

سری سوال : یک ۱

زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۶۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / گد درس : مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

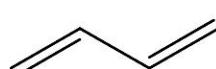
۱- در کدام خانواده از ترکیبات آلی، واکنش استخلاف هسته دوستی آسیل انجام نمی گیرد؟

۱. اسید کلرید ها      ۲. کتونها      ۳. استرهای      ۴. اسید انیدریدها

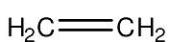
۲- کدام گزینه روند تغییرات  $\lambda_{\text{max}} (\text{nm})$  ترکیبات زیر را با استفاده از نظریه اوربیتال مولکولی به درستی بیان می کند؟



C



B



A

A &gt; C &gt; B . ۴

B &gt; A &gt; C . ۳

C &gt; B &gt; A . ۲

A &gt; B &gt; C . ۱

۳- در کدام مورد محصول واکنش کاملًا کتون نیست؟

۱. اکسایش الکل های نوع دوم در اثر پیریدینیوم کلروکرومات

۲. ازو نولیز آلتی که دارای حداقل یک پروتون وینیلی باشد.

۳. واکنش فریدل-کرافتس بین آسیل کلرید و حلقة آروماتیک

۴. واکنش بین اسید کلرید و دی ارگانومس

۴- از حالت های زیر کدام ها در طیف های IR دیده نمی شوند؟

۱. کششی متقارن  $\text{CO}_2$

۲. کششی نامتقارن  $\text{CO}_2$

۳. کششی متقارن  $\text{OCS}$

۴. کششی نامتقارن  $\text{N}\equiv\text{C}-\text{C}\equiv\text{N}$

سری سوال : ۱ یک

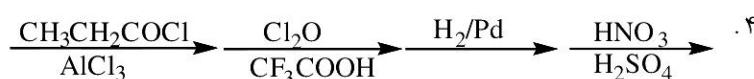
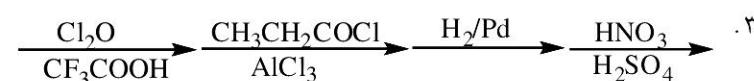
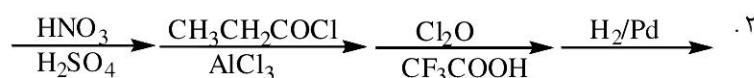
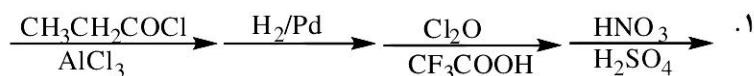
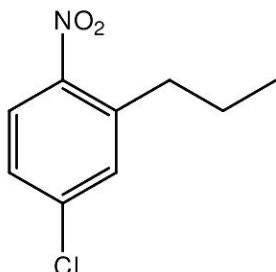
زمان آزمون (دقیقه) : ۶۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / گد درس : مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

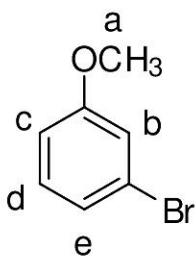
۵- بهترین مسیر برای سنتز ماده زیر کدام است؟



۶- کدامیک از روش‌های زیر برای وارد کردن اتیل در حلقه بنزن می‌باشد؟

۱. آلکیل دار کردن فریدل-کرافتس بنزن با  $\text{AlCl}_3$  و  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$
۲. آسیل دار کردن فریدل-کرافتس با  $\text{AlCl}_3$  و  $\text{CH}_3\text{COCl}$  و سپس کاهش گروه کربنیل
۳. آلکیل دار کردن فریدل-کرافتس  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  و  $\text{H}_2\text{SO}_4$  غلیظ
۴. هر سه روش

