

تعداد سوالات: ستمی: ۲۶ تشریحی: ۶  
 زمان آزمون: ستمی: ۵۰ دقیقه تشریحی: ۵۰ دقیقه  
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی آلی

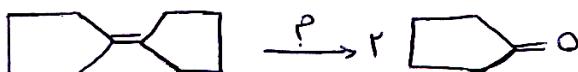
رشته تحصیلی و کد درس: زیست شناسی (۱۱۱۴۰۸۶)

--

مجاز است.

استفاده از:

کد سری سوال: یک (۱)

امام علی<sup>(ع)</sup>: برتری مردم به یکدیگر، به دانشها و خردهاست؛ نه به ثروت‌ها و تبارها.

۱- واکنشگر مناسب برای تبدیل مقابله کدام گزینه است؟

ب.  $O_2 / Zn, H_2O^\oplus$ الف.  $H_2O / H_2SO_4$ د.  $KMnO_4 / OH^-, H_2O$ ج.  $OsO_4 / NaHSO_3$ 

۲- نام ایوپاک ترکیب کدام است؟

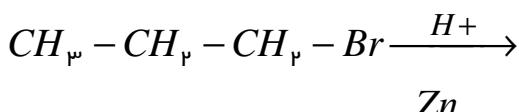
ب. ۳-۵-دی متیل ۷-اتیل اکتان

الف. ۳-۵-دی متیل نونان

د. ۱-۲-۴-۷-پنتامتیل هپتان

ج. ۲-۴-دی اتیل ۴-متیل هپتان

۳- محصول واکنش مقابله کدام است؟



د. پروپان

ج. پروپن

ب. بوتن

الف. بوتان

۴- محصول عمده واکنش آبگیری از متیل سیکلوهگزانول در حضور اسید سولفوریک و حرارت عبارت است از:

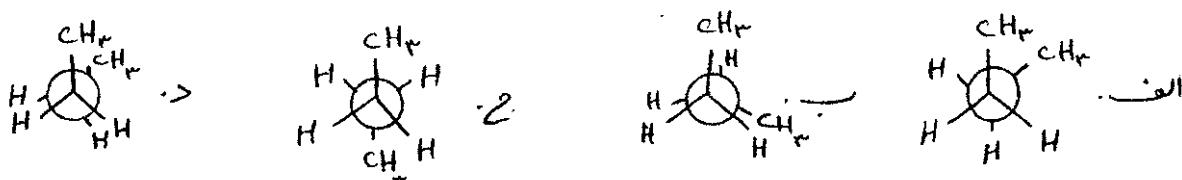
ب. متیل سیکلوهگزان

الف. متیلیدن سیکلوهگزان

د. ۲-متیل ۲-هگزان

ج. متیل سیکلوهگزان

۵- پایدارترین کانفورماسیون بوتان بین کربن ۲ و ۳ کدام گزینه است؟



تعداد سوالات: ستی: ۲۶ تشریحی: ۶  
زمان آزمون: ستی: ۵۰ تشریحی: ۵۰ دقیقه  
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی آلی

رشته تحصیلی و کد درس: زیست شناسی (۱۱۱۴۰۸۶)

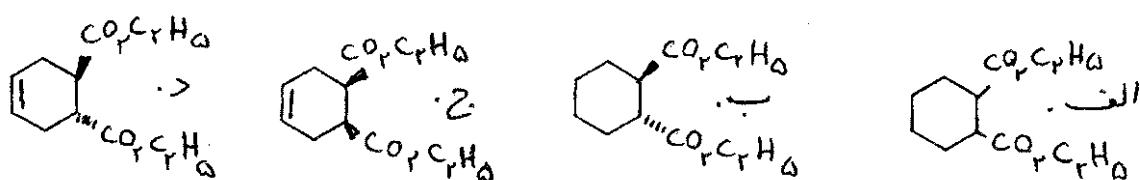
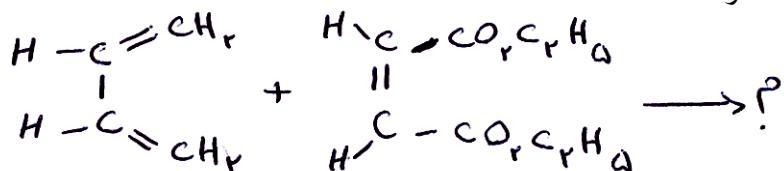
--

مجاز است.

