

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰ تشریح:

تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشریح:

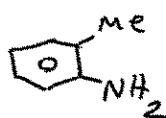
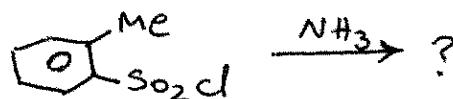
نام درس: ستز مواد آلی

رشته تحصیلی / گذ درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

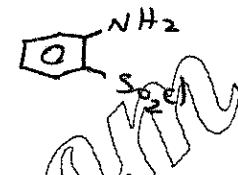
مجاز است.

استفاده از:

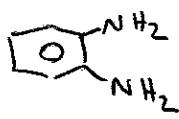
۱. محصول واکنش مقابله کدام است؟



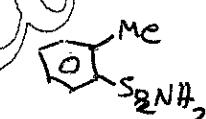
ب.



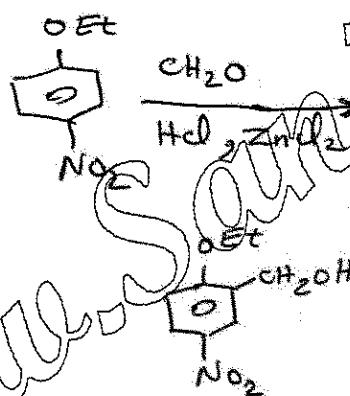
الف.



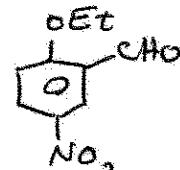
د.



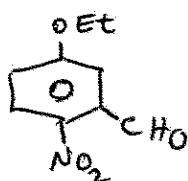
ج.



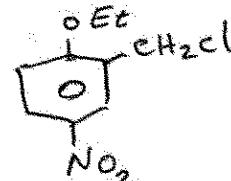
ب.



الف.



د.



ج.

کارشناسی

گذشته سال: یک (۱)

حضرت علی (ع): ارزش هر کس به میزان دانایی و تخصص اوست.

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰ تشرییع:

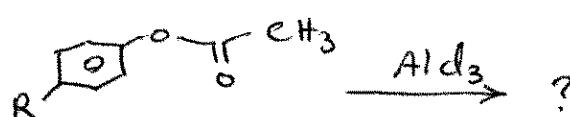
تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشرییع:

نام درس: ستز مواد آلی

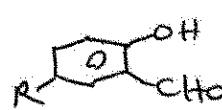
رشته تحصیلی / گذشته: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

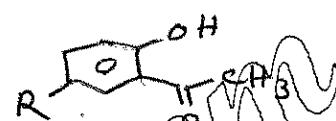
استفاده از:



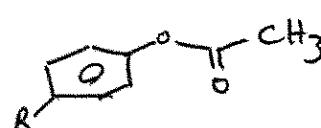
۳. محصول نوآرایی واکنش زیر عبارتست از:



ب.



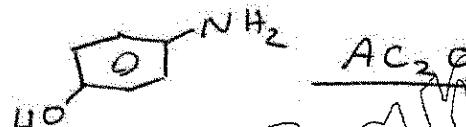
الف.



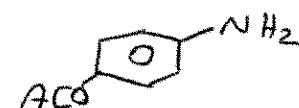
د.

ج.

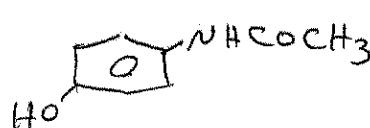
۴. محصول واکنش مقابله کدام است؟



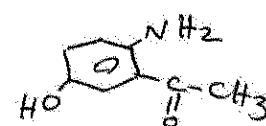
Sanjesh3



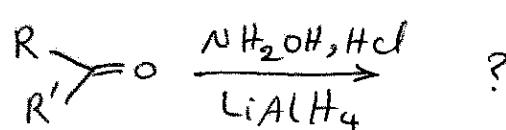
الف.



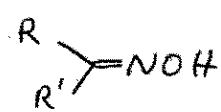
د.



ج.



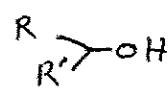
۵. محصول واکنش مقابله کدام است؟



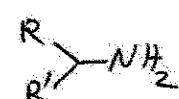
د.



ج.



ب.



الف.

گذشته سری سوال: یک (۱)

حضرت علی (ع): ارزش هر کس به میزان دانایی و تخصص اوست.

