

استان:

کارشناسی (سترن)

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۵
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰

پیام نور
دانشجویان
خبرگزاری

PNU.COM
PNU News Agency

مجاز است.

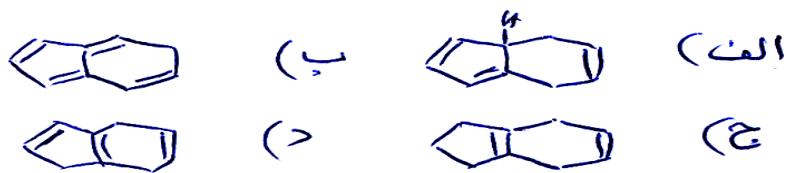
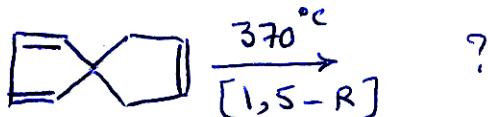
نام درس: شیمی فیزیک آلی
رشته تحصیلی / گذرس: شیمی (محض و کاربردی) : ۴۶

استفاده از:

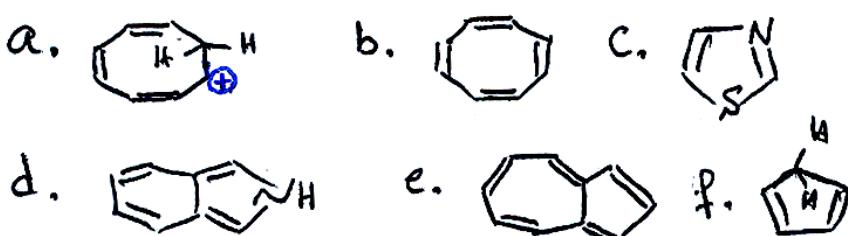
گذ سوی سوال: یک (۱)



۷. بر اساس قاعده انتخاب تعداد الکترون‌های نامستقر و شیمی فضایی مجاز کدام گزینه صحیح است؟
- الف. چنانچه فعالسازی حرارتی باشد و تعداد الکترون‌های نامستقر $2 + 14n$ ، شیمی فضایی تک رخی و حفظ پیکربندی مجاز است.
- ب. چنانچه فعالسازی حرارتی باشد و تعداد الکترون‌های نامستقر $2 + 14n$ ، شیمی فضایی تک رخی و وارونگی پیکربندی مجاز است.
- ج. چنانچه فعالسازی نوری باشد و تعداد الکترون‌های نامستقر $14n$ ، شیمی فضایی دو رخی و حفظ پیکربندی مجاز است.
- د. چنانچه فعالسازی نوری باشد و تعداد الکترون‌ها $14n$ ، شیمی فضایی تک رخی و وارونگی پیکربندی مجاز است.
۸. محصول نهایی واکنش زیر چیست؟



۹. در نورآرائی پیناکول، ۱-فنیل - ۱ و ۲-پروپان دی‌ال محصول عمدہ کدام گزینه است؟
- الف. متیل بنزیل کتون
ب. فنیل اتیل کتون
د. متیل بنزیل استالدئید
۱۰. کدام گزینه صحیح است؟



الف. همه آروماتیک‌اند.

ب. به غیر از b بقیه آروماتیک‌اند.

ج. به غیر از b, f بقیه آروماتیک یا هوموآروماتیک می‌باشند.

د. فقط c, d آروماتیک‌اند.

کارشناسی (سترن)

استان:

تعداد سوالات: سنتی: ۲۰ تشریحی: ۵
زمان آزمون (دقیقه): سنتی: ۶۰ تشریحی: ۶۰

پیام نور
خبرگزاری دانشجویان

PNUNA.COM
PNU News Agency

مجاز است.

نام درس: شیمی فیزیک آلی
رشته تحصیلی / گذ درس: شیمی (محض و کاربردی) : ۴۶

استفاده از:

گذ سوی سوال: یک (۱)

۱۱. هنگامی که ۲ و ۶-آلیل، وینیل اتر در نوازی و شرایط حرارتی شرکت می‌کند محصول چیست؟



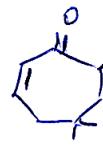
ب. نوازی کلایزن [۳, ۳]



الف. نوازی کوب [۳, ۳]



د. نوازی اکسی کوب [۳, ۳]



ج. نوازی وگنر میروین -

۱۲. در واکنش‌های دو مرحله‌ای که مرحله اول تعادلی و مرحله دوم یک طرفه و آهسته است مانند جایگزینی برومید با الکل در محیط اسیدی، رابطه سرعت واکنش چگونه است؟

$$R = k_{obs} [ROH]^{\frac{1}{2}} [Br^-] \quad \text{سرعت} \quad \text{الف.}$$

$$R = k_{obs} [ROH] [H^+]^{\frac{1}{2}} [Br^-]^{\frac{1}{2}} \quad \text{سرعت} \quad \text{ج.}$$