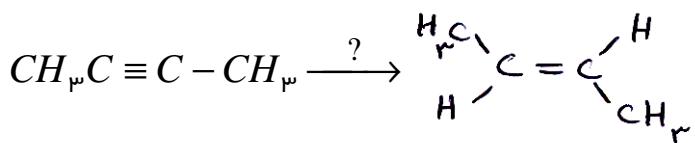
استفاده از: —

کد سری سوال: یک (۱)

۶- محصول و نوع ایزومر فضایی واکنش مقابله عبارت است از:



۷- واکنشگر لازم برای تبدیل مقابله کدام است؟



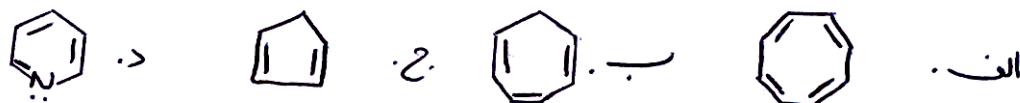
ب.  $H^2 / pd, BaSO_4$

الف.  $Na / NH_3(l)$

د.  $NaH / H_2O$

ج.  $H^2 / Ni$

۸- کدام یک از ترکیبات زیر آروماتیک است؟



۹- کدام زایلن (گزیلن) تولید دو مشتق منوکلروزایلن را می نماید؟

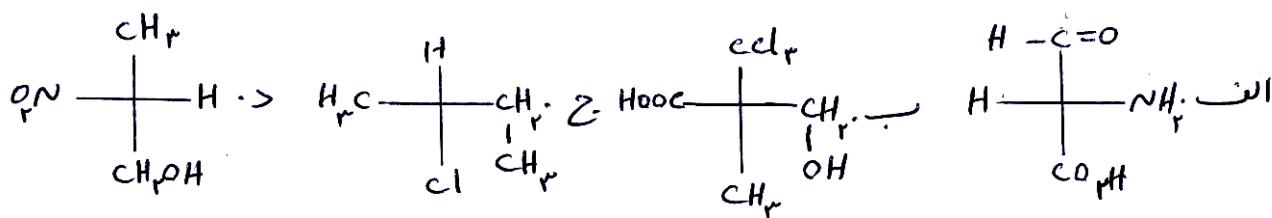
د. ارتو زایلن و پارا زایلن

ج. متا زایلن

ب. پارا زایلن

الف. ارتو زایلن

۱۰- کدام ترکیب آرایش فضایی R دارد؟



۱۱- کدام عبارت زیر صحیح است؟

الف. معادله سرعت واکنشهای  $\text{SN}_{\text{p}}$  مستقل از غلظت هسته دوست است.ب. معادله سرعت واکنشهای  $\text{SN}_1$  از درجه اوّل بوده و فقط به غلظت آلکیل هالید بستگی دارد.ج. در واکنش حذفی E<sub>1</sub> واکنش حذفی به صورتی انجام می‌پذیرد که هیدروژن در موقعیت  $\beta$  نسبت به گروه ترک کننده داشته باشد.د. معادله سرعت واکنش E<sub>p</sub> فقط به غلظت آلکیل هالید بستگی دارد و مستقل از غلظت هسته دوست یا باز بکاررفته است.۱۲- ترتیب قدرت ترک شوندگی آنیون‌های استات، تری کلرواستات، فتوکسید و بنزن سولفونات با توجه به مقدار  $\text{PK}_a$  اسیدهای مزدوج آنها به ترتیب ۴/۵ و ۹/۰ و ۱۰/۰ و ۲۶/۰ عبارت است از:الف.  $\text{CCl}_3\text{COO}^- > \text{CH}_3\text{COO}^- > \text{phO}^- > \text{phSO}_3^-$ ب.  $\text{phO}^- > \text{CH}_3\text{COO}^- > \text{CCl}_3\text{COO}^- > \text{phSO}_3^-$ ج.  $\text{phSO}_3^- > \text{CCl}_3\text{COO}^- > \text{CH}_3\text{COO}^- > \text{phO}^-$ د.  $\text{phSO}_3^- > \text{phO}^- > \text{CH}_3\text{COO}^- > \text{CCl}_3\text{COO}^-$

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶  
 زمان آزمون: تستی: ۵۰ دقیقه تشریحی: ۵۰ دقیقه  
 آزمون نمره منفی دارد ○

نام درس: شیمی آلی

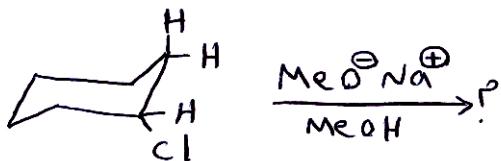
رشته تحصیلی و کد درس: زیست شناسی (۱۱۱۴۰۸۶)