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰ تشرییع: --

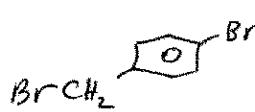
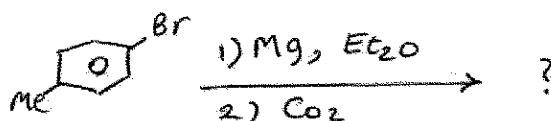
نام درس: سنتز مواد آلی

رشته تحصیلی / گذشته: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

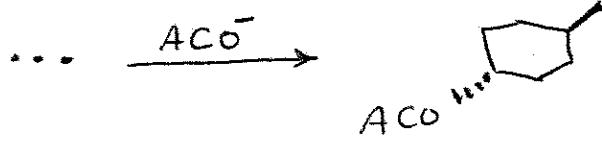
استفاده از:

۶. محصول واکنش مقابله کدام است؟

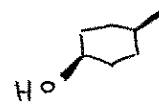


الف.

۷. ماده اولیه مورد نیاز برای سنتز محصول واکنش کدام گزینه است؟



ج.

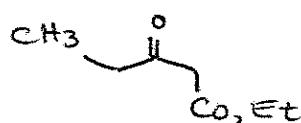
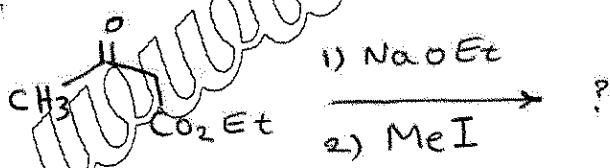


ب.

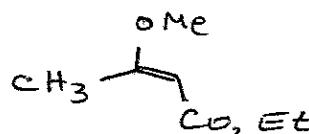


الف.

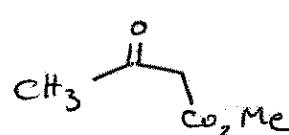
۸. محصول واکنش مقابله کدام است؟



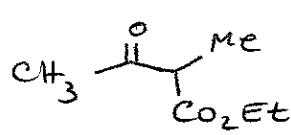
ب.



الف.



د.



ج.

کارشناسی

گذ سری سوال: یک (۱)

حضرت علی (ع): ارزش هر کس به میزان دانایی و تخصص اوست.

تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشریخ: --

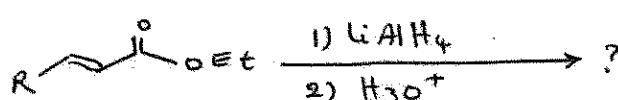
زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰ تشریخ: --

نام درس: ستز مواد آلی

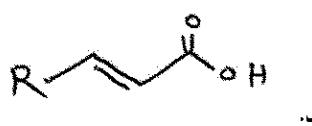
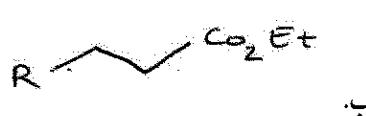
رشته تحصیلی / گذ دوس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

استفاده از:

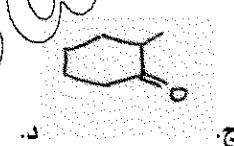
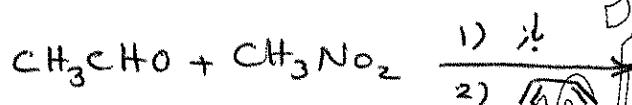


۹. محصول واکنش مقابله کدام است؟



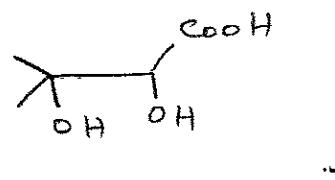
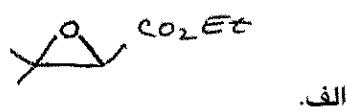
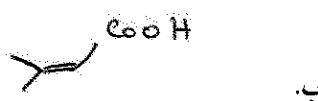
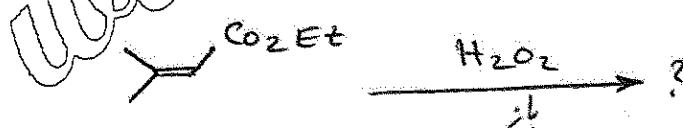
ج.