۷- در ترکیب مقابل واکنش جایگزینی الکتروفیلی در کدام موقعیت محتمل تر است؟



c . ۴

b . ۳

d . ۲

a . ۱

سری سوال: ۱ یک

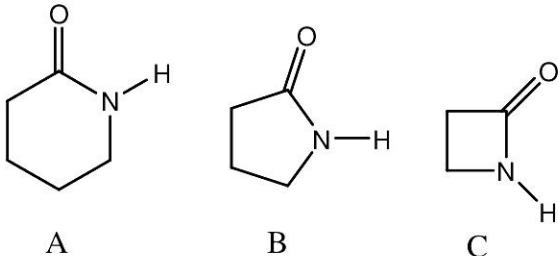
زمان آزمون (دقیقه): ۶۰ تشریحی: ۵۰

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۵

عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/گد درس: مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

- ۸- ترتیب افزایش فرکانس  $C=O$  در ترکیبات زیر چگونه است؟



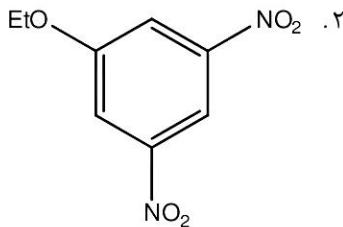
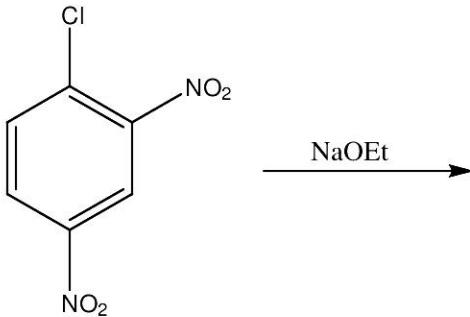
C &gt; A &gt; B . ۴

C &gt; B &gt; A . ۳

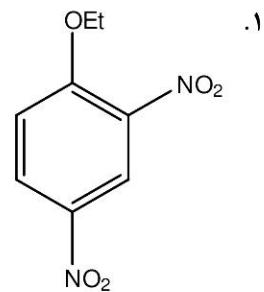
B &gt; C &gt; A . ۲

A &gt; B &gt; C . ۱

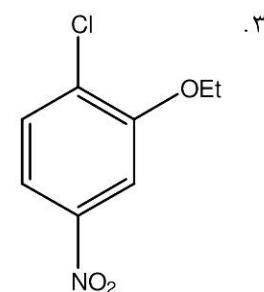
- ۹- محصول واکنش زیر کدام است؟



۲ او . ۴



. ۱



. ۳

سری سوال : ۱ یک

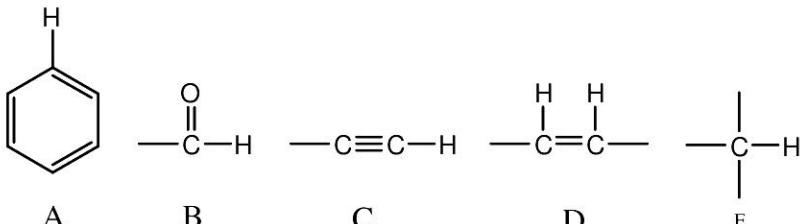
زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۶۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / گد درس : مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

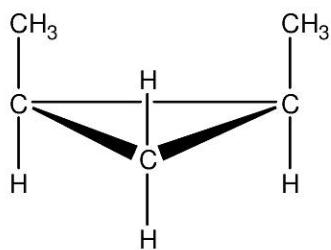
۱۰- ترتیب کاهش مقادیر  $\delta$  برای هیدروژن های متصل به گروههای زیر به چه صورت است؟



$\text{B} > \text{A} > \text{D} > \text{C} > \text{E}$  .۲       $\text{A} > \text{B} > \text{C} > \text{D} > \text{E}$  .۱

$\text{E} > \text{D} > \text{C} > \text{B} > \text{A}$  .۴       $\text{D} > \text{C} > \text{B} > \text{A} > \text{E}$  .۳

۱۱- در ترکیب زیر چند نوع هیدروژن قابل تفکیک از یکدیگر در HNMR (یافت می‌شود؟)