--

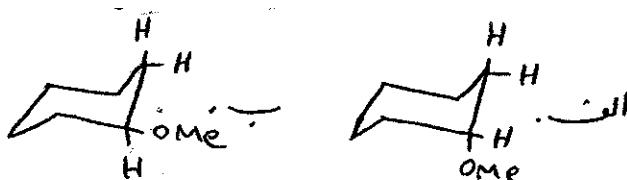
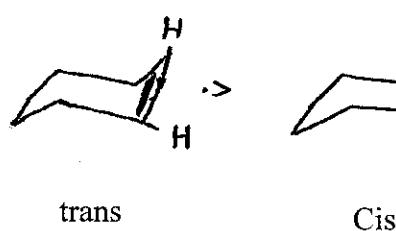
کد سری سوال: یک (۱)

مجاز است.

استفاده از: --

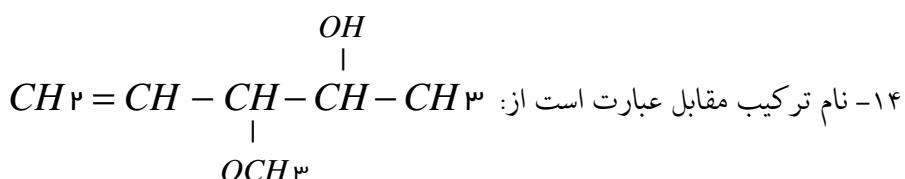


۱۳- محصول واکنش مقابله کدام گزینه صحیح است؟



trans

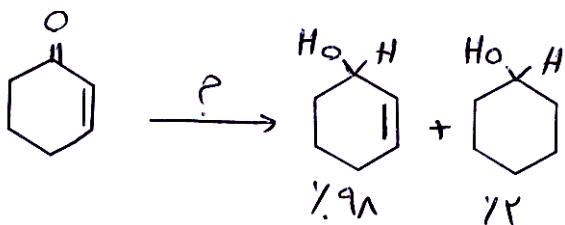
Cis



OH

الف. ۳- متوكسی، ۴- پتن، ۲- اُل

ج. ۳- متوكسی، ۱- پتن، ۴- هیدروکسی



۱۵- واکنشگر مناسب برای واکنش مقابله کدام گزینه است؟

ب.  $LiAlH_4, THF / H_3O^+$ الف.  $NaBH_4, C_6H_5OH / H_3O^+$ د.  $NaOH / H_3O$ ج.  $H_2 / Ni$

تعداد سوالات: سنتی: ۲۶ تشریحی: ۶  
زمان آزمون: سنتی: ۵۰ دقیقه تشریحی: ۵۰ دقیقه  
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی آلی

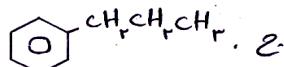
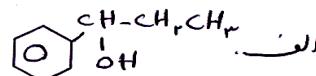
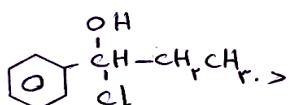
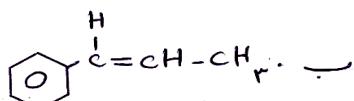
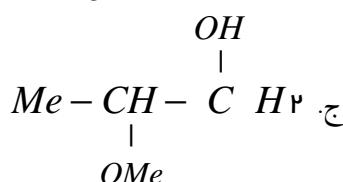
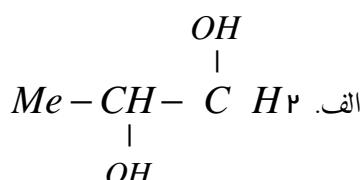
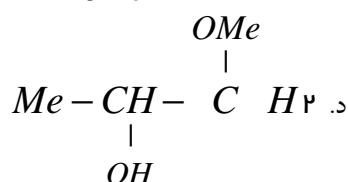
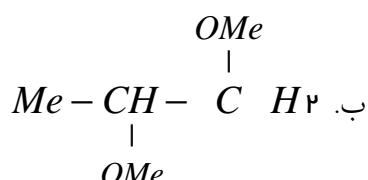
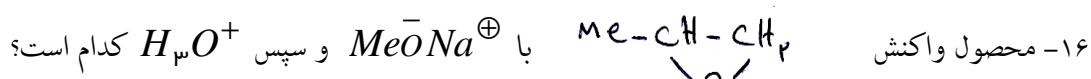
رشته تحصیلی و کد درس: زیست شناسی (۱۱۱۴۰۸۶)

--

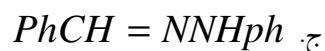
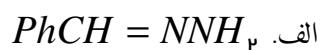
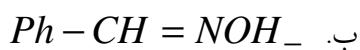
مجاز است.

