



کُد سری سؤال: یک (۱)

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

تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

نام درس: سنتز مواد آلی

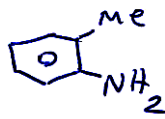
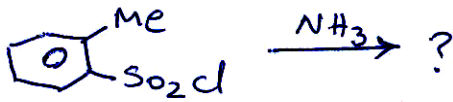
رشته تحصیلی / کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۲۰ تشریحی: --

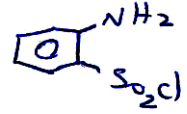
مجاز است.

استفاده از:

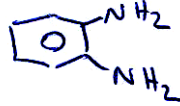
۱. محصول واکنش مقابل کدام است؟



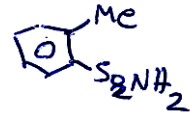
ب.



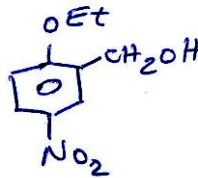
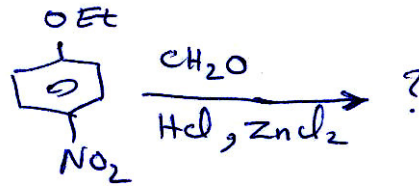
الف.



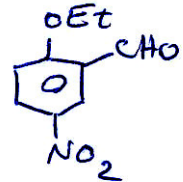
د.



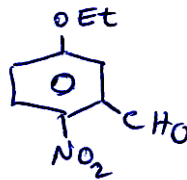
ج.



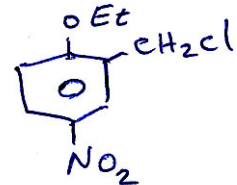
ب.



الف.



د.



ج.



کد سری سؤال: یک (۱)

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

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۲۰ تشریحی: --

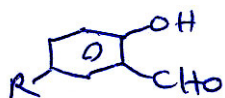
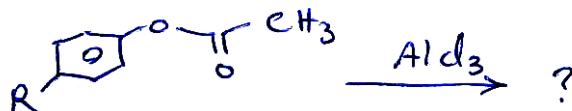
تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

نام درس: سنتز مواد آلی

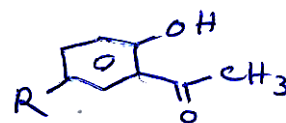
رشته تحصیلی / کد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

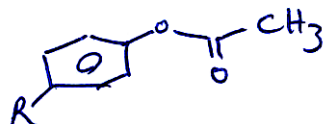
استفاده از:



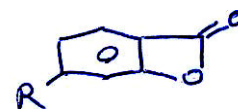
ب.



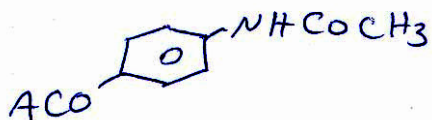
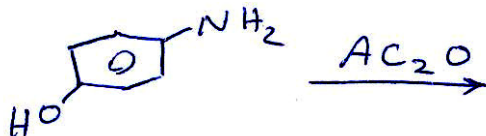
الف.



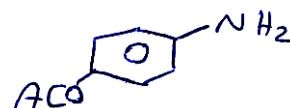
د.



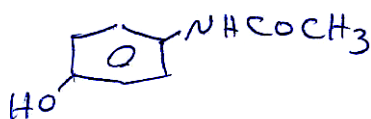
ج.



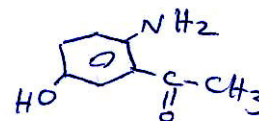
ب.



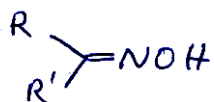
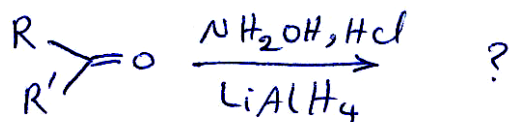
الف.



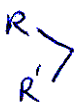
د.



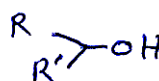
ج.



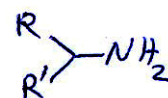
د.