۱۰. محصول واکنش مقابله کدام است؟

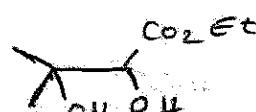


ج.

۱۱. محصول واکنش مقابله کدام است؟



ج.



ج.

کارشناسی

گذ سری سوال: یک (۱)

حضرت علی (ع): ارزش هر کس به میزان دانایی و تخصص اوست.

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰ تشرییع:

تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشرییع:

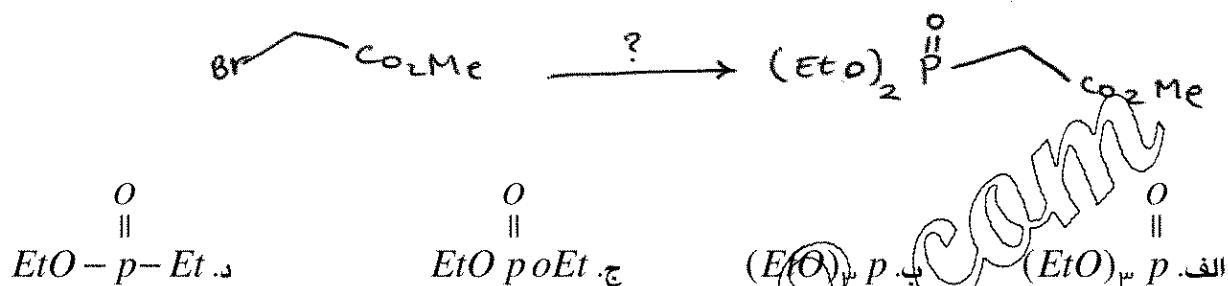
نام درس: ستز مواد آلی

رشته تحصیلی / گذ دوس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

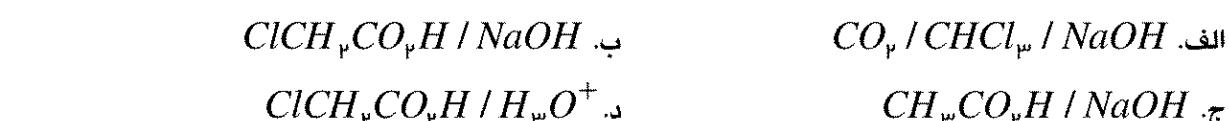
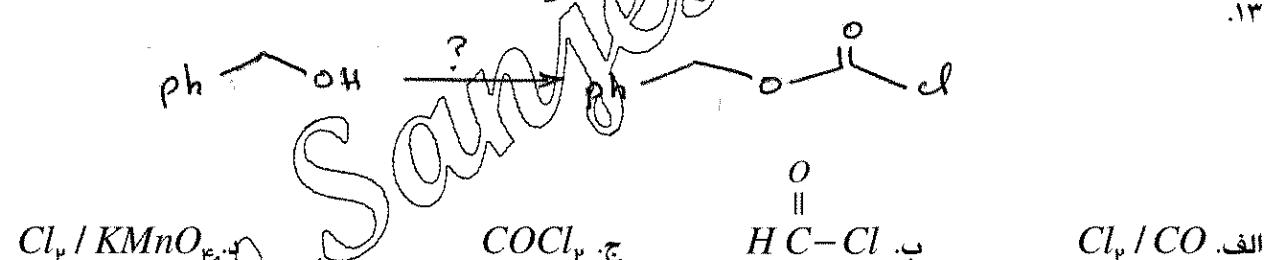
مجاز است.

استفاده از:

۱۲. ماده اولیه مورد نیاز برای سنتز زیر کدام است



در سنتزهای زیر، واکنشگرهای هر مرحله را مشخص کنید، ترتیب واکنشگرهای از راست به چپ:



کارشناسی

گذ سری سوال: یک (۱)

حضرت علی(ع): ارزش هر کس به میزان دانایی و تخصص اوست.

