

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

تعداد سوال: نه

زمان آزمون (دقیقه): تست

نام لرنس: شیمی آلی

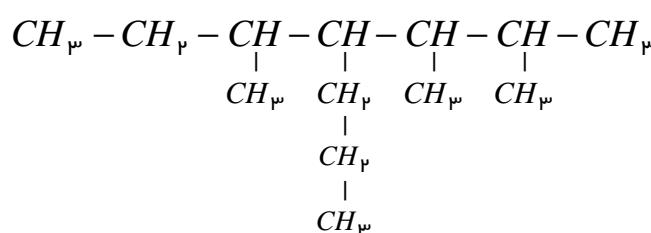
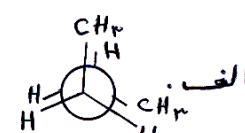
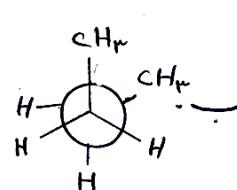
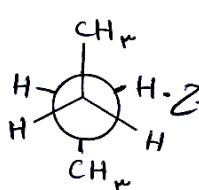
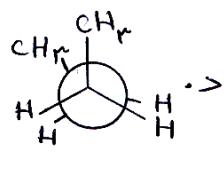
رشته تحصیلی-گذشته: زیست شناسی

کد لرنس: ۱۱۱۴۰۸۶

* دانشجوی گرامی: لطفاً، گزینه ۱ را در قسمت کد سری سؤال برگه پاسخنامه خود، علامت بزنید. بدیهی است، مسئولیت این امر بر عهده شما خواهد بود.

* این آزمون نمره منفی ندارد.

۱. پایدارترین کانفورماسیون بوتان بین کربن ۲ - کربن ۳ ($C_2 - C_3$) کدام است؟



۲. نام ترکیب مقابله چیست؟

الف. ۴ - SEC - بوتیل - ۲، ۳ - دی متیل هپتان

ب. ۲، ۳، ۵ - تری متیل - ۴ - پروپیل هپتان

ج. ۳، ۵، ۶ - تری متیل - ۴ - پروپیل هپتان

د. ۴ - ایزو بوتیل - ۲، ۳ - دی متیل هپتان

۳. کدام آکن در اثر واکنش با معرف $OHC(CH_3)_2CHO^+$ / Zn, H_2O تولید می‌کند؟

د. سیکلوهگزان

ج. سیکلوهگزادی ان

ب. ۲ - هگزن

الف. ۱ - هگزن

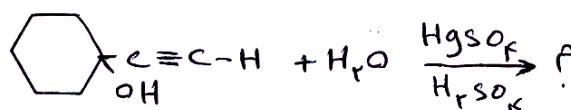
۴. محصول عمده واکنش حذف هیدروژن کلرید از ۱-کلرو، ۱-متیل سیکلوپنتان در حضور باز متوكسید سدیم کدام گزینه صحیح است؟

ب. متیلیدن سیکلوپنتن

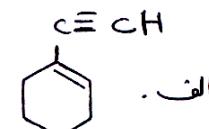
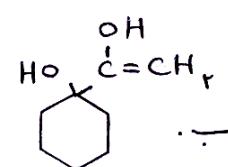
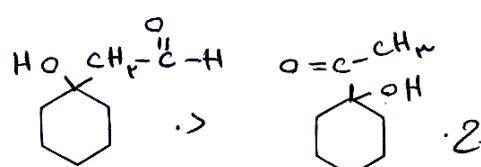
الف. ۱-متیل سیکلوپنتن

