

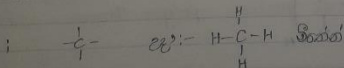
කාමනික රසායනය

Organic Chemistry

[illegible]

C. തൊട്ടു അയക്കാൻ അമ്മയോട് അഭ്യർത്ഥിക്കുക :-

- [illegible]



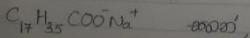
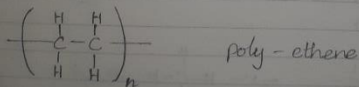
iii) $\text{C} =$

உதா:- $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{C} = \text{O} \\ | \\ \text{H} \end{array}$ நேவல்

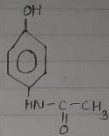
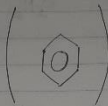
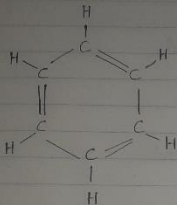
$N \equiv C$ ഉദാ: $H-C \equiv C-H$ മുൻകൂട്ടി

03) C හරහා H, O, P, N, S වැනි මූලද්‍රව්‍ය ඇති සාම්පලයක් සලකා යෝග්‍යවත් සත්‍ය සෑදීමේ නැතිකමක් තිබේ.

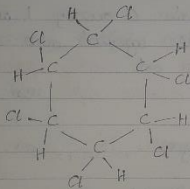
ബന്ധന	ബന്ധന ശക്തി / kJ mol^{-1}
C-C	348
C=C	612
C $\equiv$ C	835
C-H	413
Si-Si	225
Si-H	318

[illegible]

- 05) C ഉള്ള ഒരു സംരൂപം തിരഞ്ഞെടുത്ത് അതിന്റെ ഘടനയും, അറിയപ്പെടുന്ന പേരും എഴുതി തിരികെ കൊടുക്കുക.



അമൈഡ്



Hexachlorocyclohexane

C ഉള്ള ഒരു സംരൂപം തിരഞ്ഞെടുത്ത് അതിന്റെ ഘടനയും, അറിയപ്പെടുന്ന പേരും എഴുതി തിരികെ കൊടുക്കുക.

ഒരു സംരൂപം തിരഞ്ഞെടുത്ത് അതിന്റെ ഘടനയും, അറിയപ്പെടുന്ന പേരും എഴുതി തിരികെ കൊടുക്കുക.

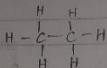
ആൽക്കേൻ (Alkane)

C ഉള്ള ഒരു സംരൂപം തിരഞ്ഞെടുത്ത് അതിന്റെ ഘടനയും, അറിയപ്പെടുന്ന പേരും എഴുതി തിരികെ കൊടുക്കുക.

$$\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$$

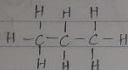
CH₄ മീഥേൻ

(2)



C_2H_6 'ഗ്ലേസ്'

(8)



C_3H_8 ബ്ലാങ്ക്

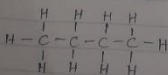
[illegible]

മുക്തതയുള്ള എതിർ അറ്റമുകളിൽ C_nH_{2n+2} യെ

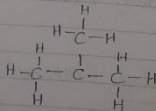
[illegible]

C_4H_{10} - ബുട്ടേൻ (Butane)

01)

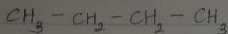


02)

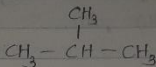


Normal butane

Isobutane

[illegible]

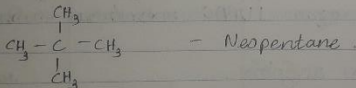
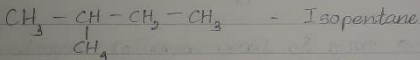
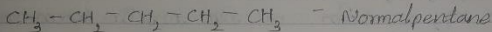
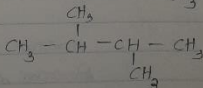
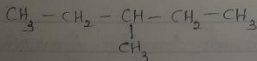
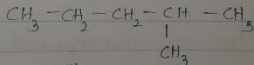
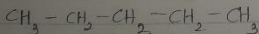
Normal butane



Isobutane

മുൻ വർഷം ഇതുപോലെ

C_5H_{12} - പെന്റേൻ (Pentane)

 C_6H_{14} - hexane (hexane)

C തരം 10 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 74 ന്
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ
 366318 മുൻ .

ലൈവ് മോഡ്യൂളിൽ മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ C തരം 10 മുൻ പൂർ
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 74 ന്
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 366318 മുൻ .

നാലാമത്തെ പാഠ്യപുസ്തകം മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ C തരം 10 മുൻ പൂർ
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 74 ന്
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 366318 മുൻ .

അഞ്ചാമത്തെ പാഠ്യപുസ്തകം മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ C തരം 10 മുൻ പൂർ
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 74 ന്
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 366318 മുൻ .

നാലാമത്തെ പാഠ്യപുസ്തകം മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ C തരം 10 മുൻ പൂർ

2019. 07. 06

നാലാമത്തെ പാഠ്യപുസ്തകം മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ C തരം 10 മുൻ പൂർ
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 74 ന്
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 366318 മുൻ .

1) ഫിങ്ക്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ - Functional Group

നാലാമത്തെ പാഠ്യപുസ്തകം മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ C തരം 10 മുൻ പൂർ
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 74 ന്
 മുൻ പൂർ C തരം 20 മുൻ പൂർത്തമാണ് ഉണ്ടാക്കിയതിനെ 366318 മുൻ .

2) ഔദ്യ ജൂതൃത (അനൗദ്യ ജൂതൃത) - General Formula

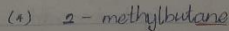
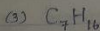
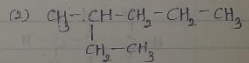
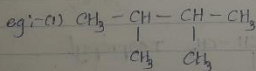
കുറഞ്ഞ അളവിൽ അതോടൊത്ത വർഗ്ഗത്തിൽ പെട്ടതായ ഒരു ഓരോ ഔദ്യ ജൂതൃത ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയും. അതിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കി അനൗദ്യ ജൂതൃത ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയും. അതിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കി അനൗദ്യ ജൂതൃത ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയും.

3) അനൗദ്യ ജൂതൃത ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുന്ന IUPAC നിയമങ്ങൾ

അനൗദ്യ ജൂതൃത ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുന്ന IUPAC നിയമങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് അനൗദ്യ ജൂതൃത ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയും.

ഉദാഹരണം: അനൗദ്യ ജൂതൃത ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുന്ന IUPAC നിയമങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് അനൗദ്യ ജൂതൃത ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയും.

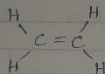
അനൗദ്യ ജൂതൃത	ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുന്ന	ഔദ്യ ജൂതൃത	IUPAC നിയമങ്ങൾ
ഔദ്യ ജൂതൃത (Alkane)	$\begin{array}{c} & \\ -C & -C- \\ & \end{array}$	C_nH_{2n+2}	-ane (-ane)



അനൗദ്യ ജൂതൃത	ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുന്ന	ഔദ്യ ജൂതൃത	IUPAC നിയമങ്ങൾ
ഔദ്യ ജൂതൃത (Alkane)	$\begin{array}{c} \\ -C-X \\ \end{array}$ $X = Cl, Br, I, F$	$C_nH_{2n+1}X$ $X = F, Cl, Br, I$	halo - -ane

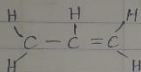
അംഗത്വം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു	ക്രിസ്റ്റൽ ഘടന	തന്ത്ര ഘടന	IUPAC നാമം
സാർവ്വത്രിക (Alkene) ഉദാഹരണം	$\begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} = \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \end{array}$	C_nH_{2n} $n \neq 1$	-ene (- 'ത്ത്')

ഉദാ:- (1)



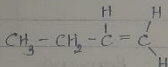
ഉദാഹരണം C_2H_4

(2)



ഉദാഹരണം C_3H_6

(3)



ഉദാഹരണം C_4H_8

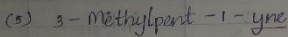
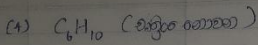
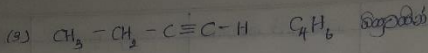
(4) C_6H_{12} (ഉദാഹരണം)

(5) 2-methylpent-2-ene

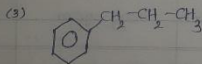
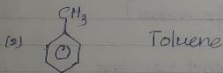
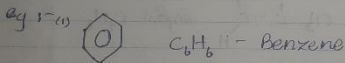
അംഗത്വം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു	ക്രിസ്റ്റൽ ഘടന	തന്ത്ര ഘടന	IUPAC നാമം
സാർവ്വത്രിക (Alkyne)	$- \text{C} \equiv \text{C} -$	$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ $n \neq 1$	-yne (- 'യ്ക്ക്')

ഉദാ:- (1) $\text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{H}$ C_2H_2 ഉദാഹരണം

(2) $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{H}$ C_3H_4 ഉദാഹരണം



സംസ്കൃത പദങ്ങൾ	മുതലായ പദങ്ങൾ	ബുറ്റിൻ	IUPAC നാമം
ഏരിയ (Arene) (ഏരിയകൾ സംസ്കൃത)	 () C_6H_5 - ബെൻസൈൽ		phenyl - -



സംസ്കൃത പദങ്ങൾ	മുതലായ പദങ്ങൾ	ബുറ്റിൻ	IUPAC നാമം
ഐതർ (Alkols)	$\begin{array}{c} \\ -\text{C}-\text{OH} \\ \end{array}$	$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}$	hydroxy - -d -(ഐ)

അംശംഗ ലഭനം	ക്രിയാശീലീ അർദ്ധനം	തോട്ടു ജൂട്ടനം	IUPAC ദൂഷനം
അംശംഗലിൾ ദൂട്ടിൾ (Carboxylic acid)	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{OH} \\ (-\text{COOH}) \\ (-\text{CO}_2\text{H}) \end{array}$	$\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$	-oic acid (-അരിൽ ദൂഷിൾ)

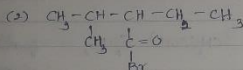
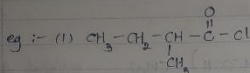
- eg:- (1) $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ (HCOOH) CH_2O_2 - തോൾരിൽ ദൂട്ടിൾ
(അംശംഗരിൽ ദൂട്ടിൾ)
- (2) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ (CH_3COOH) $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ - ദൂഷിൾരിൽ ദൂട്ടിൾ
(അംശംഗരിൽ ദൂട്ടിൾ)

അംശംഗ ലഭനം	ക്രിയാശീലീ അർദ്ധനം	തോട്ടു ജൂട്ടനം	IUPAC ദൂഷനം
ലിൾരിൾ (Esters)	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}_1-\text{C}-\text{O}-\text{R}_2 \\ \text{R}_1 = \text{H} \text{ അല്ലെങ്കിൽ } \\ \text{R}_2 \neq \text{H} \end{array}$	$\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$ $n+1$	-oate (-ലിൾരിൾ)

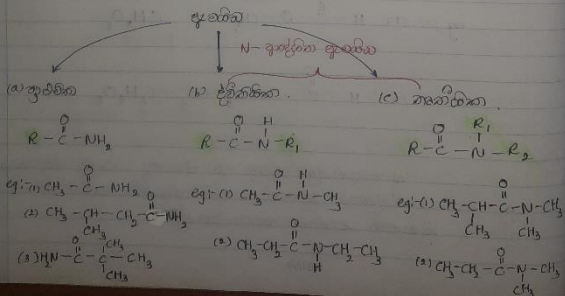
- eg:- (1) $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{CH}_3$ CH_2O_2
- (2) $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$

അംശംഗലിൾ ദൂട്ടിൾ അല്ലെങ്കിൽ ലിൾരിൾരിൽ ദൂഷിൾ തോട്ടു ജൂട്ടനം അരിൽ ക്രിയാശീലീ അർദ്ധനം ദൂഷിൾരിൽ അംശംഗ ലഭനം ലിൾരിൽ അംശംഗ ലഭനം ക്രിയാശീലീ അർദ്ധനം അംശംഗലിൾരിൽ.

അംശാങ്കന രീതി	ക്രിയാശീലീ മാർഗ്ഗം	തോട്ടു ഇനം	IUPAC നാമം
കുരുളി പേരുമിട	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{X} \end{array}$ $\text{X} = \text{F, Cl, Br, I}$	—	haloformyl - (ഹാലോ ഫോർമൈൽ) -oyl halide (ഓയിൽ ഹാലൈഡ്)



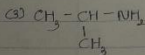
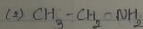
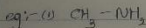
അംശാങ്കന രീതി	ക്രിയാശീലീ മാർഗ്ഗം	തോട്ടു ഇനം	IUPAC നാമം
കുരുളി / ഉൾക്കൊള്ള (Amide)	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{N}- \\ \end{array}$	—	Carboxamoyl - -amide (അമൈഡ്)



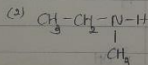
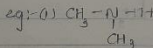
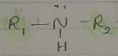
അംഗീകൃത പദങ്ങൾ	ക്രിയാത്മകർ നാമങ്ങൾ	ഘടക ജൂബുൾ	IUPAC നുമാർ
ഘടകീയ (Amine)	$\text{—}\overset{\text{H}}{\underset{ }{\text{N}}}\text{—}$	$\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{NH}_2$	amino - (ഘടകീയ) -amine (ഘടകീയ)

ഘടകീയ (Amine)

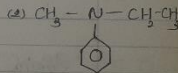
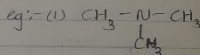
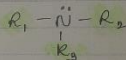
(a) പ്രാഥമിക



(b) ദ്വിതീക



(c) തൃതീക



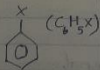
അംഗീകൃത പദങ്ങൾ

ക്രിയാത്മകർ നാമങ്ങൾ

ഘടക ജൂബുൾ

IUPAC നുമാർ

ദിശിത
ബാൻഡ്



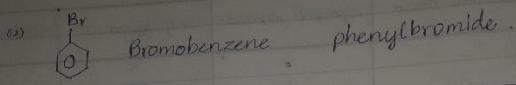
X = F, Cl, Br, I

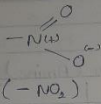
eg:- (1)

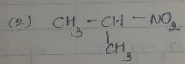
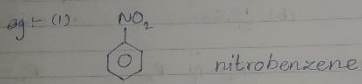


chlorobenzene

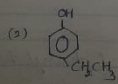
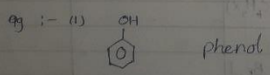
phenylchloride



സംസ്കൃത പദം	ഇംഗ്ലീഷ് പദം	ആറ്റം	IUPAC പദം
നൈട്രോ ബെൻസൈൻ	 (-NO ₂)	-	nitro - (നൈട്രോ) -ane (-ൻ)



സംസ്കൃത പദം	ഇംഗ്ലീഷ് പദം	ആറ്റം	IUPAC പദം
ഫീനോൾ (phenols)	 (C ₆ H ₅ OH)	-	-



IV) അഞ്ചാം വയസ്സ് മുതൽ പത്താം വയസ്സ് വരെ.

$$R-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-\boxed{Cl}H-\underset{\underset{R_2}{|}}{N}-R_1 \longrightarrow R-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-\underset{\underset{R_2}{|}}{N}-R_1 + HCl$$

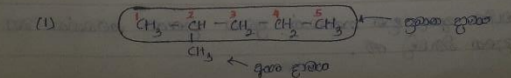
eg :- (2) $\frac{1}{x^2}$



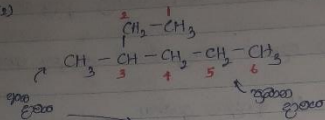
மாணவன்
புலகூர்

2019. 07. 20

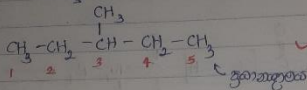
2) a) දි ඇති කාමයක් සංයෝගය විශේෂ නිසාකාරී කාමයක් නොවේ. (අර්ථයෙන්) සංයෝගයක් වේ. එකදින තෝරාගත හැකි දිග නොමැත් දිග ප්‍රමාණ දිග ප්‍රමාණය.

[illegible]

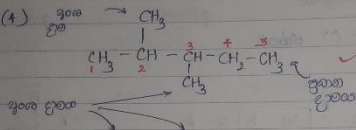
(3)



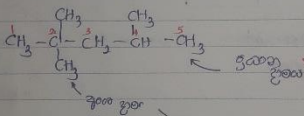
(9)



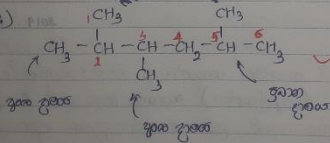
(4)



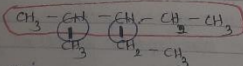
(5)



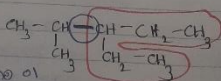
(6)



(7)



ഈ ഊർജ്ജം 02 ക്ക്
തുല്യ ഊർജ്ജം
അർത്ഥമാണ്

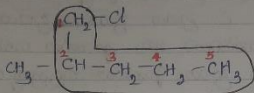


ഈ ഊർജ്ജം 01
ക് തുല്യ ഊർജ്ജം
അർത്ഥമാണ്

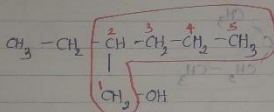
വിവിധ ഊർജ്ജം ഉപയോഗിച്ച് തുല്യ ഊർജ്ജം അർത്ഥമാണ് ഉപയോഗിക്കേണ്ടത്.

- b) താഴെ രേഖിത ക്രിസ്താഫർ താൽപ്പര്യമുള്ള ചെറിയ അയോജനങ്ങൾ
 താൽപ്പര്യമുള്ള താൽപ്പര്യമുള്ള ചെറിയ അയോജനങ്ങൾ
 താൽപ്പര്യമുള്ള താൽപ്പര്യമുള്ള ചെറിയ അയോജനങ്ങൾ
 താൽപ്പര്യമുള്ള താൽപ്പര്യമുള്ള ചെറിയ അയോജനങ്ങൾ
 താൽപ്പര്യമുള്ള താൽപ്പര്യമുള്ള ചെറിയ അയോജനങ്ങൾ

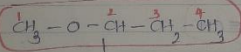
(1)



(2)

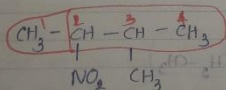


(3)

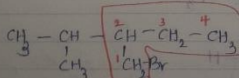


ക്രിസ്താഫർ താൽപ്പര്യമുള്ള
 ചെറിയ അയോജനങ്ങൾ

(4)

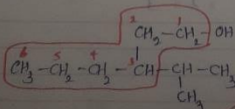


(5)



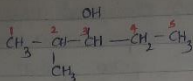
ചെറിയ അയോജനങ്ങൾ
 ചെറിയ അയോജനങ്ങൾ

(6)

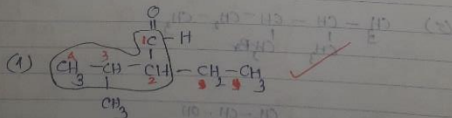
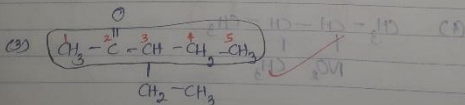
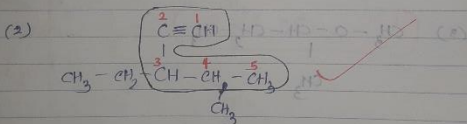
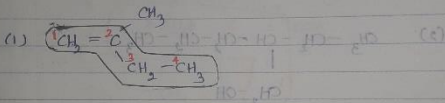


(d)

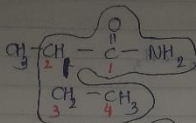
(7)



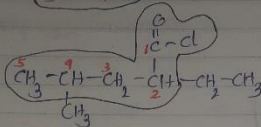
c) താൽപ്പര്യപ്പെട്ട കൃത്യതയ്ക്ക് അനുസരിച്ച് താഴെ പറയുന്നവയെ തിരിച്ചറിയുക. താഴെ പറയുന്നവയെ തിരിച്ചറിയുക. താഴെ പറയുന്നവയെ തിരിച്ചറിയുക. താഴെ പറയുന്നവയെ തിരിച്ചറിയുക. താഴെ പറയുന്നവയെ തിരിച്ചറിയുക.



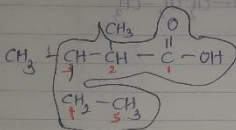
(5)



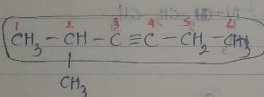
(6)



(7)

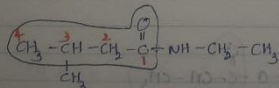


(8)

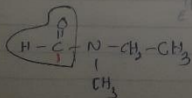


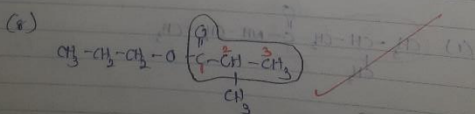
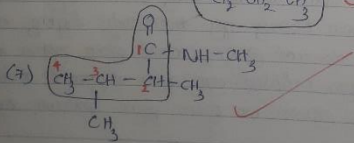
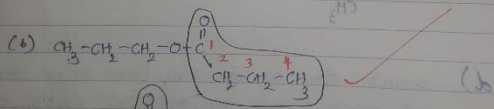
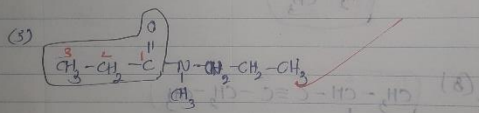
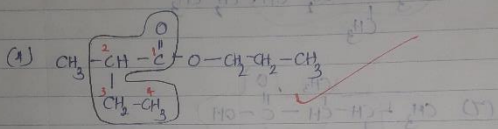
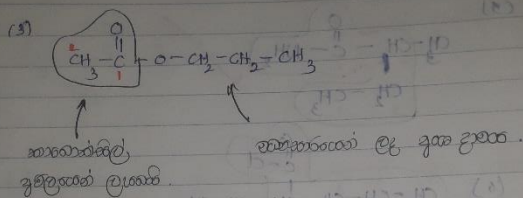
d) സംശയ വർഗ്ഗം O_2 ക്ക് കൃത്യ വിശദീകരണം ഉണ്ടാകാത്തതിനാൽ അത് അപൂർണ്ണമായിരിക്കും. അതിനാൽ അത് O_2 ക്ക് കൃത്യ വിശദീകരണം ഉണ്ടാകാത്തതിനാൽ അത് അപൂർണ്ണമായിരിക്കും. അതിനാൽ അത് O_2 ക്ക് കൃത്യ വിശദീകരണം ഉണ്ടാകാത്തതിനാൽ അത് അപൂർണ്ണമായിരിക്കും.

(1)



(2)





Date: _____

No: _____

അക്കേത കർമ്മ പുണ്യ സമാഹരണ C ഉത്തരയിൽ ഒരു മുതൽ അച്ചു
 ഒരു സമാഹരണ കർമ്മ സമാഹരണ.

അക്കേത ഒരു	IUPAC സമാഹരണ
പുറംകേത.	-ane
കേതം അക്കേതം	#ane
പുറംകേതം അക്കേതം	-ane
പുറംകേതം	-ene
പുറംകേതം	-yne
കേതം	-ane
പുറംകേതം	-amine / -ane
കേതം	-ol
കേതം	-one
പുറംകേതം	-al
കേതം	-nitrile
പുറംകേതം	-amide
പുറംകേതം	-oxyl halide
കേതം	-oate
കേതം	-oic acid

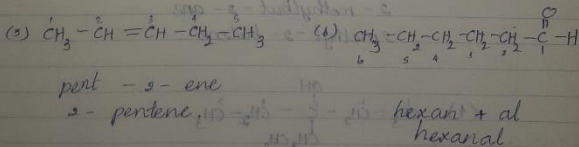
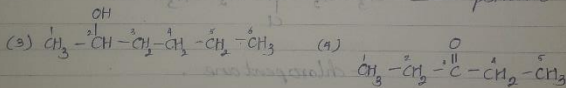
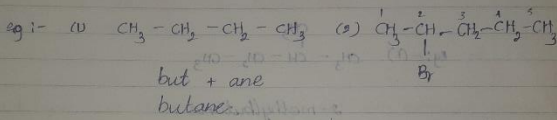
ഒരു സമാഹരണ സമാഹരണ ഒരു മുതൽ കേതം ഒരു കേതം
 കേതം കേതം കേതം കേതം (ane) കേതം കേതം ഒരു
 മുതൽ കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം.

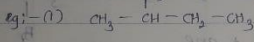
കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം
 കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം

കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം കേതം

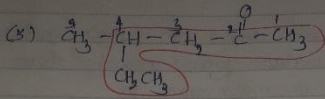
C. പരമാർശ്യമല്ലെങ്കിൽ മറ്റൊരു പേര് നൽകേണ്ടതാണ്. C പരമാർശ്യമല്ലെങ്കിൽ മറ്റൊരു പേര് നൽകേണ്ടതാണ്. IUPAC ന്നു കൃത്യമായ പേര് നൽകേണ്ടതാണ്.

മുൻപുള്ളി, പിന്നുള്ളി, മൂലകം, മൂലകം, തുടങ്ങിയവ നൽകേണ്ടതാണ്. അതിനുള്ളിൽ മറ്റൊരു പേര് നൽകേണ്ടതാണ്. C പരമാർശ്യമല്ലെങ്കിൽ മറ്റൊരു പേര് നൽകേണ്ടതാണ്. IUPAC ന്നു കൃത്യമായ പേര് നൽകേണ്ടതാണ്.





3-ethyl-3-pentanol //



~~4-ethylpentan-2-one~~

4-ethyl-2-pentanone //

1-methylhexan-2-one

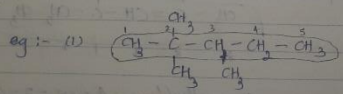
4-methyl-2-hexanone

2019. 07. 27

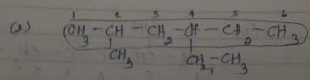
5) മൂന്നു ള്ളാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല കീഴ് ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല
ചിഹ്നമാല മൂന്നു ള്ളാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല
ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല

di, tri, tetra, penta, hexa

മൂന്നു ള്ളാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല
മൂന്നു ള്ളാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല
മൂന്നു ള്ളാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല
മൂന്നു ള്ളാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല ചിഹ്നമാല



2,2,3-trimethylpentane



4-ethyl-2-methylhexane

$$\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}(\text{NH}_2) - \text{COOCH}_2\text{CH}_3$$
$$(1) \quad \begin{array}{ccccccc} & & \text{CH}=\text{CH}_2 & & \text{CH}_3 & & \text{O} \\ & & | & & | & & | \\ \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH} & - & \text{C} & - & \text{CH} & - & \text{C} & \backslash \\ & & | & & & & || & & | & & | & \text{O}-\text{H} \\ & & \text{OH} & & & & \text{O} & & & & & \end{array}$$

2019. 08. 04

$$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \overset{\text{O}}{\underset{\text{||}}{\text{C}}} - \text{NH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$$

N-ethyl-2-methylpent-3-enamide

ethyl 2-methylpent-3-enamide.

$$\textcircled{1} \quad \text{CH}_3 - \overset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{C} \equiv \text{C} - \underset{\text{C}=\text{O}}{\underset{|}{\text{CH}}} - \overset{\text{O}}{\underset{||}{\text{C}}} - \underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{N}}} - \text{CH}_3$$

2-formyl-5-hydroxy-N,N-dimethylhex-3-ynamide
N-dimethyl-2-formyl-5-hydroxyhex-3-ynamide
dimethyl 2-formyl-5-hydroxyhex-3-ynamide

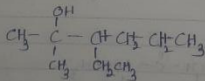
$$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{NH}_2}{\text{C}}} = \text{C} - \overset{\text{Br}}{\text{CH}} - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \underset{\text{CH}_3}{\text{N}} - \text{CH}_2\text{CH}_3$$

ethylmethyl 5-amino-2-bromo-4-ethylhex-3-enamide

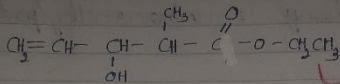
දි. අති TUPAC නාමයකට අදාළව කාබනික සංයෝගයක ව්‍යුහය
මුත්තේ පළමු ප්‍රධාන කාබන් ප්‍රමාණයට අදාළව කාබන් ද්‍රව්‍යය
සමහර කරගෙන එහි භිංගය හෙළවරින් ආකර්ෂණීය ප්‍රධාන ක්‍රියාකාරී
සාමාන්‍ය හා ආනාතය ක්‍රියාකාරී සාමාන්‍ය පළමු වෙනස් කරගෙන
විශේෂ අංශ ප්‍රමාණය සමස්ත කරගෙන යුතුය.

മുഖാന്തരം H അതാഴെ കാട്ടിയവയിൽ ഏതെങ്കിലും രണ്ടെണ്ണം തിരഞ്ഞെടുത്ത് വിശദീകരിക്കുക:

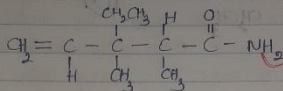
eg:- (1) 3-ethyl-2-methyl-2-hexanol



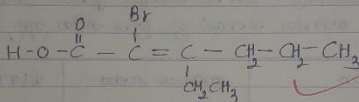
(2) ethyl 2-methyl-3-hydroxypent-4-enoate



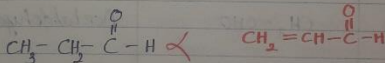
(3) 3-ethyl-2,3-dimethylpent-1-enamide.



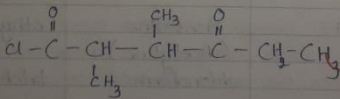
(4) 2-bromo-3-ethylhex-2-enoic acid.