استفاده از:

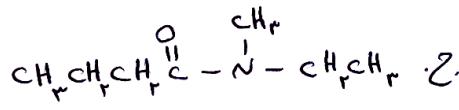
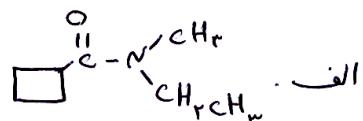
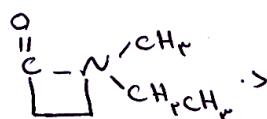
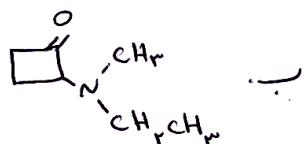
کد سری سوال: یک (۱)



۱۸- محصول واکشن بنزآلدهید با فنیل هیدرازین در محیط اسیدی عبارت از:



۱۹- ساختار شیمیایی  $N$ -متیل،  $N$ -اتیل سیکلوبوتان کربوکسامید کدام است؟



تعداد سوالات: ستی: ۲۶ تشریحی: ۶  
زمان آزمون: ستی: ۵۰ تشریحی: ۵۰ دقیقه  
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی آلی

رشته تحصیلی و کد درس: زیست شناسی (۱۱۱۴۰۸۶)

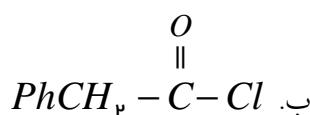
--

مجاز است.

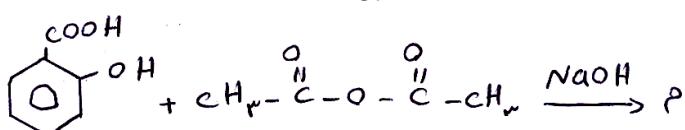
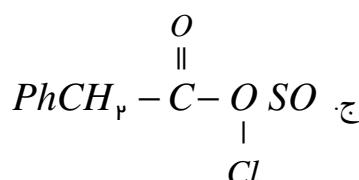
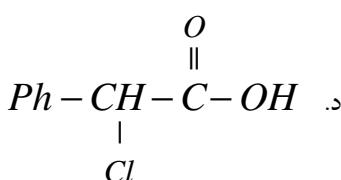
استفاده از: —

کد سری سوال: یک (۱)

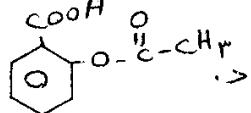
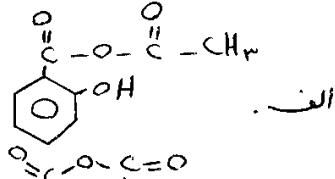
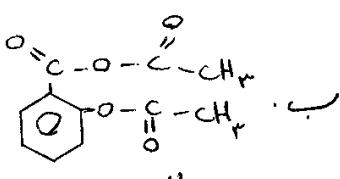
۲۰- محصول واکنش  $SOCl_2$  با  $PhCH_2COOH$  با عبارت است از:



الف.

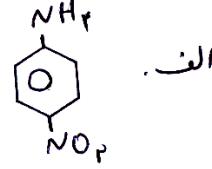
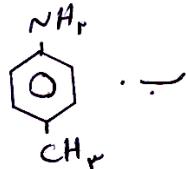
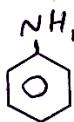
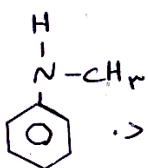


۲۱- محصول واکنش مقابله کدام است؟



الف.

۲۲- کدام ترکیب باز قوی تری است؟



۲۳- نواحی هافمن عبارت است از:

ب. تبدیل آمید به آمین با یک کربن بیشتر

الف. تبدیل آمین به آمید

د. تبدیل آمید به آمین نوع اول با یک کربن کمتر

ج. تبدیل آمین به آمید با یک کربن بیشتر

د. لاکتوز

ج. ساکاروز

ب. مالتوز

الف. سلوبیوز

۲۴- کدام یک از دی ساکاریدهای زیر کاهنده نیست؟

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶  
 زمان آزمون: تستی: ۵۰ دقیقه تشریحی: ۵۰ دقیقه  
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی آلی

رشته تحصیلی و کد درس: زیست شناسی (۱۱۱۴۰۸۶)

--

مجاز است.