۱۳. معادله سرعت نیتراسیون بنزن بر اساس مکانیسم (الف و ج) که کمپلکس σ نیترو بنزن آهسته به نیترو بنزن تبدیل می‌شود، در کدام گزینه صحیح بیان شده است؟

$$R = k_{obs} \frac{[HONO_2]^{\frac{1}{2}} [Benzene]}{[NO_2^-]} \quad \text{ب.}$$

$$R = k_{obs} \frac{[HONO_2]^{\frac{1}{2}} [Benzene]}{[NO_2^-]} \quad \text{الف.}$$

$$R = k_{obs} \frac{[HONO_2][Benzene]}{k_2 [NO_2^-] + k_1} \quad \text{د.}$$

$$R = k_{obs} \frac{[HONO_2]^{\frac{1}{2}}}{[NO_2^-]} \quad \text{ج.}$$

۱۴. کدام گزینه صحیح است؟

الف. ارتوهالو اسیدها از ایزومرهای متا و پارا ضعیف‌تراند و این نشان دهنده اهمیت اثر القایی است.

ب. در بیشتر مولکولها اثرات القایی هم زمان و هم جهت با اثر میدان عمل می‌کنند.

ج. وقتی X (اتم هالوژن) در موقعیت ارتوی اسیدی قرار گیرد، اثر القایی باعث کاهش قدرت اسیدی می‌شود.

د. اثر میدان حاصل از دو قطبی پیوند $C-X$ باعث افزایش قدرت اسیدی می‌شود.

تعداد سوالات: سنتی: ۲۰ تشریحی: ۵
زمان آزمون (دقیقه): سنتی: ۶۰ تشریحی: ۶۰

پیام نور
دانشجویان
خبرگزاری

PNUA.COM
PNU News Agency

مجاز است.



رشته تحصیلی / گذرسن: شیمی (محض و کاربردی) : ۴۶

استفاده از:

نام درس: شیمی فیزیک آلی

گذرسن: سوال: یک (۱)

۱۵. اگر مقدار ρ (فاکتور حساسیت) واکنش صابونی شدن متیل استو بنزوئیک اسید استخلافی مساوی $2/38$ و ثابت سرعت صابونی شدن متیل بنزووات تحت همان شرایط $M^{-1} \text{ sec}^{-1} \times 10^{-5}$ باشد. ثابت سرعت هیدرولیز متیل متانیترو بنزن چقدر است؟ (راهنمایی: $\sigma_{m-Me} = 0.71$)

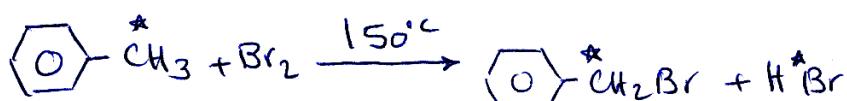
ب. $0.98 \times 10^{-4} M^{-1} \text{ sec}^{-1}$

الف. $9.8 \times 10^{-4} M^{-1} \text{ sec}^{-1}$

د. $9.8 \times 10^{-3} M^{-1} \text{ sec}^{-1}$

ج. $9.8 \times 10^{-4} M^{-1} \text{ sec}^{-1}$

۱۶. در مورد واکنش زیر چه نوع اثر ایزوتوبی مشاهده می‌شود؟



ب. اثر ایزوتوبی ثانویه مستقیم

الف. اثر ایزوتوبی اولیه

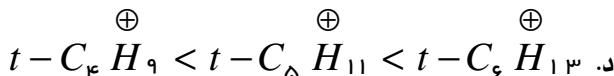
د. اثر ایزوتوبی حلال

ج. اثر ایزوتوبی ثانویه معکوس

۱۷. کدام کزینه در مورد پایداری کربوکاتیون‌ها صحیح نوشته شده است؟

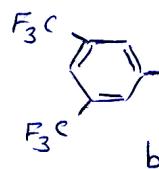
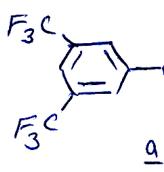
ب. اتیل < ایزوپروپیل

الف. فنیل > بنزیل



ج. ایزوپروپیل > ترشی بوتیل

۱۸. کدامیک از ترکیبات داده شده در اтанول ۸۰٪ سریعتر حلال‌پوشی می‌شوند، چرا؟



ب. $a < b$ به علت کاهش ممانعت فضایی

الف. $b < a$ به علت حضور ترک کننده بهتر

د. $a < b$ به علت ترک کنندگی قویتر

ج. $a < b$ به علت نقطه جوش کمتر

۱۹. چرا رادیکال تری فنیل متیلن کلرید پایدار است؟

الف. اثر رزونانسی و عدم استقرار الکترونها

ب. انحراف گروههای فنیل به میزان 35° از مسطح بودن

ج. همپوشانی $p - \pi$ و عدم استقرار الکترون به میزان جدی کاهش می‌یابد.