ج.



ب.



الف.

۵. محصول واکنش مقابل کدام است؟



کُد سری سؤال: یک (۱)

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

تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

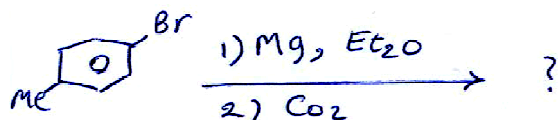
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: --

نام درس: سنتز مواد آلی

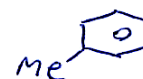
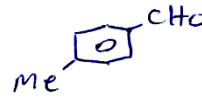
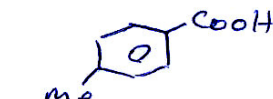
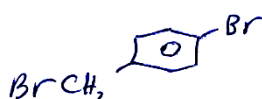
رشته تحصیلی / کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

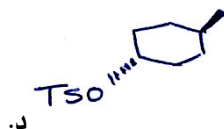
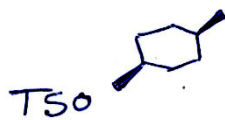
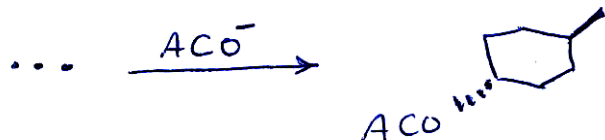
استفاده از:



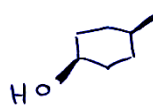
۶. محصول واکنش مقابل کدام است؟



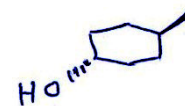
۷. ماده اولیه مورد نیاز برای سنتز محصول واکنش کدام گزینه است؟



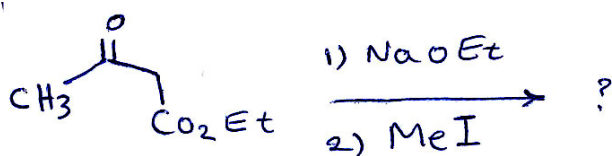
ج.



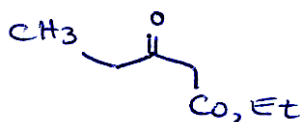
ه.



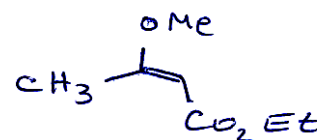
ز.



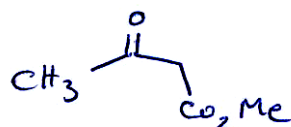
۸. محصول واکنش مقابل کدام است؟



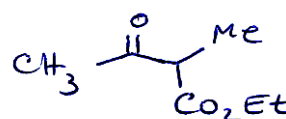
ب.



د.



و.



ح.



کُد سری سؤال: یک (۱)

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

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۲۰ تشریحی: --

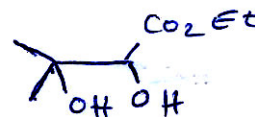
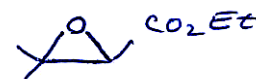
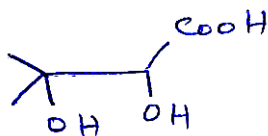
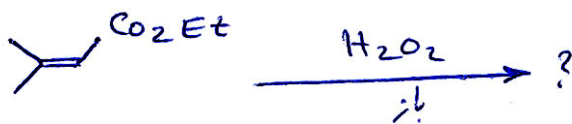
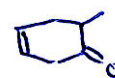
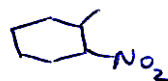
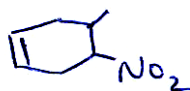
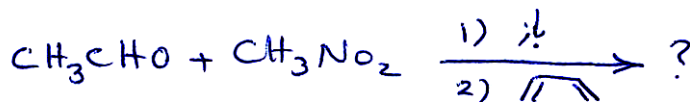
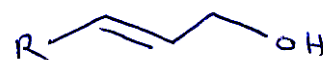
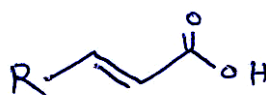
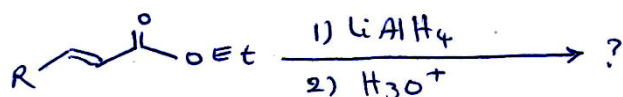
تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