استفاده از:

کد سری سوال: یک (۱)

۲۵- کدام عبارت زیر صحیح است؟

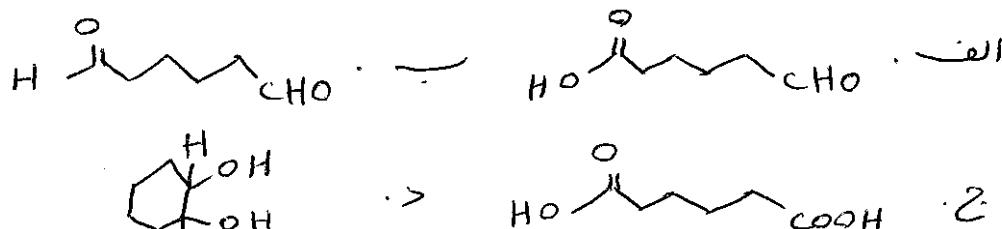
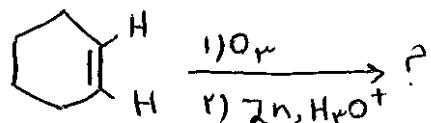
الف. طول یک زنجیر اسید کربوکسیلیک را می‌توان با استفاده از واکنش آرنت ایستریت به اندازه یک اتم کربن زیاد کرد.

ب. از دیدگاه الکترونی اسید کلریدها ( $R-C\overset{\parallel}{O}Cl$ ) واکنش پذیری کمتری در بین مشتقان اسید کربوکسیلیک دارند.

ج. هیدرولیز نیتریل‌ها به وسیله اسید و باز، روش مناسبی برای تهیه آمیدها است.

د. با استفاده از معرف ولف-گیشتر کتون به الکل تبدیل می‌شود.

۲۶. محصول واکنش زیر کدام است؟



## سوالات تشریحی:

\*بارم هر سؤال تشریحی ۱/۲۵ نمره می‌باشد.

۱- مکانیسم ستز  $t$ -بوتیل بنزن را از  $t$ -بوتیل برمید در حضور آلومینیم کلرید بنویسید.

۲- با استفاده از استیلن و هر واکنشگر لازم دیگر ترکیب ۲-هپتانون راستر نمایید.

تعداد سوالات: سنتی: ۲۶ تشریحی: ۶  
 زمان آزمون: سنتی: ۵۰ دقیقه تشریحی: ۵۰ دقیقه  
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد ○

نام درس: شیمی آلی

رشته تحصیلی و کد درس: زیست شناسی (۱۱۱۴۰۸۶)

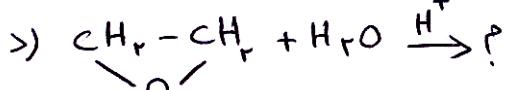
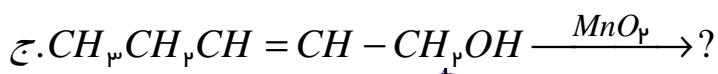
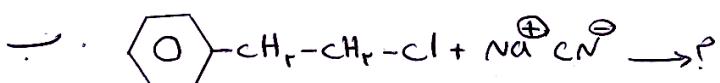
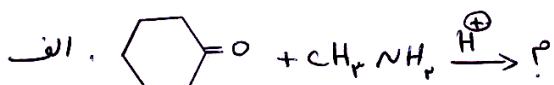
--

مجاز است.

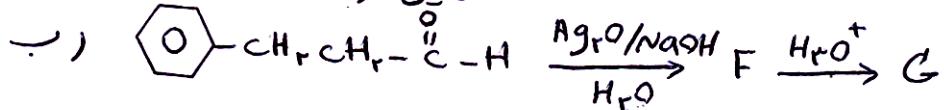
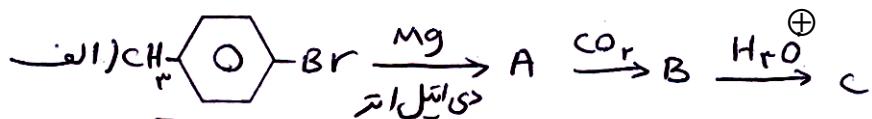
استفاده از: --

کد سری سوال: یک (۱)

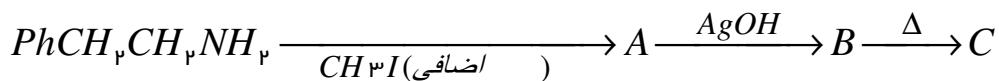
۳- محصول اصلی واکنشهای زیر را پیش بینی نمایید.



۴- اجزایی که در واکنشهای زیر با حروف بزرگ نشان داده شده اند را مشخص کنید.



۵- ترکیبات A تا C را در واکنش زیر مشخص کنید.



در ضمن نوع و نام واکنش را نیز ذکر نمایید.

۶- ساختمنهای اول، دوم، سوم و چهارم پروتئین‌ها را به طور مختصر توضیح دهید.