاملاً قلیایی نموده اند. بنظر شما محصول نهایی چیست؟ مکانیسمی برای آن پیش بینیم کنید.

۵- محصول واکنش زیر چیست؟ با ذکر دلیل؟



۶- A و B را در واکنش ذیل مشخص کنید.

محصول نهایی واکنش زیر با ذکر مکانیسم بنویسید.