نام درس: سنتز مواد آلی

رشته تحصیلی / کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

استفاده از:



۱۱. محصول واکنش مقابل کدام است؟



کُد سری سؤال: یک (۱)

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

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۲۰ تشریحی: --

تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

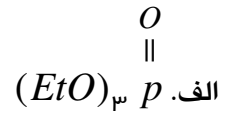
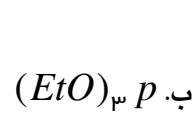
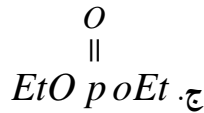
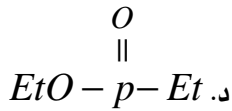
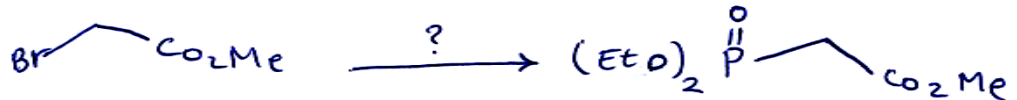
نام درس: سنتز مواد آلی

رشته تحصیلی/ کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

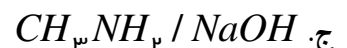
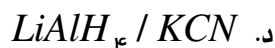
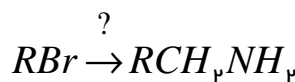
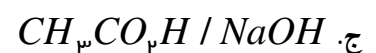
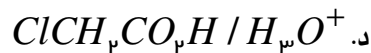
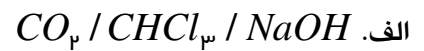
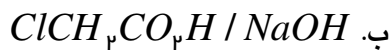
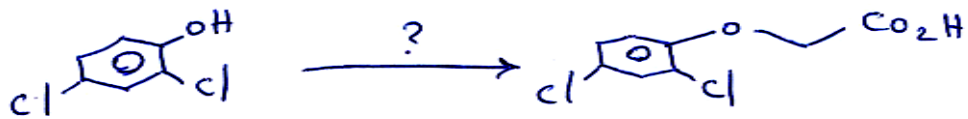
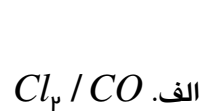
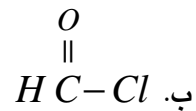
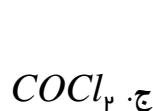
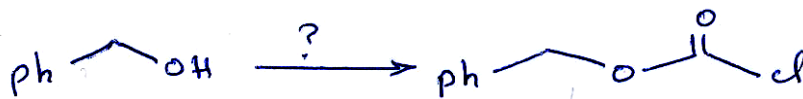
مجاز است.

استفاده از:

۱۲. ماده اولیه مورد نیاز برای سنتز زیر کدام است



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





کُد سری سؤال: یک (۱)

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

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۲۰ تشریحی: --

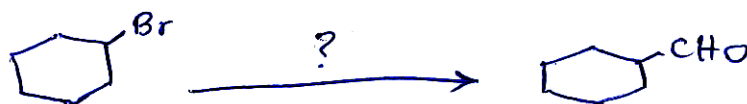
تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

نام درس: سنتز مواد آلی

رشته تحصیلی/ کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

استفاده از:



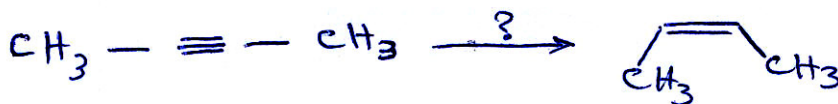
۱۶.

ب. $CHCl_3 / NaOH$

الف. $H_3O^+ / CO_2 / Et_2O, Mg$

د. $HCHO / NaOH$

ج. $PCC / CH_2O / Et_2O, Mg$



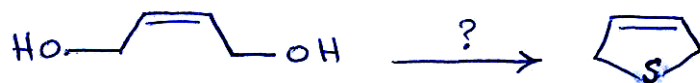
۱۷.