۴ . ۴

۳ . ۳

۲ . ۲

۱ . ۱

سری سوال : ۱ یک

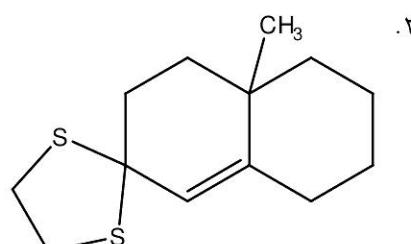
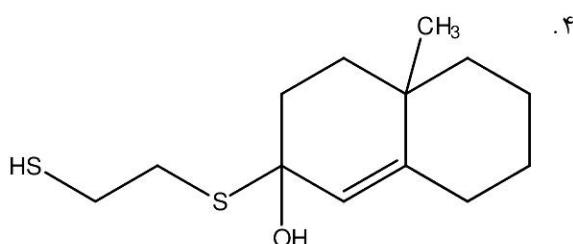
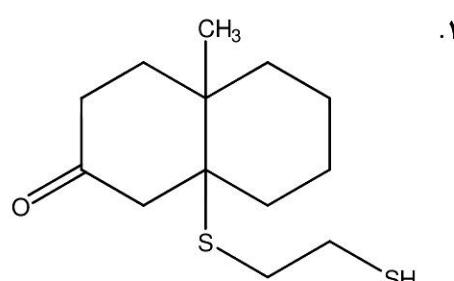
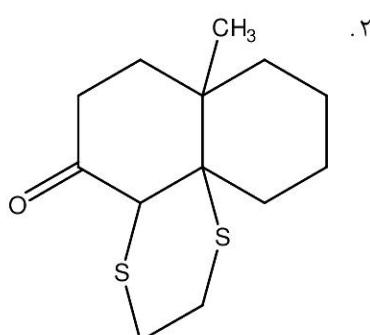
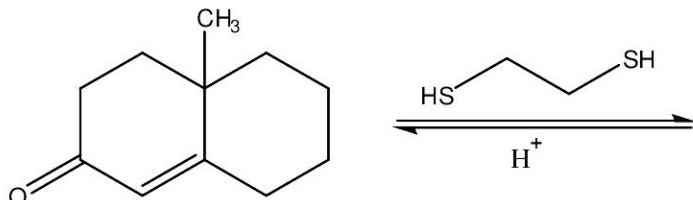
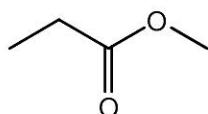
زمان آزمون (دقیقه) : ۶۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / گد درس : مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

۱۲- محصول واکنش زیر کدام است؟

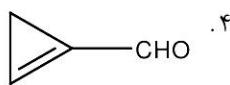
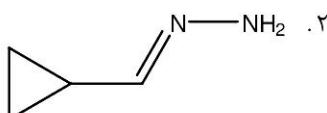
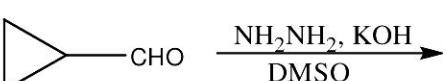
۱۳- کدام قطعه یونی در طیف جرمی ترکیب زیر وجود ندارد؟

۵۹.۴

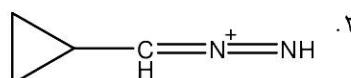
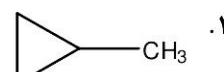
۵۷.۳

۴۳.۲

۸۸.۱



۱۴- محصول واکنش زیر چیست؟



سری سوال : ۱ یک

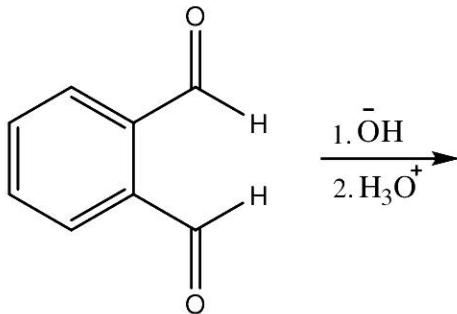
زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۶۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

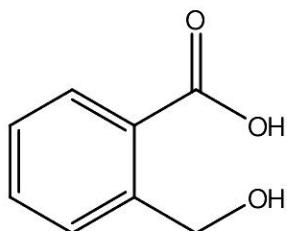
عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / گد درس : مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