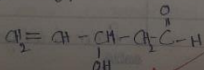
(5) propenal



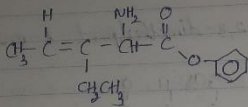
(6) 2,3-dimethyl-1-oxohexanoyl chloride.



(7) 3-hydroxypent-4-enal



(8) phenyl 2-amino-3-ethylpent-3-enoate.

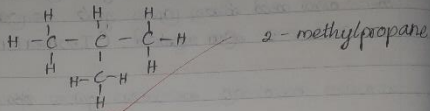
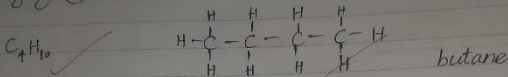


දිනේෂ බණ්ඩාරයා සතු OH⁻ කාන්තරයේ සමයෝජන වූ විට
එය ප්‍රතික්‍රියා නි.

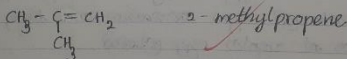
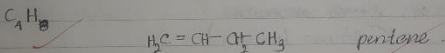
තාබන්ධ සංයෝගයේ TUPAC නමට ප්‍රකාරයේ සරල නාමයක්
සංයෝගයේ නමෙන් ද දිගු නිර්වචන ග්‍රන්ථයේ.

සංයෝගය	සමාන නම	TUPAC නම
CH_3COOH	Acetic acid	ethanoic acid
CH_3-CHO	Acetaldehyde	ethanal
$\text{CH}_3-\text{COCH}_3$	Acetone	propanone
CH_3-CN	Acetonitrile	ethanenitrile
$\text{HC}\equiv\text{CH}$	Acetylene (Acetylene)	ethyne
CHCl_3	chloroform	trichloromethane
$\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$	ethylene glycol	1,2-ethanediol (ethene-1,2-diol)
HCHO	formaldehyde	methanal

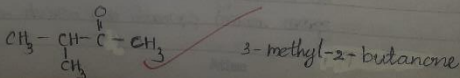
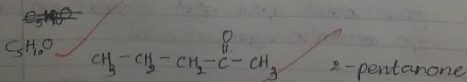
- ① ປູ່ນ ສາມາດເຮັດໄດ້ ດາວເກີດ ອາດມີ ປະລິມານໜ້ອຍກວ່າ ກົນລະ ທາງ ສາມາດມີ ປະລິມານ ທີ່ສູງກວ່າ ຫຼື ບາງ ຄັ້ງ ປະລິມານ ປູ່ນ ທີ່ສູງກວ່າ ປະລິມານ ທີ່ຕ່ຳກວ່າ.



- ② ປູ່ນ ສາມາດເຮັດໄດ້ ດາວເກີດ ອາດມີ ປະລິມານໜ້ອຍກວ່າ ກົນລະ ທາງ ສາມາດມີ ປະລິມານ ທີ່ສູງກວ່າ ຫຼື ບາງ ຄັ້ງ ປະລິມານ ປູ່ນ ທີ່ສູງກວ່າ ປະລິມານ ທີ່ຕ່ຳກວ່າ.



- ③ ປູ່ນ ສາມາດເຮັດໄດ້ ດາວເກີດ ອາດມີ ປະລິມານໜ້ອຍກວ່າ ກົນລະ ທາງ ສາມາດມີ ປະລິມານ ທີ່ສູງກວ່າ ຫຼື ບາງ ຄັ້ງ ປະລິມານ ປູ່ນ ທີ່ສູງກວ່າ ປະລິມານ ທີ່ຕ່ຳກວ່າ.

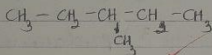


b. ~~അറ്റാച്ച~~ സ്ഥാന സമാനത - Position isomers

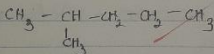
සමාජිකීන් හුදු කොටසකට දෙසකට වැටුණ තෙහෙණ දුඛාවේණි
 දුගන්ධමයා හෝ කුලකාන්තී කාන්තයා හෝ ප්‍රියානු කාන්තා
 දුගන්තව කන්තවරුණි ස්වාමිනෙණි තමන්ගේ මහ මහා ස්වාමින
 සමානාත්මිනු වේ.

കുറഞ്ഞ താഴെ നൽകിയ പ്രകാരം TUPAC നിയമങ്ങൾ മോശൻ ഉടൻതന്നെ അനുവദിക്കാൻ തയ്യാറായി.

- ① கல்பா சுவாமியின் உயர்ந்த அருள்வளம் கிடைக்க வழி வகுத்தல்
அருள் குழல்கள் மூலம் எ லுள்ள கிரக யோகி கல்பா சுவாமியைத் திருமண



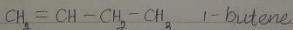
3-methylpentane



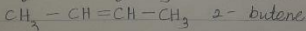
2-methylpentane

2019. 08. 10

- [illegible]

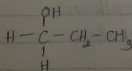


1-butene

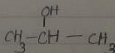


2-butene

- (3) கல்வாய் சலுகைகளை வழங்கி வருமானத்தை விரிவுபடுத்தும் நடவடிக்கை மேற்கொள்ளப்படும்.



1 - propanol



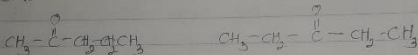
2-propanol

④ കർഷക സമാജികൻ ജാലിയൻ മൃത്യുഞ്ജയൻ എന്നയാളുടെ കവിതകൾ വായിച്ചപ്പോൾ അദ്ദേഹം എഴുതിയ കവിതകൾ വായിച്ചപ്പോൾ അദ്ദേഹം എഴുതിയ കവിതകൾ വായിച്ചപ്പോൾ

2-methylbutanal

3-methylbutanal

5) $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}$ എന്ന തന്മാത്രാ ഭാരമുള്ള ഒരു ദ്രവ പദാർത്ഥം 100°C ന്റെ താപനിലയിൽ 100 g വെള്ളത്തിൽ 10 g പദാർത്ഥം ലയിക്കുന്നു. ലായനിയിലെ 10 g പദാർത്ഥത്തിന്റെ താപനില 100°C ന്റെ താപനിലയിൽ 100 g വെള്ളത്തിൽ 10 g പദാർത്ഥം ലയിക്കുന്നു. ലായനിയിലെ 10 g പദാർത്ഥത്തിന്റെ താപനില 100°C ന്റെ താപനിലയിൽ 100 g വെള്ളത്തിൽ 10 g പദാർത്ഥം ലയിക്കുന്നു.



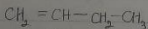
2-pentene

3-pentanene

c. ദ്വയാർത്ഥ ഐസമർ:- Actinial isomers.

[illegible]

a) C_4H_8



Alkene

butene

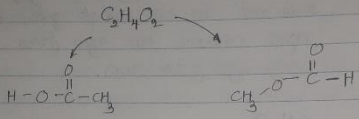


Cycloalkane

cyclobutane

03 താഴെക്കിട്ട ദൃഷ്ടി നൽകുക

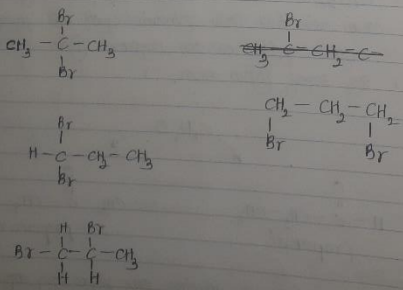
$C_nH_{2n}O_2$ ന്റെ ഓരോന്നിനും ഒരു ഓക്സീജൻ ആറ്റം ഉണ്ടാകുന്നതിനാൽ C ആറ്റം 02 ന്റെ അനുപാതം 1:2 ആയിരിക്കും. C ആറ്റം 1 ആണെങ്കിൽ H ആറ്റം 2 ആയിരിക്കും. O ആറ്റം 2 ആയിരിക്കും. $C_2H_4O_2$ ന്റെ ഓരോന്നിനും ഒരു ഓക്സീജൻ ആറ്റം ഉണ്ടാകുന്നതിനാൽ C ആറ്റം 02 ന്റെ അനുപാതം 1:2 ആയിരിക്കും. C ആറ്റം 1 ആണെങ്കിൽ H ആറ്റം 2 ആയിരിക്കും. O ആറ്റം 2 ആയിരിക്കും. $C_2H_4O_2$ ന്റെ ഓരോന്നിനും ഒരു ഓക്സീജൻ ആറ്റം ഉണ്ടാകുന്നതിനാൽ C ആറ്റം 02 ന്റെ അനുപാതം 1:2 ആയിരിക്കും. C ആറ്റം 1 ആണെങ്കിൽ H ആറ്റം 2 ആയിരിക്കും. O ആറ്റം 2 ആയിരിക്കും.



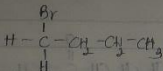
ethanoic acid methyl methanoate.

താഴെക്കിട്ട ദൃഷ്ടി നൽകുക. C_3H_7Br ന്റെ ഓരോന്നിനും ഒരു ബ്രോമിൻ ആറ്റം ഉണ്ടാകുന്നതിനാൽ C ആറ്റം 03 ന്റെ അനുപാതം 1:3 ആയിരിക്കും. C ആറ്റം 1 ആണെങ്കിൽ H ആറ്റം 3 ആയിരിക്കും. Br ആറ്റം 1 ആയിരിക്കും. C_3H_7Br ന്റെ ഓരോന്നിനും ഒരു ബ്രോമിൻ ആറ്റം ഉണ്ടാകുന്നതിനാൽ C ആറ്റം 03 ന്റെ അനുപാതം 1:3 ആയിരിക്കും. C ആറ്റം 1 ആണെങ്കിൽ H ആറ്റം 3 ആയിരിക്കും. Br ആറ്റം 1 ആയിരിക്കും.

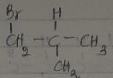
ദൃഷ്ടി നൽകുക C_3H_7Br ന്റെ ഓരോന്നിനും ഒരു ബ്രോമിൻ ആറ്റം ഉണ്ടാകുന്നതിനാൽ C ആറ്റം 03 ന്റെ അനുപാതം 1:3 ആയിരിക്കും. C ആറ്റം 1 ആണെങ്കിൽ H ആറ്റം 3 ആയിരിക്കും. Br ആറ്റം 1 ആയിരിക്കും.



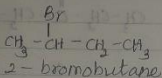
മൂന്നു മൂന്നു C_4H_9Br ന്റെ ഓരോ ഓരോ ഓരോരും വരയ്ക്കുക.



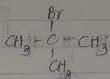
1-bromobutane



1-bromo-2-methylpropane



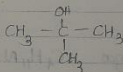
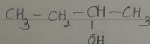
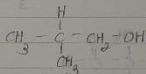
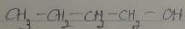
2-bromobutane



2-bromo-2-methylpropane

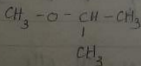
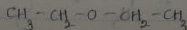
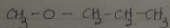
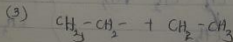
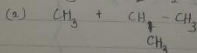
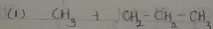
മൂന്നു മൂന്നു $C_4H_{10}O$ ന്റെ ഓരോ ഓരോ ഓരോരും വരയ്ക്കുക.

ഓരോ



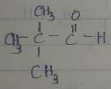
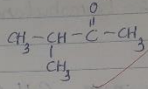
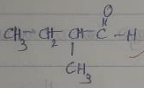
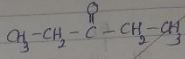
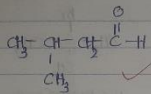
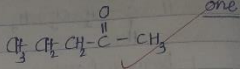
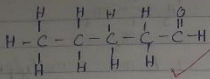
കുറു

$O(C_4H_{10})$

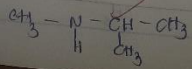
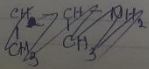
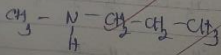
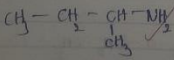
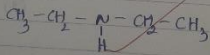
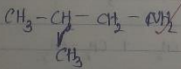
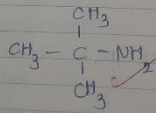
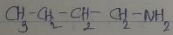


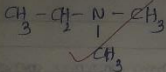
മുക്ത ജന്തു $C_5H_{10}O$ യെ കണ്ടെത്താൻ കഴിയുന്ന ഏതെങ്കിലും രീതിയിൽ തിരഞ്ഞെടുക്കുക.

al.

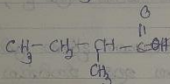
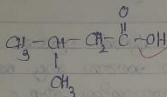
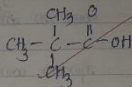
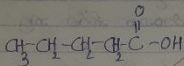


മുക്ത ജന്തു $C_4H_{11}N$ യെ കണ്ടെത്താൻ കഴിയുന്ന ഏതെങ്കിലും രീതിയിൽ തിരഞ്ഞെടുക്കുക.

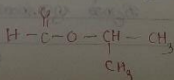
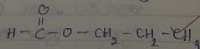
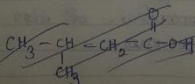
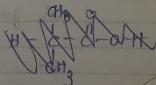
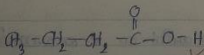
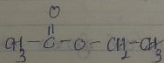
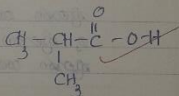
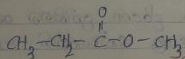




മൂന്നു ജന്തു $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$ ന്റെ ഞ്ഞാമകൾ മുറ്റുവാ ഞ്ഞാ
 ഞ്ഞാമകൾ മുറ്റുവാ.



മൂന്നു ജന്തു $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ ന്റെ $(-\overset{\substack{|| \\ \text{O}}}{\text{C}}-\text{O}-)$ ഞ്ഞാമകൾ മുറ്റുവാ
 ഞ്ഞാമകൾ മുറ്റുവാ.



ക്രിയാൻ അലൈനിം - (3 dimention isomers)

ചെറു ചുറ്റളം കൂടുതൽ കഠിന, വളരെ ഉറപ്പുള്ള അണു
ഈ രണ്ട് ഉറപ്പ് ക്രിയാൻ ചുറ്റളം അളവുള്ള ഉറപ്പുള്ള വീ
അതേ അളവ് അളവ് വളരെ വലുതാണ് ക്രിയാൻ അലൈനിം അളവ്

ഈ ചെറു ക്രിയാൻ അലൈനിം അളവ് കഠിന വലുതാണ് ചെറുതാണ് ചെറു
അളവ് കഠിന ചെറു ചുറ്റളം അളവ് കഠിന ചെറു അളവ്

ക്രിയാൻ അലൈനിം വളരെ വലുതാണ്, ചെറു,

അളവ് ചുറ്റളം ക്രിയാൻ വളരെ ചെറു ഉറപ്പുള്ള
കൃത്യമായ അളവ് അളവ് ചെറു അളവ് ചെറു ചെറു
കൃത്യമായ ചുറ്റളം അലൈനിം അളവ്

ക്രിയാൻ വളരെ ചെറുതാണ് ഉറപ്പുള്ള കൃത്യമായ അളവ്
ക്രിയാൻ അലൈനിം വളരെ ചെറുതാണ് അലൈനിം
അളവ് ചെറു

a. ക്രിയാൻ / വളരെ ക്രിയാൻ അലൈനിം

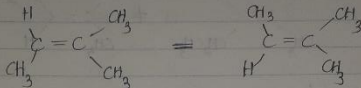
ക്രിയാൻ വളരെ ചെറുതാണ് ഉറപ്പുള്ള കൃത്യമായ അളവ്
ക്രിയാൻ അലൈനിം വളരെ ചെറുതാണ് അളവ് വളരെ
ക്രിയാൻ അലൈനിം അളവ്

ക്രിയാൻ അലൈനിം വളരെ വളരെ ക്രിയാൻ അലൈനിം
ക്രിയാൻ വളരെ ചെറുതാണ്.

$C=C$ അളവ് C അളവ് C അളവ് C അളവ്
ക്രിയാൻ വളരെ ചെറുതാണ് C അളവ് C അളവ്
ക്രിയാൻ വളരെ ചെറുതാണ് C അളവ് C അളവ്

അ തുല്യമായ Cis, trans അല്ലെങ്കിൽ ജ്യോമെട്രിക് ഐസമർ.

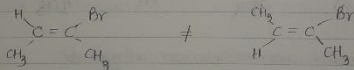
eg:- (2) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$ അതേയെന്ന് കണ്ടെത്തുന്ന സാധ്യതയുള്ളതല്ല.



കണ്ടെത്തുന്ന സാധ്യതയുള്ളതല്ല.

07. 09. 2019

eg:- (3) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{C}(\text{Br})\text{CH}_3$ അല്ലെങ്കിൽ കണ്ടെത്തുന്ന സാധ്യതയുള്ളതല്ല.

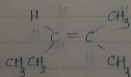


Cis

Trans

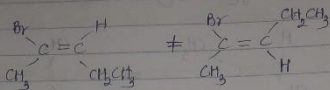
കണ്ടെത്തുന്ന സാധ്യതയുള്ളതല്ല.

eg:- (4) $\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$ അല്ലെങ്കിൽ കണ്ടെത്തുന്ന സാധ്യതയുള്ളതല്ല.



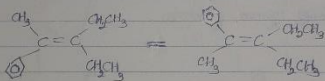
അല്ലെങ്കിൽ കണ്ടെത്തുന്ന സാധ്യതയുള്ളതല്ല.

eg:- (5) $\text{CH}_3 - \underset{\text{Br}}{\underset{|}{\text{C}}} = \underset{\text{CH}_2\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{CH}}}$ ��ව ພວກມັນ ຈະມີພື້ນທີ່
 ສອດຄ່ອງກັນ ບໍ່ມີ ສູດ ມາດ
 ຂັ້ນຕອນ.



Cis / Trans ສອດຄ່ອງກັນ ມາດ. ມີພື້ນທີ່
 ສອດຄ່ອງກັນ ມາດ.

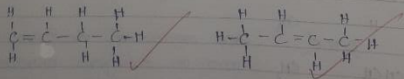
eg:- (6) $\text{CH}_3 - \underset{\text{C}_6\text{H}_5}{\underset{|}{\text{C}}} = \text{C}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$ ບາງ ພວກມັນ ຈະມີພື້ນທີ່
 ສອດຄ່ອງກັນ ບໍ່ມີ ສູດ ມາດ ຂັ້ນຕອນ.



ບໍ່ມີພື້ນທີ່ ສອດຄ່ອງກັນ ມາດ ບາງ ພວກມັນ.

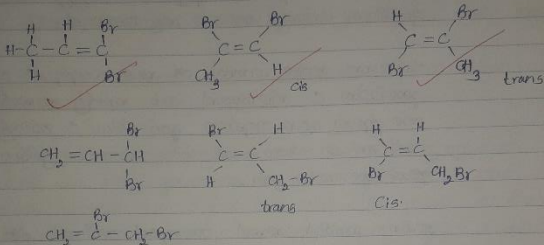
ຜົນກະທົບ ຂອງ ຄວາມ ສອດຄ່ອງ ຂອງ ພວກມັນ ຈະມີພື້ນທີ່ ສອດຄ່ອງກັນ ມາດ.

① ສູດ ມາດ ຂັ້ນຕອນ C_4H_8 ມີ ພວກມັນ ສອດຄ່ອງກັນ (ບໍ່ມີພື້ນທີ່ ສອດຄ່ອງກັນ).



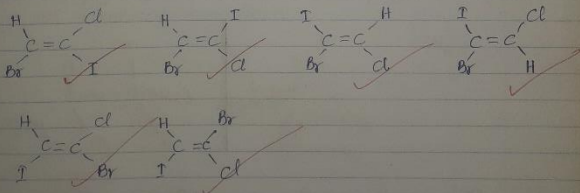
ഒരു ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾക്ക് അല്ലെങ്കിൽ 04 ന് മൂന്ന്.
 മറ്റ് ഉപയോഗം ഉള്ള ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾ 03 ന്.

(2) $C_3H_4Br_2$ ന്റെ ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ ഉപയോഗം.



ഒരു ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾക്ക് അല്ലെങ്കിൽ 07 ന് മൂന്ന്.
 മറ്റ് ഉപയോഗം ഉള്ള ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾ 03 ന്.

(3) ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾ $C_2HBrClI$ ന്റെ ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ ഉപയോഗം.



ഒരു ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾക്ക് അല്ലെങ്കിൽ 06 ന് മൂന്ന്.
 മറ്റ് ഉപയോഗം ഉള്ള ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾ 03 ന്.
 മറ്റ് ഉപയോഗം ഉള്ള ചുരുക്കം രേഖാ രൂപങ്ങൾ 03 ന്.

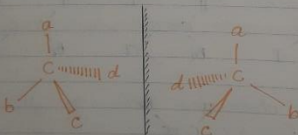
b. ප්‍රතිරූප දෘශ්‍ය - සමානකරණය

එකම දෘශ්‍යයකින් වල ද්‍රව්‍යය ප්‍රතිබිම්බයක් හෝ බ්‍රිතාන් සමානකරණය වලට ප්‍රතිරූප දෘශ්‍ය සමානකරණය ගත් කිසිවක්. වෙනත් සමානකරණය වල දුන්න හෝ එකිනෙක ද්‍රව්‍යයන්ගේ එකිනෙක සමාන නැති වේ.

එකිනෙකට වෙනස් තත්ත්වයන් වූ අතර වෙනස් C ජලාශ්‍රයක් දෘශ්‍යයකින් C ජලාශ්‍රයක් වෙත කෙරුණු ආකාරයේ ජලාශ්‍රයක් වෙත කෙරුණු දෘශ්‍යයක් C ජලාශ්‍රයක් වෙත හෝ එකිනෙකට සමානකරණය වීමට නොහැකිවේ.

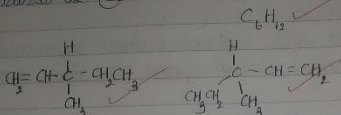
වෙනත් තත්ත්වයන් තුළින් ජලාශ්‍රයක් වෙත හෝ එකිනෙකට සමානකරණය වීමට නොහැකිවේ. ප්‍රතිරූප දෘශ්‍ය සමානකරණය වලට අනෙක් දුන්න හෝ එකිනෙක දුන්න ද්‍රව්‍යයන් වෙත.

වෙනත් වෙනත් සමානකරණය වලට අනෙක් එකිනෙකට සමානකරණය වීමට නොහැකිවේ. ප්‍රතිරූප දෘශ්‍ය සමානකරණය වලට අනෙක් දුන්න හෝ එකිනෙක දුන්න ද්‍රව්‍යයන් වෙත.

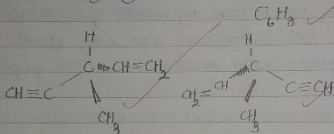


ප්‍රතිරූප දෘශ්‍ය සමානකරණය වලට අනෙක් එකිනෙකට සමානකරණය වීමට නොහැකිවේ. ප්‍රතිරූප දෘශ්‍ය සමානකරණය වලට අනෙක් දුන්න හෝ එකිනෙක දුන්න ද්‍රව්‍යයන් වෙත. $d(+)$ - සමානකරණය වෙත, $d(-)$ - සමානකරණය වෙත වෙත සමානකරණය වීමට නොහැකිවේ.

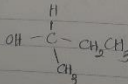
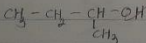
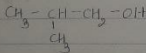
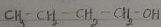
- ② ප්‍රතිරූප දූතල සමාලෝචනයා දැක්වීම සඳහා දැල්වීමකට නිව්න් සහිත සරලතම දූතල සූත්‍රය ලියා වර දැල්වූ ප්‍රතිරූප දූතල සමාලෝචනය වෑ ලියන්න.



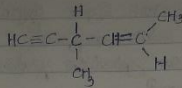
- ③ ප්‍රතිරූප දූතල සමාලෝචනයා දැක්වීම සඳහා නැව්ගුණකයකට නිව්න් සහිත සරලතම දූතල සූත්‍රය ලියා වර දැල්වූ ප්‍රතිරූප දූතල සමාලෝචනය වෑ ලියන්න.



- ④ දූතල සූත්‍රය $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ හා සමතුල්‍යතම සූත්‍රය සමාලෝචනය ලියන්න.



- ⑤ ප්‍රතිරූප දූතල සමාලෝචනයා හා න්‍යායික සමාලෝචනයා සහ දැක්වූ දූතල සරලතම නැව්ගුණකයකට සූත්‍රය ලියන්න.



2019. 09. 14

ജ്യാമിതിക സംരംഭം

ജ്യാമിതികത

ജ്യാമിതികതയെ ഉൾപ്പെടുത്തുന്നു.

- 01) ജ്യാമിതികതയെ ഉൾപ്പെടുത്തുന്നു
- 02) ജ്യാമിതികതയെ ഉൾപ്പെടുത്തുന്നു

ജ്യാമിതികതയെ ഉൾപ്പെടുത്തുന്നു.

- 01) ജ്യാമിതികത 02) ജ്യാമിതികത 03) ജ്യാമിതികത

ജ്യാമിതികതയെ ഉൾപ്പെടുത്തുന്നു. ഇത് ജ്യാമിതികതയെ ഉൾപ്പെടുത്തുന്നു.

ജ്യാമിതികത

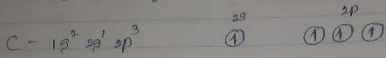
ജ്യാമിതികതയെ ഉൾപ്പെടുത്തുന്നു. ഇത് ജ്യാമിതികതയെ ഉൾപ്പെടുത്തുന്നു.

ജ്യാമിതികത, ജ്യാമിതികതയെ ഉൾപ്പെടുത്തുന്നു.

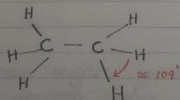
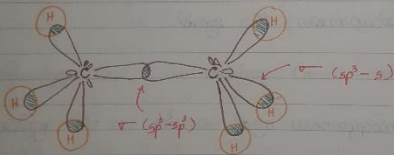


ജൂലി മുൻപാൽ C നിലത്തുള്ള വിദ്യുത പ്രകാശത്തിന് 0.2 മി.
 2 മി. ന്റെ പിന്നെ ഓരോ 0.1 മി. ന്റെ C നിലത്തു കയറി
 തൊഴിലെ ചെയ്ത ചുറ്റും ഒരു പ്രകാശത്തിന് മുൻപാൽ 0.1 മി. ന്റെ
 പ്രകാശത്തിന് 0.1 മി. ന്റെ തൊഴിൽ.

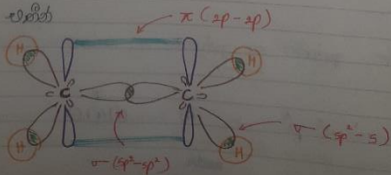
C⁺ - உண்ணி மூலம்



உதாரண C கலந்து q^3 , q^2 நா q ணை குறுகியவற்றை
காணும் போது கிடைக்கும் q^3 க்கான, q^2 க்கான நா q க்கான
கூடுதல் q -காரம் நடைபெறும் q .

 C_2H_6 - ethane

C_2H_4 - ലയിക്ക



ബന്ധന	$C-C$ $\sigma-(sp^3-sp^3)$	$C=C$ $\sigma-(sp^2-sp^2)$	$C\equiv C$ $\sigma-(sp-sp)$
δ ക്രമസംഖ്യ (δ സ്റ്റീറിയറ)	$\delta\% = \frac{1}{1} \times 100\% = 25\%$	$\delta\% = \frac{1}{3} \times 100\% = 33.3\%$	$\delta\% = \frac{1}{2} \times 100\% = 50\%$
p ക്രമസംഖ്യ (p സ്റ്റീറിയറ)	$p\% = \frac{3}{4} \times 100\% = 75\%$	$p\% = \frac{2}{3} \times 100\% = 66.7\%$	$p\% = \frac{1}{2} \times 100\% = 50\%$
ഏകീകൃതത			

* δ ക്രമസംഖ്യ വැඩി, p ക്രമസംഖ്യ കൂടുന്നു.

ഏകീകൃതത δ ക്രമസംഖ്യ വැඩിയാതെ p ക്രമസംഖ്യ കൂടുന്നു.

ഏകീകൃതത കൂടുന്നതായാ δ ക്രമസംഖ്യ കൂടുന്നു.

ബന്ധന	ബന്ധന ശക്തി kJ mol^{-1}	ബന്ധന ദൂരം pm
$C-C$	347	154
$C=C$	611	133
$C\equiv C$	839	120

ഏകീകൃതത കൂടുന്നതായാ δ ക്രമസംഖ്യ കൂടുന്നു.

ബന്ധന	>C-C<	$=C-C=$	$=C-C\equiv$	$\equiv C-C\equiv$
ബന്ധന ദൂരം	a	b	c	d

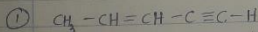
$$d < c < b < a$$

അതായത് $d < c < b < a$

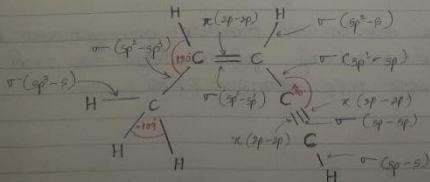
2019. 09. 21

C അണുവിന്റെ ഗുരുത്വകേന്ദ്രത്തെ മുഖ്യ C അണുക്കളെ ലൂയിസ് തിരഞ്ഞെടുത്ത ശേഷം അവ ഉപയോഗിച്ച് C-C ബന്ധിത രേഖാചിത്രം വരയ്ക്കുക. C-H ബന്ധിത രേഖാചിത്രം വരയ്ക്കുക. ഇവ രണ്ടാകട്ടെ ബന്ധിത രേഖാചിത്രം വരയ്ക്കുക.