د. ۲- متوكسی-۱-متیل سیکلوپنتان

ج. ۱-متوكسی-۱-متیل سیکلوپنتان



۵. محصول نهایی واکنش مقابله کدام است؟



hdaneshjoo.ir

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

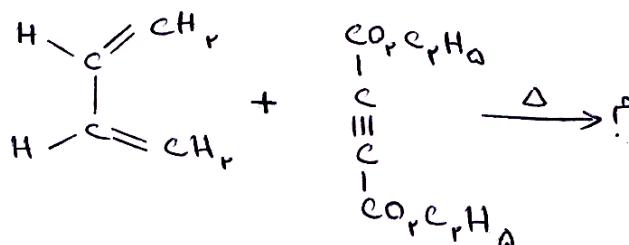
تعداد سوال: نه

زمان آزمون (دقیقه): نست

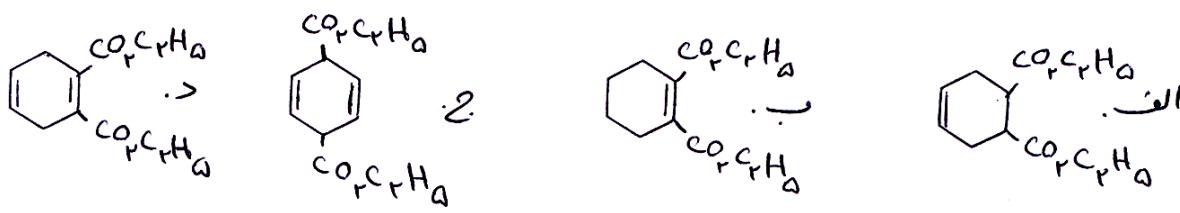
نام لرنس: شیمی آلی

رشته تحصیلی-گذشته: زیست شناسی

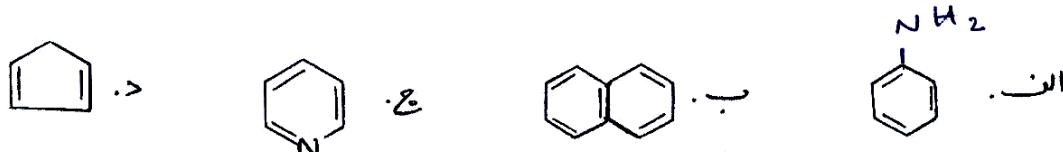
کد لرنس: ۱۱۱۴۰۸۶



۶. محصول واکنش مقابله عبارت است از:



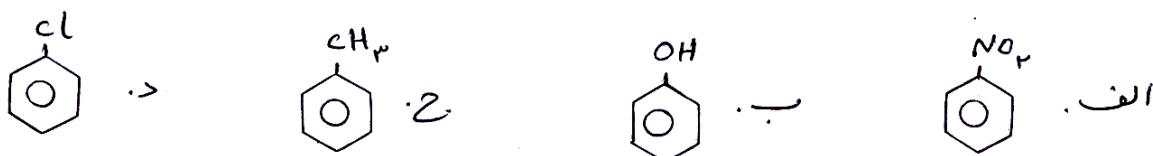
۷. کدام ترکیب آروماتیک نیست؟



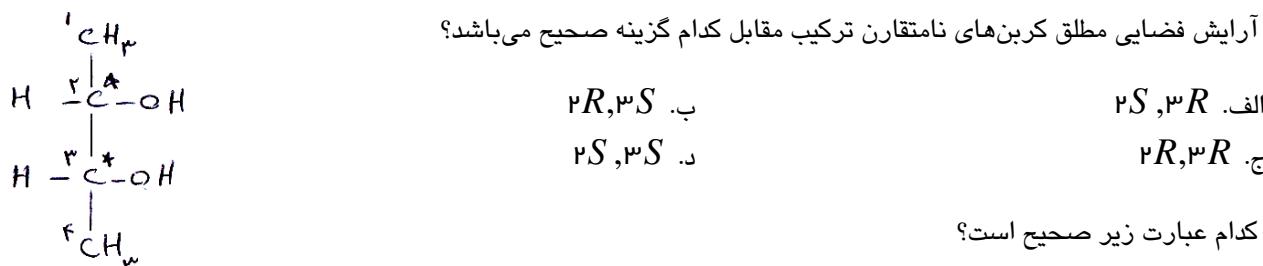
۸. محصول عمده واکنش برمواسیون نیتروبنزن در حضور کاتالیزور FeBr_3 عبارت است از:

- الف. متابرمونیتروبنزن ب. پارابرمونیتروبنزن ج. ارتوبرمونیتروبنزن د. مخلوط ارتو و پارابرمونیتروبنزن