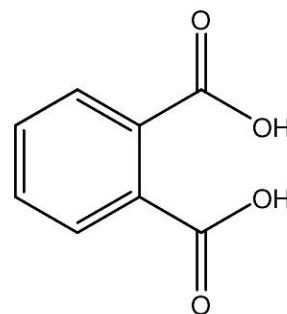
۱۵- محصول واکنش زیر کدام است؟



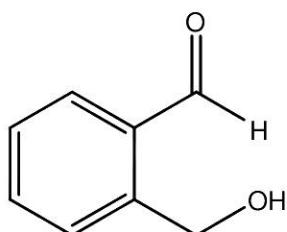
.۲



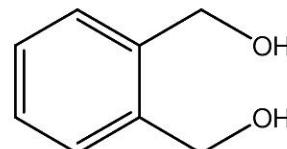
.۱



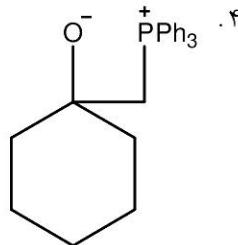
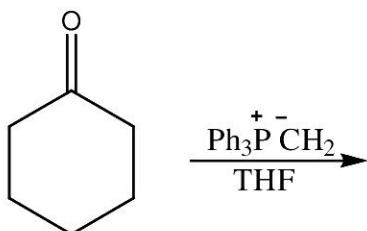
.۴



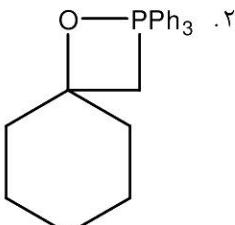
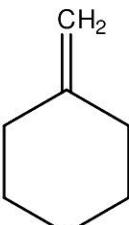
.۳



۱۶- کدام گزینه محصول واکنش مقابله است؟



.۳



سری سوال : ۱ یک

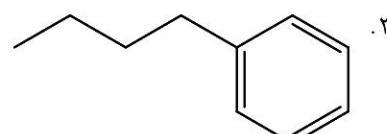
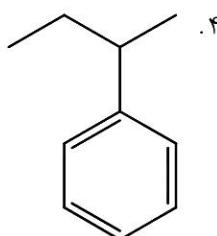
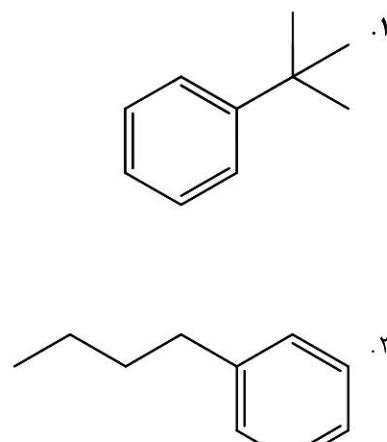
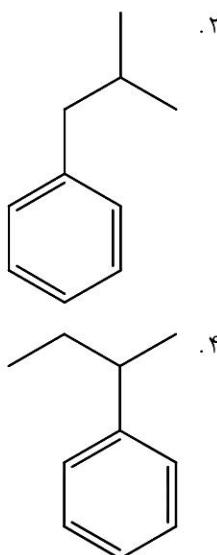
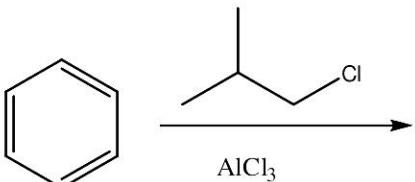
زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۶۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / گد درس : مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

۱۷- محصول عمده واکنش زیر کدام است؟



۱۸- کدام گزینه عوامل کاهش دهنده  $\text{RCOOH} \longrightarrow \text{RCH}_2\text{OH}$  را به درستی معرفی می کند؟