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰ تشریفی:

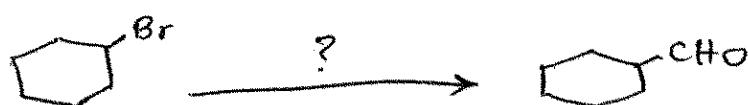
تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشریفی:

نام درس: ستز مواد آلی

رشته تحصیلی / گذ دوس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

استفاده از:



ب. $\text{CHCl}_3 / \text{NaOH}$

الف. $\text{H}_\mu\text{O}^+ / \text{CO}_\nu / \text{Et}_\nu\text{O}, \text{Mg}$

د. $\text{HCHO} / \text{NaOH}$

ج. $\text{PCC} / \text{CH}_\nu\text{O} / \text{Et}_\nu\text{O}, \text{Mg}$

ب. $\text{BaSO}_4, \text{Pd}, \text{H}_\nu$

الف. LiAlH_μ

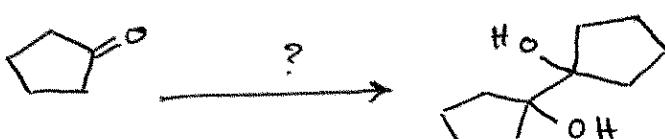
پ. Pt, H_ν

ج. $\text{NH}_\mu(l), \text{Na}$

ج. $\text{Na}_\nu\text{S} / \text{KMnO}_\nu$

الف. $\text{SeO}_\nu / \text{Na}_\nu\text{S} / \text{PCl}_\mu$

OSO_μ



د. $\text{NaOH} / \text{H}_\nu\text{O}_\nu$

ج. PhH / Mg

ب. NaOH

الف. H_μO^+

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰ تشرییع:

تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشرییع:

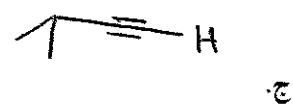
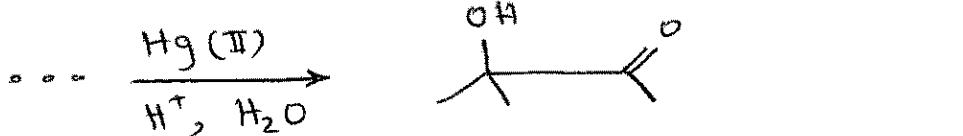
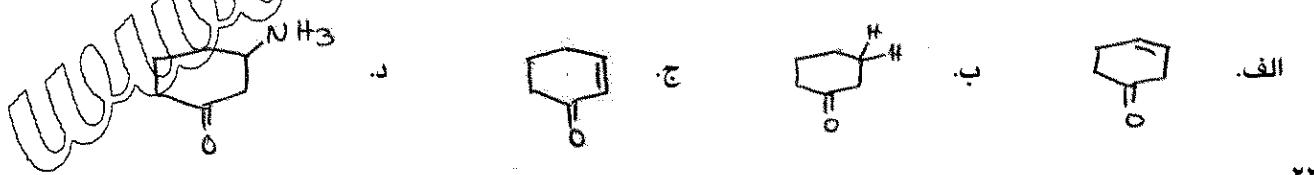
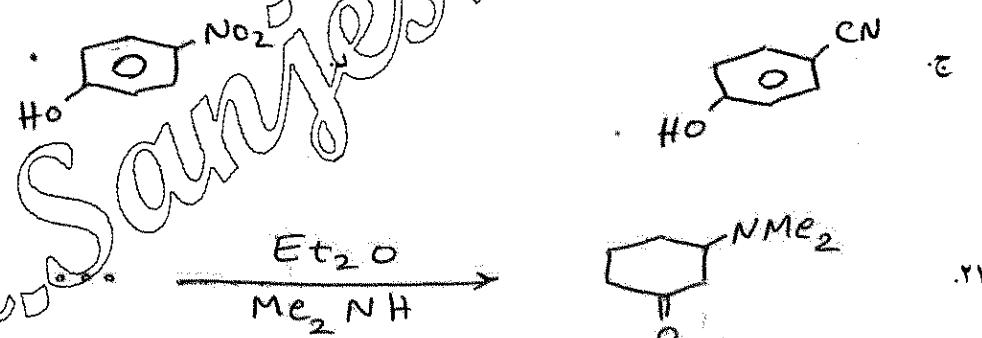
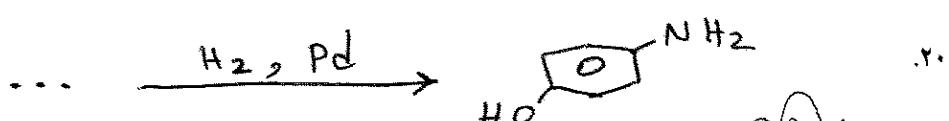
نام درس: ستز مواد آلی