۹. کدام ترکیب در واکنش استخلافی الکتروندوستی آروماتیکها واکنش پذیرتر است؟



۱۰. آرایش فضایی مطلق کربن‌های نامتقارن ترکیب مقابله کدام گزینه صحیح می‌باشد؟



۱۱. کدام عبارت زیر صحیح است؟

- الف. ایزومرهای فضایی فرمول مولکولی یکسان دارند ولی اتم‌ها به گونه‌ای متفاوت به هم وصل می‌شوند.
- ب. ترکیباتی که بیش از یک مرکز کایرال دارند ولی بدليل داشتن صفحه تقارن فعال نوری نیستند، ترکیب مزو می‌گویند.
- ج. $[\alpha]_D$ چرخش ویژه در ترکیبات فعال نوری به طول سل و غلظت نمونه بطور مستقیم بستگی دارد.
- د. مولکول‌هایی که دارای تقارن انعکاسی نیستند – یعنی آنها که با تصویر آینه‌ای خود یکسان نیستند ساختمان‌های غیر کایرال خوانده می‌شوند.

hdaneshjoo.ir

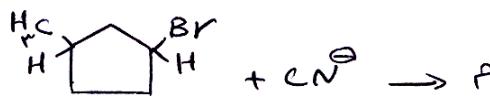
۱۲. ترتیب قدرت تردک شوندگی آنیون‌های استات (CH_3COO^-) ، تری کلرواستات (Cl_3CCOO^-) ، فنوکسید (PhO^-) و بنزن سولفونات $(PhSO_3^-)$ را با توجه به مقدار PK_a اسیدهای مزدوج آنها به ترتیب ۵/۴، ۹/۰، ۱۰، ۲/۶ عبارت است از:

$$PhO^- > CH_3COO^- > Cl_3CCOO^- > PhSO_3^- \quad \text{الف.}$$

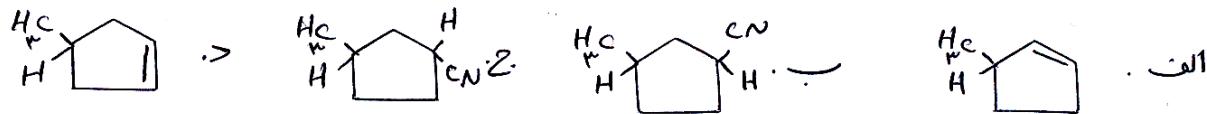
$$CCl_3COO^- > CH_3COO^- > PhO^- > PhSO_3^- \quad \text{ب.}$$

$$PhSO_3^- > CCl_3COO^- > CH_3COO^- > PhO^- \quad \text{ج.}$$

$$CH_3COO^- > PhO^- > CCl_3COO^- > PhSO_3^- \quad \text{د.}$$



۱۳. کدام گزینه محصول عمده واکنش مقابله است؟



۱۴. کدام عبارت زیر صحیح است؟

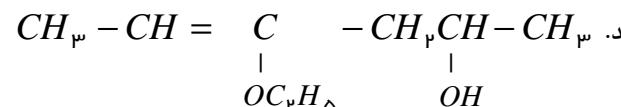
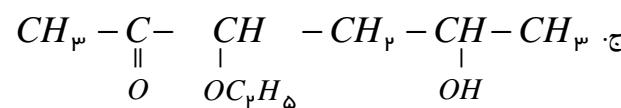
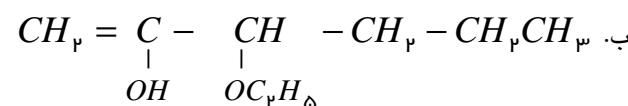
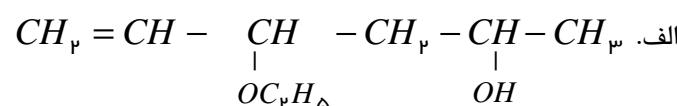
الف. در یک ردیف از جدول تناوبی از راست به چپ قدرت هسته دوستی کاهش می‌یابد.

ب. معادله سرعت واکنش SN_1 مستقل از غلظت هسته دوست است.

ج. معادله سرعت واکنش SN_1 با توان یک غلظت هسته دوست مناسب است.

د. واکنش حذف E_p بصورت آنتی انجام می‌گیرد.