ب. $BaSO_4, Pd, H_2$

الف. $LiAlH_4$

د. Pt, H_2

ج. $NH_3(l), Na$



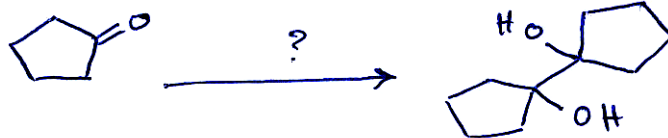
۱۸.

د. OSO_3

ج. $Na_2S / KMnO_4$

الف. Na_2S / PCl_3

ب. SeO_2



۱۹.

د. $NaOH / H_2O_2$

ج. PhH / Mg

ب. $NaOH$

الف. H_3O^+



کُد سری سؤال: یک (۱)

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

تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: --

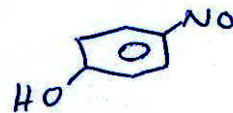
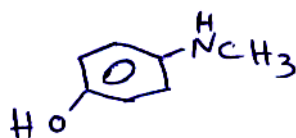
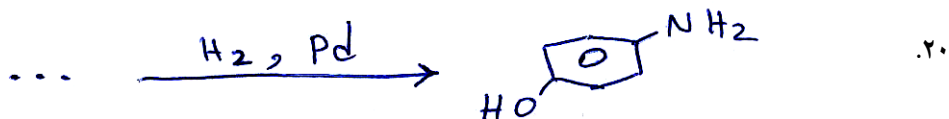
نام درس: سنتز مواد آلی

رشته تحصیلی/ کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

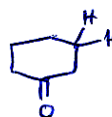
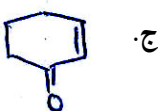
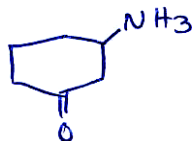
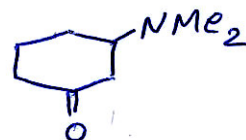
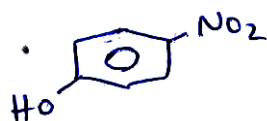
استفاده از:

در سنتزهای زیر ماده اولیه مورد نیاز کدام گزینه می باشد؟

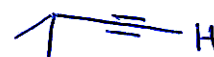
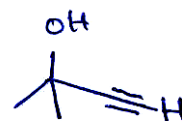
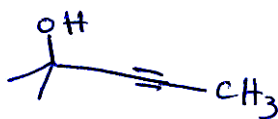


ج. $\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-CN}$

د. $\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-NO}_2$



۲۲. $\dots \xrightarrow[H^+, H_2O]{Hg(II)} \text{tert-butyl alcohol}$





کُد سری سؤال: یک (۱)

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

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۲۰ تشریحی: --

تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

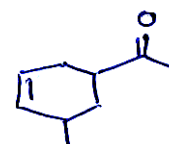
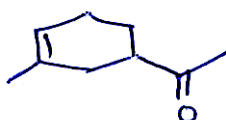
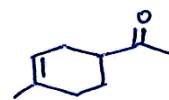
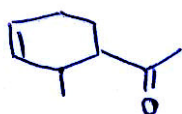
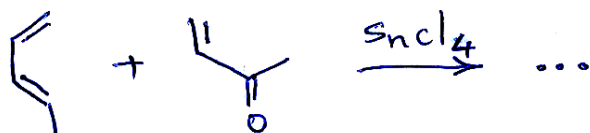
نام درس: سنتز مواد آلی

رشته تحصیلی / کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

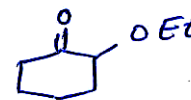
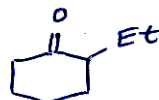
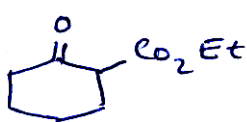
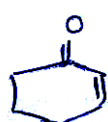
مجاز است.