د. تمامی موارد ذکر شده

کارشناسی (ستم)

استان:

تعداد سوالات: سنتی: ۲۰ تشریحی: ۵
زمان آزمون (دقیقه): سنتی: ۶۰ تشریحی: ۶۰

پیام نور

دانشجویان

خبرگزاری

PNUNA.COM

PNU News Agency

مجاز است.



۴۶

رشته تحصیلی / گذ درس: شیمی (محض و کاربردی) :

نام درس: شیمی فیزیک آلی

استفاده از:

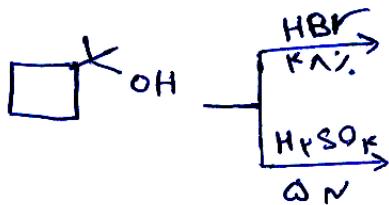
گذ سری سوال: یک (۱)

۲۰. کدام گزینه صحیح است؟

- الف. AdE^{\ddagger} – در انجام واکنش کربوکاتیون با چرخش حول پیوند سیگما منجر به یک محصول *Syn* *Anti* یا *Anti* *Syn* می‌شود.
- ب. AdE^{\ddagger} – در واکنش افزایش هسته‌دوست به کربوکاتیون از هر دو طریق *Syn* *Anti* و *Syn* پیش می‌رود.
- ج. ترکیب واکنش‌پذیری الکیل در واکنش حذفی E^1 موثر و مهم نیستند.
- د. قاعده سایتیزف در مورد محصول E^1 ، E^{\ddagger} متفاوت است.

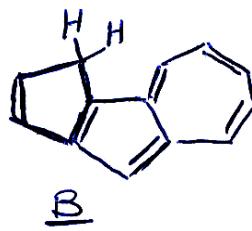
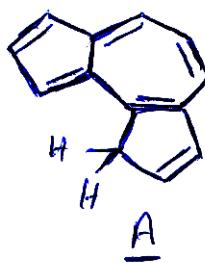
«______والات تشریحی______»

۱. محصول یا محصولات واکنش داده شده را بنویسید. (۱/۵ نمره)



۲. کدام هیدروکربن اسیدی‌تر است؟ چرا؟ (۱/۵ نمره)

(راهنمایی: فرم‌های رزونانسی رسم شوند) ($PK_A = ۱۴$ ، $PK_B = ۲۲$)



۳. معادله سینتیکی مربوط به واکنش تراکمی استوفنون و بنزآلدئید تحت کاتالیزور بازی را بنویسید. (توجه: مکانسیم 4 مرحله‌ای آنها را بنویسید که مرحله چهارم یک طرفه و تعیین کننده سرعت باشد) (۱/۵ نمره)

کارشناسی (ستم)

استان:

تعداد سوالات: سنتی: ۲۰ تشریحی: ۵
زمان آزمون (دقیقه): سنتی: ۶۰ تشریحی: ۶۰

پیام نور

دانشجویان

خبرگزاری
PNUNA.COM
PNU News Agency

مجاز است.

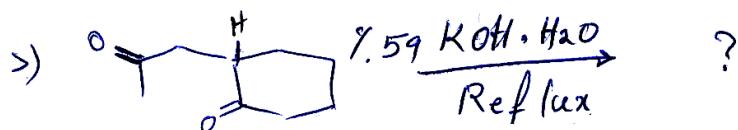
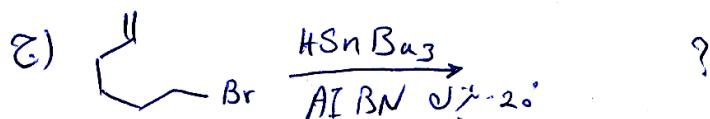
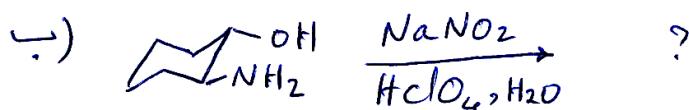
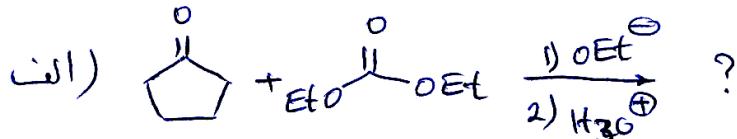
نام درس: شیمی فیزیک آلی

رشته تحصیلی / گذ درس: شیمی (محض و کاربردی) : ۴۶

استفاده از:

گذ سری سوال: یک (۱)

۴. محصول و نوع واکنش‌های انجام گرفته را بنویسید. (۲ نمره)



۵. ساختار و شیمی فضایی محصول واکنش زیر را بنویسید. (۱/۵ نمره)