.۱.  $\text{NaBH}_4$

.۲.  $\text{LiAlH}_4/\text{THF}$  و به دنبال آن اضافه کردن اسید

.۳.  $\text{BH}_3/\text{THF}$  و به دنبال آن اضافه کردن اسید

.۴. ۳ و ۴

سری سوال ۱: یک

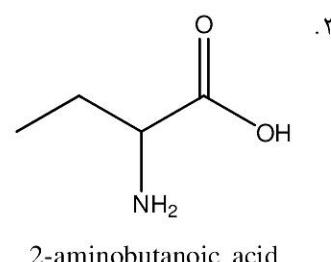
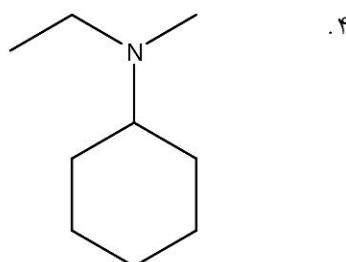
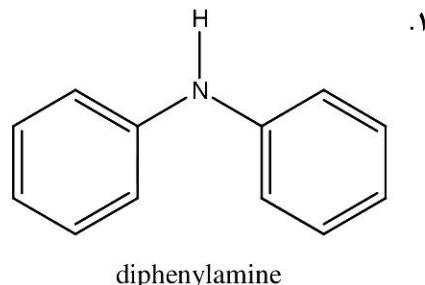
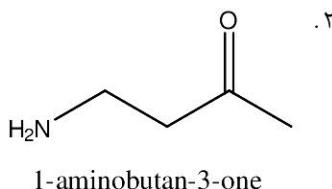
زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۶۰ تشریحی: ۵۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۲۰ تشریحی: ۵

عنوان درس: شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

## ۱۹- کدام ترکیب به درستی نامگذاری نشده است؟

*N*-ethyl-*N*-methylcyclohexanamine۲۰- نتیجه نهایی این فرایند تبدیل اسید به  $\alpha$  برموده است؟

۱. واکنش هانس-دیکر

۱. واکنش هل-ولهارد-زلینسکی

۴. واکنش کلایزن

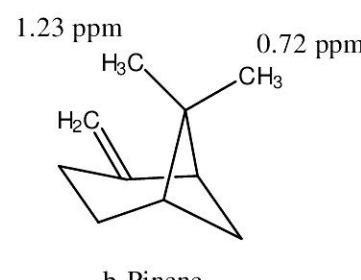
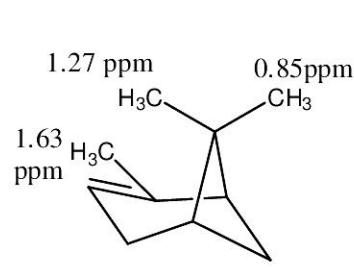
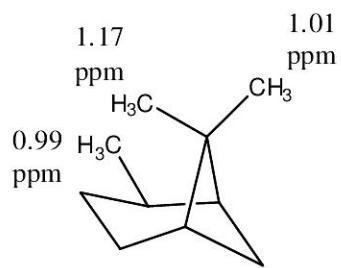
۳. واکنش آرنت-ایستر

سوالات تشریحی

نمره ۱۰

۱- چگونگی تشکیل  $m/z = 44$  از  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$  را در طیف سنج جرمی توضیح دهید.

نمره ۱۰

۲- تغییر مکان شیمیایی گروه های متیل سه مولکول پینان،  $\alpha$ -پینان و  $\beta$ -پینان در زیر نشان داده شده است توضیح دهید که چرا دو گروه متیل در ۷۲/۰ و ۸۵/۰ چنان تغییر مکان شیمیایی کوچکی دارند.

