



Padalsalai's Telegram Groups!

(தலைப்பிற்கு கீழே உள்ள லிங்கை கிளிக் செய்து குழுவில் இணையவும்!)

- Padalsalai's NEWS - Group
https://t.me/joinchat/NIfCqVRBNj9hhV4wu6_NqA
- Padalsalai's Channel - Group
<https://t.me/padasalaichannel>
- Lesson Plan - Group
<https://t.me/joinchat/NIfCqVWwo5iL-21gpzrXLw>
- 12th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_12th
- 11th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_11th
- 10th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_10th
- 9th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_9th
- 6th to 8th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_6to8
- 1st to 5th Standard - Group
https://t.me/Padalsalai_1to5
- TET - Group
https://t.me/Padalsalai_TET
- PGTRB - Group
https://t.me/Padalsalai_PGTRB
- TNPSC - Group
https://t.me/Padalsalai_TNPSC



Praise the Lord

MOUNT CARMEL MISSION MATRICULATION HIGHER SECONDARY SCHOOL

Mount Road, Carmel Nagar, Kallakurichi - 606 202



QUICK REFERENCE

விரைவில் மனதில் பதிய

12^{-ம்} வகுப்பு கரிம வேதியியல் முக்கிய

சேர்மங்களின் வேதிப் பண்புகள்

பீனால்டீன், பென்சீன் டையசோனியம் குளோரைடு,

கிளிசரால், பென்சால் டைஹைட்ரேட், கிளைக்கால்,

டைஎத்தில் ஈதர்



QUICK REFERENCE

பீனால் வேதிப்பண்புகள்

Zn / Δ	→	பென்சீன் + ZnO
NH ₃ / நீரற்ற.ZnCl ₂ / Δ	→	அனிலீன்
CH ₃ COCl / NaOH / Py	→	பினைல் எத்தனோயட் + HCl
C ₆ H ₅ COCl / NaOH / Py	→	பினைல் பென்சோயட் + HCl
NaOH / CH ₃ I / Δ	→	அனிசோல் + NaI
K ₂ Cr ₂ O ₇ / Con. H ₂ SO ₄ (o)	→	1,4- பென்சோகியுனோன்
3H ₂ / Ni / 160°C	→	சைக்ளோஹெக்சனால்
HNO ₂ / 278K	→	p-நைட்ரோபீனால்
20% HNO ₃ / 298K	→	O- நைட்ரோ பீனால் + p- நைட்ரோ பீனால்
Con.H ₂ SO ₄ / Con.HNO ₃ / 298K	→	2,4,6-டிரை நைட்ரோ பீனால் (பிக்ரிக் அமிலம்)
Con.H ₂ SO ₄	→	O-பீனால் சல்போனிக் அமிலம் + p- பீனால் சல்போனிக் அமிலம்
3Br ₂ /H ₂ O	→	2,4,6-டிரைபுரோமோபீனால் + 3HBr
Br ₂ / CCl ₄ / 278k	→	o-புரோமோபீனால் + p-புரோமோபீனால்
NaOH / CO ₂ / 400K / 4- 7 bar	→	

பீனால்

சாலிசிலிக் அமிலம்

NaOH / CHCl₃

சாலிலால்பிஹைடு

தாலிக் அமில நீரிலி/ Con.H₂SO₄ / Δ

பீனால்கிப்தலீன்

C₆H₅N₂Cl/ NaOH / 273-278K

P- ஹைட்ராக்சி அசோபென்சீன்

QUICK REFERENCE**பென்சீன் டையசோனியம் குளோரைடின் வேதிப்பண்புகள்**H₃PO₂ / H₂O

→ பென்சீன்

CH₃CH₂OH

→ பென்சீன்

Cu₂Cl₂ / HCl

→ குளோரோ பென்சீன்

Cu₂Br₂ / HBr

→ புரோமோ பென்சீன்

CuCN / KCN

→ சயனோ பென்சீன்

Cu / HCl

→ குளோரோ பென்சீன்

Cu / HBr

→ புரோமோ பென்சீன்

KI

→ அயோடோ பென்சீன்

C₆H₅N₂ClHBF₄ / Δ

→ புளுரோ பென்சீன்

H₂O / Δ 283K

→ பீனால்

HBF₄ / NaNO₂ Cu / Δ

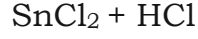
→ நைட்ரோ பென்சீன்

C₆H₆ / NaOH

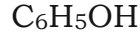
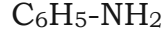
→ பைபீனைல்