ബന്ധിത രേഖാചിത്രം	ബന്ധിത ദൂരം (pm)	ബന്ധിത ശക്തി (kJmol ⁻¹)
$\begin{array}{c} \diagup \\ -C- \\ \diagdown \end{array} H$	111.2	436
$=C-H$	110.3	445
$\equiv C-H$	107.9	508



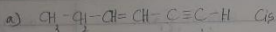
ഈ സംരൂപത്തെ മുഖ്യമായും കണ്ടെത്തുന്ന രേഖാചിത്രം വരയ്ക്കുക. ഇതിന്റെ ഗുരുത്വകേന്ദ്രത്തെ ഉപയോഗിച്ച് ബന്ധിത രേഖാചിത്രം വരയ്ക്കുക. ഇതിന്റെ ബന്ധിത രേഖാചിത്രം വരയ്ക്കുക.



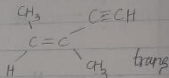
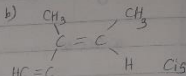
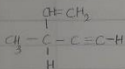
i) $\lim_{x \rightarrow 0} \frac{f(x)}{g(x)}$ എന്ന രൂപം $\frac{0}{0}$ ആകുമ്പോൾ $\lim_{x \rightarrow 0} \frac{f'(x)}{g'(x)}$ എന്ന രൂപം ഉപയോഗിക്കാം.

ii) පාරතිවාසී සමාජයෙහිදී ප්‍රජාව A වල න්‍යාය ව්‍යාප්ත.

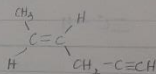
ii)



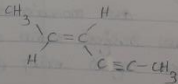
i)



c)

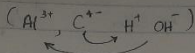
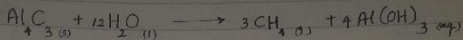


d)



ඉන්ද්‍රිය (Alkane)

കുറ്റമുള്ളവരെ പൊതിഞ്ഞ് നാ രക്ഷിക്കുന്ന മൃഗം മൃഗമെന്നു നിശ്ചയിച്ചു. അതിനാലാണ് നാലാലായിട്ട് കുറ്റമുള്ളവർക്ക് മൃഗമെന്നു വിളിക്കുന്ന ഒരു പക്ഷി മൃഗമാകുകയും ചെയ്തു എന്നു പറയുന്നു.

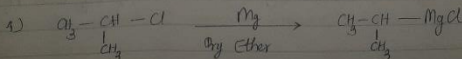
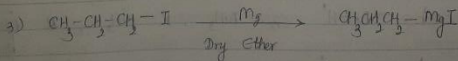
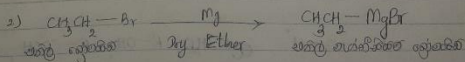
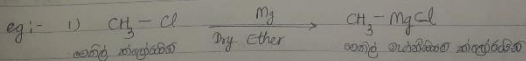
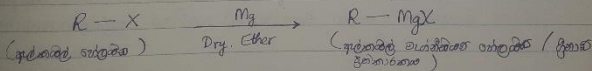


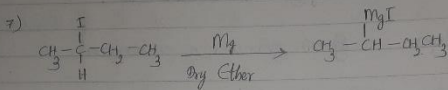
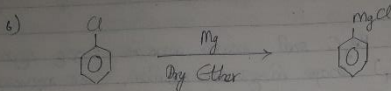
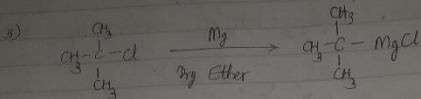
ഒരു ദുർബ്ബല Be_2C ഉപരി ജലാത്മക മാധ്യമം ഉള്ളിൽ ഉൾപ്പെട്ട അലൂമിനിയം (CH_4) മറ്റൊരു വിഷയമാണ്. ഈ സമയത്ത് വിഷയം ഉപരി ലോഹ ദുർബ്ബലമായ അലൂമിനിയം.

ഈ സമയം: ദുർബ്ബല ദുർബ്ബലമായ ലോഹങ്ങൾ

ദുർബ്ബലമായ അലൂമിനിയം ഉപരി ദുർബ്ബലമായ Mg അലൂമിനിയം ഉപരി അലൂമിനിയം ദുർബ്ബലമായ അലൂമിനിയം ഉപരി ദുർബ്ബലമായ അലൂമിനിയം.

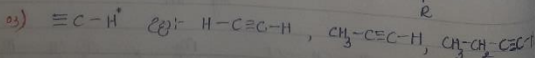
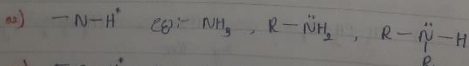
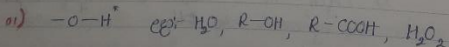
ദുർബ്ബലമായ അലൂമിനിയം ഉപരി ദുർബ്ബലമായ Mg അലൂമിനിയം അലൂമിനിയം ഉപരി ദുർബ്ബലമായ അലൂമിനിയം ഉപരി ദുർബ്ബലമായ അലൂമിനിയം.





2019.09.28

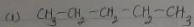
എരിയ (തെളി) H അതിനു മുകളിലായി



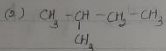
2019. 10. 05

അധികം നൂറു

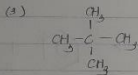
eg: C_5H_{12} ၁၅ မော်လီကျူး (pentane)



a) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
normal pentane (pentane) $\text{melting point} = 36^\circ\text{C}$



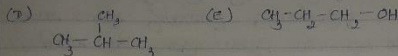
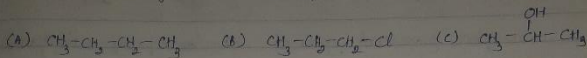
isopentane (2-methylbutane) $\text{mp} = -28^\circ\text{C}$



neopentane (2,2-dimethylpropane) ~~melts~~ -9°C

[illegible]

അറുപതാം വിഭാഗം: ഏകദേശം ഒരു മിറ്റോളിക്രിയം.



$$D < A < B < C < E$$

ഏറ്റക്കുറവ് വളർച്ചയ്ക്ക് ഡൈയോക്സൈഡ്. ഏറ്റക്കുറവ് ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് CCl_4 , ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് ഉപരികാലം ദുർഗന്ധമുള്ളതാണ്.

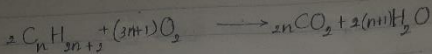
രണ്ടാമത്തെ ഘട്ടം

ഏറ്റക്കുറവ് വളർച്ചയ്ക്ക് ഡൈയോക്സൈഡ്. ഏറ്റക്കുറവ് ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് CCl_4 , ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് ഉപരികാലം ദുർഗന്ധമുള്ളതാണ്. ഏറ്റക്കുറവ് വളർച്ചയ്ക്ക് ഡൈയോക്സൈഡ്. ഏറ്റക്കുറവ് ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് CCl_4 , ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് ഉപരികാലം ദുർഗന്ധമുള്ളതാണ്.

ഏറ്റക്കുറവ് വളർച്ചയ്ക്ക് ഡൈയോക്സൈഡ്. ഏറ്റക്കുറവ് ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് CCl_4 , ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് ഉപരികാലം ദുർഗന്ധമുള്ളതാണ്. ഏറ്റക്കുറവ് വളർച്ചയ്ക്ക് ഡൈയോക്സൈഡ്. ഏറ്റക്കുറവ് ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് CCl_4 , ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് ഉപരികാലം ദുർഗന്ധമുള്ളതാണ്.

ഏറ്റക്കുറവ് വളർച്ചയ്ക്ക് ഡൈയോക്സൈഡ്.

ഏറ്റക്കുറവ് വളർച്ചയ്ക്ക് ഡൈയോക്സൈഡ്. ഏറ്റക്കുറവ് ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് CCl_4 , ദുർഗന്ധം ഉള്ളത് ഉപരികാലം ദുർഗന്ധമുള്ളതാണ്.

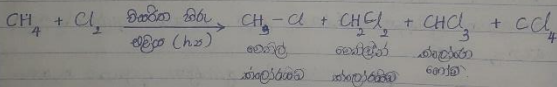


ഒരു പൂർവ്വ പ്രവചനം ഉപയോഗിച്ച് CO_2 , ഓക്സൈജൻ എന്നിവയുടെ അളവുകൾ കണക്കാക്കാം. അതിനായി CO_2 ന്റെ അളവ് അറിയാം. CO_2 ന്റെ അളവ് അറിയാം. CO_2 ന്റെ അളവ് അറിയാം.

പ്രകൃതിയിലെ കാർബൺ സൈക്കിൾ

കാർബൺ ഒരു പ്രകൃതിയിൽ കാണപ്പെടുന്ന ഘടകമാണ്. അത് Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം. Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം.

കാർബൺ ഒരു പ്രകൃതിയിൽ കാണപ്പെടുന്ന ഘടകമാണ്. അത് Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം. Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം.

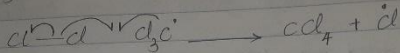
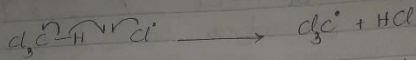


ഈ പ്രകൃതിയിൽ കാണപ്പെടുന്ന ഘടകമാണ്. അത് Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം. Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം.

CH_4 ഒരു പ്രകൃതിയിൽ കാണപ്പെടുന്ന ഘടകമാണ്. അത് Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം. Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം.

കാർബൺ സൈക്കിൾ

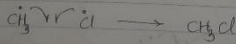
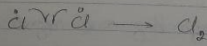
കാർബൺ ഒരു പ്രകൃതിയിൽ കാണപ്പെടുന്ന ഘടകമാണ്. അത് Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം. Cl അല്ലെങ്കിൽ Br ന്റെ അളവ് അറിയാം.



ക്രമേണമുള്ളതായ ഓരോ രാസ സമവാക്യത്തിലും മുമ്പായി ഉപയോഗിക്കേണ്ടതാണ്. മുകളിലെ മൂന്നു സമവാക്യങ്ങളും ചേർത്ത് CH_4 ന്റെ ഓരോ H ആറ്റം Cl ആറ്റംകൊണ്ട് മാറ്റം സംഭവിക്കുന്നതു വരെ പ്രതികൃതിയെ മുന്നോട്ട് കൊണ്ടു പോകാം. ഈ പ്രതികൃതിയെ ഓരോ ഘട്ടത്തിലും മുന്നോട്ട് കൊണ്ടു പോകാം.

പ്രതികൃതിയെ മുന്നോട്ട് കൊണ്ടു പോകാൻ CH_4 ന്റെ ഓരോ H ആറ്റം Cl ആറ്റംകൊണ്ട് മാറ്റം സംഭവിക്കുന്നു. ഈ പ്രതികൃതിയെ മുന്നോട്ട് കൊണ്ടു പോകാം.

ഈ പ്രതികൃതിയെ മുന്നോട്ട് കൊണ്ടു പോകാൻ CH_4 ന്റെ ഓരോ H ആറ്റം Cl ആറ്റംകൊണ്ട് മാറ്റം സംഭവിക്കുന്നു. ഈ പ്രതികൃതിയെ മുന്നോട്ട് കൊണ്ടു പോകാം.



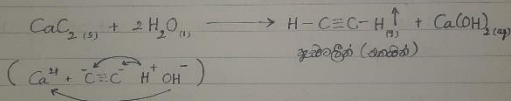
දැල්ക്കෝනുള്ള උත්තමයාගේ සාකච්ඡාවක් (එනම් භෞතික විද්‍යාත්මක) වල විශ්ලේෂණයන් සාදන බව දැනගත යුතු දෘෂ්ටි කෝණයක් තිදෙනාගේ ස්වභාවය හෝ භෞතික ගුණාංගයන් සංකල්පයන් වේ. එහි ප්‍රධාන වන්නේ වේගය වෙයි.

දැල්කීන හා දැල්කයීන (Alkene and Alkyne)

වර්තමානයෙන් දැල්කීන හා දැල්කයීන පිළිබඳව කළ හැකි දෘෂ්ටි කෝණයක් වන්නේ දැක්වෙයි.

දැල්කීන / දැල්කයීන නිපදවීම

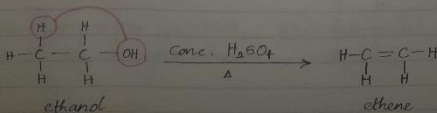
01. ක්‍රියා :- CaC_2 (කැල්සියම් කාබයිඩ් / කැල්සියම් ඇසයිඩ්) මගින් මුදා හරිනු ලබන ඇසයිඩ් හා මුදා හරිනු ලබන වායුව.

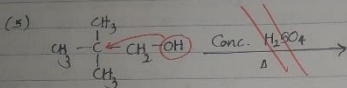
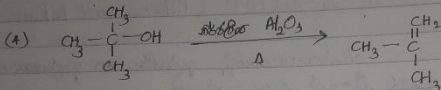
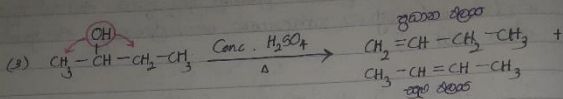
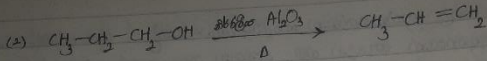


මෙම ප්‍රතික්‍රියාවෙන් පිළිවෙල කළ හැකි වන දැල්කයීන වන්නේ වෙයි.

02. ක්‍රියා :- වායුගෝලීය විඛණය

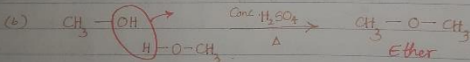
වායුගෝලීය විඛණයෙන් පසුව එය නිරිතේ වායුගෝලීය විඛණයේ දැල්කීනයක් ලෙස පෙන්වයි. මෙහිදී විඛණය වන මූලාශ්‍ර H_2SO_4 (170°C), නිරිතේ Al_2O_3 (දෘඪතාව -375°C) භාවිත කරයි.





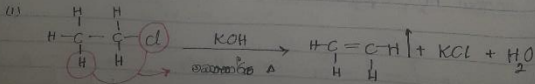
* OH അറ്റ ദിശയ്ക്കുള്ള H ദിശയ്ക്ക് ചേർന്ന് താഴെ പറയുന്നതുപോലെ ദൃഢമാണ് H ദൃഢിതം തരുന്നതുപോലെ.

* H ചെങ്കുട്ടി തിരഞ്ഞെടുക്കുന്ന ചെങ്കുട്ടി തിരഞ്ഞെടുക്കുന്ന H തരുന്നതുപോലെ ചെങ്കുട്ടി തിരഞ്ഞെടുക്കുന്ന H തരുന്നതുപോലെ.

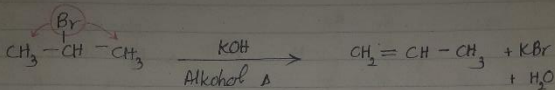


(ഔദ്യോഗിക പ്രതിപ്രതികരണത്തിന് തയ്യാറായാണ് ചെങ്കുട്ടി തിരഞ്ഞെടുക്കുന്ന H തരുന്നതുപോലെ ദിശയ്ക്ക് ചേർന്ന് താഴെ പറയുന്നതുപോലെ ദൃഢമാണ് H ദൃഢിതം തരുന്നതുപോലെ.)

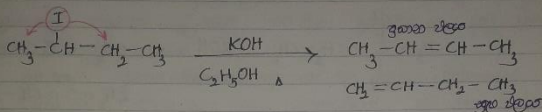
ഒരു കൃത്യം :- ചെങ്കുട്ടി തിരഞ്ഞെടുക്കുന്ന ചെങ്കുട്ടി തിരഞ്ഞെടുക്കുന്ന H തരുന്നതുപോലെ ദിശയ്ക്ക് ചേർന്ന് താഴെ പറയുന്നതുപോലെ ദൃഢമാണ് H ദൃഢിതം തരുന്നതുപോലെ.



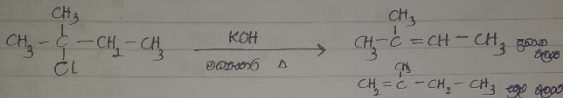
(2)



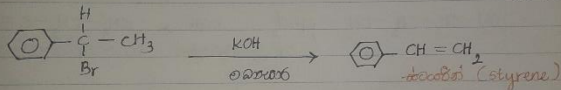
(3)



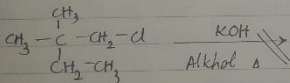
(4)



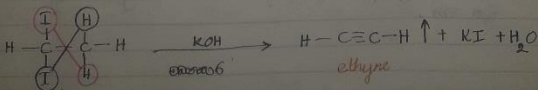
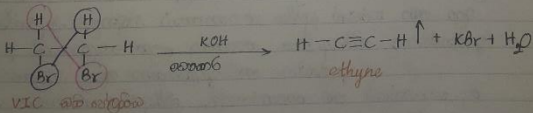
(5)



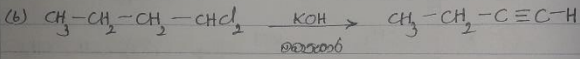
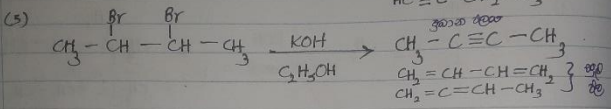
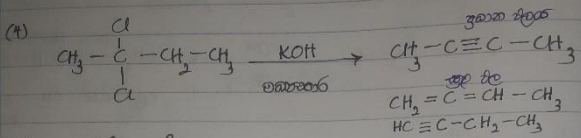
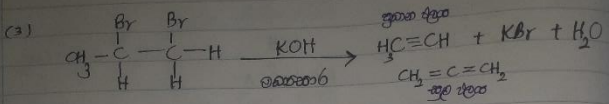
(6)



വിവിധരൂപ ഓക്സൈഡേഷൻ മെത്തൻ KOH ലെ പ്രതിപ്രവർത്തന ചക്രവർത്തി വിശദീകരണ ചുരുക്കം



MEM വികസനം



ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್‌ನ ಗುಣಗಳು

ಪ್ರತಿಜ್ಞಾ ಪದ್ಧತಿ

ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಎರಡು ಪ್ರಮುಖ, ಸಾಮಾನ್ಯ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಜ್ಞಾ ಪದ್ಧತಿ ಹಾಗೂ ಸರಳವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಆಗಿವೆ. ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಎರಡು ಪ್ರಮುಖ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಜ್ಞಾ ಪದ್ಧತಿ ಆಗಿವೆ. ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಎರಡು ಪ್ರಮುಖ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಜ್ಞಾ ಪದ್ಧತಿ ಆಗಿವೆ. ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಎರಡು ಪ್ರಮುಖ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಜ್ಞಾ ಪದ್ಧತಿ ಆಗಿವೆ.

ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಎರಡು ಪ್ರಮುಖ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಜ್ಞಾ ಪದ್ಧತಿ ಆಗಿವೆ. ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಎರಡು ಪ್ರಮುಖ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಜ್ಞಾ ಪದ್ಧತಿ ಆಗಿವೆ. ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಎರಡು ಪ್ರಮುಖ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಜ್ಞಾ ಪದ್ಧತಿ ಆಗಿವೆ.

പ്രസരണ ശൃംഖല

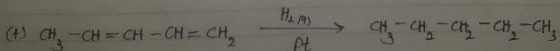
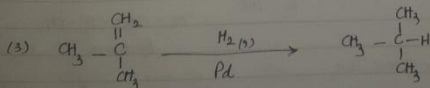
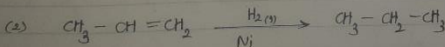
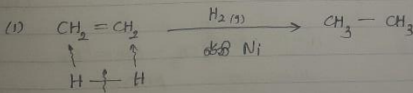
പ്രസരണ അല്ലെങ്കിൽ പ്രസരണശൃംഖല, ഇതിൽ $C=C$ അല്ലെങ്കിൽ $C \equiv C$ പോലെയുള്ള C അണുക്കളുടെ ശൃംഖലയെ പ്രസരണശൃംഖലയെന്നു പറയുന്നു. ഇതിനെ പ്രസരണ അല്ലെങ്കിൽ പ്രസരണശൃംഖലയെന്നു പറയുന്നു.

പ്രസരണശൃംഖലയെ പ്രസരണശൃംഖലയെന്നു പറയുന്നു. ഇതിനെ പ്രസരണ അല്ലെങ്കിൽ പ്രസരണശൃംഖലയെന്നു പറയുന്നു.

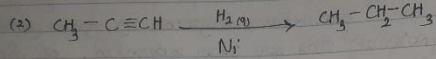
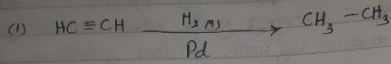
പ്രസരണ അല്ലെങ്കിൽ പ്രസരണശൃംഖലയെ പ്രസരണശൃംഖലയെന്നു പറയുന്നു.

(1) പ്രസരണശൃംഖലയെ പ്രസരണശൃംഖലയെന്നു പറയുന്നു.

പ്രസരണ അല്ലെങ്കിൽ പ്രസരണശൃംഖലയെ Ni , Pt , Pd പോലെയുള്ള ലോഹങ്ങളിൽ H_2 വാറ്റി പ്രസരണശൃംഖലയെന്നു പറയുന്നു. ഇതിനെ പ്രസരണ അല്ലെങ്കിൽ പ്രസരണശൃംഖലയെന്നു പറയുന്നു.

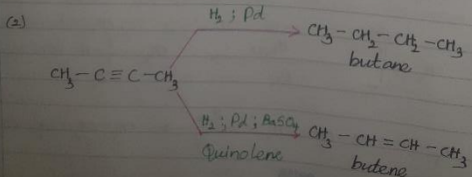
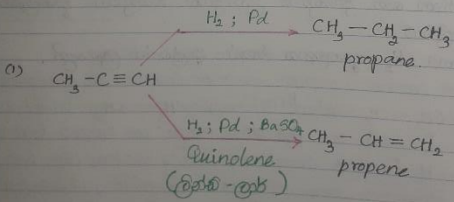


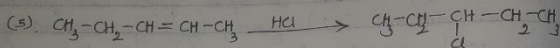
අල්කයින් වලට මේ දෘශ්‍යාර්ථයට H_2 දෘශ්‍යාර්ථය වීමත් අල්කයින් වලට වෙනස් වේ.



අල්කයින් වලට H_2 දෘශ්‍යාර්ථය කිරීමෙන් එක් අණුවක් පමණක් දෘශ්‍යාර්ථය වී අල්කයින් හැදී යන්නට වෙනස් අණුවක් දෘශ්‍යාර්ථය වීමත් අල්කයින් හැදීමට. නිසාම අල්කයින් දෘශ්‍යාර්ථය ලද ප්‍රතිඵලයක් නැතිවීම නිසාම මේ ප්‍රතික්‍රියාව අල්කයින් වලට නොවේ.

භාණ්ඩාර්ථය මේ සඳහා නිවැරදිව ලබා දෙන අණුවක් ලද (විශේෂයෙන් ලද) ප්‍රතික්‍රියාව (Pd) ප්‍රතික්‍රියාව හා $BaSO_4$ භාවිත කරනු ලබයි.





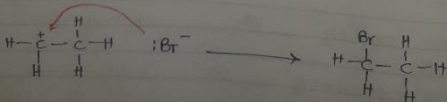
ചുരുക്കിയിട്ടുള്ള $H \times$ മൂന്നാളാൽ മൂന്നായിട്ടുള്ള ചുരുക്കിയതായ $H \times$
 മൂന്നാളായ ഒരു ജി H അവയുടെ തലയുടെ മേൽ H ഉൾപ്പെടെ മൂന്ന്
 C അവയുടെ ഒരു തലയുടെ മേൽ H ഉൾപ്പെടെ മൂന്നാളായിട്ടുള്ള



ഒരു നാളിന്റെയും മറ്റൊരു നാളിന്റെയും ഇടയിൽ
ഒരു നാളിന്റെയും മറ്റൊരു നാളിന്റെയും ഇടയിൽ



അവതരണം



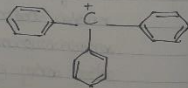
(2) അബൊക്കുലാത്തയുടെ ഒരു ദ്വാർപ്പരണ വിച്ഛിന്നഗത മീത ബැക്കി
 ക്കാണ ഉപമിച്ചിട്ടുള്ള ഒരു ക്കാർപ്പരണ ഉപമിച്ചിട്ടുള്ള ഒരു വിച്ഛിന്നഗത
 ഉപമിച്ചിട്ടുള്ള ഒരു ദ്വാർപ്പരണ ദ്വാർപ്പരണ ക്കാർപ്പരണ ബැക്കി ക്കാർപ്പരണ
 ഉപമിച്ചിട്ടുള്ള.



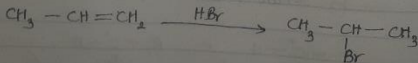
ഒരു അബൊക്കുലാത്തയുടെ ഒരു ദ്വാർപ്പരണ അബൊക്കുലാത്തയുടെ
 ഒരു ക്കാർപ്പരണ ദ്വാർപ്പരണ അബൊക്കുലാത്തയുടെ ഒരു
 ദ്വാർപ്പരണ ക്കാർപ്പരണ മീത ബැക്കി ക്കാർപ്പരണ ഒരു ക്കാർപ്പരണ
 ഉപമിച്ചിട്ടുള്ള ഒരു ക്കാർപ്പരണ, ഒരു ക്കാർപ്പരണ ദ്വാർപ്പരണ അബൊക്കുലാത്തയുടെ
 ഒരു ക്കാർപ്പരണ.



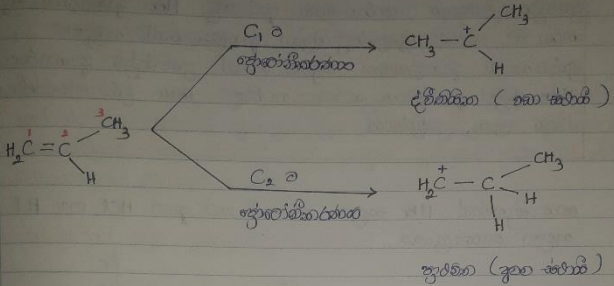
ഒരു അബൊക്കുലാത്തയുടെ ഒരു ക്കാർപ്പരണ മീത ബැക്കി ക്കാർപ്പരണ
 ദ്വാർപ്പരണ വിച്ഛിന്ന ഗത മീത ബැക്കി ക്കാർപ്പരണ 4 ക്കാർപ്പരണ
 ബැക്കി ഒരു അബൊക്കുലാത്തയുടെ ഒരു ക്കാർപ്പരണ.



ദ്വാർപ്പരണ ദ്വാർപ്പരണ HBr ദ്വാർപ്പരണ അബൊക്കുലാത്ത

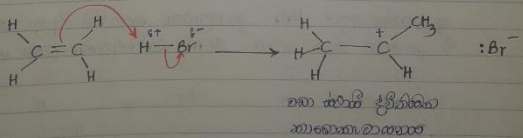


ഒരു ദ്വാർപ്പരണ അബൊക്കുലാത്തയുടെ ഒരു ക്കാർപ്പരണ ഒരു H⁺ ദ്വാർപ്പരണ
 അബൊക്കുലാത്തയുടെ ഒരു ക്കാർപ്പരണ ഒരു ദ്വാർപ്പരണ ക്കാർപ്പരണ
 ഒരു ദ്വാർപ്പരണ ഒരു ക്കാർപ്പരണ.

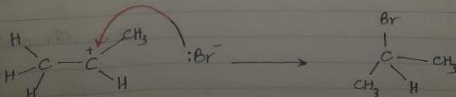


මෙහිදී C_1 ට ඉන්ඩෝනර්ෂන්යාලයේ ලැබෙන්නේ මධ්‍යම ඝෂණී ද්විතීයික ආකෘතියකිනි. C_2 ට ඉන්ඩෝනර්ෂන්යාලයේ ප්‍රධාන ඝෂණීකිනි. C_3 ට ඉන්ඩෝනර්ෂන්යාලයේ ප්‍රථමික ආකෘතියකිනි. මෙම ආකෘතියන් අතරින් ප්‍රධානතමයේ ප්‍රතික්‍රියාවේ ප්‍රතිඵලය ලැබේ. මෙම ආකෘතියන් අතරින් ප්‍රධානතමයේ ප්‍රතික්‍රියාවේ ප්‍රතිඵලය ලැබේ. මෙම ආකෘතියන් අතරින් ප්‍රධානතමයේ ප්‍රතික්‍රියාවේ ප්‍රතිඵලය ලැබේ.