۱۵. فرمول شیمیایی ۴-اتوکسی، ۵-هگزن، ۲-اُل کدام است؟



۱۶. احیاء بنزآلدهید با مصرف سدیم بورهیدرید ($NaBH_4$) و متعاقب آن هیدرولیز با محلول اسیدی منجر به کدام محصول

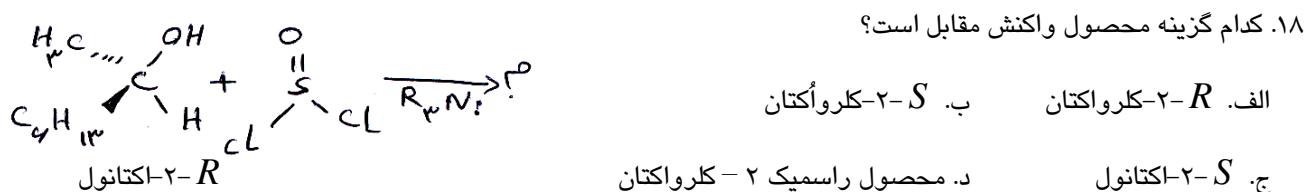
می‌گردد؟

الف. سیکلوهگزانول ب. بنزیل الکل (فنیل متانول) ج. اسید بنزوئیک د. تولوئن

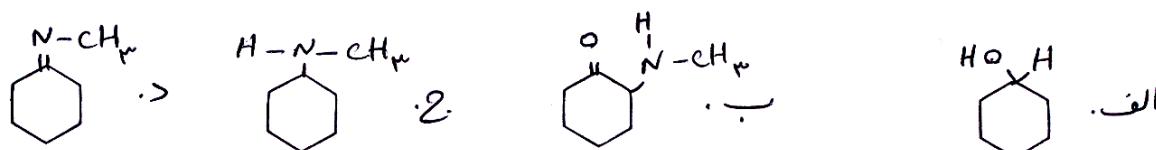
۱۷. مواد اولیه مورد نیاز برای تهیه اتر ترسیوبوتیل متیل اتر به روش سنتز ویلیامسون عبارتند از:

الف. ۲-متیل بوتن و یدومتان ب. متوكسید سدیم و ۲-متیل بوتن

ج. ترسیوبوتوكسید سدیم و یدومتان د. متوكسیدسدیم و ۲-برمو-۲-متیل پروپان



۱۹. محصول واکنش سیکلوهگزانون با متیل آمین (CH_3NH_2) در حضور اسید عبارت است از:



همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

تعداد سوال: نه

زمان آزمون (دقیقه): تست

نام لرنس: شیمی آلی

رشته تحصیلی-گذشته: زیست شناسی

کد لرنس: ۱۱۱۴۰۸۶

۲۰. کدام معرف گروه کربونیل را احیاء نموده به آلان تبدیل می‌کند؟

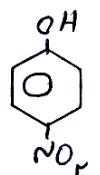
H_2/Ni

ج. معرف کلامس

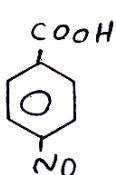
ب. معرف جونز

الف. کاتالیزور لیندلار

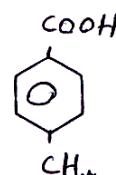
۲۱. کدام ترکیب اسید قوی‌تری است؟



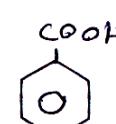
.>



. \mathcal{Z} .

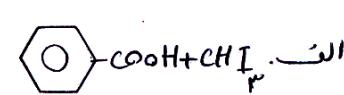
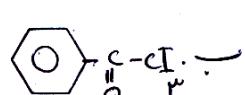
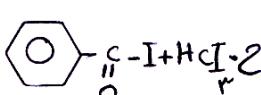
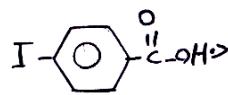
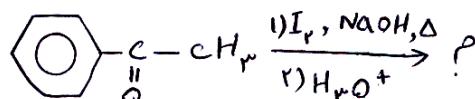


. β .

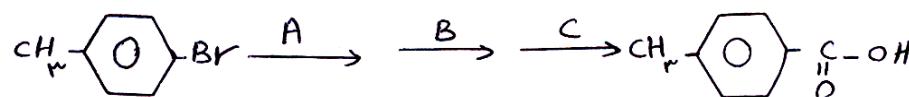


.الف.

۲۲. محصول واکنش مقابله کدام گزینه است؟



۲۳. واکنشگرهای لازم برای تبدیل مقابله کدامند؟



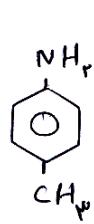
H_2O^+ : C CO_2 : B Mg : A .

H_2O^+ : C $KMnO_4$: B Mg : A .