استفاده از:

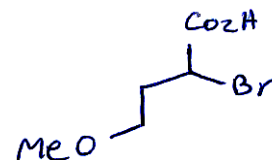
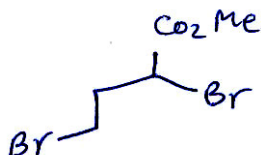
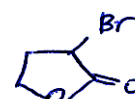
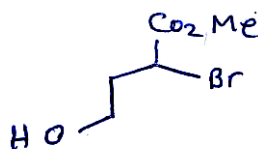
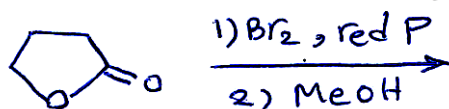
۲۳. محصول واکنش مقابل کدام است؟



۲۴. از واکنش سیکلو هگزانون با دی اتیل کربنات در حضور سدیم اتوکسید کدام ترکیب حاصل می شود؟



۲۵. محصول واکنش مقابل کدام است؟





کُد سری سؤال: یک (۱)

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

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۲۰ تشریحی: --

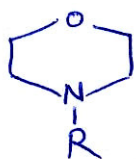
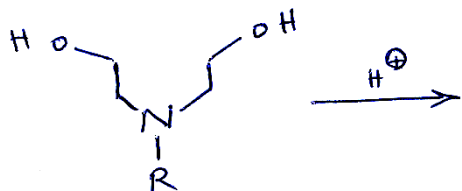
تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

نام درس: سنتز مواد آلی

رشته تحصیلی / کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

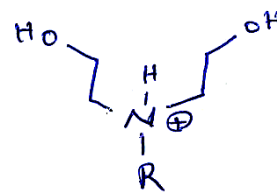
مجاز است.

استفاده از:

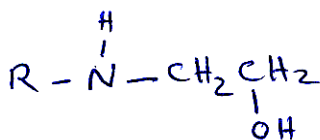


ب.

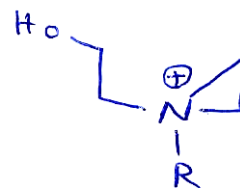
۲۶. محصول واکنش مقابل کدام است؟



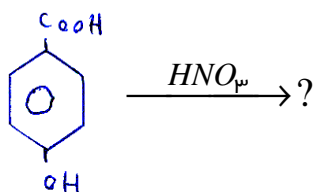
الف.



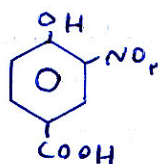
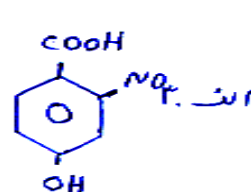
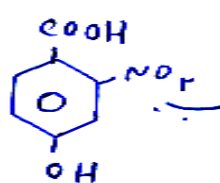
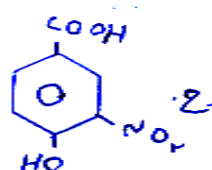
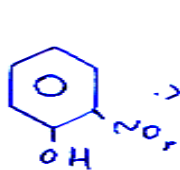
د.



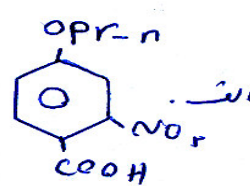
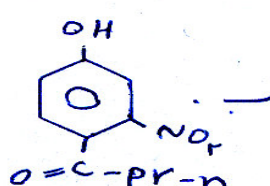
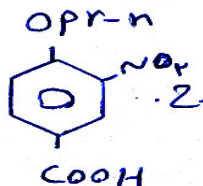
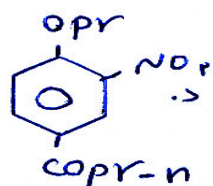
ج.