I පියවර

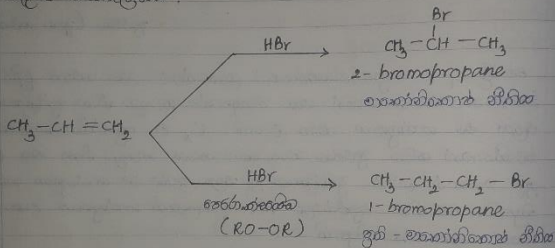


II පියවර

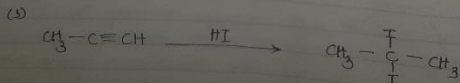
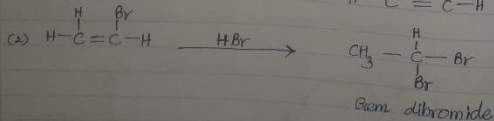
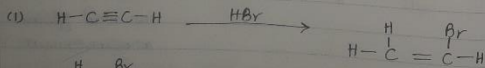


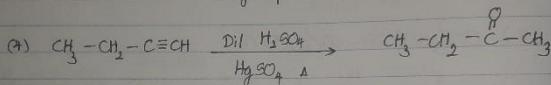
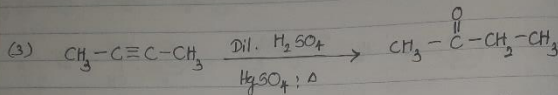
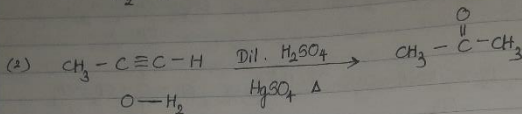
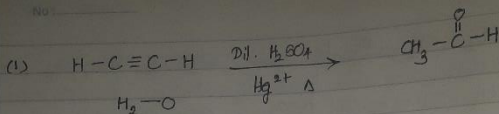
ദൃഢീകൃത ലബോർ ടെറാർക്കിഡ് കൃതിയിൽ HBr കൃത്യമായ ഒരു
 കരം വിഭാഗം മൃഗോൽപ്പാദിത കൃത്യമായ ഒരു
മുൻകരുതൽ കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു
 HBr കൃത്യമായ കൃത്യമായ കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു
 കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു

ഒരു കൃത്യമായ HBr കൃത്യമായ കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ HCl നോ HI
 കൃത്യമായ കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു



കൃത്യമായ ഒരു HBr കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു
 കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു കൃത്യമായ ഒരു



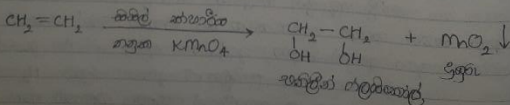


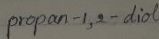
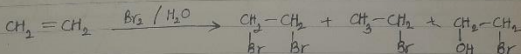
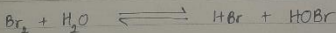
മുക്കുനാട്കനാലെ ബട്ടണാശുപതിയിൽ ജീവനക്കാ

മുക്കുനാട്കനാലെ ബട്ടണാശുപതിയിൽ ജീവനക്കാരുടെയും മറ്റും പേരുകളിൽ പേരെടുത്തു കൊണ്ടുള്ള ഒരു കഥയാണ് ഇത്. ഇതിൽ പല കഥകളും ഉൾക്കൊള്ളുന്നു.

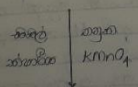
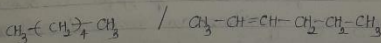
(1) കിഷ്കിന്ദ്ര കഥയിൽ പറയുന്ന KMnO_4 അല്ല സൂരിയയിലെ (കിഷ്കിന്ദ്ര ജീവനക്കാ)

മുക്കുനാട്കനാലെ ബട്ടണാശുപതിയിൽ ജീവനക്കാരുടെയും മറ്റും പേരുകളിൽ പേരെടുത്തു കൊണ്ടുള്ള ഒരു കഥയാണ് ഇത്. ഇതിൽ പല കഥകളും ഉൾക്കൊള്ളുന്നു.

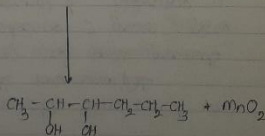



$$\left(\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH} \xrightarrow[\text{மது க் MnO}_4]{\text{கொடு க் கரிமம்}} \text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}\text{-H} + \text{MnO}_2 \right)$$
$$\text{CH}_2=\text{CH}_2 \xrightarrow{\text{Br}_2} \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ | \quad \quad | \\ \text{Br} \quad \quad \text{Br} \end{array}$$


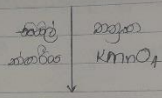
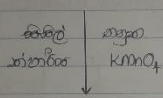
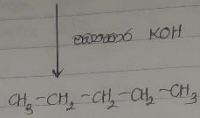
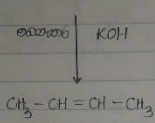
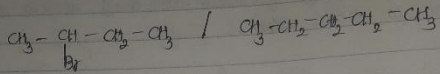
① $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ / $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ යන සංයුතිය යුගලය අතරින්
මත්ස්යයන් බහුලව පැවතීමට හේතු වන්නේ දෙවන ය.



നിർമ്മാണം തുടരുന്നു.



ഇതുകൊണ്ട് മനസ്സിലാക്കുക



മൂല അനുഭവങ്ങൾ

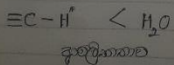
കിരീടം ജനറൽ ബ്രഹ്മ

മൃഗങ്ങൾ H അടിമ ചുറ്റുമ്പോൾ ഉണ്ടാകുന്ന

$-C \equiv C-$ ബാക്കൺ രാസ ചങ്ങമ്പ് ന്റെ മുമ്പ് H ചേർന്നു ചുരുക്കം അകൃതം ഒരു തുടർച്ചയായ ചുരുക്കം ഉണ്ടായിരിക്കുന്ന ചങ്ങമ്പ് ചുരുക്കിയാൽ ഉണ്ടാകും.

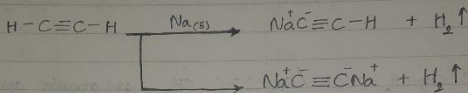
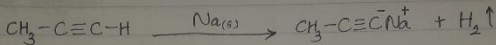
අම්ලතාවයෙන් ආලෝකයේ C තරලාණුකාර බැඳුණු
 H තරලාණු තුළ ප්‍රචලිතවන්නා වූ විශේෂයෙන් වැඩි වෝල්ටීයතාවය
 C තරලාණුකාර අංශුකාර වැඩිවීම නිසා විද්‍යුත් උපරිමාව වැඩිවීම
 වැඩිවීම. නමුත් C තරලාණුකාර බැඳුණු H තරලාණුකාර H^+
 අයුරුකාරයෙන් උපරිම වීම විශේෂයෙන් පෙනී යාම.

മുൻപുപറഞ്ഞതുപോലെ H ന്റെ ചുറ്റുമുള്ളതാണ് ഇത്



മൂർച്ഛിതമായ മൂർച്ഛി H ന്റെ മൂർച്ഛിതമാക്കി മാറ്റുന്ന പ്രതികരണങ്ങൾ.

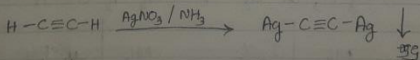
(1) മൂർച്ഛി H അടങ്ങിയ മൂർച്ഛി Na ഉപയോഗിച്ച് പ്രതികരിപ്പിച്ചാൽ രണ്ടു പ്രതികരണങ്ങൾ H_2 ഉത്പാദിപ്പിക്കും.



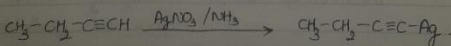
ഈ പ്രതികരണങ്ങൾ Na രണ്ടാം ഘട്ടത്തിൽ $NaNH_2$ അടങ്ങിയ ലായനിയിൽ പ്രതികരിച്ചാൽ രണ്ടാം ഘട്ടത്തിൽ H_2 ഉത്പാദിപ്പിക്കും NH_3 ഉത്പാദിപ്പിക്കും.



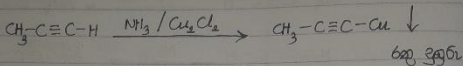
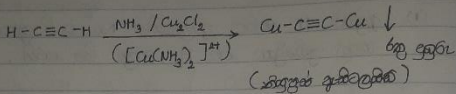
(2) മൂർച്ഛി H അടങ്ങിയ മൂർച്ഛി മറ്റൊരു മൂർച്ഛി $AgCl$ ഉപയോഗിച്ച് പ്രതികരിപ്പിച്ചാൽ Ag അടങ്ങിയ മൂർച്ഛി ഉത്പാദിപ്പിക്കും. രണ്ടാം ഘട്ടത്തിൽ $AgNO_3$ ഉപയോഗിച്ച് പ്രതികരിപ്പിച്ചാൽ $[Ag(NH_3)_2]^+$ അഥവാ മൂർച്ഛി $AgNO_3$ അഥവാ $AgCl$ ഉത്പാദിപ്പിക്കും.



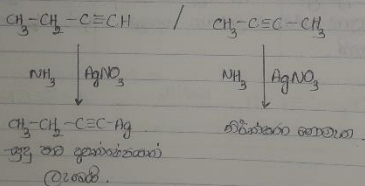
(മൂർച്ഛി മൂർച്ഛി)



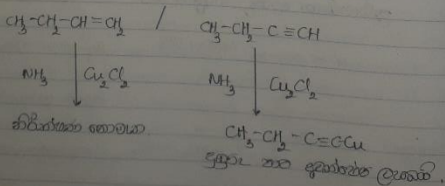
(B) ഇരുൾ H അടങ്ങിയ അഗ്രാൽക്കാരാ മൂലകങ്ങൾ Cu_2Cl_2 ലെങ്കു
 ആർ ഉറ- ട്രാർ അതി മൂലകങ്ങൾ അർക്കു.



① $CH_3-CH_2-C \equiv CH$ / $CH_3-C \equiv C-CH_3$ അ അൽക്ക അഗ്രാൽ മൂലകങ്ങൾ
 അൽക്ക അഗ്രാൽ മൂലകങ്ങൾ അൽക്ക അഗ്രാൽ മൂലകങ്ങൾ.

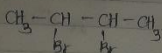


② $CH_3-CH_2-CH=CH_2$ / $CH_3-CH_2-C \equiv CH$ അ അൽക്ക അഗ്രാൽ മൂലകങ്ങൾ
 അൽക്ക അഗ്രാൽ മൂലകങ്ങൾ അൽക്ക അഗ്രാൽ മൂലകങ്ങൾ.



③ $CH_3-\underset{Br}{CH}-\underset{Br}{CH}-CH_3$ / $CH_3-CH_2-CH_2-CHBr_2$ അ അൽക്ക അഗ്രാൽ മൂലകങ്ങൾ

ଶ୍ରୀରାମାୟଣ ଚଉଦାଶ ସ୍କନ୍ଧର ଗୁଣାବଳିର ଗଣନା କରାଯାଇ ଉପରୋକ୍ତ ହେବ ।

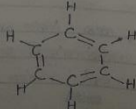


അനുബന്ധനാമകളെക്കുറിച്ചുള്ള ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരങ്ങൾ

ദ്രവീകൃതത / അർപ്പണത	മുറ്റത്താൽ	മുറ്റക്കീഴിൽ	അർപ്പണത
1) Cl_2 ദ്രവീകൃതത	✓	x	✓
2) അമ്ലോൽപ്പാദനം ($-NO_2$ ദ്രവീകൃതത)	✓	x	✓
3) H_2 ദ്രവീകൃതത	x	✓	✓
4) HBr ദ്രവീകൃതത	x	✓	x
5) ക്രിസ്റ്റൽ മണ്ഡലം കണ്ടുപിടിച്ചത് $KMnO_4$ ഉപയോഗിച്ച്	x	✓	x

ഈ വിവരങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരങ്ങൾ നൽകേണ്ടതുമാണ്. ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരങ്ങൾ നൽകേണ്ടതുമാണ്. ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരങ്ങൾ നൽകേണ്ടതുമാണ്. ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരങ്ങൾ നൽകേണ്ടതുമാണ്.

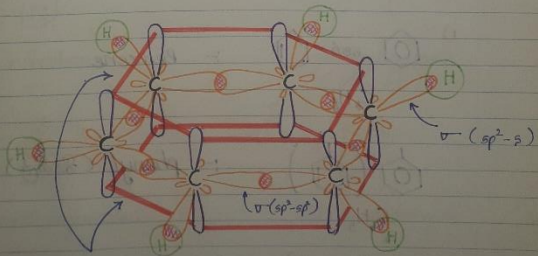
ഈ വിവരങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരങ്ങൾ നൽകേണ്ടതുമാണ്. ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരങ്ങൾ നൽകേണ്ടതുമാണ്. ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരങ്ങൾ നൽകേണ്ടതുമാണ്. ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരങ്ങൾ നൽകേണ്ടതുമാണ്.



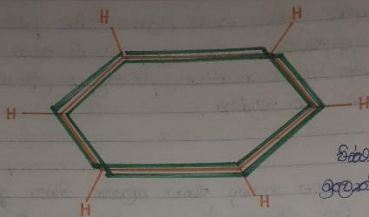
അക്സിജൻ അറ്റമിന്റെ $2p$ ഓർബിറ്റലുകൾ sp^2 ഹൈബ്രൈഡൈസ് ചെയ്തുകൊണ്ട് 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു. ഈ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ 120° കോണിൽ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു. ഈ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ 120° കോണിൽ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു.

2019. 11. 23

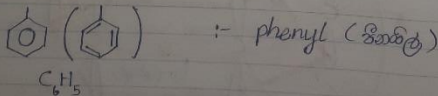
അക്സിജൻ അറ്റമിന്റെ $2p$ ഓർബിറ്റലുകൾ sp^2 ഹൈബ്രൈഡൈസ് ചെയ്തുകൊണ്ട് 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു. ഈ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ 120° കോണിൽ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു. ഈ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ 120° കോണിൽ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു. ഈ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ 120° കോണിൽ 3 sp^2 ഹൈബ്രൈഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു.



എത്തിൻ π ബന്ധിതത

[illegible]

കൈക്കൽ അ കി കുറ്റ പ്രാർത്ഥനയെ നോക്കി വിളിച്ചു വന്ന
കുറേയ്ക്ക് നിശ്ചയിച്ചു കൊടുത്തു.



eg :- (1)



chlorobenzene
(phenylchloride)

(2)



Bromobenzene
(phenylbromide)

(3)



iodobenzene
(phenyliodide)



halobenzene
phenyl halide

$X = F, Cl, Br, I$

(4)



methylbenzene
(Toluene)

(5)



ethylbenzene

(6)



nitrobenzene

(7)



hydroxybenzene
(Phenol)

(8)



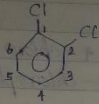
methoxybenzene

(9)



benzaldehyde

eg:-



1,2 - dichlorobenzene
Ortho - dichlorobenzene



1,3 - dibromobenzene
meta - dibromobenzene



1,4 - diiodobenzene
para - diiodobenzene



1-methyl - 2-nitrobenzene
Ortho - nitromethylbenzene
Ortho - nitrotoluene

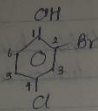


1-hydroxy - 4-nitrobenzene
4-nitrophenol
para - nitrophenol
4-hydroxynitrobenzene
para - nitrohydroxybenzene

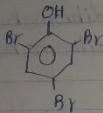
4) ഐസോമറിക് സംരംഭിത വ്യത്യാസങ്ങളെ തിരിച്ചറിയുക.

ഒരുതരം സംരംഭിതങ്ങളെ തിരിച്ചറിയുന്നതിനായി അവയുടെ ഐസോമറിക് സംരംഭിതങ്ങളെ തിരിച്ചറിയുക.

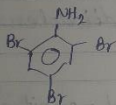
eg:-



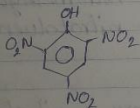
2-bromo-4-chloro-1-hydroxybenzene
2-bromo-4-chlorophenol.



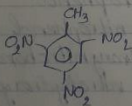
2,4,6-tribromophenol.



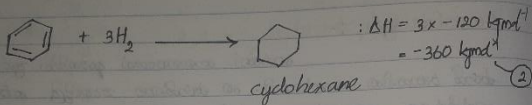
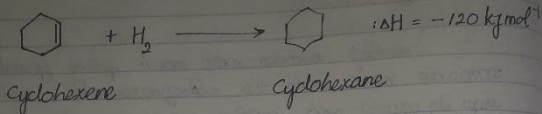
2,4,6-tribromoaniline.



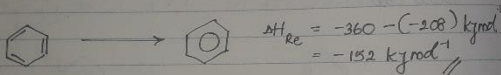
2,4,6-trinitrophenol.
(picric acid)



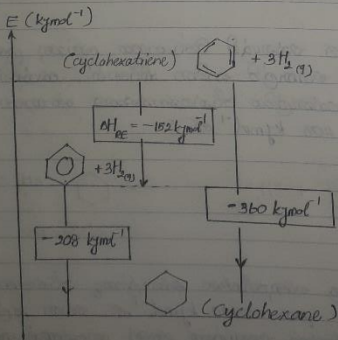
2,4,6-trinitrotoluene
(TNT)



(2) - (1) ന്,



ഈ ഊർജ്ജ മൂല്യം യഥാർത്ഥ ഊർജ്ജം ചെറുതാകാൻ സാധ്യമാണ്.

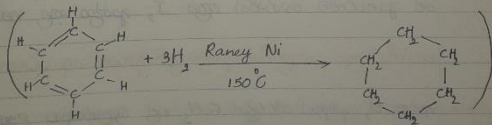
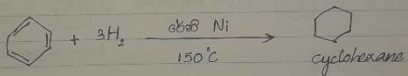


බෙන්සීන්වල അളප්පුකරණය അන්තර් - 152 kJ mol^{-1} වන නිසා අතර
 බෙන්සීන් කල්පිත බෙන්සීන්වලට වඩා 152 kJ ප්‍රත්‍යායෝගිකත් එවැනි වේ.
 මේ නිසාම අතර බෙන්සීන්වල විශේෂ ස්ථායීතාව පැහැදිලි වේ.
 මේ එවැනිතාව ප්‍රතිදායකයේ π ඉලෙක්ට්‍රෝන 6 ක්වත් ප්‍රතිකත වැඩිවීම
 විස්ථාපනයකින් හේතුකර වන අතර එය බෙන්සීන්වල අලප්පුකරණය එවැනි
 ගුණයක් (සුරැකවන ස්ථායීතා ගුණයක්) ලෙස හැඳින්වේ.

2019.11.30

බෙන්සීන් වල ප්‍රතික්‍රියා

බෙන්සීන්වල සුරැකවන ස්ථායීතාව හේතුවෙන් සුරැකවන
 වලට වෙනස් කර ගොතන බවට ගැටීමට උත්සාහ කරයි. මේ නිසාම
 බෙන්සීන් ආකූලන ප්‍රතික්‍රියා සිදු කිරීමට ප්‍රතිරෝධයක් දක්වයි. මේ බා
 බෙන්සීන් වලට H_2 ආකූලනය සිදු කිරීමට යොදන තත්ව ක්‍රියා පටිපාටිය
 වේ.

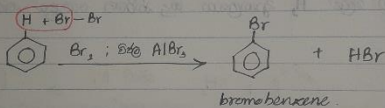
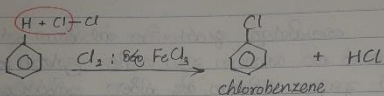


බෙන්සීන් සුරැකවන ස්ථායීතාව හේතුවෙන් ගැටීමට ප්‍රතිරෝධයක් දක්වන
 නිසා එය වෙනස් කර ගොතන සිදුවන ප්‍රතික්‍රියා වලට වැඩි ආකූලනයක්
 දක්වයි. බෙන්සීන් පුළුල්ව පවතින විස්ථාපනයක් π ඉලෙක්ට්‍රෝන වලින්
 ලෙස හැඳින්වේ. බෙන්සීන් ප්‍රතික්‍රියා කිරීමට උත්සාහ දරන්නේ ඉලෙක්ට්‍රෝන
 අලප්පුකරණය සුරැකවන ස්ථායීතාව හේතුවෙන් බැවින් ප්‍රතික්‍රියා කිරීමට
 H පරමාණු වෙනුවට ඉලෙක්ට්‍රෝන සහිත ආරෝපණයක් සහිතව, මේ නිසා
 බෙන්සීන්වල ආක්‍රමණය ප්‍රතික්‍රියා විශේෂයක් ඉලෙක්ට්‍රෝන සහිත
 වේ. (E_c)

രൈബീസ് ഉൾപ്പെടെയുള്ള ഫ്രാക്റ്റൽ സൂക്ഷ്മത

(1.) രൈബീസ് ഉൾപ്പെടെയുള്ള ഫ്രാക്റ്റൽ സൂക്ഷ്മത

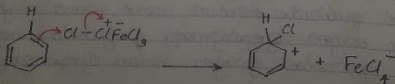
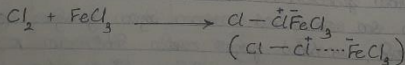
ഈ പ്രക്രിയയ്ക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന $AlCl_3$, $AlBr_3$, $FeCl_3$, $FeBr_3$, ... ഉപയോഗിച്ച് ഉൾപ്പെടെയുള്ള ഫ്രാക്റ്റൽ Cl_2 അല്ലെങ്കിൽ Br_2 അല്ലെങ്കിൽ $chlorobenzene$, $bromobenzene$ ഉപയോഗിച്ച് സൂക്ഷ്മത പ്രദർശിപ്പിക്കുന്നു.

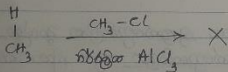
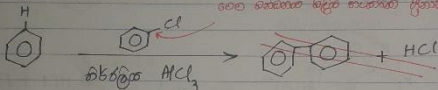
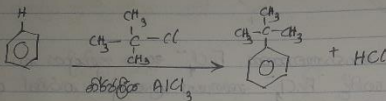
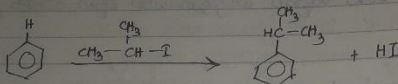
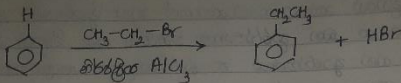


ഈ പ്രക്രിയയ്ക്ക് രൈബീസ് ഉൾപ്പെടെ I_2 ഫ്രാക്റ്റൽ സൂക്ഷ്മത പ്രദർശിപ്പിക്കുന്നു.

രൈബീസ് ഉൾപ്പെടെ ഫ്രാക്റ്റൽ സൂക്ഷ്മതയ്ക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന

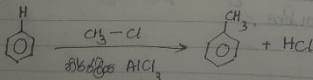
ഈ പ്രക്രിയ Cl_2 ഉൾപ്പെടെ $FeCl_3$ ഉപയോഗിച്ച് ഉൾപ്പെടെയുള്ള ഫ്രാക്റ്റൽ സൂക്ഷ്മത പ്രദർശിപ്പിക്കുന്നു.



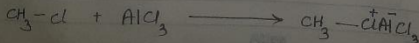


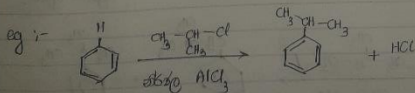
കീഴെ പറയാൻ പറ്റാത്തവിധത്തിൽ പ്രതികരിക്കാൻ ശേഷമുള്ളതാണ്.

കീഴെ പറയാൻ പറ്റാത്തവിധത്തിൽ പ്രതികരിക്കാൻ.

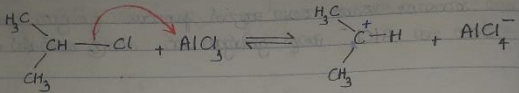


ഈ methyl chloride മുതൽ കിടർപ്പിട്ട AlCl_3 ക്ക്ക്ക് പ്രതികരിക്കാൻ അത് ഏതെങ്കിലും ഘട്ടത്തിൽ സാധ്യമാണ്.

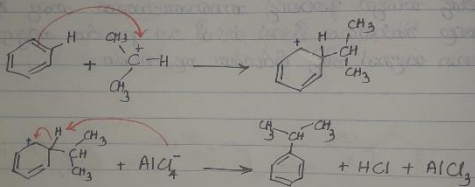




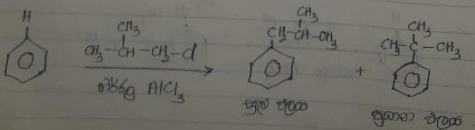
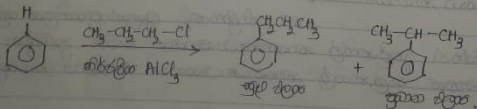
ഈ പ്രതികരണത്തിൽ ഡൈക്ലോറോബെൻസിൽ ഒരു കാർബൺ അറ്റം ഉദിച്ചിരിക്കുന്നു. അതിന്റെ ഓരോ ഓക്സീജനുമായി ബന്ധിച്ച് ഒരു ഓക്സീജൻ അറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു. അതിന്റെ ഓരോ ഓക്സീജനുമായി ബന്ധിച്ച് ഒരു ഓക്സീജൻ അറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു. അതിന്റെ ഓരോ ഓക്സീജനുമായി ബന്ധിച്ച് ഒരു ഓക്സീജൻ അറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു.



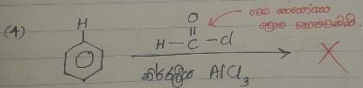
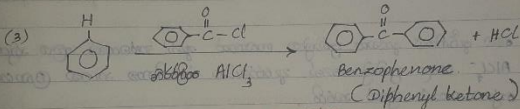
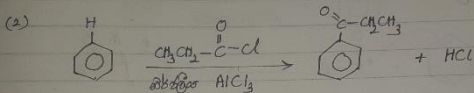
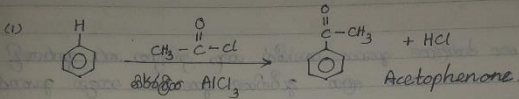
ഈ ഓക്സീജനുമായി ബന്ധിച്ച് ഒരു ഓക്സീജൻ അറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു. അതിന്റെ ഓരോ ഓക്സീജനുമായി ബന്ധിച്ച് ഒരു ഓക്സീജൻ അറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു. അതിന്റെ ഓരോ ഓക്സീജനുമായി ബന്ധിച്ച് ഒരു ഓക്സീജൻ അറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു.



മുൻപുള്ള ഓക്സീജനുമായി ബന്ധിച്ച് ഒരു ഓക്സീജൻ അറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു. അതിന്റെ ഓരോ ഓക്സീജനുമായി ബന്ധിച്ച് ഒരു ഓക്സീജൻ അറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു. അതിന്റെ ഓരോ ഓക്സീജനുമായി ബന്ധിച്ച് ഒരു ഓക്സീജൻ അറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു.

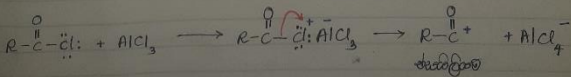


(3) മിക്കവാറും എല്ലാ പക്ഷികളും

[illegible]

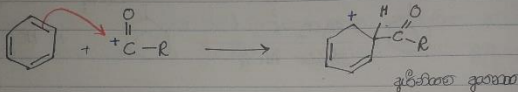
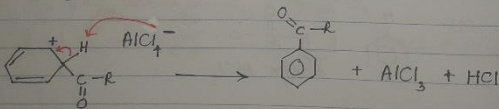
ചരകിളിമാർക്കു കൃത്യമായ ഒരു അർത്ഥം നൽകാൻ.

ലേർട്ടി, പുല്ലാ കൂട്ടാക്കൽ, മുള, തെരുവരികെ $AlCl_3$ പൊട്ടാ ഭൂമിയിലാണ്.
ഭൂമിയിൽ ഉൾക്കൊള്ളുന്ന ഏതെങ്കിലും മൂലകം അടങ്ങിയതല്ല.
പൊട്ടാ.

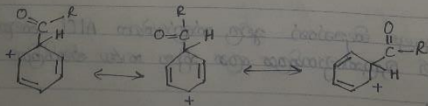


Date _____

ഈ കമ്മിറ്റിയുടെ മുമ്പാകെ വെളിപ്പെടുത്തുന്നതിനായി ഏകദേശം 1000 പേർക്ക് കമ്മിറ്റിയിൽ അംഗീകൃതമായിട്ടുള്ളതായി കണ്ടുവന്നു. ഇതിൽ 100 പേർക്ക് കമ്മിറ്റിയിൽ അംഗീകൃതമായിട്ടുള്ളതായി കണ്ടുവന്നു. ഇതിൽ 100 പേർക്ക് കമ്മിറ്റിയിൽ അംഗീകൃതമായിട്ടുള്ളതായി കണ്ടുവന്നു.

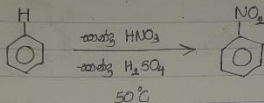
[illegible]

ഒരു ദൃഷ്ടിയിൽനിന്നു മുന്നിലിരിക്കുന്ന ഒരു വലിയ പൂർണ്ണമായ ജീവനായ ഒരു ജീവിതം മുന്നിലുള്ള ഒരു ജീവിതം.



(4.) അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ

ബെൻസിൻ അയ്യം HNO_3 അല്ലെങ്കിൽ H_2SO_4 വിദ്യുതാശയൻ രാസാലോ 50 °C താഴെ പ്രകാശമുള്ളതാണ് രണ്ട് തന്മൂലം വിവിധ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ കൂടുതൽ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ പ്രവർത്തിക്കുന്നു. ഏറ്റവും അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ അയ്യം HNO_3 , അയ്യം H_2SO_4 വിദ്യുതാശയൻ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ വിദ്യുതാശയൻ കൂടുതൽ.

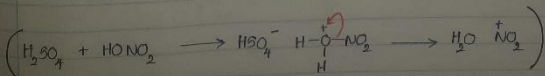
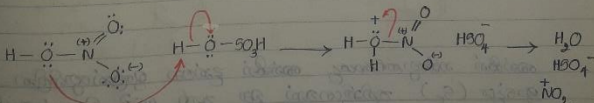


(ബെൻസിൻ ഉപരി അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ വിദ്യുതാശയൻ രാസാലോ 55 °C ന് താഴെ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ കൂടുതൽ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ രാസാലോ 0.2 മോളാർ 1,3-dinitrobenzene പ്രവർത്തിക്കുന്നു)

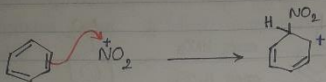
ബെൻസിൻ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ രാസാലോ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ രാസാലോ പ്രവർത്തിക്കുന്നു.

ബെൻസിൻ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ രാസാലോ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ രാസാലോ പ്രവർത്തിക്കുന്നു.

ആദ്യം അയ്യം H_2SO_4 ഉപരി HNO_3 ദുർബ്ബല വിദ്യുതാശയൻ രാസാലോ വിദ്യുതാശയൻ രാസാലോ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ രാസാലോ അമ്ലോക്സൈഡേഷൻ രാസാലോ പ്രവർത്തിക്കുന്നു.