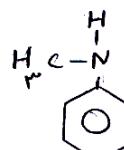
$MeOH$: C $SOCl_2$: B Mg : A .

H_2O^+ : C Mg : B $SOCl_2$: A .

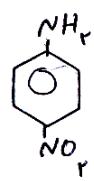
۲۴. کدام ترکیب باز قوی‌تری است؟ (به ترتیب از راست به چپ می‌باشد: ۹/۳۸، ۹/۳۰، ۱۳/۰۰ و ۸/۹۲)



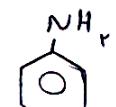
.>



. \mathcal{Z} .



. β .



.الف.

۲۵. کدام دی ساکارید یک قند کاهنده نیست؟

د. مالتوز

ج. سلوبیوز

ب. لاکتوز

الف. ساکاروز

hdaneshjoo.ir

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

تعداد سوال: نه

زمان آزمون (دقیقه): تست

نام لرنس: شیمی آلمانی

رشته تحصیلی-گرایش: زیست شناسی

کد لرنس: ۱۱۱۴۰۸۶

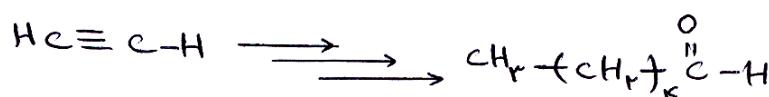
۲۶. کدام واکنشگر نفتالن را به ۲-استیل نفتالن در حضور $CH_3 - C = Cl$ تبدیل می‌کند؟

الف. $CS_2 / AlCl_3$ ب. $HNO_3 / 50^\circ C$ ج. $PhNO_2 / AlCl_3$ د. بنزن

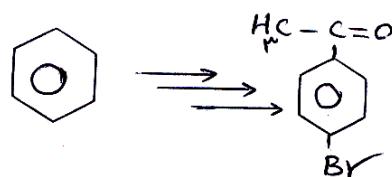
«سوالات تشریحی»

* بارم هر سؤال ۱/۲۵ نمره.

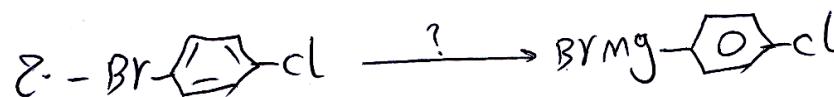
۱. از استیلن و هر واکنشگر لازم دیگر استفاده کرده و ترکیب ۱-هگزانال را سنتز نمایید.



۲. با استفاده از بنزن و سایر اکتشگرهای لازم پارا یا ارتوپرمو استوفنون تهیه کنید؟



۳. واکنشگرهای هر یک از تبدیلات زیر را بنویسید.



hdaneshjoo.ir

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

تعداد سوال: نه

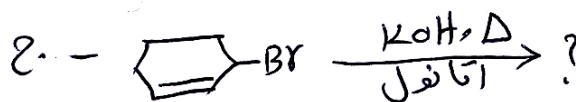
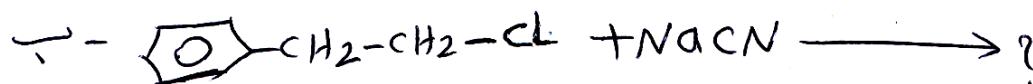
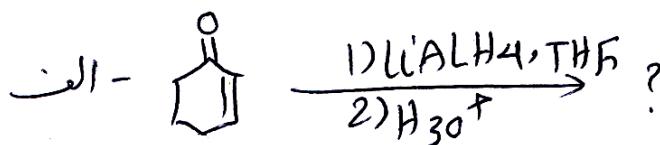
زمان آزمون (دقیقه): تست

نام لرنس: شیمی آلی

رشته تحصیلی-گذشته: زیست شناسی

کد لرنس: ۱۱۱۴۰۸۶

۴. محصول واکنشهای زیر را پیش‌بینی نمائید در صورت تشکیل بیش از یک محصول، محصول عمده را نیز تعیین کنید.



۵. ترکیبات مزو، انانتیومر، دیاسترئومر و راسمیک را تعریف نموده و برای هر کدام مثال بزنید.

۶. جزئیات تبدیل بنزیل برومید به بنزیل الکل را با توجه به مکانیسم SN_1 بنویسید.

hdaneshjoo.ir