۲۷. محصول واکنش مقابل کدام است؟



۲۸. محصول واکنش مقابل کدام است؟





کُد سری سؤال: یک (۱)

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

تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: --

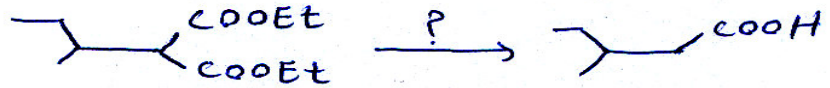
نام درس: سنتز مواد آلی

رشته تحصیلی/ کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

استفاده از:

۲۹. معرف‌های لازم برای تبدیل زیر کدامیک می‌تواند باشد؟

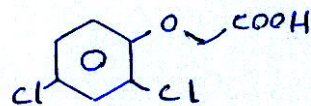


الف. CO_2 و حرارت

ب. H^+ و حرارت

ج. ۱. KOH و آب ۲. H^+ و حرارت

د. از هر سه روش

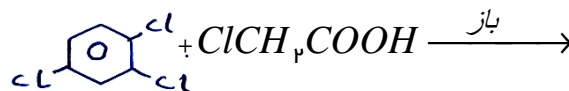


۳۰. برای تهیه ماده مقابل کدام روش بهتر است؟

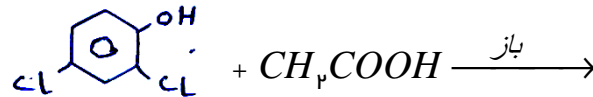
الف. فنل را هالوژن کرده و سپس در حضور باز با $ClCH_2COOH$ واکنش می‌دهیم.



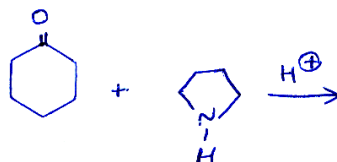
ب. از واکنش



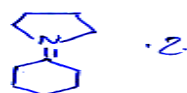
ج.



د.



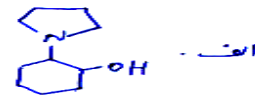
۳۱. محصول واکنش مقابل کدام است؟



۲.



۱.



الف.

د. الف و ب هر دو تولید می‌شود ولی محصول عمده الف است.



کُد سری سؤال: یک (۱)

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

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۲۰ تشریحی: --

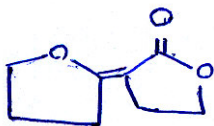
تعداد سوالات: تستی: ۳۵ تشریحی: --

نام درس: سنتز مواد آلی

رشته تحصیلی / کُد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۲۹

مجاز است.

استفاده از:



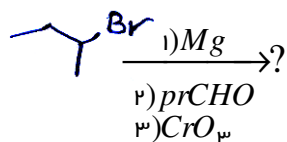
۳۲. ترکیب زیر را از چه موادی می توان ساخت؟



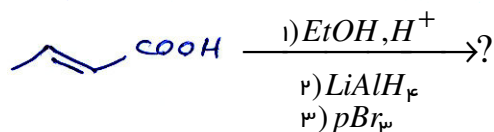
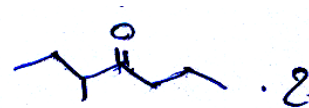
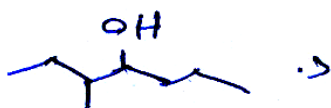
ب. از تراکم دو مولکول و سپس اکسیداسیون محصول حاصله

ج. از هر دو روش بالا ساخته می شود (الف و ب)

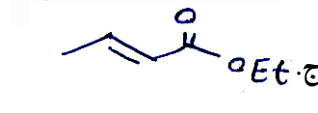
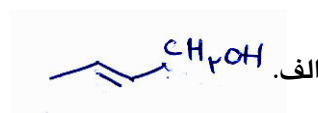
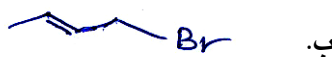
د. از تراکم دو مولکول در حضور باز



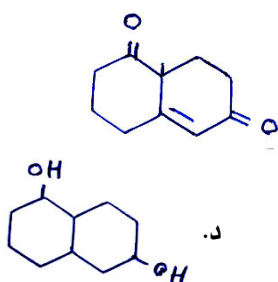
۳۳. محصول واکنش مقابل کدام است؟



۳۴. محصول واکنش مقابل کدام است؟



د. هر دو محصول الف و ب تولید می شود



۳۵. محصول واکنش مقابل کدام است؟