കിരീടം ഉണ്ടാക്കി അതിൽ പൂക്കൾ വെച്ചു. അതിൽ പൂക്കൾ വെച്ചു. അതിൽ പൂക്കൾ വെച്ചു.



അടർത്തിയ അർദ്ധസമയം അടർത്തി ഉപയോഗിക്കുന്ന
 ഉപകരണം (ഉപകരണം) ഉപയോഗിക്കുന്ന ഉപകരണം
 ഉപയോഗിക്കുന്ന ഉപകരണം (ഉപകരണം) ഉപയോഗിക്കുന്ന

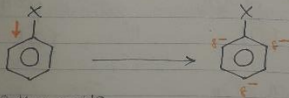
එකාදේශීය ප්‍රෝවාලිකා සංයෝගවල හොඳකාරණා ගුණ

සෝමින් ඉලා ප්‍රමුඛ බැඳී ප්‍රති නිසිලිකා කාරණයෙන් ග්‍රිහ්‍යුභ බැඳීමට එන ග්‍රිලෝන්දෝරානලියන් සෝමින් වල සෝමින් විශේෂයෙන් C. රිලාන්ත වෙතට සොළු කිරීමේ ගුණය එන ප්‍රමුඛ බැඳී ප්‍රති කාරණයන් සොළු කාරණා ගුණය හෝ දිශාවලින් නිසිලිකා කාරණයන් ලෙස හඳුන්වා දෙන ලැබෙයි, සොළු කාරණා ගුණ ප්‍රාග්ධන වර්ග වෙනස්.

01. ඩිනෝ - රැහි සොළුකාරණා
(2,4 - සොළුකාරණා)

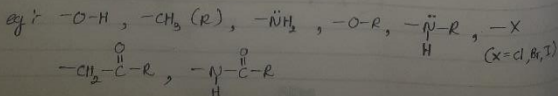
සෝමින් ඉලා ප්‍රමුඛ බැඳී ප්‍රති නිසිලිකා කාරණයෙන් ග්‍රිහ්‍යුභ බැඳීමට එන නිසිලිකා කාරණයන් ඩිනෝ හා රැහි C. රිලාන්ත වෙතට සොළු කරන්නේ නම් එවැනි කාරණා ඩිනෝ රැහි සොළුකාරණා ලෙස හඳුන්වයි.

සෙලෙස ක්‍රියා කරන්නේ සෝමින් ඉලා ප්‍රමුඛ බැඳී ප්‍රති ග්‍රිලෝන්දෝරා විකර්ණය කාරණය නැතහොත් සෝමින් වල සෝමින් ග්‍රිලෝන්දෝරා භවත්වන වැඩි කරන කාරණය වේ.



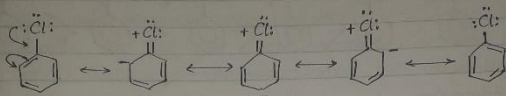
X = ග්‍රිලෝන්දෝරා විකර්ණය කාරණය

වෙනස් ග්‍රිලෝන්දෝරා විකර්ණය කාරණය පහතලෙස නැතහොත් රැහි නිසිලිකා කාරණයන් එවැනි කාරණාවලට සමානවන රිලාන්ත වන ප්‍රමුඛ බැඳී ප්‍රතිකාරණය එන සෝමින් වල සෝමින් කාරණය බැවිනි.



ආදේශක කාණ්ඩවල සෛත්‍යාකාරක ලෙස පැහැදිලි කළ හැකි වන්නේ
 එම කාණ්ඩවල, සමතුලිත ස්වභාවය ලැබීමයි.

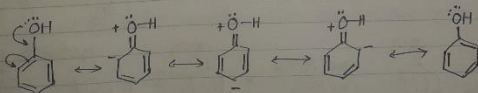
eg:- (1) කොරෝල් වලට බැඳුණ ස්පෝරික් පරමාණු බිනෝ - පරා
 සෛත්‍යාකාරක ලෙස ක්‍රියා කරයි.



ස්පෝරික් කාණ්ඩවල සමතුලිතයකට පුළුල් බිනෝ හා පරා
 කාණ්ඩ පරමාණුවලට යොමු කළ විට උපරි ප්‍රති බලවේ
 ට්‍රිලොක්ට්‍රොනික් ප්‍රාදේශයකට ට්‍රිලොක්ට්‍රොනික් බිනෝ හා
 පරා C පරමාණුවලට සෛත්‍ය කරන වන බැවින් වලට බැඳුණ
 පැහැදිලි පරමාණු බිනෝ - පරා සෛත්‍යාකාරක ලෙස ක්‍රියා කරයි.

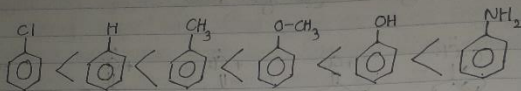
හාලජල් පරමාණුවල ප්‍රතික ප්‍රතික්ෂේපක කාණ්ඩයක් වන නැවත
 ට්‍රිලොක්ට්‍රොන ප්‍රාදේශයකට කිසිවක් සිදු කරන බැවින් බිනෝ - පරා
 සෛත්‍යාකාරක හා වෙනත් හාලජල් පරමාණු විකිණිකාරක ලෙස ක්‍රියා කරයි.

eg:- (2) කොරෝල් වලට බැඳුණ -OH කාණ්ඩවල බිනෝ - පරා
 සෛත්‍යාකාරකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි.



පිහිටි වල සමතුලිතයකට පුළුල් බිනෝ හා පරා C පරමාණු
 වලට යොමු කළ විට උපරි ප්‍රති බලවේ ට්‍රිලොක්ට්‍රොන
 ප්‍රාදේශයකට ට්‍රිලොක්ට්‍රොනික් බිනෝ හා
 පරා C පරමාණුවලට සෛත්‍ය කරන වන බැවින් වලට බැඳුණ
 -OH කාණ්ඩවල බිනෝ - පරා සෛත්‍යාකාරකයක් වේ.

OH^- അയോൺ ഖേദിച്ച് ഉയർന്ന പ്രവൃത്തിയുള്ള അമ്ലീകരണ പ്രക്രിയയ്ക്ക് കാരണമാകുന്നു. അതിനാൽ ഏതെങ്കിലും ഒരു ഏതെങ്കിലും ഒരു അമ്ലീകരണ പ്രക്രിയയ്ക്ക് കാരണമാകുന്നു. അതിനാൽ ഏതെങ്കിലും ഒരു അമ്ലീകരണ പ്രക്രിയയ്ക്ക് കാരണമാകുന്നു.

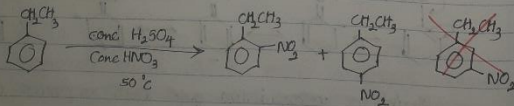
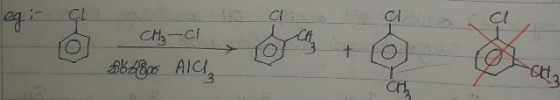


ഉയർന്നതരം

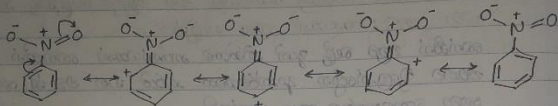
അമ്ലീകരണ

അമ്ലീകരണ പ്രക്രിയയ്ക്ക് കാരണമാകുന്നു. അതിനാൽ ഏതെങ്കിലും ഒരു അമ്ലീകരണ പ്രക്രിയയ്ക്ക് കാരണമാകുന്നു.

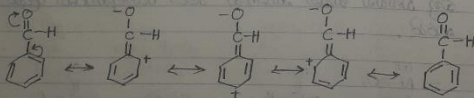
അമ്ലീകരണ പ്രക്രിയയ്ക്ക് കാരണമാകുന്നു. അതിനാൽ ഏതെങ്കിലും ഒരു അമ്ലീകരണ പ്രക്രിയയ്ക്ക് കാരണമാകുന്നു. അതിനാൽ ഏതെങ്കിലും ഒരു അമ്ലീകരണ പ്രക്രിയയ്ക്ക് കാരണമാകുന്നു.



eg: (i) NO_2^+ അർദ്ധ രാസ സമയം അർദ്ധരേഖ.

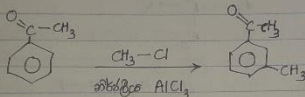
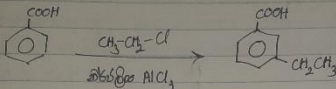
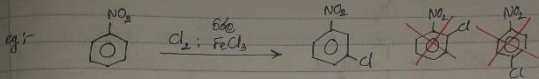
[illegible]

eg :- (2) $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$ അമ്ലമാണ് ഹൈഡ്രോക്സികാർബോണിക് ആസിഡ്.



සෞභාග්‍රිකයින් වලට සම්ප්‍රදායිකවම පුළුල් සිතා නා ඇරා C
 ක්ෂේත්‍ර වල ප්‍රදානයෙන්ම උපකානයක් ප්‍රති වී එම C වලට (+)
 ප්‍රාග්ධන ලැබී ප්‍රති ප්‍රාග් සාපේක්ෂව සුදුසු හෝ වැඩි
 ප්‍රදානයෙන් ප්‍රාග්ධනයක් ප්‍රතිමා වලට සාපේක්ෂව ප්‍රදානයෙන්ම
 සම්ප්‍රදායිකවම සිතා නා ඇරා C ක්ෂේත්‍ර වලට ප්‍රදානයෙන්ම
 සම්ප්‍රදායිකවම සිතා නා ඇරා C ක්ෂේත්‍ර වලට ප්‍රදානයෙන්ම
 සම්ප්‍රදායිකවම සිතා නා ඇරා C ක්ෂේත්‍ර වලට ප්‍රදානයෙන්ම

കുറഞ്ഞ താപനിലയിലുള്ളതോ അല്ലെങ്കിൽ ഉയർന്ന താപനിലയിലുള്ളതോ ആയ ചില സാഹചര്യങ്ങളിൽ ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനം സംഭവിക്കാറില്ല.



ബ്രൗൺ-റിംഗ് രാസപ്രതിപ്രവർത്തനം

ഒരു പ്രത്യേക തരം ഫ്രീ റേഡിക്കൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം ആണ് ബ്രൗൺ-റിംഗ് രാസപ്രതിപ്രവർത്തനം.

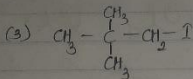
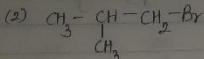
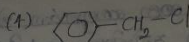
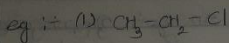
2019.12.14

ഫ്രീ റേഡിക്കൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം

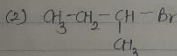
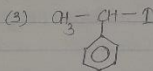
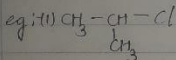
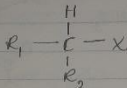
ഫ്രീ റേഡിക്കൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം H രാസപ്രതിപ്രവർത്തനം ബ്രൗൺ-റിംഗ് രാസപ്രതിപ്രവർത്തനം ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയാണ്. ഫ്രീ റേഡിക്കൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രധാനമായും $C_nH_{2n+1}X$ ന്റെ ഫ്രീ റേഡിക്കൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം, ബ്രൗൺ-റിംഗ് രാസപ്രതിപ്രവർത്തനം C ന്റെ ഫ്രീ റേഡിക്കൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം, ഫ്രീ റേഡിക്കൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം (H രാസപ്രതിപ്രവർത്തനം) മുതൽ തുടങ്ങുന്നു, ഉദാഹരണത്തിന് നാലാമത്തെ റേഡിക്കൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം.

a) ഫ്രീ റേഡിക്കൽ





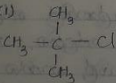
b) ഉപരിപ്രകാരം



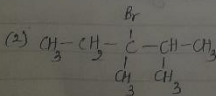
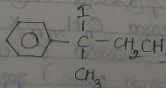
c) താഴെ



eg: (1)



(3)



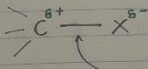
കൂല്പനയിൽ ശേത്രീകളെക്കുറിച്ചു അറിയാൻ

(1) രാസപരിവർത്തനം

കൂല്പനയിൽ ശേത്രീകളെക്കുറിച്ചു അറിയുവാൻ ആദ്യമായി നോക്കേണ്ടത് അവയുടെ ഘടനയാണ്. $C-X$ ബന്ധമുള്ള ഒരു കൂല്പനയിൽ C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം.

കൂല്പനയിൽ ശേത്രീകളെക്കുറിച്ചു $C-X$ ബന്ധമുള്ള ഒരു കൂല്പനയിൽ C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം.

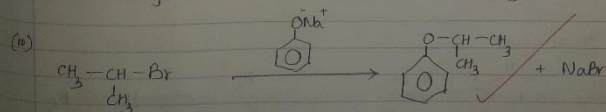
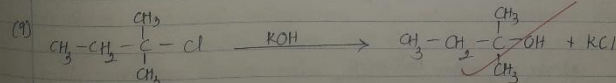
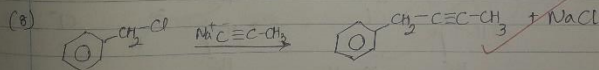
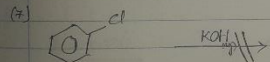
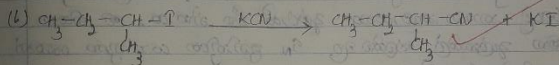
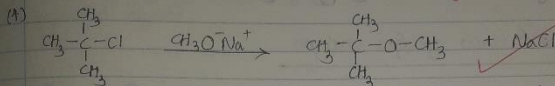
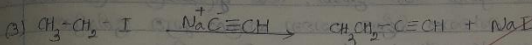
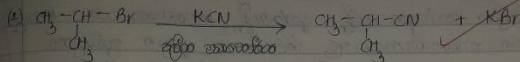
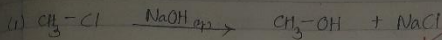
(2) രാസപരിവർത്തനം



കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം.

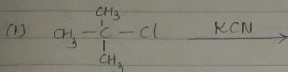
കൂല്പനയിൽ ശേത്രീകളെക്കുറിച്ചു C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം.

കൂല്പനയിൽ ശേത്രീകളെക്കുറിച്ചു C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം. C ആണു് കൂല്പനയുടെ കേന്ദ്രം.

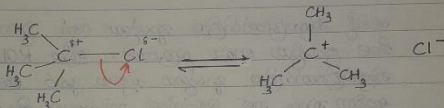


b) തിരഞ്ഞെടുത്ത ചിട്ടയായ പ്രതികൃതിയെ താഴെപ്പറയുക

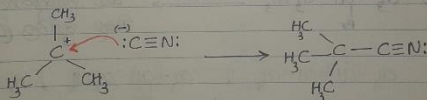
തിരഞ്ഞെടുത്ത ചുരുക്കത്തിൽ പേരുമില്ലാത്ത വിദ്യുച്ഛക്തിയോടനുബന്ധിച്ചുള്ള പ്രതികൃതിയായ ചുരുക്കത്തിൽ ചിലപ്പോൾ താഴെപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ $C-X$ ബന്ധമുള്ള ഒരു കോമ്പസംയുക്തം കലർത്തുന്നതിനുള്ള ചിട്ടയായ ചുരുക്ക വിദ്യുച്ഛക്തിയോടനുബന്ധിച്ചുള്ള പരിവർത്തനം ഉണ്ടാകുന്നു. ചിലപ്പോൾ ചുരുക്കത്തിൽ പേരുമില്ലാത്ത വിദ്യുച്ഛക്തിയോടനുബന്ധിച്ചുള്ള ചുരുക്ക പ്രതികൃതിയെ താഴെപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ പ്രകടിപ്പിക്കുക.



I തിരഞ്ഞെടുത്ത



II തിരഞ്ഞെടുത്ത



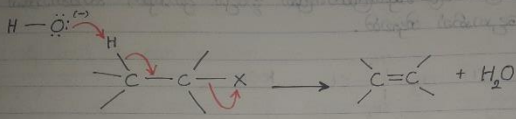
ഉപരിപ്പറഞ്ഞ ചുരുക്കത്തിൽ പേരുമില്ലാത്ത വിദ്യുച്ഛക്തിയോടനുബന്ധിച്ചുള്ള പ്രതികൃതിയെ താഴെപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ പ്രകടിപ്പിക്കുക. ചിലപ്പോൾ ചുരുക്കത്തിൽ ചിലപ്പോൾ താഴെപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ $C-X$ ബന്ധമുള്ള ഒരു കോമ്പസംയുക്തം കലർത്തുന്നതിനുള്ള ചിട്ടയായ ചുരുക്ക വിദ്യുച്ഛക്തിയോടനുബന്ധിച്ചുള്ള പരിവർത്തനം ഉണ്ടാകുന്നു. ചിലപ്പോൾ ചുരുക്കത്തിൽ പേരുമില്ലാത്ത വിദ്യുച്ഛക്തിയോടനുബന്ധിച്ചുള്ള ചുരുക്ക പ്രതികൃതിയെ താഴെപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ പ്രകടിപ്പിക്കുക.

2019. 12. 18

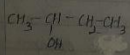
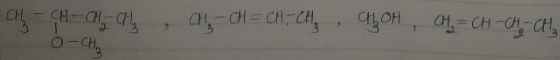
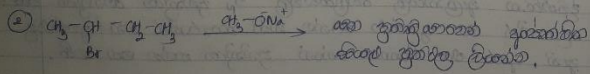
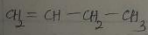
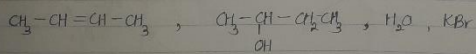
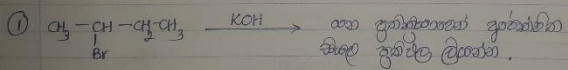
ചുരുക്കത്തിൽ പേരുമില്ലാത്ത വിദ്യുച്ഛക്തിയോടനുബന്ധിച്ചുള്ള ചുരുക്ക പ്രതികൃതിയെ താഴെപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ പ്രകടിപ്പിക്കുക. ചിലപ്പോൾ ചുരുക്കത്തിൽ ചിലപ്പോൾ താഴെപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ $C-X$ ബന്ധമുള്ള ഒരു കോമ്പസംയുക്തം കലർത്തുന്നതിനുള്ള ചിട്ടയായ ചുരുക്ക വിദ്യുച്ഛക്തിയോടനുബന്ധിച്ചുള്ള പരിവർത്തനം ഉണ്ടാകുന്നു. ചിലപ്പോൾ ചുരുക്കത്തിൽ പേരുമില്ലാത്ത വിദ്യുച്ഛക്തിയോടനുബന്ധിച്ചുള്ള ചുരുക്ക പ്രതികൃതിയെ താഴെപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ പ്രകടിപ്പിക്കുക.

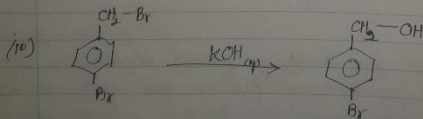
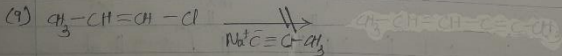
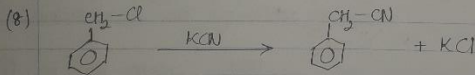
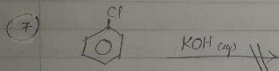
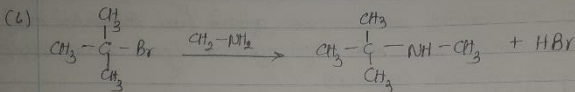
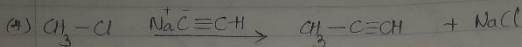
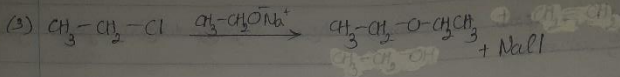
മലമ്പരമിറ്റേഷൻ രാസപ്രകാരം കാൽക്കൽ റെസിനുകൾ കൂടി ലഭിക്കും. ഈ രീതി ചുരുക്കത്തിൽ സൂത്രരീതിയായ OH^- , O^- ഉപയോഗിച്ച് നിർമ്മിക്കുന്നതിന് അറ്റൽ പ്രതികരണങ്ങൾ ചുരുക്കം വെളി വരുത്തേണ്ടതാണ്. ചുരുക്കത്തിൽ ചുരുക്കം വെളി വരുത്തേണ്ടതാണ്.

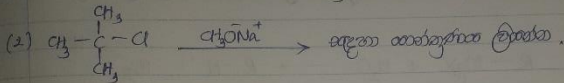
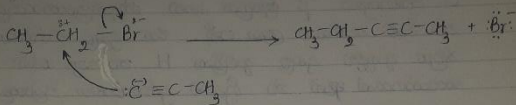
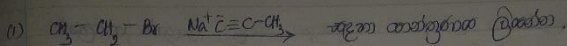
വെളി വരുത്തേണ്ടതാണ്.



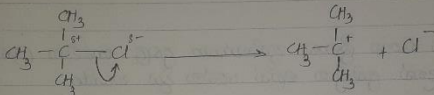
ഈ രീതിയിൽ നിർമ്മിക്കുന്ന ചുരുക്കം വെളി വരുത്തേണ്ടതാണ്. ഇതിൽ KOH കാൽക്കൽ നൽകി നിർമ്മിക്കുന്ന ചുരുക്കം വെളി വരുത്തേണ്ടതാണ് KOH കാൽക്കൽ നൽകി നിർമ്മിക്കുന്ന ചുരുക്കം വെളി വരുത്തേണ്ടതാണ്.



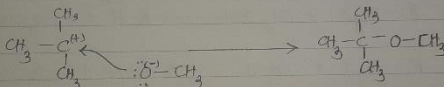




1. ഓക്സീജൻ

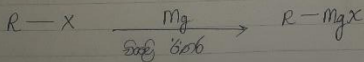


2. ഓക്സീജൻ



ഓർഗാനിക് പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ

പ്രകൃതിയിൽ ഓർഗാനിക് വസ്തുക്കൾക്ക് മറ്റ് ലോഹങ്ങളിൽ നിന്ന് Mg അല്ലെങ്കിൽ Al ഉപയോഗിച്ച് പ്രതിപ്രവർത്തനം ചെയ്താണ് ഓർഗാനോ (Organometallic) പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ നടത്തുന്നത്.



പ്രകൃതിയിൽ ഓർഗാനിക് വസ്തുക്കൾക്ക് മറ്റ് ലോഹങ്ങളിൽ നിന്ന് Mg അല്ലെങ്കിൽ Al ഉപയോഗിച്ച് പ്രതിപ്രവർത്തനം ചെയ്താണ് ഓർഗാനോ (Organometallic) പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ നടത്തുന്നത്.



මුලාංක 1000000 ට වඩා වැඩි වන පමණක් නොවන පරිදි මුලාංක 1000000 ට වඩා වැඩි වන පරිදි $C = m_1$ බවට පත් වීමට C වෙනස් විය යුතුය. මෙය සිදු වන්නේ C වෙනස් වීම නිසාය. මෙය සිදු වන්නේ C වෙනස් වීම නිසාය.

[illegible]
$$(2) \text{R-MgX} + \text{CH}_3\text{OH} \longrightarrow \text{R-H} + \text{CH}_3\text{OMgX}$$
$$(3) \quad R-MgX + C_6H_5OH \longrightarrow R-H + C_6H_5O-MgX$$
$$(1) \text{R-MgX} + \text{NH}_3 \longrightarrow \text{R-H} + \text{H}_2\text{N-MgX}$$
$$(3) \quad R-MgX + R-NH_2 \longrightarrow R-H + R-NH-MgX$$
$$(4) R-MgX + H-C \equiv C-CH_3 \rightarrow R-H + CH_3-C \equiv C-MgX$$

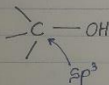
Unit 09

മെതിൽ അമ്ലം

സാധാരണ സംയുക്തം

(1) മെതിൽ (Alcohol)

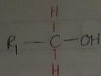
ഒരു പ്രത്യേകതയുള്ള C അണുവുമായ ഓക്സിജൻ OH^- അണുവുമായ അമ്ല സംയുക്തം മെതിൽ അമ്ലം.



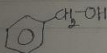
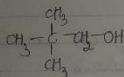
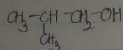
ഒരു OH^- അണുവുമായ അമ്ലം ഓക്സിജൻ OH^- അണുവുമായ അമ്ല സംയുക്തം മെതിൽ അമ്ലം. OH^- അണുവുമായ അമ്ല സംയുക്തം മെതിൽ അമ്ലം. OH^- അണുവുമായ അമ്ല സംയുക്തം മെതിൽ അമ്ലം.

മെതിൽ അമ്ലം ഓക്സിജൻ OH^- അണുവുമായ അമ്ല സംയുക്തം മെതിൽ അമ്ലം. OH^- അണുവുമായ അമ്ല സംയുക്തം മെതിൽ അമ്ലം. OH^- അണുവുമായ അമ്ല സംയുക്തം മെതിൽ അമ്ലം.

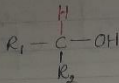
(a) ആർഗിന



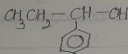
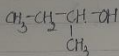
eg:- $\text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{OH}$



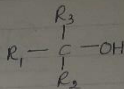
(b) ദ്വീതിക



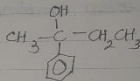
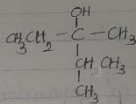
eg:- $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{OH}$



(c) താദീതിക



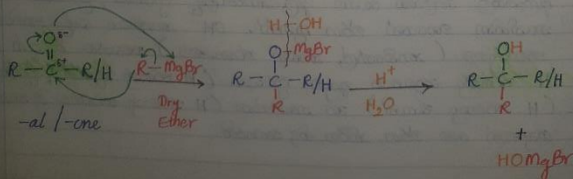
eg:- $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}} - \text{OH}$

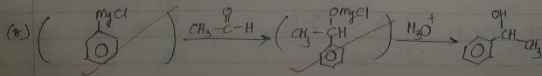
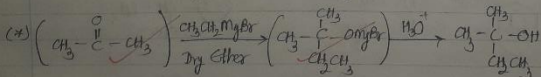
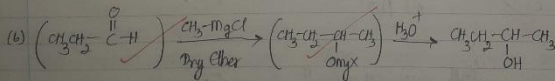
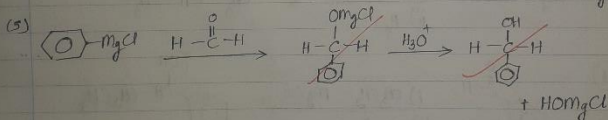
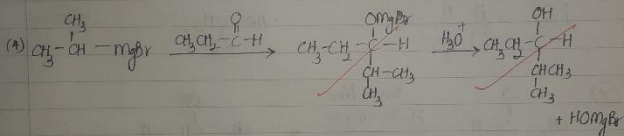
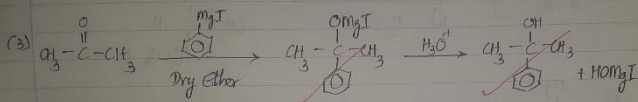
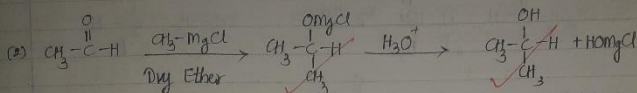
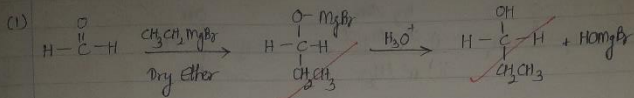


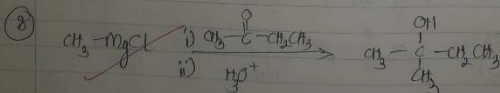
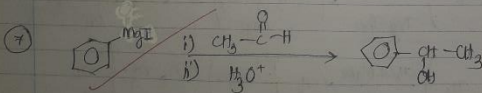
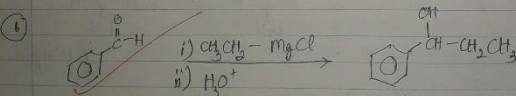
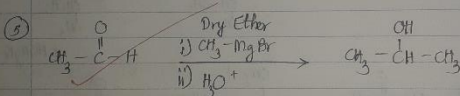
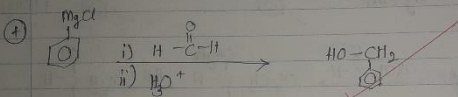
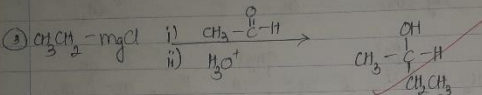
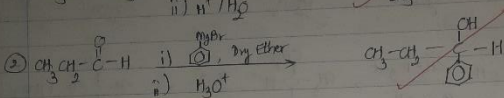
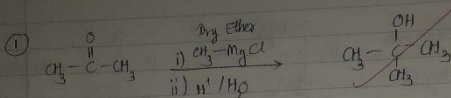
മൈക്കൽ വിപ്ലവ

ആൾക്ക, ദ്വീതിക, താദീതിക അല്ലെങ്കിൽ മൈക്കൽ വിപ്ലവ മൂലം ഉണ്ടാകുന്ന പ്രതികരണമാണ് മൈക്കൽ വിപ്ലവ.

