அரசுமேல்நிலைப்பள்ளிகல்லமநாயக்கர்பட்டி.

11.வினைகளின் வகைகளைத் தேர்வு செய்க

வ.எ	வினைகள்	வினைகளின் வகைகளைத் தேர்வு செய்க
1	$CH_3\text{-}Br + CH_3O^- Na^+ \rightarrow CH_3\text{-}O\text{-}CH_3 + NaBr$	
2	$CH_2{=}CH_2 + Br_2 \rightarrow CH_2Br\text{-}CH_2Br$	
3	$CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}Br \xrightarrow{\text{ஆல்கஹால் கலந்த KOH}} CH_3\text{-}CH{=}CH_2 + HBr$	
4	$CH_3\text{-}CH_2\text{-}OH \xrightarrow[H^+/KMnO_4]{(O)} CH_3\text{-}CHO + H_2O$	

LIVEWORKSHEETS

5		
6	$C_6H_5\text{-}C\ell \xrightarrow[300bar\ HC\ell]{NaOH\ 633K} C_6H_5\text{-}OH + NaC\ell$	
7	$C_6H_6 \xrightarrow[FeC\ell_3]{C\ell_2} C_6H_5\text{-}C\ell + HC\ell$	
8	$CH_3COCH_3 \xrightarrow[4[H]]{Zn/Hg\ அடர்\ HC\ell} CH_3CH_2CH_3 + H_2O$	
9	$CH_3\text{-}CHO \xrightarrow[(O)]{H^+/KMnO_4} CH_3\text{-}COOH$	

LIVEWORKSHEETS

10	$CH_3\text{-}CH{=}CH_2 + HBr \rightarrow CH_3\text{-}\underset{\underset{Br}{\vert}}{C}H\text{-}CH_3$	
11	$C_6H_6 \xrightarrow[\text{அடர் } H_2SO_4]{\text{அடர் } HNO_3} C_6H_5\text{-}NO_2 + H_2O$	
12	$CH_3\text{-}CH_2\text{-}OH \xrightarrow[440K]{\text{அடர் } H_2SO_4} CH_2{=}CH_2 + H_2O$	
13	$CH_3\text{-}CH_2\text{-}Br \xrightarrow{\text{நீர்த்த } KOH} CH_3\text{-}CH_2\text{-}OH + KBr$	
14	$C_6H_5\text{-}C\ell + CuCN \xrightarrow[\text{பிரிடின்}]{523K} C_6H_5\text{-}CN + Cu\,C\ell$	
15	$CH_3\text{-}\underset{\underset{O}{\Vert}}{C}\text{-}CH_3 \xrightarrow[2[H]]{LiA\ell C\ell_4} CH_3\text{-}\underset{\underset{OH}{\vert}}{C}H\text{-}CH_3$	

LIVEWORKSHEETS

16	$CH_2=CH_2 + HBr \rightarrow CH_3\text{-}CH_2\text{-}Br$	
17	$CH_2I\text{-}CH_2I \longrightarrow CH_2=CH_2 + I_2$	
18	$(CH_3)_3C\text{-}Br \xrightarrow{\text{நீர்த்த KOH}} (CH_3)_3C\text{-}OH + KBr$	
19	$C_6H_6 + CH3COC\ell \xrightarrow{\text{நீரற்ற } A\ell C\ell_3} C_6H_5\text{-}COCH_3 + HC\ell$	
20	$CH_3\text{-}\underset{\underset{OH}{\vert}}{C}H\text{-}CH_3 \xrightarrow[H^+/KMnO_4]{(O)} CH_3\text{-}\underset{\underset{O}{\Vert}}{C}\text{-}CH_3 + H_2O$	

LIVEWORKSHEETS