سری سوال : ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۶۰ تشریحی : ۵۰

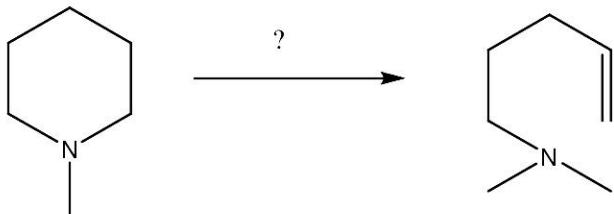
تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / گد درس : مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

نمره ۱.۲۳

۳- در واکنش مقابل معرف چیست؟ مکانیسم واکنش را بنویسید؟

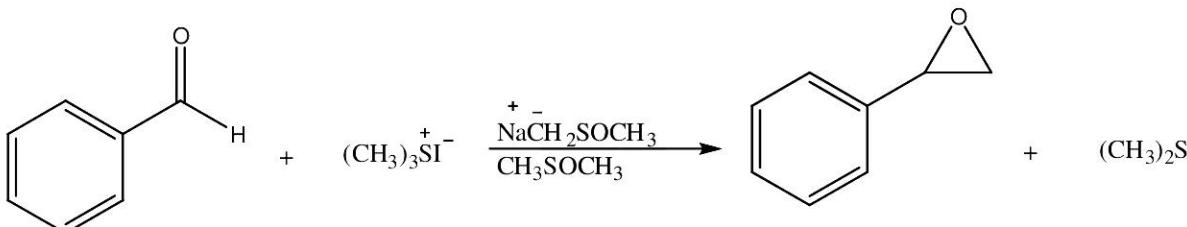


نمره ۱.۶۶

۴- مکانیسم واکنش سنتز گلیسرآلدهید از آکرولئین را بنویسید.

نمره ۱.۳۱

۵- مکانیسم واکنش زیر را بنویسید؟



رقم سؤال	جواب صحيح	وضعية كليد
1	ب	عادي
2	ب	عادي
3	ب	عادي
4	الف	عادي
5	د	عادي
6	د	عادي
7	د	عادي
8	ج	عادي
9	الف	عادي
10	ب	عادي
11	د	عادي
12	ج	عادي
13	ب	عادي
14	الف	عادي
15	ب	عادي
16	ج	عادي
17	الف	عادي
18	د	عادي
19	ب	عادي
20	الف	عادي

سری سوال : یک ۱

زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۶۰ تشریحی : ۵۰

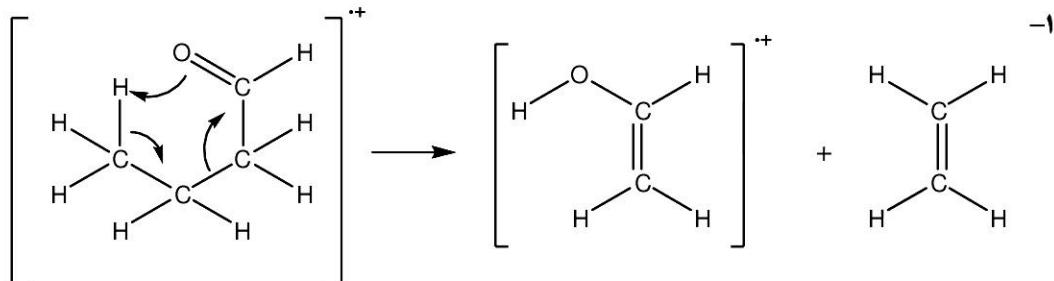
تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی آلی ۲

رشته تحصیلی / کد درس : مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی پلیمر - علوم و تکنولوژی رنگ، مهندسی نفت - صنایع گاز، مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر ۱۱۱۴۳۰۳

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

### سوالات تشریحی

نمره ۱،۴۰نمره ۱،۴۰

۴- اثر آنیزوتروپی مغناطیسی صفحه ۱۳۵ کتاب مطالعه شود.

نمره ۱،۲۳

-۳

نمره ۱،۶۶

۴- تمرین ۱ فصل ۴ صفحه ۱۹۵ قسمت تمرینات آخر فصل.

ابتدا باید با افزایش اتیلن گلیکول گروه آلدهیدی محافظت شده و سپس با پرمنگنات پتاسیم پیوند دوگانه اکسید شده و در نهایت از طیق هیدرولیز اسیدی گروه محفظ برداشته شود.

نمره ۱،۳۱

-۵