മൈക്കൽ വിപ്ലവ, മൈക്കൽ വിപ്ലവ പ്രതികരണമാണ്



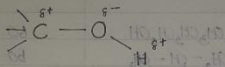




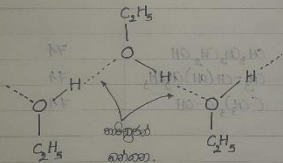
മെടാക്രൈലിക് അസിഡ്

അമ്ലീകരണം

മെടാക്രൈലിക് അസിഡ് അമ്ലീകരണം നടത്തുന്നതിന് മുമ്പ്, മെടാക്രൈലിക് അസിഡ് നിലവിൽ ഒരു അമ്ലമാണ്. അതിനാൽ, അതിനെ അമ്ലീകരണം നടത്താൻ കഴിയില്ല.



മെടാക്രൈലിക് അസിഡ് അമ്ലീകരണം നടത്താൻ കഴിയില്ല. അതിനാൽ, അതിനെ അമ്ലീകരണം നടത്താൻ കഴിയില്ല.



മെടാക്രൈലിക് അസിഡ് അമ്ലീകരണം നടത്താൻ കഴിയില്ല. അതിനാൽ, അതിനെ അമ്ലീകരണം നടത്താൻ കഴിയില്ല.

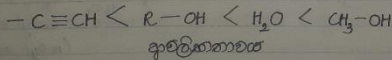
പുരപ്പോലോല	രസതന്ത്ര ഫോമുല	താപനാമ $^{\circ}\text{C}$	മുദ്രാലോല ($\text{g}/100\text{g H}_2\text{O}$)
methanol	CH_3OH	65	∞
ethanol	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	78	∞
1-propanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	82	∞
1-butanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	118	7.9
1-pentanol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{OH}$	138	2.3
1-hexanol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2\text{OH}$	158	0.6
1-heptanol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2\text{OH}$	176	0.2
1-Octanol	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2\text{OH}$	195	0.05

രസതന്ത്ര ഫോമുല

രസതന്ത്ര ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള മറ്റൊരു തരം ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല.

1) $\text{O}-\text{H}$ ബന്ധമുള്ള ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല

OH ബന്ധമുള്ള ഫോമുല H^+ മൂലം രൂപം കൊള്ളുന്ന ഫോമുല പുരപ്പോലോല
മുദ്രാലോല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല. മറ്റ് മറ്റൊരു പുരപ്പോലോല
പുരപ്പോലോലമുദ്രാലോല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല. മറ്റ് മറ്റൊരു പുരപ്പോലോല
പുരപ്പോലോലമുദ്രാലോല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല. മറ്റ് മറ്റൊരു പുരപ്പോലോല

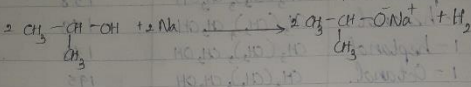
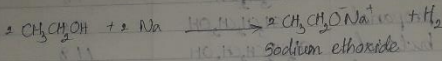
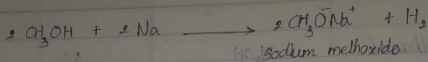


രസതന്ത്ര ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള മറ്റൊരു തരം ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല.

a) Na ബന്ധമുള്ള ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല

പുരപ്പോലോലമുദ്രാലോല പ്രകാരമുള്ള Na ബന്ധമുള്ള ഫോമുല പ്രകാരമുള്ള ഫോമുല

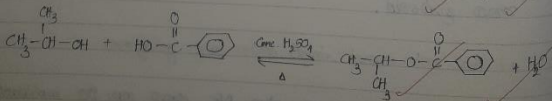
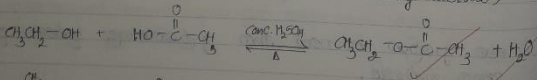
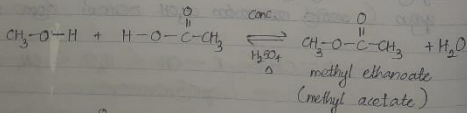
മുൾക്കൊള്ളിക്കുന്നത് അല്പ H_2 ഉള്ള ഒരു ഓർക്ക് .

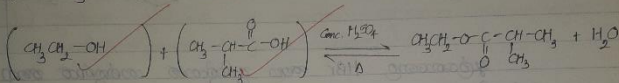
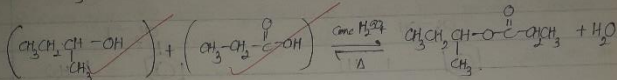
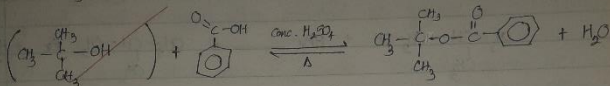
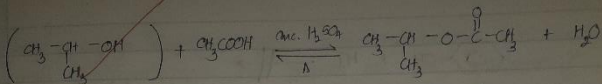


അതിൽ മുൾക്കൊള്ളിക്കാൻ രണ്ടു ഭേദിച്ച് NaOH അല്ല പ്രതികൃതം കിടന്നു അതിനാൽ മുൾക്കൊണ്ടാളു ഉള്ള അംഗം .
അതിനാ മുൾക്കൊണ്ടാളു ഉള്ള അർത്ഥം മുൾക്കൊണ്ടാളു

b) അതൊക്കെ മുൾക്കൊണ്ടാളു പ്രതികൃതം (ചെറുതായ ഒരു മുൾക്കൊണ്ടാളു മുൾക്കൊണ്ടാളു ചെറുതായ ഒരു / ചെറുതായ ഒരു)

മുൾക്കൊണ്ടാളു അല്ല അ. H_2SO_4 ചെറുതായ ഒരു മുൾക്കൊണ്ടാളു അല്ല അതൊക്കെ മുൾക്കൊണ്ടാളു അല്ല അതിൽ ചെറുതായ ഒരു മുൾക്കൊണ്ടാളു (ചെറുതായ ഒരു)



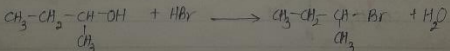
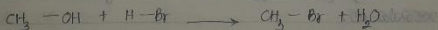


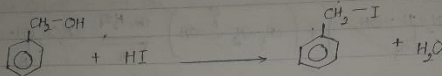
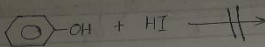
2) C - O ബന്ധത്തെ വിളിക്കാൻ കൂടുതൽ പ്രവർത്തിക്കുന്നു.

അതുകൊണ്ട് C - O ബന്ധത്തെ വിളിക്കാൻ OH⁻ അയോണുകൾ ഉപയോഗിക്കുന്നു. ഇവയുടെ സാന്നിധ്യം കാരണം OH⁻ അയോണുകൾക്ക് C - O ബന്ധത്തെ വിളിക്കാൻ കഴിയും. ഇതിന്റെ ഫലമായി C - O ബന്ധം ശക്തമാകുന്നു. ഇതിന്റെ ഫലമായി C - O ബന്ധം ശക്തമാകുന്നു.

a) തന്മൂലം ഹാലൈഡ് (HX) കൂടുതൽ പ്രവർത്തിക്കുന്നു (HBr, HI കൂടുതൽ പ്രവർത്തിക്കുന്നു).

കൂടുതൽ പ്രവർത്തിക്കുന്നു HBr അല്ലെങ്കിൽ HI കൂടുതൽ പ്രവർത്തിക്കുന്നു. ഇതിന്റെ ഫലമായി C - O ബന്ധം ശക്തമാകുന്നു.

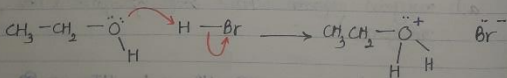




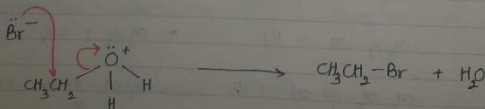
പുരപ്പൊക്കം HBr ന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തന സാർവ്വത്രികത തമ്മെ ഉൾക്കൊള്ളുന്നു.

പുരപ്പൊക്കം HBr ന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തന സാർവ്വത്രികത.

പുരപ്പൊക്കം OH ബാൻഡിംഗ് ബ്രോം റിയാക്ടിവിറ്റി (പ്രതിപ്രവർത്തന) ബാൻഡിംഗ് ബ്രോം. ഈ വിധം പലതരം പുരപ്പൊക്കം പുരപ്പൊക്കം HBr ന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു. ഈ ബ്രോം റിയാക്ടിവിറ്റി ബാൻഡിംഗ് ബ്രോം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു.



പുരപ്പൊക്കം OH ബാൻഡിംഗ് ബ്രോം പ്രതിപ്രവർത്തനം. ഈ വിധം പലതരം പുരപ്പൊക്കം പുരപ്പൊക്കം HBr ന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു. ഈ ബ്രോം റിയാക്ടിവിറ്റി ബാൻഡിംഗ് ബ്രോം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു.



ഈ പ്രതികരണത്തിൽ Br^- മുൻപായി H^+ ആയി പ്രതികരിക്കുകയും HBr ആയി രൂപംകൊള്ളുകയും ചെയ്യും. HBr ന്റെ സാന്നിധ്യം കാരണം HCl ന്റെ പ്രതികരണ ശേഷി കുറയുന്നു.

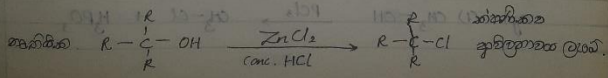
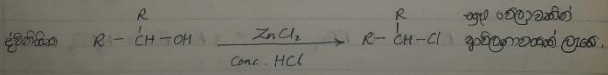
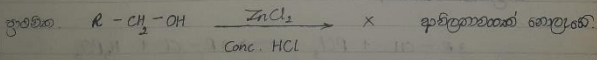
ഈ പ്രതികരണത്തിൽ HCl ന്റെ സാന്നിധ്യം കാരണം HBr ന്റെ പ്രതികരണ ശേഷി കുറയുന്നു. HCl ന്റെ പ്രതികരണ ശേഷി കുറയുന്നു.

2010. 01. 04

b) പ്രതികരണത്തിൽ HCl ന്റെ സാന്നിധ്യം കാരണം HBr ന്റെ പ്രതികരണ ശേഷി കുറയുന്നു.

പ്രതികരണത്തിൽ HCl ന്റെ സാന്നിധ്യം കാരണം HBr ന്റെ പ്രതികരണ ശേഷി കുറയുന്നു. HCl ന്റെ പ്രതികരണ ശേഷി കുറയുന്നു.

- 1) HCl ന്റെ സാന്നിധ്യം കാരണം HBr ന്റെ പ്രതികരണ ശേഷി കുറയുന്നു.
- 2) HCl ന്റെ സാന്നിധ്യം കാരണം HBr ന്റെ പ്രതികരണ ശേഷി കുറയുന്നു.
- 3) HCl ന്റെ സാന്നിധ്യം കാരണം HBr ന്റെ പ്രതികരണ ശേഷി കുറയുന്നു.



ഈ രീതിയിൽ പ്രവർത്തിക്കുന്നതിന് ആദ്യം ഹൈഡ്രജൻ ക്ലോറൈഡ് അഥവാ ഹൈഡ്രജൻ ബ്രോമൈഡ് ഉപയോഗിക്കുന്നു.

ഹൈഡ്രജൻ ക്ലോറൈഡ് HCl അഥവാ HBr അഥവാ HI അഥവാ Br അഥവാ I ഉപയോഗിച്ച് OH^- ന്റെ സ്ഥാനം HCl അഥവാ HBr അഥവാ HI അഥവാ Br അഥവാ I ന്റെ സ്ഥാനം മാറ്റുന്നു. ഇതിന് $ZnCl_2$ ഉപയോഗിക്കുന്നു. OH^- ന്റെ സ്ഥാനം HCl അഥവാ HBr അഥവാ HI അഥവാ Br അഥവാ I ന്റെ സ്ഥാനം മാറ്റുന്നു. ഇതിന് $ZnCl_2$ ഉപയോഗിക്കുന്നു.

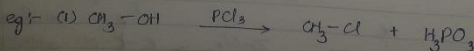
ഇതിൽ OH^- ന്റെ സ്ഥാനം HCl അഥവാ HBr അഥവാ HI അഥവാ Br അഥവാ I ന്റെ സ്ഥാനം മാറ്റുന്നു. ഇതിന് $ZnCl_2$ ഉപയോഗിക്കുന്നു.

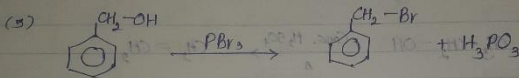
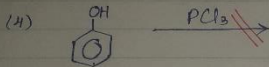
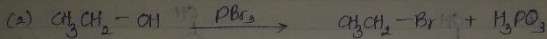
ഇതിൽ OH^- ന്റെ സ്ഥാനം HCl അഥവാ HBr അഥവാ HI അഥവാ Br അഥവാ I ന്റെ സ്ഥാനം മാറ്റുന്നു. ഇതിന് $ZnCl_2$ ഉപയോഗിക്കുന്നു.

ഇതിൽ OH^- ന്റെ സ്ഥാനം HCl അഥവാ HBr അഥവാ HI അഥവാ Br അഥവാ I ന്റെ സ്ഥാനം മാറ്റുന്നു. ഇതിന് $ZnCl_2$ ഉപയോഗിക്കുന്നു.

c) ഹൈഡ്രജൻ ക്ലോറൈഡ് (PCl_3 അഥവാ PBr_3) ഉപയോഗിച്ച്

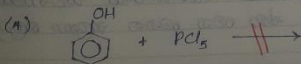
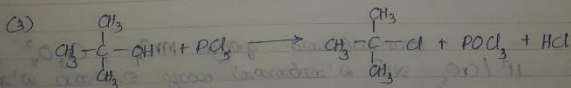
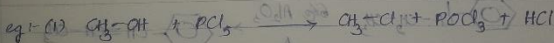
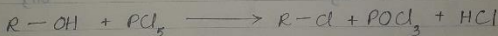
ഹൈഡ്രജൻ ക്ലോറൈഡ് (PCl_3 അഥവാ PBr_3) ഉപയോഗിച്ച് ഹൈഡ്രജൻ ക്ലോറൈഡ് (PCl_3 അഥവാ PBr_3) ഉപയോഗിച്ച് ഹൈഡ്രജൻ ക്ലോറൈഡ് (PCl_3 അഥവാ PBr_3) ഉപയോഗിച്ച്

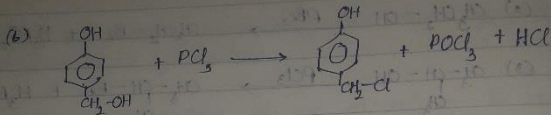




d) ഞാൻ ഞാൻ ഞാൻ (PCl₅) -ൽ ഉൾപ്പെടുന്നു.

മുൻപത്തെപ്പോലെ PCl₅ ന്റെ ഉപയോഗം കീഴെപ്പറയുന്ന
മുൻപത്തെപ്പോലെ ഉപയോഗം ഉപയോഗം ഉപയോഗം.

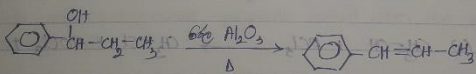
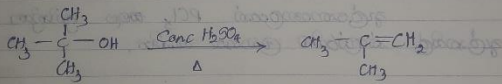
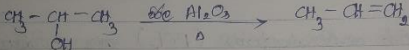
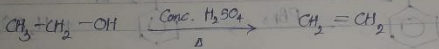




3) മൂലക ദീപ്യത



ഉദാഹരണ

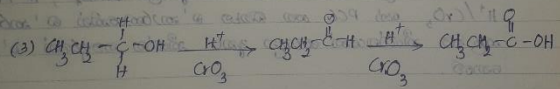
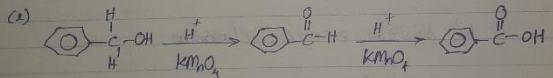
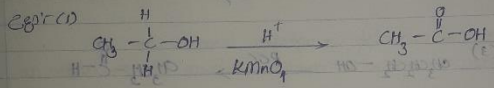
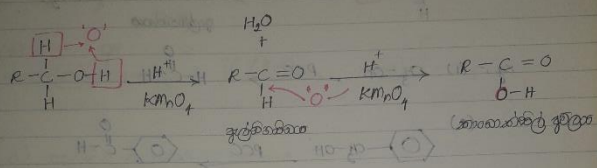


4) ഉപയോഗ

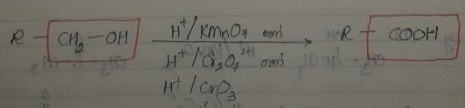
ഉപയോഗങ്ങൾ: KMnO_4 , $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$, H^+/CrO_3 മുതലായവ ഉപയോഗിച്ച് ഉപയോഗങ്ങൾ തിരിച്ചറിയുന്നു. ഉപയോഗങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് ഉപയോഗങ്ങൾ തിരിച്ചറിയുന്നു.

1) പ്രാഥമിക ഹൈഡ്രജൻ ഓക്സീകരണം

പ്രാഥമിക ഹൈഡ്രജനുള്ള ഒരു ആൽക്കഹോൾ ഓക്സീകരിക്കാൻ ഒരു വിദ്യുച്ഛക്തിയുള്ള ലോഹ ജാലകത്തിൽ ആൽക്കഹോൾ ഓക്സീകരണം ആണ്.

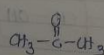


ഒരു പ്രാഥമിക ഹൈഡ്രജനുള്ള ഒരു ആൽക്കഹോൾ ഓക്സീകരിക്കാൻ ഒരു വിദ്യുച്ഛക്തിയുള്ള ലോഹ ജാലകത്തിൽ ആൽക്കഹോൾ ഓക്സീകരണം ആണ്.

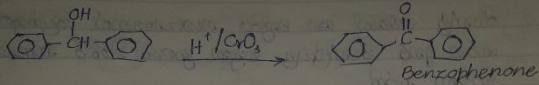




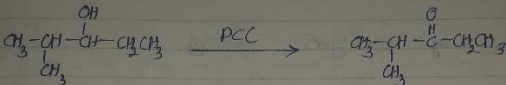
(2) 



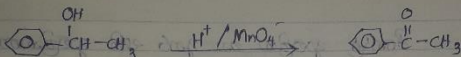
(3)



(4)

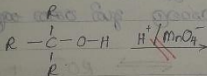


(5)



c) തദ്വികരണ രാസപരമായ മാറ്റങ്ങൾ

അയോജനങ്ങൾ കൃത്യമായ അല്ലെങ്കിൽ തദ്വികരണ രാസപരമായ മാറ്റങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നു.



2020.01.08

(2) ഫീനോൾ (Phenols)

ഫീനോളിന്റെ ഏറ്റവും പ്രധാനമായ പ്രത്യേകത OH^- അയോജനങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നു.

ഫീനോളിന്റെ ഗുണഗുണങ്ങൾ

രസതന്ത്ര ഗുണ

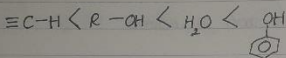
ഫീനോളിന്റെ ഏറ്റവും പ്രധാനമായ പ്രത്യേകത OH^- അയോജനങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നു. (ഏറ്റവും പ്രധാന)

පිනෝල් සංයුක්තය සහ ඔක්සිජන් තැන්පත්ගෙන් පිළිස්සුණු අණුවල අයුරු කරන අවස්ථාවේ පිනෝල්වලට සාපේක්ෂව ප්‍රධාන වන්නේ ආරක්ෂා ලබන ආකාරයට කරයි.

ආදා: පිනෝල්, ඔක්සිජන්

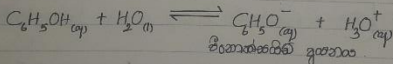
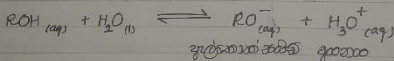
රසායනික ගුණ

පිනෝල් ආවේණික වන අතර එහි ආවේණිකතාවය ප්‍රතික්ෂේපන මගින් ප්‍රතික්ෂේපනය වන බැවින්.



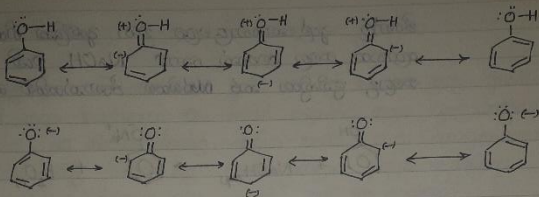
ප්‍රතික්ෂේපනය

මෙම ආවේණික ක්ෂේත්‍රයෙන් පැහැදිලි කළ හැක්කේ ප්‍රතික්ෂේපනය වන පිනෝල්වල අයුරු ප්‍රධානවලට අයුරු වන අතර ඔක්සිජන් සහ ඔක්සිජන් වලින්.



ප්‍රතික්ෂේපනය වන පිනෝල් ආවේණික වන අතර ඔක්සිජන් සහ ඔක්සිජන් වලින් පැහැදිලි කළ හැක්කේ ප්‍රතික්ෂේපනය වන පිනෝල්වල අයුරු ප්‍රධානවලට අයුරු වන අතර ඔක්සිජන් සහ ඔක්සිජන් වලින්.

මෙම අයුරු කිරීම අනුව පිනෝල්වලට හා පිනෝල්වලට අයුරු ප්‍රතික්ෂේපනය වන අතර ඔක්සිජන් සහ ඔක්සිජන් වලින්.



അതേ രീതിയിൽ ഹൈഡ്രജൻ അയോൺ നഷ്ടപ്പെട്ട് ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ രൂപം നേടുന്നു. ഫീനോക്സൈഡ് അയോണിൽ ഓക്സിജൻ ആറ്റം നെഗറ്റീവ് ചാർജ് ഉണ്ട്. ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ ഫീനോൾ അയോണിന്റെ കൂടുതൽ രൂപമാണ്. ഫീനോക്സൈഡ് അയോണിന്റെ ഹൈഡ്രജൻ അയോൺ നഷ്ടപ്പെട്ട് ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ രൂപം നേടുന്നു.

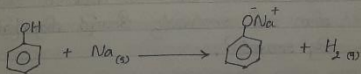
ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ HO^- ന്റെ ഹൈഡ്രജൻ അയോൺ നഷ്ടപ്പെട്ട് ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ രൂപം നേടുന്നു.

ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ HO^- ന്റെ ഹൈഡ്രജൻ അയോൺ നഷ്ടപ്പെട്ട് ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ രൂപം നേടുന്നു.

ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ HO^- ന്റെ ഹൈഡ്രജൻ അയോൺ നഷ്ടപ്പെട്ട് ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ രൂപം നേടുന്നു.

a) ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ രൂപം നേടുന്നു.

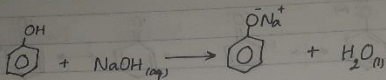
ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ HO^- ന്റെ ഹൈഡ്രജൻ അയോൺ നഷ്ടപ്പെട്ട് ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ രൂപം നേടുന്നു.



ഫീനോക്സൈഡ് അയോൺ രൂപം നേടുന്നു.

b) NaOH അയോൺ രൂപം നേടുന്നു.

ഫീനോൾ മുക്തം ആക്കാനായി അത് Na ഉപയോഗിച്ച് പ്രതികരിപ്പിക്കുന്നു. NaOH ഉപയോഗിച്ച് അത് പ്രതികരിപ്പിക്കുന്നു.



അതോടൊപ്പം Na_2CO_3 അല്ലെങ്കിൽ NaHCO_3 ഉപയോഗിച്ച് CO_2 പുറപ്പെടുവിക്കുന്നു.

(E) $-\text{C}-\text{O}-$ ബന്ധം നിലനിൽക്കുന്ന സംയുക്തം

ഫീനോൾ OH^- അയോണിന്റെ സാന്നിധ്യം മൂലം $\text{C}-\text{O}$ ബന്ധം നിലനിൽക്കുന്നു.

ഫീനോൾ $\text{C}-\text{O}$ ബന്ധം നിലനിൽക്കുന്ന സംയുക്തം

(a) ഫീനോൾ $\text{C}-\text{O}$ ബന്ധം നിലനിൽക്കുന്ന സംയുക്തം

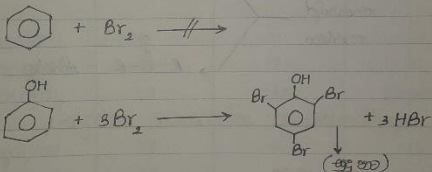
(b) ഫീനോൾ $\text{C}-\text{O}$ ബന്ധം നിലനിൽക്കുന്ന സംയുക്തം

(3) തിരഞ്ഞെടുത്ത ഉപയോക്താക്കളുടെ അഭിപ്രായം

1. H^+ അയോනයുടെ സാന്നിധ്യം OH^- അയോනයെ H_2O ആയി മാറ്റുന്നു. H^+ അയോനുകളുടെ സാന്നിധ്യം OH^- അയോനുകളെ H_2O ആയി മാറ്റുന്നു. H^+ അയോനുകളുടെ സാന്നിധ്യം OH^- അയോനുകളെ H_2O ആയി മാറ്റുന്നു. H^+ അയോനുകളുടെ സാന്നിധ്യം OH^- അയോനുകളെ H_2O ആയി മാറ്റുന്നു.

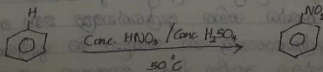
a) ಕೆಂಪು Br₂ - ಇಲ್ಲದ ಸ್ಥಿತಿ

ബ്രോമിൻ കാലായുസ്സു നൽകാൻ Br_2 കളർ സൂചിപ്പിക്കാ
 ബ്രോമിൻ ലായനി, Br_2 കളർ വ്യാപ്തി കണ്ടുവാൻ
 സൂചിപ്പിക്കാൻ $2,4,6$ -tribromophenol ഉപയോഗിക്കുന്നു.

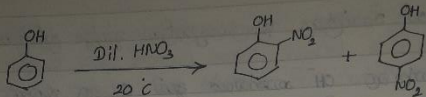


b) തിരഞ്ഞെടുത്ത ഓരോ വർഷവും

வைக்கித் தோர் வைர விவர 20 °C கீ. வ. HNO_3 சூழ்ந்து
 ஹீல் தவிரக் கலிபெரிக் அமிலம் வைக்கித்
 கலிபெரிக் அமிலம் கலிபெரிக் அமிலம் கலிபெரிக் அமிலம்
 கலிபெரிக் அமிலம் கலிபெரிக் அமிலம் கலிபெரிக் அமிலம்



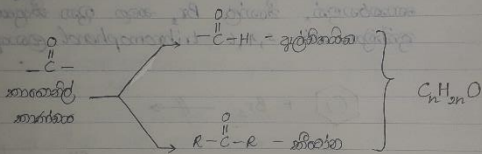
50 °C



തിന്മയെ നശിപ്പിക്കുന്ന പ്രക്രിയയെയാണ് നീരിട്ടേഷൻ പ്രക്രിയയെന്ന് അർത്ഥം. ഈ പ്രക്രിയയെ നീരിട്ടേഷൻ പ്രക്രിയയെന്ന് അർത്ഥം.

2020.01.11

(3) പ്രാക്ടിസിംഗ് ഓൺ അൽഡൈഡ്സ് (Aldehyde and ketones)



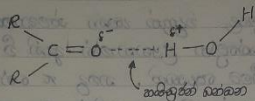
പ്രാക്ടിസിംഗ് ഓൺ അൽഡൈഡ്സ്

അൽഡൈഡ്സ്

അൽഡൈഡ്സ്, പ്രാക്ടിസിംഗ് ഓൺ അൽഡൈഡ്സ് എന്നിവയാണ് പ്രാക്ടിസിംഗ് ഓൺ അൽഡൈഡ്സ്. ഈ പ്രക്രിയയെ നീരിട്ടേഷൻ പ്രക്രിയയെന്ന് അർത്ഥം.

പ്രാക്ടിസിംഗ് ഓൺ അൽഡൈഡ്സ് എന്നിവയാണ് പ്രാക്ടിസിംഗ് ഓൺ അൽഡൈഡ്സ്. ഈ പ്രക്രിയയെ നീരിട്ടേഷൻ പ്രക്രിയയെന്ന് അർത്ഥം.

ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചെറിയ ചൂടുമുളകൾ. ഈ ചൂടുമുളകൾ ചൂടുമുളകളായി ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ. ഈ ചൂടുമുളകൾ ചൂടുമുളകളായി ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ. ഈ ചൂടുമുളകൾ ചൂടുമുളകളായി ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ.



ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ	ചൂടുമുളകൾ	ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ	ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ	ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ (g/100 ml)
ethanal	CH_3CHO	44	21	...
ethanol	CH_3CH_2OH	16	78	...
propane	$CH_3CH_2CH_3$	44	-42	...
propanal	CH_3CH_2CHO	58	49	16
propanone	CH_3COCH_3	58	56	...
1-propanol	$CH_3CH_2CH_2OH$	60	97	...
2-propanol	$(CH_3)_2CHOH$	60	83	...
butane	$CH_3CH_2CH_2CH_3$	58	0	...

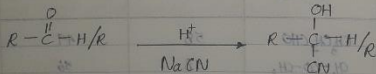
ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ

ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ. ഈ ചൂടുമുളകൾ ചൂടുമുളകളായി ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ.

