

அரசமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்பட்டி

12.11. ஹைட்ராக்சி சேர்மங்கள் & ஈதர்கள்

வினை விளைபொருட்களை கண்டறிக.

இழுத்து இங்கே விடவும்

தேர்வுசெய்க

1. C_6H_5Cl	1. NaOH 633K 300bar 2. HCl			$C_6H_5COOC_6H_5 + HCl$
2. $C_6H_5OH + NH_3$	நீரற்ற $ZnCl_2$			சைக்ளோஹெக்சனால்
3. $C_6H_5COCl + C_6H_5-OH$	NaOH Py			1,4-பென்சோகுயினோன்
4. C_6H_5OH	அடர் $H_2SO_4 / K_2Cr_2O_7$			$C_6H_5OH + NaCl$
5. C_6H_5OH	Ni/160°C			$C_6H_5NH_2 + H_2O$
6. $C_6H_5OH +$ தாலிக் அமில நீரிலி	அடர் H_2SO_4			P-நைட்ரசோ பீனால்
7. C_6H_5OH	அடர் H_2SO_4 அடர் HNO_3			பென்சின்
8. $C_6H_5OH + Zn$	 -ZnO			பீனால்டீதலீன்
9. C_6H_5OH	Br_2/H_2O			பிக்ரிக் அமிலம்
10. C_6H_5OH	HNO_2 273K			2,4,6-டிரை புரோமோபீனால்

வ.எ	சரியான வினை விளைபொருளை தேர்வு செய்க			
11)	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$	$\xrightarrow[\text{-H}_2]{\text{Cu / 573 K}}$	CH_3COCH_3	CH_3CHO
12)	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	$\xrightarrow{\text{H}^+ / \text{-H}_2\text{O}}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOCH}_3$	$\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$
13)	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{-CH}_2(\text{OH})$	$\xrightarrow[\text{அடர் HNO}_3]{\text{அடர் H}_2\text{SO}_4 \&}$	1,2-டைநைட்ராக்சி ஈத்தேன்	1,2,3-ட்ரைநைட்ராக்சிபுரப்பேன்
14)	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{-CH}_2(\text{OH})$	$\xrightarrow[\text{நீரற்ற ZnCl}_2]{}$	CH_3COCH_3	CH_3CHO
15)	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{-CH}(\text{OH})\text{-CH}_2(\text{OH})$	$\xrightarrow{\text{HIO}_4}$	$\text{HCHO} + \text{HCOOH}$	HCHO
16)	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{-CH}_2(\text{OH})$	$\xrightarrow{\text{OH}^- / \text{KMnO}_4}$	பார்மிக் அமிலம்	ஆக்சாலிக் அமிலம்
17)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{Na}$	$\xrightarrow{\text{-H}_2}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$
18)	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{-CH}(\text{OH})\text{-CH}_2\text{OH}$	$\xrightarrow{\text{FeSO}_4 \& \text{H}_2\text{O}_2}$	மீசோஆக்சாலிக்அமிலம்	கிளிசரால்டிஹைடு & டைஹைட்ராக்சி அசிட்டோன்
19)	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{-CH}_2(\text{OH})$	$\xrightarrow[\text{அடர் H}_2\text{SO}_4]{}$	அசிட்டால்டிஹைடு	1,4-டை ஆக்சேன்
20)	$\text{CH}_3\text{Cl} + \text{NaOH}$	$\xrightarrow{\text{-NaCl}}$	CH_3OH	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$