رشته تحصیلی / گذ درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

استفاده از:

در سنتزهای زیر ماده اولیه مورد نیاز کدام گزینه می‌باشد؟



گذ سری سوال: یک (۱)

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰
تشریف: ۱۳۵

تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشریف:

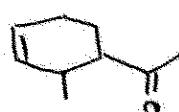
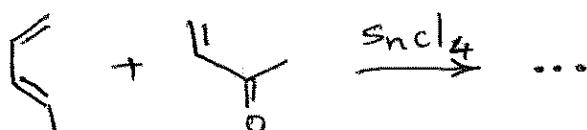
نام درس: ستز مواد آلی

رشته تحصیلی / گذ دوس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

استفاده از:

۲۳. محصول واکنش مقابله کدام است؟



ب.

الف.

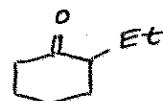


ج.

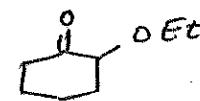
۲۴. از واکنش سیکلوهگزانون با دی اتیل کربنات در حضور سدیم اتوکسید گدام ترکیب حاصل می شود؟



ج.

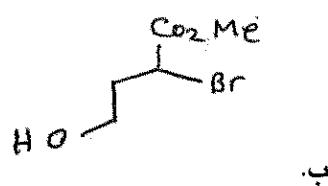
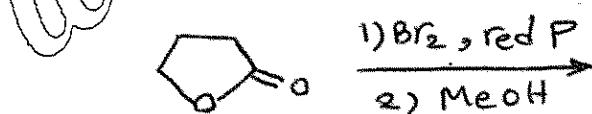


ب.

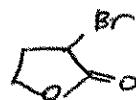


الف.

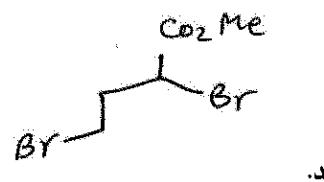
۲۵. محصول واکنش مقابله کدام است؟



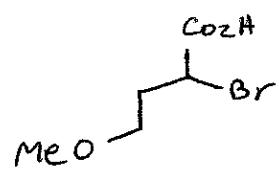
ب.



الف.



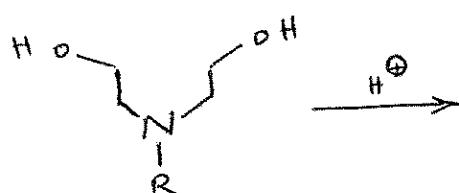
د.



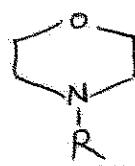
ج.

مجاز است.

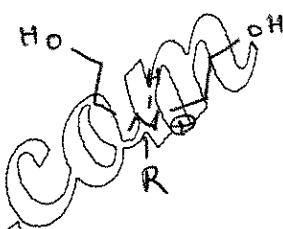
استفاده از:



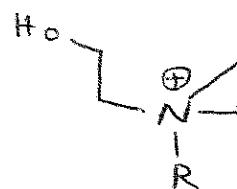
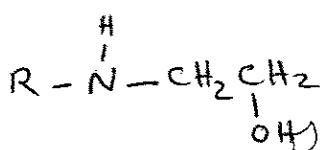
۲۶. محصول واکنش مقابله کدام است؟



ب.

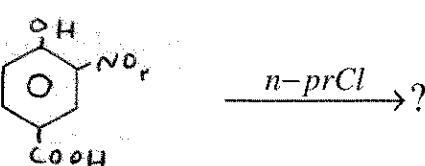
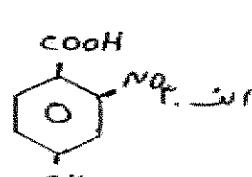
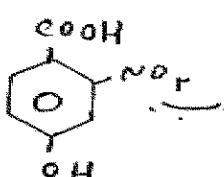
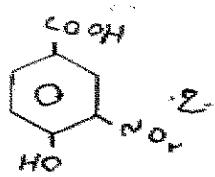
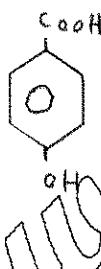


الف.