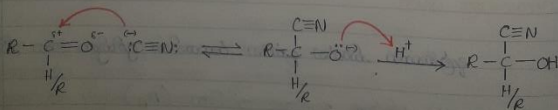
(1) ജീവോടെ ഉറ്റു വെക്കുന്ന ചൂടുമുളകൾ (A_N)

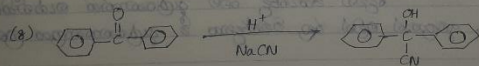
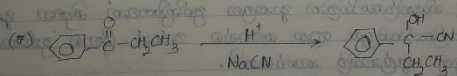
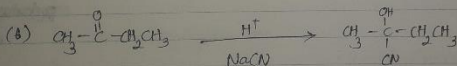
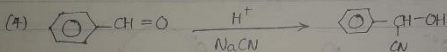
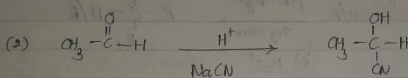
$$C = 0$$


(a) HCN $\frac{\text{cyanide ion}}{\text{cyanide ion}}$

$$R-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-H/R$$


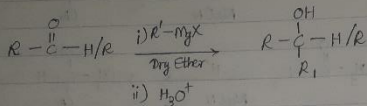
சைனஹைட்ரின்
(Cyanohydrin)





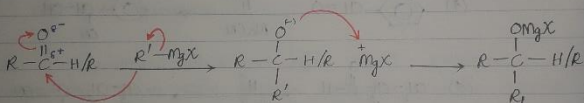
മിനി ചുവർ ചുവർക്കൽ ജീവൻ വെട്ടിയ കൃഷിക്കാരനെ ഒരു വി
ചുവർ ചുവർക്കൽ ജീവൻ വെട്ടിയ കൃഷിക്കാരനെ ഒരു വി

C കർവാക്രമം അനുസരിച്ച് ഒരു ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു.
 O കർവാക്രമം അനുസരിച്ച്. തന്നെ തന്നെ ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു.
 ഉപരികാലം താഴെ കാണിക്കുന്നു. തന്നെ തന്നെ ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു.
 ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു. തന്നെ തന്നെ ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു.



ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം, തന്നെ തന്നെ ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു.

I പാഠം.

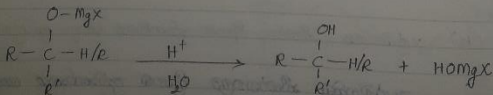


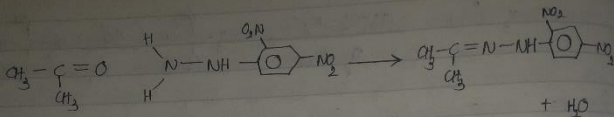
ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു.

തന്നെ തന്നെ ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു. തന്നെ തന്നെ ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു.

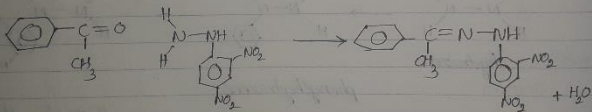
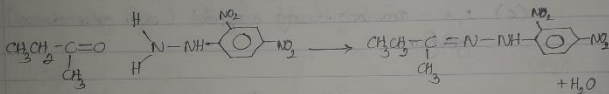
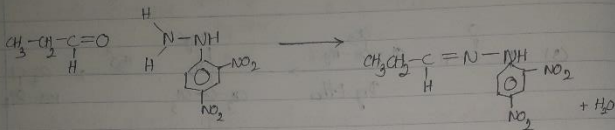
തന്നെ തന്നെ ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു. തന്നെ തന്നെ ചുരുക്ക രാസപ്രകാരം താഴെ കാണിക്കുന്നു.

II പാഠം

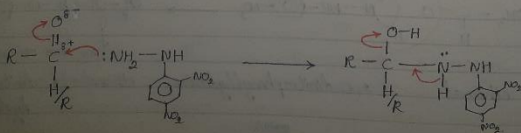


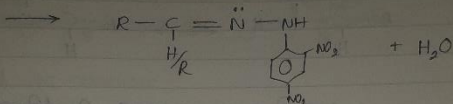


2020. 01.18



ഘടകങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും ഒരു പ്രതിബന്ധം അല്ലെങ്കിൽ ഏതെങ്കിലും ഒരു പ്രതിബന്ധം ഉണ്ടാകുമ്പോൾ ഫ്രീഡെൽ-ക്രീഫ്റ്റ് പ്രതിപ്രവർത്തനം സംഭവിക്കുന്നു. ഇത് ഒരു ഫ്രീഡെൽ-ക്രീഫ്റ്റ് പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ്. ഘടകങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും ഒരു പ്രതിബന്ധം അല്ലെങ്കിൽ ഏതെങ്കിലും ഒരു പ്രതിബന്ധം ഉണ്ടാകുമ്പോൾ ഫ്രീഡെൽ-ക്രീഫ്റ്റ് പ്രതിപ്രവർത്തനം സംഭവിക്കുന്നു.

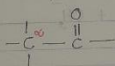




മെനി കൂട്ടി തിരുത്തൽ 2, 4 - DNP മുഴുവൻ
 വിശ്വസ്യതയുള്ളതല്ല. വേണ്ട. മൂലകമുള്ള ഒരു മുൻ ഓരോ തിരുത്തൽ
 വിശ്വസ്യതയുള്ളതല്ല.

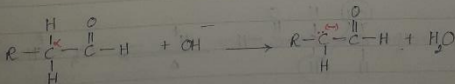
(2) දැල්වීමකින්, නිවැරදිවල ස්වභාවය ප්‍රතික්‍රියා (දැල්වීමේ සංඛ්‍යාව)

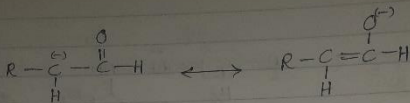
දෘඪවිධානීන්ගේ ස්වභාවය, කාබනික C තත්ත්වයන් හා ඒවායේ වැදි අතී C තත්ත්වයන් α C තත්ත්වයන් ලෙස අංශනය කරනු ලැබේ.



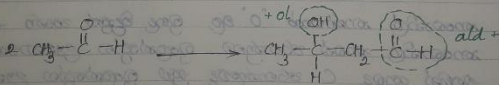
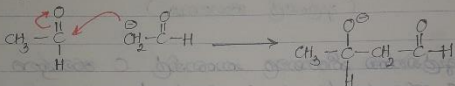
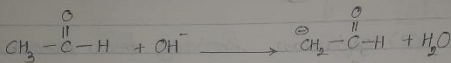
කාබොහිල් කාබන් සංඛ්‍යාව "0" වල ලැබූ දිගුත්තර කාබන් සංඛ්‍යාව නිසා
 කාබොහිල් කාබන් පරමාණුවල ලැබෙන්නේ ද්‍රව්‍යමය වශයෙන් ප්‍රතිඵල
 වනුයේ පමණක් C පරමාණුවල දී ඇති ලැබෙන්නේ ද්‍රව්‍යමය වශයෙන්
 ප්‍රතිඵලයක් වශයෙන් වනුයේ H පරමාණුව H⁺ ලෙස ලැබෙන්නේ
 පමණක් වනුයේ ද්‍රව්‍යමය වශයෙන් α H පරමාණුව පමණක් වේ.

അഗ്രഹണയുടെ ദൂരം H കണ്ടെത്താൻ NaOH ഉപയോഗിച്ച് അമ്ലം നേർത്തു. അതിനുള്ളിൽ അമ്ലം ചേർത്തു.

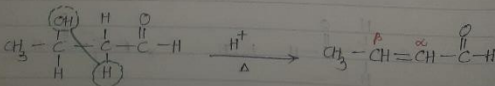
[illegible]



ഓലേയി അമ്ലതാപനത്തെ വിട്ടുമാറ്റിത്തന്നിട്ടുള്ളത് രണ്ടു ദൃഷ്ടിാന്തരങ്ങൾ തോളു ചുറ്റുവഴികളിൽത്തന്നെ ചൂഷണമുണ്ടാക്കുവാനു വരുത്തുക. ഓലേയി ദൃഷ്ടിയിൽത്തന്നെ ചുറ്റുവഴികളിൽ തിരയാനുള്ള പലതരം പ്രാദേശിക ഓലേയി അമ്ലതാപന ദൃഷ്ടിയിൽത്തന്നെ തരം തിരയുക. ഓലേയി അമ്ലതാപന ദൃഷ്ടിയിൽത്തന്നെ തരം തിരയുക.



ഓലേയി ചുറ്റുവഴികളിൽത്തന്നെ ദൃഷ്ടിയിൽത്തന്നെ തരം തിരയുക. ഓലേയി ചുറ്റുവഴികളിൽത്തന്നെ തരം തിരയുക. ഓലേയി ചുറ്റുവഴികളിൽത്തന്നെ തരം തിരയുക.

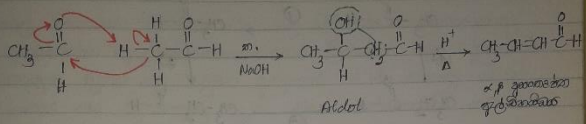


α, β ദൃഷ്ടിയിൽത്തന്നെ

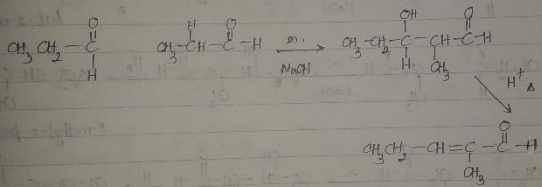
ചുറ്റുവഴികളിൽത്തന്നെ

പൂർത്തിയാക്കിയ ഒരു ക്രമം അനുസരിച്ച് അല്ലെങ്കിൽ പ്രതികരണങ്ങൾ
 തുടർച്ചയായി നടത്തേണ്ടതാണ് ഈ പ്രക്രിയയെ.

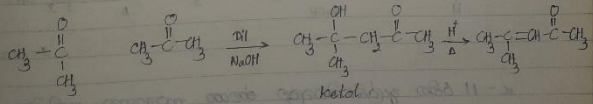
I. ക്ലാസ്സ് ആ അനുസരിച്ച്



II. ക്ലാസ്സ് ആ അനുസരിച്ച്

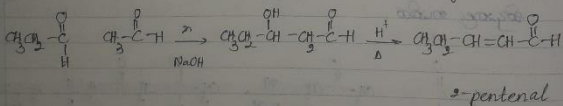
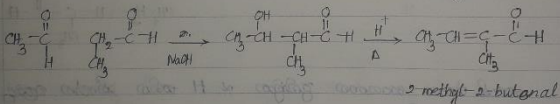
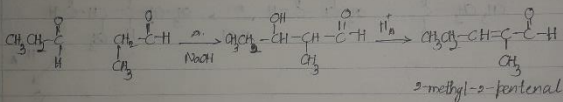
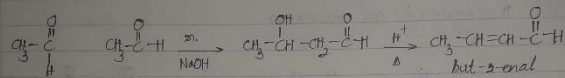
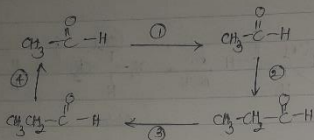


അതിനാൽ അനുസരിച്ച് പ്രതികരണം α H അല്ലെങ്കിൽ മറ്റ് ഏതെങ്കിലും
 കാരണം മൂലമാണ്.

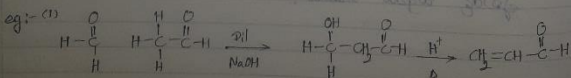


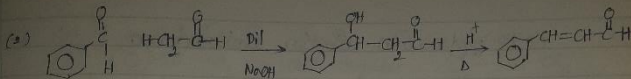
അതിനാൽ അനുസരിച്ച് പ്രതികരണം α H അല്ലെങ്കിൽ മറ്റ് ഏതെങ്കിലും
 കാരണം മൂലമാണ്.

eg:- ethanal or propanal കൂർത്തത് ആണ് ഓൾഡ് ആൽഡ് അൾഡോൾ രീതിക്ക് α , β കൂർത്തത് ആൽഡോൾ രൂപപ്പെട്ടു കൂർത്തത് കൂർത്തത് രൂപപ്പെട്ടു.



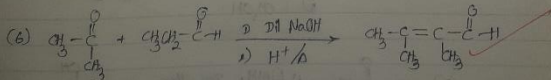
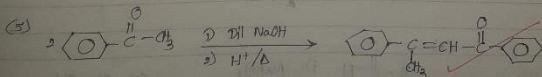
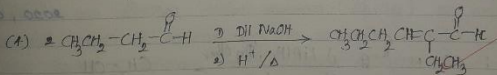
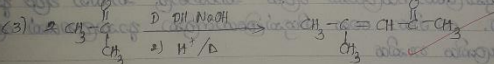
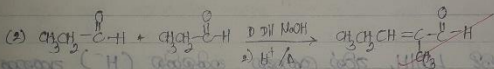
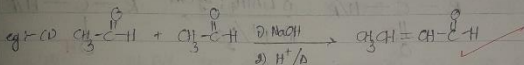
α -H രഹിത കൂർത്തത് ആൽഡോൾ രൂപപ്പെട്ടു കൂർത്തത് ആൽഡോൾ രൂപപ്പെട്ടു. ഓൾഡ് ആൽഡോൾ രൂപപ്പെട്ടു α -H രഹിത കൂർത്തത് ആൽഡോൾ രൂപപ്പെട്ടു.





അൽഡോൾ കോണ്ടൻസേഷൻ
(ക്ലാസ്സ് രാസസൂത്രം)

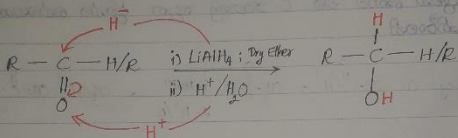
മുക്തോൽപ്പാദനത്തിൽ രാസ വികസനം കൂടി ഉണ്ടാകാൻ കഴിയുന്ന വിധത്തിൽ ചില പ്രതികരണങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നു. ഈ പ്രതികരണങ്ങൾ α കരളാൽപ്പാദനം എന്നും അറിയപ്പെടുന്നു. ഈ പ്രതികരണങ്ങൾ α കരളാൽപ്പാദനം എന്നും അറിയപ്പെടുന്നു. ഈ പ്രതികരണങ്ങൾ α കരളാൽപ്പാദനം എന്നും അറിയപ്പെടുന്നു.



(3) ദുർവ്വജ്ഞത തീർത്ത മാർഗ്ഗങ്ങൾ.

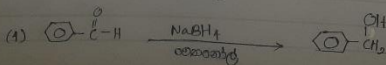
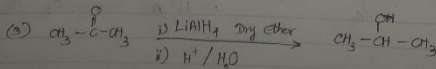
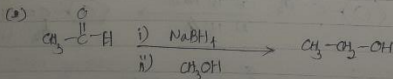
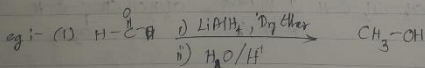
a) ദുർവ്വജ്ഞത തീർത്ത $LiAlH_4$ (ഉത്തമ ദുർവ്വജ്ഞത തീർത്ത) ഉൾക്ക് അത് $NaBH_4$ (അവയവ ദുർവ്വജ്ഞത തീർത്ത) ഉൾക്ക് മാറുന്നു.

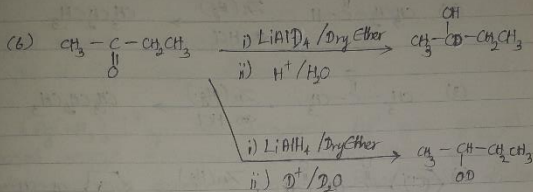
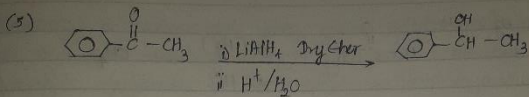
ദുർവ്വജ്ഞത തീർത്ത ലോഹൻ മാർഗ്ഗങ്ങൾ ആദ്യ വിവരങ്ങൾ പ്രകാരം.



അതിൽ $LiAlH_4$ ഉൾക്ക് ഉത്തമ ദുർവ്വജ്ഞത (H^-) ദുർവ്വജ്ഞത തീർത്ത മാർഗ്ഗങ്ങൾ ആദ്യ വിവരങ്ങൾ പ്രകാരം. അതിൽ അത് $NaBH_4$ (അവയവ ദുർവ്വജ്ഞത തീർത്ത) ഉൾക്ക് മാറുന്നു.

2020, 01, 13

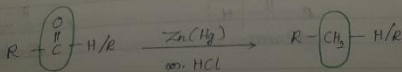
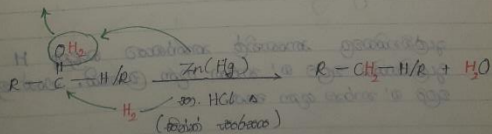




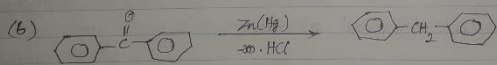
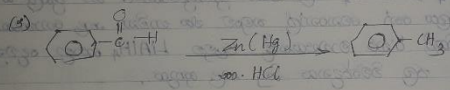
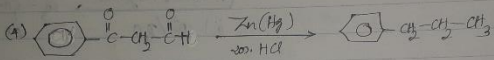
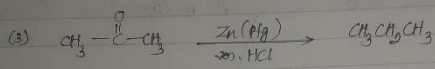
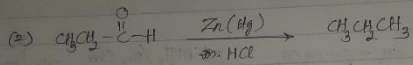
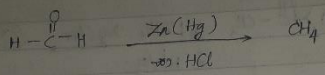
LiAlH_4 , NaBH_4 වලට වඩා ප්‍රතික්‍රියාකාරී හා පුළුල් ම භාවිතයක් වන අලුත් සොයාගැනීම් තුළින් එය භාවිතා කළ හොඳය. මේ නිසා විශේෂ ඊ.සී.එස්. මාධ්‍යයකදී පුළුල් LiAlH_4 යොදා දෙනු ලබන ආලෝක අලුතින් විකිරණය කිරීම කළ හැකිය.

b) മറ്റൊരു പക്ഷം 'നർമ്മ'.

ප්‍රතික්‍රියාව හා ජීවරසායනික ක්‍රියා (පැ. / Hg) හා ප්‍රතික්‍රියා HCl
ප්‍රතික්‍රියාව හා ප්‍රතික්‍රියා ක්‍රියා (පැ. / Hg) හා ප්‍රතික්‍රියා HCl
ප්‍රතික්‍රියාව හා ප්‍රතික්‍රියා ක්‍රියා (පැ. / Hg) හා ප්‍රතික්‍රියා HCl

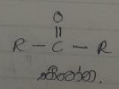
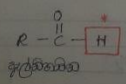


eg: (1)



(4) ചുറ്റുമിങ്ങിനെ ഉള്ള മ' അർദ്ധ ഗുണ മിഥാ കൂട്ടിച്ചേർത്തു.

ചുറ്റുമിങ്ങിനെ ഉള്ള അഞ്ചെണ്മ അർദ്ധഗുണ മെല്ലെ H അർദ്ധഗുണ മിഥാ ചുറ്റുമിങ്ങിനെ ഉള്ള മ' അർദ്ധ ഗുണ ഗ്രഹത്തിൽ, ചുരുക്ക് ഉള്ള അർദ്ധഗുണ ഉള്ള മ' അർദ്ധ ഗുണ ചേരും.

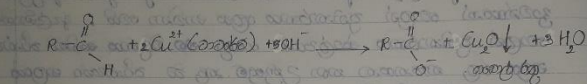
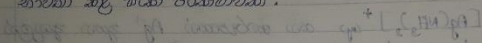


മ' അർദ്ധ ഗുണ ചുരുക്ക്.

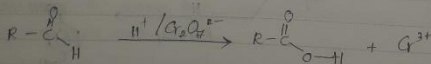
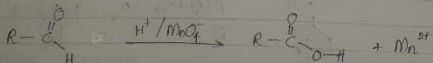
മ' അർദ്ധ ഗുണ ചേരും.

പ്രായോഗിക പരീക്ഷണത്തിൽ പ്രായോഗികമായി നിർണ്ണയിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഒരു പ്രതികരണമാണ് Cu_2O ഉപയോഗിച്ച് Cu^+ അയോണിന്റെ നിർണ്ണയിക്കൽ.

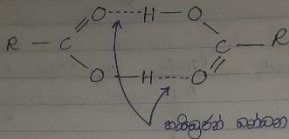
നിർണ്ണയിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഒരു പ്രതികരണമാണ് Cu_2O ഉപയോഗിച്ച് Cu^+ അയോണിന്റെ നിർണ്ണയിക്കൽ.



c) KMnO_4 അല്ലെങ്കിൽ $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ ഉപയോഗിച്ച് Cu^+ അയോണിന്റെ നിർണ്ണയിക്കൽ.



അതായത് H^+ അയോണിന്റെ നിർണ്ണയിക്കൽ.

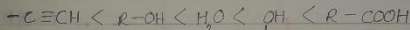
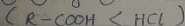
[illegible]

സംയുക്തം	രാസസൂത്രം	മോളാർ പിണ്ഡം	ബോiling point / °C
methanoic acid	HCO_2H	46	100
ethanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	46	78
ethanal	CH_3CHO	44	20
ethanoic acid	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$	60	118
1-propanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	60	97
2-propanol	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$	60	83
propanal	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	58	49
propanone	CH_3COCH_3	58	56
propanoic acid	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	74	141
1-butanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	74	118
2-butanol	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$	74	99
butanal	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$	72	75

അയോൺകൾ അയോണൈസ് ചെയ്ത H രാസസംയുക്തമാണ്. C_1 കോ C_4 ഉൾപ്പെടെ അയോൺകൾ മുഴുവൻ C അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് C അയോണായി മാറ്റിയത്. C അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് C അയോണായി മാറ്റിയത്. C അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് C അയോണായി മാറ്റിയത്. C അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് C അയോണായി മാറ്റിയത്.

അയോണൈസേഷൻ

അയോൺകൾ മുഴുവൻ OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്.



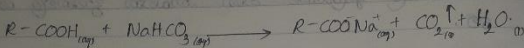
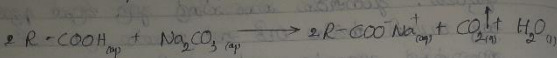
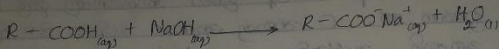
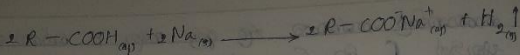
അയോൺകൾ മുഴുവൻ OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്.

അയോൺകൾ മുഴുവൻ OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്.

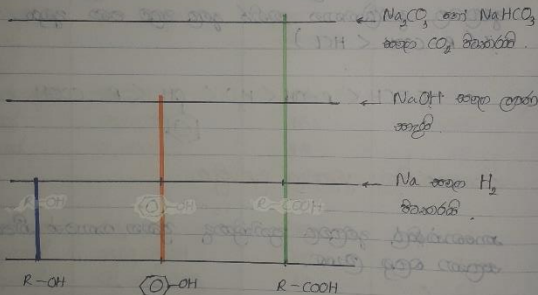
(1) $O-H$ രാസസംയുക്തം മുഴുവൻ OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്.

അയോൺകൾ മുഴുവൻ OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്.

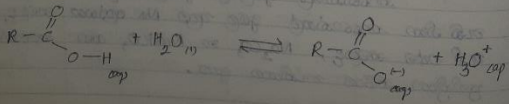
അയോൺകൾ മുഴുവൻ OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്. OH^- അയോണായി മാറിയതിനെയാണ് OH^- അയോണായി മാറ്റിയത്.



മുതൽ അമ്ലീകരണ അധാരം അല്ല അമ്ലതയ്ക്ക് മുമ്പുള്ള മുതലിലേയ്ക്കായാ
 ഉദാഹരണം ഈ മൂലകങ്ങൾ വെച്ചു കാണാൻ മൂലകങ്ങൾ അമ്ലതയ്ക്കായാ
 അല്ല അമ്ലതയ്ക്ക് HO അധാരം ഉണ്ടാകുന്നു മുമ്പുള്ള മുതലിലേയ്ക്കായാ



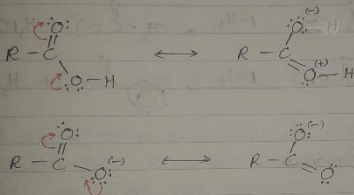
അമ്ലതയ്ക്ക് മുമ്പുള്ള മുതലിലേയ്ക്കായാ അമ്ലതയ്ക്ക് മുമ്പുള്ള മുതലിലേയ്ക്കായാ
 അല്ല അമ്ലതയ്ക്ക് മുമ്പുള്ള മുതലിലേയ്ക്കായാ അമ്ലതയ്ക്ക് മുമ്പുള്ള മുതലിലേയ്ക്കായാ



അമ്ലതയ്ക്ക് മുമ്പുള്ള മുതലിലേയ്ക്കായാ

നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്. നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്.

നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്. നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്.



നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്. നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്.

നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്. നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്.

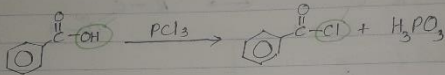
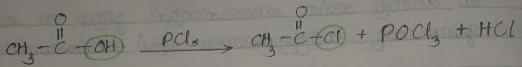
(2) C-O ബന്ധം വിച്ഛേദിക്കപ്പെട്ട് ഇലക്ട്രോൺ ജമ്പ് ചെയ്യുന്നു.

നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്. നീഞ്ഞ് ഉൾപ്പെടെ പലതരം പദാർത്ഥങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പദാർത്ഥമാണ് നീഞ്ഞ്.

ചിത്രപ്രകാരമുള്ളതാണ് ചുരുക്കം മൂന്ന് തരത്തിൽ ചെയ്യാൻ.

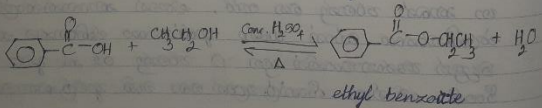
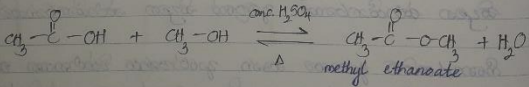
(a) PCl_3 അല്ലെങ്കിൽ PCl_5 ഉപയോഗിച്ച്

അമ്ലത്തിൽ ചുരുക്കം PCl_3 അല്ലെങ്കിൽ PCl_5 ഉപയോഗിച്ച് ചെയ്യാൻ ചുരുക്കം ചുരുക്കം ചെയ്യാൻ.

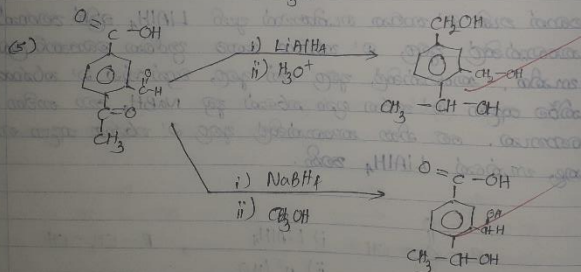
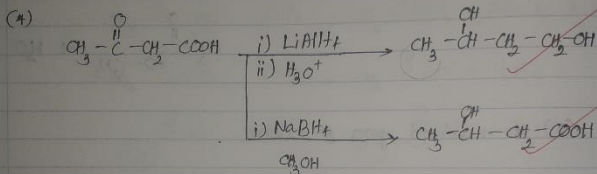
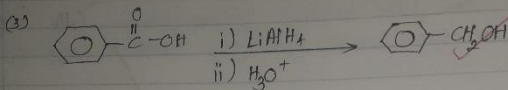
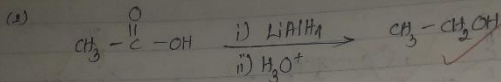


(b) ഏൽമൈറ്റിംഗ്

ചുരുക്കം ചുരുക്കം ചെയ്യാൻ അമ്ലത്തിൽ ചുരുക്കം ചുരുക്കം ചെയ്യാൻ.

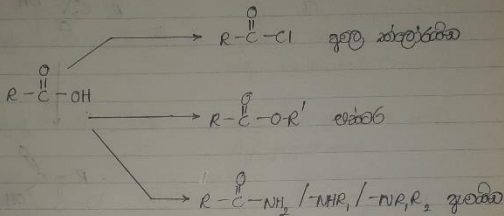


ഏൽമൈറ്റിംഗ് ചെയ്യാൻ ചുരുക്കം ചുരുക്കം ചെയ്യാൻ ചുരുക്കം ചുരുക്കം ചെയ്യാൻ ചുരുക്കം ചുരുക്കം ചെയ്യാൻ ചുരുക്കം ചുരുക്കം ചെയ്യാൻ.



කාබොක්සිക് අම්ලවල, චක්‍රීයත්වය

කාබොක්සික් අම්ලයක OH^- කාණ්ඩය විවිධ කාණ්ඩවලින් යුක්ත වූ විට ලැබෙන සංයෝගවලට කාබොක්සික් අම්ලවල චක්‍රීයත්වය යැයි කියමු.

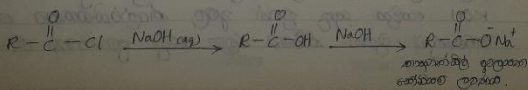


එමෙන්මම, අම්ල චක්‍රීයත්වයට අමතරව, H^+ විවිධ අංශුවකින් හා ක්ලෝරයිඩ් කාබොක්සික් කාණ්ඩයට බැඳුණු H^+ පරමාණුව හෝ අම්ලයකින් කාණ්ඩයට සම්බන්ධ කාණ්ඩයක් ලෙස ක්‍රියා නොකරයි. එහෙත් මුත් කාබොක්සික් අම්ල චක්‍රීයත්වය වල කාබොක්සික් කාණ්ඩයට බැඳුණු කාණ්ඩ සම්බන්ධ කාණ්ඩයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි. මේ නිසා අම්ල චක්‍රීයත්වය වල, නිශ්ක්‍රීයත්වයට යුක්ත ප්‍රතික්‍රියා සිදු වේ.