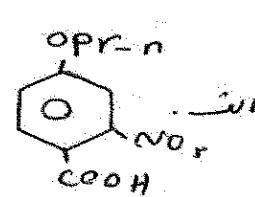
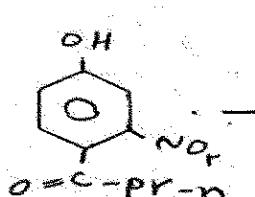
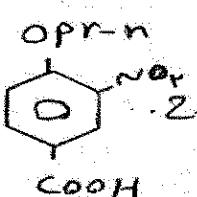
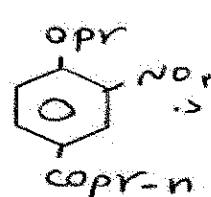


ج.

۲۷. محصول واکنش مقابله کدام است؟



۲۸. محصول واکنش مقابله کدام است؟



کارشناسی

گذ سری سوال: یک (۱)

حضرت علی (ع): ارزش هر کس به میزان دانایی و تخصص اوست.

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰ تشرییعی: --

تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشرییعی: --

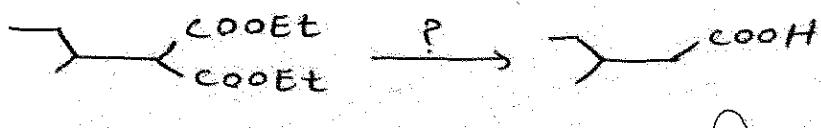
نام درس: ستز مواد آلی

رشته تحصیلی / گذ درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

استفاده از:

۲۹. معرفهای لازم برای تبدیل زیر کدامیک می‌تواند باشد؟

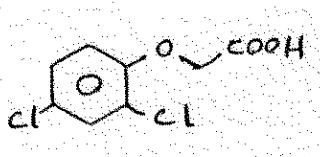


ب. H^+ و حرارت

د. از هرسه روش

الف. H^+ و حرارت

ج. ا. KOH و آب ب. H^+ و حرارت

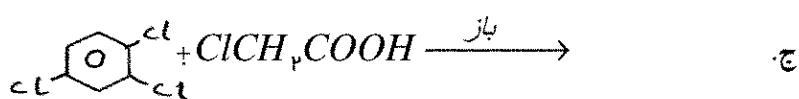


۳۰. برای تهیه ماده مقابله کدام روش بهتر است؟

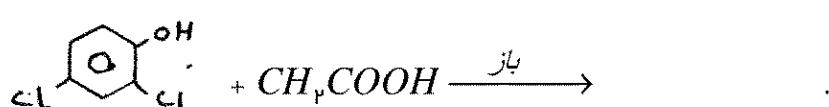
الف. فتل را هالوژن کرده و سپس در حضور باز با $ClCH_2COOH$ واکنش می‌دهیم.



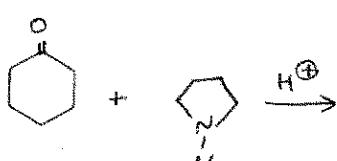
ب. از واکنش



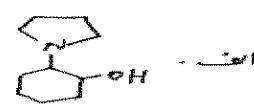
ج.



د.

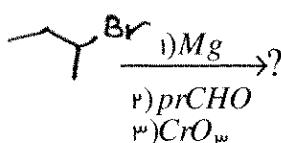


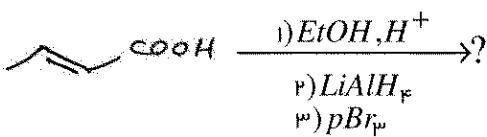
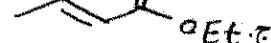
۳۱. محصول واکنش مقابله کدام است؟



الف و ب هر دو تولید می‌شود ولی محصول عمدہ الف است.

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۱۲۰
تعداد سوالات: تست: ۳۵
نام درس: ستز مواد آلی
رشته تحصیلی / گذ دوس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹
مجاز است.
استفاده از:

۳۲. ترکیب زیر را از چه موادی می‌توان ساخت؟
الف. از واکنش و در حضور باز قوی
ب. از تراکم دو مولکول و سپس اکسیداسیون محصول حاصله
ج. از هر دو روش بالا ساخته می‌شود (الف و ب)
د. از تراکم دو مولکول در حضور باز

۳۳. محصول واکنش مقابله کدام است؟

۳۴. محصول واکنش مقابله کدام است؟

د. هر دو محصول الف و ب تولید می‌شود

۳۵. محصول واکنش مقابله کدام است؟