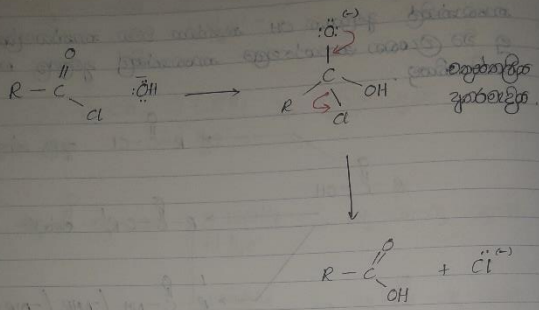
අම්ල ක්ලෝරයිඩ්වල ප්‍රතික්‍රියා

(1) ජලීය NaOH සමඟ ප්‍රතික්‍රියාව

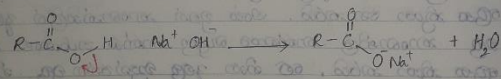
අම්ල ක්ලෝරයිඩ් ජලීය NaOH සමඟ ප්‍රතික්‍රියාවෙන් කාබොක්සික් අම්ලය බැහැර නමුත් ඒවා අම්ලයක් NaOH මගින් කාබොක්සික් අම්ලයක ස්වයං ලබාගත හැකි වේ.



മൂല ക്ലോറൈഡ് ക്ലീൻ NaOH ലെ പ്രതികരണ രാജ്യങ്ങൾ.

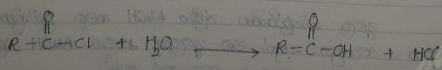


അതേ OH⁻ അയോൺ പ്രതികരണത്തിൽ ഒരു കൃത്യമായ മൂല ക്ലോറൈഡ് മൂലം ഉണ്ടായ ഉപയോക്താക്കൾക്ക് ഒരു കൃത്യമായ മൂലം.



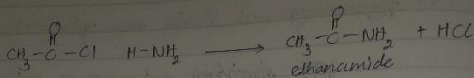
(2) മൂല ക്ലോറൈഡ്

മൂല ക്ലോറൈഡ് ക്ലീൻ ചെറിയ കലർന്ന ഒരു പ്രതികരണ രാജ്യങ്ങൾ മൂലം രാജ്യങ്ങൾക്ക് അവർക്ക് മൂലം.

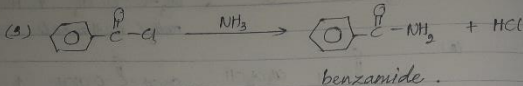
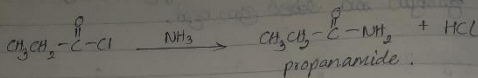


മൂലകരണങ്ങൾ ക്ലോറൈഡ് ക്ലീൻ ചെറിയ കലർന്ന ഒരു പ്രതികരണ രാജ്യങ്ങൾ മൂലം രാജ്യങ്ങൾക്ക് അവർക്ക് മൂലം.

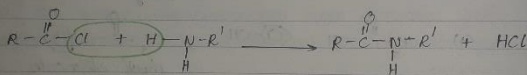
eg:- (1)



(2)



മൂല കേന്ദ്രത്തിൽ ഇരട്ട ബന്ധമുള്ള അമ്ലത്തിൽ നിന്നും ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്ന അമ്ലം.

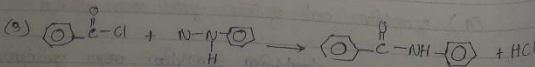
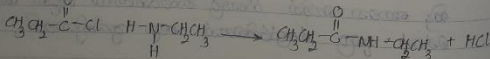


മൂല കേന്ദ്രത്തിൽ ഇരട്ട ബന്ധമുള്ള അമ്ലത്തിൽ നിന്നും ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്ന അമ്ലം.

eg:- (1)



(2)

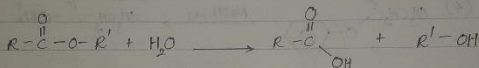


Benzanilide

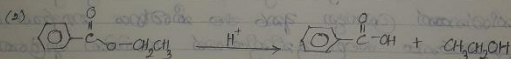
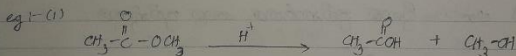
ഘടകരൂപ പ്രതിപ്രതികരണം

(1) ജന്യത ഉപകരണ പ്രതിപ്രതികരണം.

ഘടകരൂപമായ $R-C(=O)-OR'$ ന്റെ H^+ പ്രതിപ്രതികരണം ഉപകരണ പ്രതിപ്രതികരണത്തിന് വിരുദ്ധമാണ്. H^+ പ്രതിപ്രതികരണം ഉപകരണ പ്രതിപ്രതികരണത്തിന് വിരുദ്ധമാണ്. H^+ പ്രതിപ്രതികരണം ഉപകരണ പ്രതിപ്രതികരണത്തിന് വിരുദ്ധമാണ്.

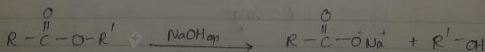


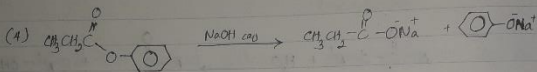
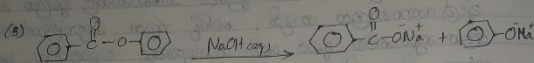
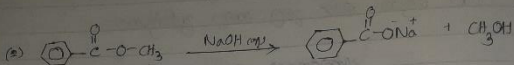
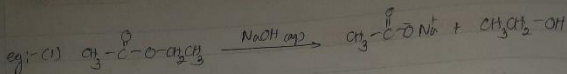
ഉദാ: $CH_3COOCH_3 + H_2O \xrightarrow{H^+} CH_3COOH + CH_3OH$



(2) $NaOH$ ഉപകരണ പ്രതിപ്രതികരണം

ഘടകരൂപമായ $R-C(=O)-OR'$ ന്റെ $NaOH$ പ്രതിപ്രതികരണം ഉപകരണ പ്രതിപ്രതികരണത്തിന് വിരുദ്ധമാണ്. $NaOH$ പ്രതിപ്രതികരണം ഉപകരണ പ്രതിപ്രതികരണത്തിന് വിരുദ്ധമാണ്. $NaOH$ പ്രതിപ്രതികരണം ഉപകരണ പ്രതിപ്രതികരണത്തിന് വിരുദ്ധമാണ്.

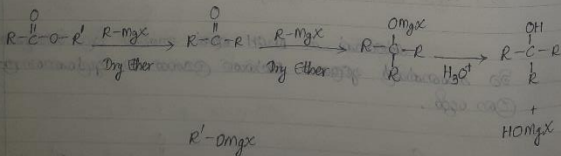




ഈ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും, ക്ലൈസ്റ്റർ NaOH ന്റെ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു.

(3) ക്ലൈസ്റ്റർ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു.

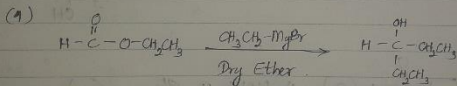
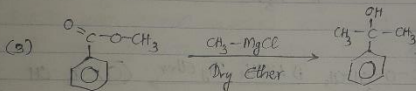
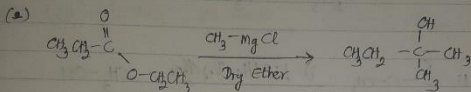
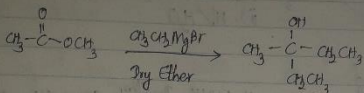
ക്ലൈസ്റ്റർ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു. ഈ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു. ഈ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു. ഈ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു.



ക്ലൈസ്റ്റർ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു. ഈ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു. ഈ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു. ഈ പ്രതികൃതിയെ ഹൈഡ്രോലൈസിസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു.

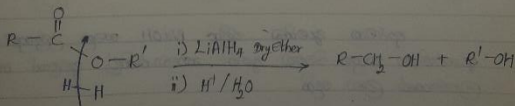
നിർമ്മാണ രാസം.

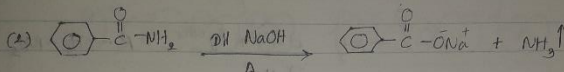
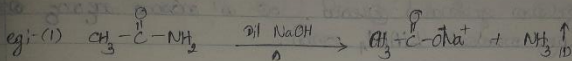
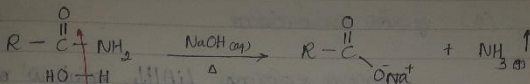
eg:- (1)



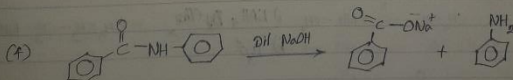
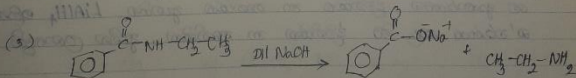
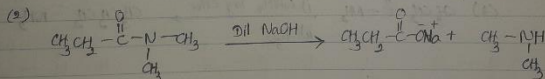
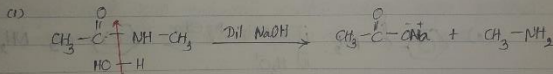
(4) ഉപരിയെ ഓ' കുറയ്ക്കൽ.

നാശമാക്കി ഉൾപ്പെടുത്താൻ കഴിയാത്ത ഉപരിയെ ഓ' കുറയ്ക്കൽ നൽകുന്നത് LiAlH_4 ഉപയോഗിച്ച് ചെയ്യാം. ഈ ഉപരിയെ ഓ' കുറയ്ക്കൽ ഉപയോഗിച്ച് ഉപരിയെ ഓ' കുറയ്ക്കൽ ചെയ്യാം.



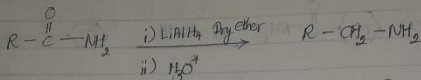


ഉപരികൃത രണ്ട് തരത്തിൽ പ്രതികരണങ്ങൾക്ക് മുമ്പാകെ NaOH അല്ലെങ്കിൽ ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നതിന് മുമ്പുള്ളതായിരിക്കണം അമ്ലം അല്ലെങ്കിൽ പ്രതികരണത്തിന് മുമ്പ് അമ്ലം ആക്കി മാറ്റേണ്ടതാണ്.



(2) ദുർലഭമായ മെർക്കപ്റ്റൻ

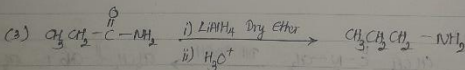
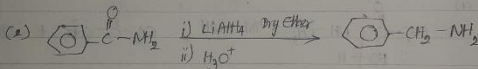
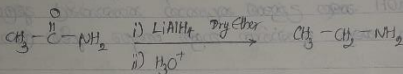
ദുർലഭമായ ദുർലഭമായ $LiAlH_4$ ഉപയോഗിച്ച് 'ഓ' ബർണർസ് ആസിഡ് ദുർലഭമായ ദുർലഭമായ ഉപയോഗിച്ച്. ഈ 'ഓ' ബർണർസ് ആസിഡ് കഠിനമായ ആസിഡ് $LiAlH_4$ ഉപയോഗിച്ച്.



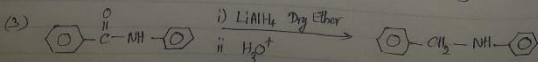
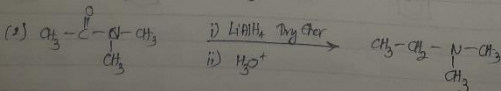
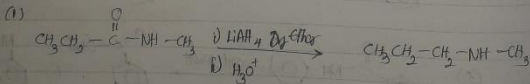
ദുർലഭമായ ദുർലഭമായ

ദുർലഭമായ ദുർലഭമായ.

ഉദാ: (1)



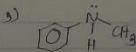
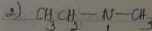
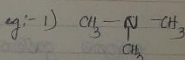
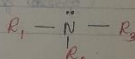
ഈ ദുർലഭമായ ദുർലഭമായ അല്ലെങ്കിൽ ദുർലഭമായ $LiAlH_4$ ഉപയോഗിച്ച് 'ഓ' ബർണർസ് ആസിഡ് ദുർലഭമായ ദുർലഭമായ ദുർലഭമായ ഉപയോഗിച്ച്.



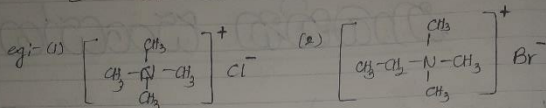
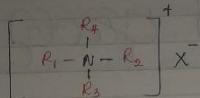
විවර්තිත සංයෝග

දැක්වීමට H නිවැරදි වීමට එක දැක්වීමට කාරණයන්
දැක්වීමට H වට ලැබීමට කාරණයන් වලට දැක්වීමට H
නිවැරදි වීමට H දැක්වීමට කාරණයන් වලට දැක්වීමට H
දැක්වීමට H නිවැරදි වීමට එක දැක්වීමට කාරණයන්

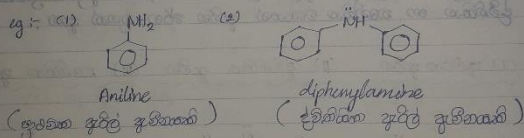
(III) ബാധിതൻ മുഖം



(IV) - അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം

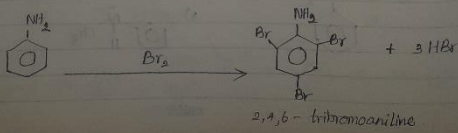


അത് റിംഗിൽ ചേർന്ന അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം അല്ല. അത് അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം അല്ല. അത് അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം അല്ല. അത് അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം അല്ല.



അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം (Aniline)

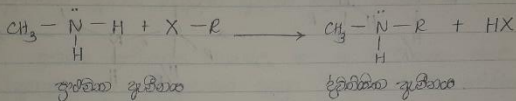
അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം അല്ല. അത് അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം അല്ല. അത് അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം അല്ല. അത് അമ്ല-ക്ഷാര സങ്കേതം അല്ല.



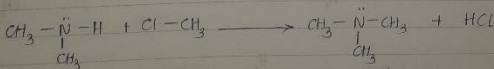
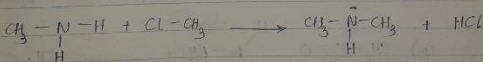
പ്രതിപ്രവർത്തനം

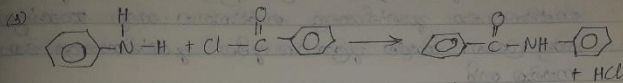
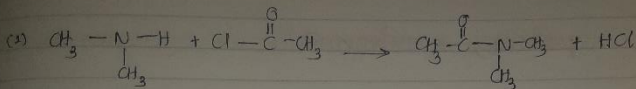
(1) പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം

പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം



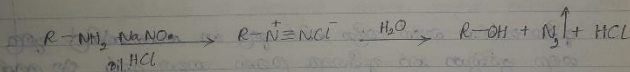
പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തനം





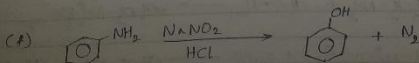
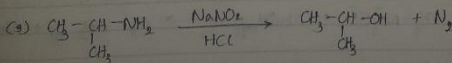
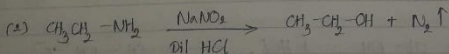
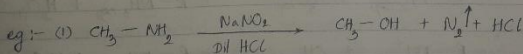
(4) പ്രാഥമിക ദ്വിലിത അമ്ലങ്ങൾ മുഖേന ഹൈഡ്രോളൈസിസ്

പ്രാഥമിക ദ്വിലിതങ്ങൾ NaNO_2 ന്ന മ. HCl യുടെ ചെലി, HNO_2 മുഖേന ഹൈഡ്രോളൈസിസ് ചെയ്താൽ ദ്വിലിതത്തിൽ ഹൈഡ്രോജൻ അറ്റം ഉള്ളതായതിനാൽ ദ്വിലിതത്തിൽ നിന്ന് ഹൈഡ്രോജൻ അറ്റം നഷ്ടപ്പെട്ട് N_2 അമ്ലം രൂപം നൽകി.



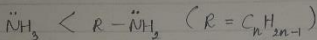
ദ്വിലിത
അമ്ലം

Alkyl diazonium
chloride



ඇමീනවල -භාස්මිකතාව

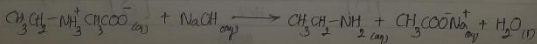
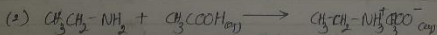
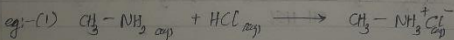
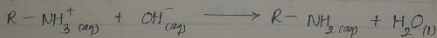
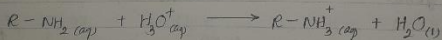
ඇමීන ඇමෝනියාමු චක්‍රාත්මක නිසා ඇමීනවල භාස්මිකතාවය ඇමෝනියාමු භාස්මිකතාව හමු අංශෝද්‍රව්‍යය කරනු ලබයි. සාමාන්‍ය ඇමිනවල ඇමීන ඇමෝනියාමු වඩා භාස්මික වේ.



භාස්මිකතාවය.

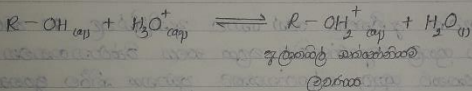
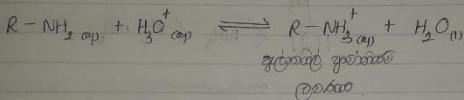
ඇමීනවල ඇමිනවල කාබන් සමඟ මුලිකවම විකර්ණනය කරන බැවින් N පරමාණුවේ ජාලයේ දී ඇමින ඇමිනියාමු වලට වඩා පහසු වීමේ ඇමිනවල භාස්මිකතාවය ඇමෝනියාමු භාස්මිකතාවයට වඩා වැඩි වේ.

ඇමීන-භාස්මික බැවින් අම්ල වර්ධක අම්ල හා කාබොක්සිමු අම්ල හමු අම්ලයන් හා ඇමීනවල මුලික සාදන අම්ල වල මුලික වලට NaOH වැනි භාස්මික වර්ධක සාදන අම්ල වල මුලික ඇමීනවල ප්‍රතිකර්මය කරයි.



අප්‍රෝක්ෂොලවලට භාජකීයව ප්‍රවීණවල භාජකීයතාවය

අප්‍රෝක්ෂොලයක භාජකීයතාවය ප්‍රවීණවල භාජකීයතාවය සමඟ සන්නිවේදනය කිරීමට එම සංයෝග වර්ග දෙකේම භාජකීය භාවයේ නිරූපණය කිරීම පහත සමතුලිතතාව සමුදායයෙන් හැකිය.

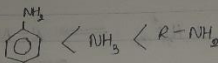


ප්‍රවීණතාව N පරමාණුවේ ඒකාංග යුගලයක් ප්‍රමාණය කිරීම අප්‍රෝක්ෂොලයක ඔ' පරමාණුවේ ඒකාංග යුගලයක් ප්‍රමාණය කිරීමට වඩා පහසු වන්නේ N වල විද්‍යුත් සංරක්ෂණයට O වල විද්‍යුත් සංරක්ෂණයට වඩා ප්‍රති බැවිනි. මේ නිසා ව්‍යාප්ත සමතුලිතතා දෙකෙන් ප්‍රති සමතුලිතතා වැඩිපුර ප්‍රමාණය වැඩි වෙයි.

O වල විද්‍යුත් සංරක්ෂණයට වඩා වැඩිපුර විද්‍යුත් සංරක්ෂණය ප්‍රති බැවින් O පරමාණුවක් වඩා වඩා ප්‍රෝටෝනාකාරී කිරීමට වඩා N පරමාණුවක් වඩා වඩා ප්‍රෝටෝනාකාරී කිරීමට හේතු වේ. මේ නිසා අප්‍රෝක්ෂොලයේ භාජකීයතාව අප්‍රෝක්ෂිත භාජකීයතාවයට වඩා වැඩි වේ. මේ නිසා අප්‍රෝක්ෂොලවලට වඩා ප්‍රවීණ භාජකීය වෙයි.

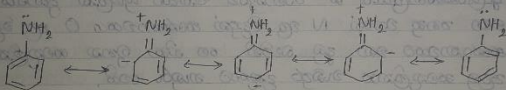
ප්‍රාථමික ඇමිනවල ප්‍රතිචාර හා ප්‍රතික්‍රියාවල භාජකතාව

සමාන ප්‍රතිචාරයක් ප්‍රතිචාර භාජකතාවය ප්‍රකාශනය වලට වඩා වැඩි වන ප්‍රමාණයක් වන ප්‍රතික්‍රියාවල භාජකතාවය සමාන ප්‍රතිචාරයක් ප්‍රතිචාර භාජකතාවයට වඩා වැඩි වේ.



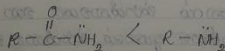
භාජකතාවය.

ප්‍රතිචාරයක් ප්‍රතිචාරයක් වන ප්‍රතික්‍රියාවල N පරමාණුවේ ජනන ශක්ති ප්‍රමාණය ප්‍රතිචාරයක් වන ප්‍රතික්‍රියාවල ජනන ශක්ති ප්‍රමාණයට වඩා වැඩි වේ.



ප්‍රතිචාරයක් ප්‍රතිචාරයක් වන ප්‍රතික්‍රියාවල භාජකතාවය

ප්‍රතිචාරයක් ප්‍රතිචාරයක් වන ප්‍රතික්‍රියාවල භාජකතාවය



භාජකතාවය.

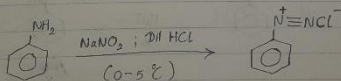
ප්‍රතිචාරයක් N පරමාණුවේ ජනන ශක්ති ප්‍රමාණය ප්‍රතිචාරයක් වන ප්‍රතික්‍රියාවල ජනන ශක්ති ප්‍රමාණයට වඩා වැඩි වේ.

അല്ലെങ്കിൽ തുടർച്ചയായുള്ള പ്രസ്താവനകൾ കീഴെ ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയെക്കുറിച്ച്.



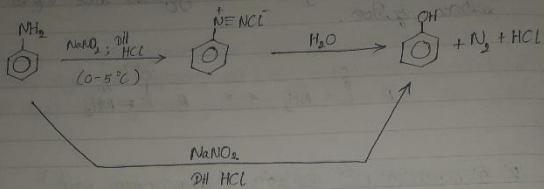
(2) ഓക്സൈനിയം ലവണം (diazonium salt)

പ്രാഥമികമായ അമ്ലങ്ങളുടെ അല്ലെങ്കിൽ പ്രാഥമിക ഓക്സൈനിയം ലവണം ഉണ്ടാകാൻ കഴിയും. പ്രാഥമിക ഓക്സൈനിയം ലവണം 10°C ന്റെ താഴെ പ്രകാശം ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയെക്കുറിച്ച്. പ്രാഥമിക ഓക്സൈനിയം ലവണം 10°C ന്റെ താഴെ പ്രകാശം ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയെക്കുറിച്ച്. പ്രാഥമിക ഓക്സൈനിയം ലവണം 10°C ന്റെ താഴെ പ്രകാശം ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയെക്കുറിച്ച്. പ്രാഥമിക ഓക്സൈനിയം ലവണം 10°C ന്റെ താഴെ പ്രകാശം ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയെക്കുറിച്ച്.



Benzene diazonium chloride

ഈ പ്രകാശം ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയെക്കുറിച്ച്. പ്രാഥമിക ഓക്സൈനിയം ലവണം 10°C ന്റെ താഴെ പ്രകാശം ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയെക്കുറിച്ച്. പ്രാഥമിക ഓക്സൈനിയം ലവണം 10°C ന്റെ താഴെ പ്രകാശം ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയെക്കുറിച്ച്. പ്രാഥമിക ഓക്സൈനിയം ലവണം 10°C ന്റെ താഴെ പ്രകാശം ഉൾപ്പെടെയുള്ളവയെക്കുറിച്ച്.

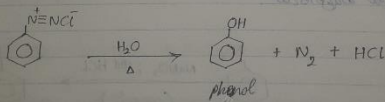


ദൂരദർശന ധാരാളമായി ഉപയോഗിക്കുന്ന പ്രതിപ്രതികരണമാണ് ഫീനോൾ ഉണ്ടാക്കൽ പ്രതിപ്രതികരണം.

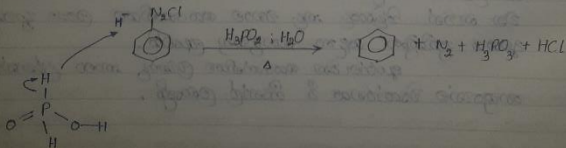
(1) ധാരാളമായി ഉപയോഗിക്കുന്ന പ്രതിപ്രതികരണമാണ് ഫീനോൾ ഉണ്ടാക്കൽ പ്രതിപ്രതികരണം.

ഫീനോൾ ഉണ്ടാക്കൽ പ്രതിപ്രതികരണം ഫീനോൾ ഉണ്ടാക്കൽ പ്രതിപ്രതികരണം.

(1) H_2O യുടെ പ്രതിപ്രതികരണം



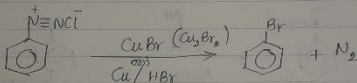
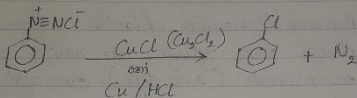
(II) ദ്രവ്യ H_3PO_2 ഉപയോഗിക്കുന്ന പ്രതിപ്രതികരണം



(III) CuCl හා CuBr ද്വාර ප්‍රතික්‍රියා

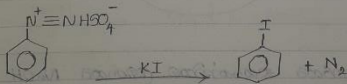
සමහරකිසි ලෙස CuCl හෝ CuBr සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කළ විට දුර්ලභ දූරස්ථයක ස්වල්පයක් ඇදේ.

Cu^+ ස්වල්පයක් හෙවත් Cu^+ හා බැඳුණු ස්වල්පයක් (Cu/HCl හෝ Cu/HBr) සමඟද මෙම ප්‍රතික්‍රියාව සිදුකළ හැකි වේ.

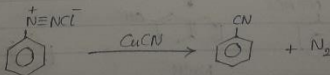


මේ දූරස්ථයට සමාන වන දුරස්ථය (I) දුර්ලභ නිසි නොවේ.

(IV) KI සමඟ ප්‍රතික්‍රියා



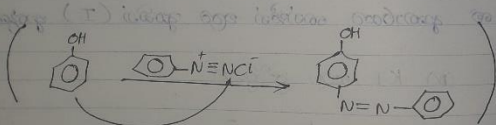
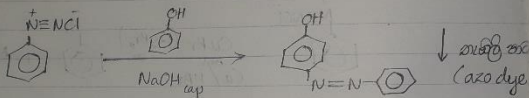
(V) CuCN ද්වාර ප්‍රතික්‍රියා



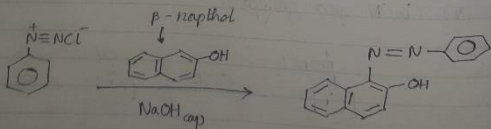
(2) ഓക്സേനീൽ മുതൽ പ്രൊക്റ്റോയിൽ വരെ എല്ലാ ജീവികൾക്കും

ഉൾപ്പെടെ ജീവികൾക്ക് അത് ആവശ്യമാണ്. അത് ജീവനുള്ളവർക്ക് ആവശ്യമാണ്. അത് ജീവനുള്ളവർക്ക് ആവശ്യമാണ്.

eg:- Benzene diazonium chloride ന്റെ NaOH ന്റെ phenol ന്റെ പ്രതികരണമാണ് അത്. അത് (azo dye) ആണ്.

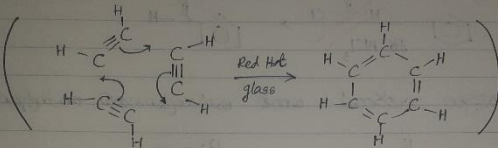
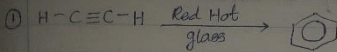


അത് മുതൽ ഓക്സേനീൽ വരെ NaOH ന്റെ p-naphthol ന്റെ പ്രതികരണമാണ് അത്. അത് (azo dye) ആണ്.

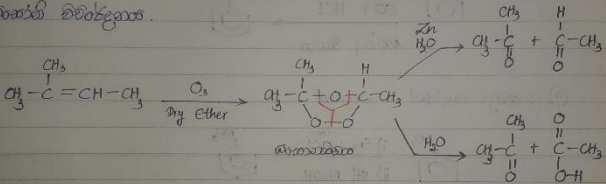


↓ (azo dye)

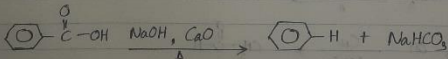
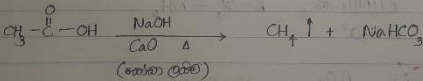
ഒരു നിർദ്ദേശം അഥവാ ചെറിയ പ്രതികരണം



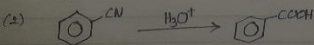
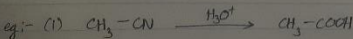
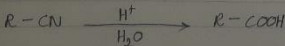
② ഓക്സീജൻ ഉപയോഗം.



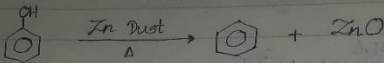
③ ഓക്സീജനേഷൻ പ്രതികരണം.



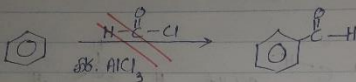
④ ഓക്സീജനേഷൻ പ്രതികരണം.



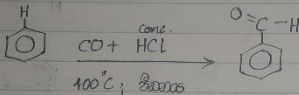
5



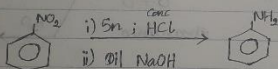
6



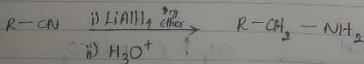
ഇത്തരം താരതമ്യം - നോബി ഓക്സീകരണത്തിൽ അർത്ഥമില്ല.



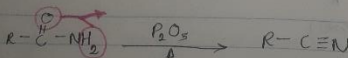
7) താഴെക്കാണിക്കൽ ക്ക് തുടർച്ചയായ.



8



9



10