CH₃COOH

பென்சாயிக் அமிலம்

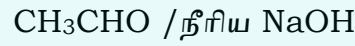


பீனைல் ஹைட்ரஜீன்

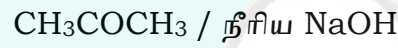
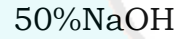
P-ஹைட்ராக்சி
அசோபென்சீன்

P-அமினோ அசோபென்சீன்

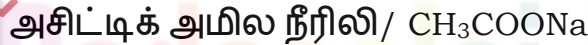
p-கிரசால்

2- பீனைல் அசோ-4-
மெத்தில் பீனால்**QUICK REFERENCE****பென்சால்டிஹைடின் வேதிப்பண்புகள்**

→ சின்னமால்டிஹைடு

→ பென்சைலிடின்
அசிட்டோன்→ பென்சைல் ஆல்கஹால் +
சோடியம் பென்சோயேட்→ பென்சைல் ஆல்கஹால் +
சோடியம் ஃபார்மேட்

→ பென்சாயின்



→ சின்னமிக் அமிலம்



→ சின்னமிக் அமிலம்



→ ஷிப் காரம்



→ மாலகைட் பச்சை -சாயம்



	→ m-குளோரோ பென்சால்டிஹைடு
Cl_2 / வினையூக்கி இல்லை	→ பென்சாயில் குளோரைடு
$\text{CO}_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$ / $\text{CO}_2 \cdot \text{HNO}_3$	→ m-நைட்ரோ பென்சால்டிஹைடு
NH_3	→ நைட்ரோபென்சமைடு
$\text{Con. H}_2\text{SO}_4$	→ m- பென்சால்டிஹைடு சல்போனிக் அமிலம்

QUICK REFERENCE

கிளிசரால் வேதிப்பண்புகள்

	$\text{HNO}_3 / \text{H}_2\text{SO}_4$	→ 1,2,3 -ட்ரைநைட்ராக்ஸி புரப்பேன் (ட்ரைநைட்ரோகிளிசரின்)
	KHSO_4 / Δ	→ அக்ரோலீன் (புரப்-2-ஈனல்)
	(O) நீர்த்த HNO_3	→ கிளிசரிக் அமிலம் + டார்ட்ரோனிக் அமிலம்
கிளிசரால்	(O) அடர். HNO_3	→ கிளிசரிக் அமிலம்
	(O) $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$	→

மீசோ ஆக்சாலிக் அமிலம்

$\text{Br}_2/\text{H}_2\text{O}$ (or) NaOBr (or)
பென்டான் வினைபொருள்
 $(\text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2)$
(o)

கிளைசிரோஸ்
(கிளிசரால்டிஹைடு +
டைஹைட்ராக்சி அசிட்டோன்)

HIO_4 (or) (LTA) லெட் டெட்ரா அசிட்டேட்
 $(\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_4)$ (o)

பார்மால்டிஹைடு +
பார்மிக் அமிலம்

KMnO_4

(o)

ஆக்சாலிக் அமிலம்

QUICK REFERENCE

கிளைக்கால் வேதிப்பண்புகள்

PI_3

→ ஈத்தீன்

$2\text{HNO}_3 / \text{Con. H}_2\text{SO}_4$

→ 1,2 நைட்ராக்ஸி ஈத்தீன்
(டைநைட்ரோ கிளைக்கால்)

$773\text{K} / \Delta$

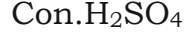
→ 1,2-ஈப்பாக்ஸி ஈத்தீன்

கிளைக்கால்

(ஆக்ஸிரேன்)



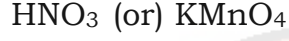
எத்தனல்



1,4-டை ஆக்சேன்



பார்மால்டிஹைடு



ஆக்சாலிக் அமிலம்

QUICK REFERENCEடைஎத்தில் ஈத்தரின் வேதிப்பண்புகள்அதிக அளவு O_2 / மெதுவாக

→ 1-ஈத்தாக்கி எத்தில்
ஹைட்ரோபெர்ராக்சைடு
+ டைஎத்தில் பெர்ராக்சைடு

 10Cl_2 / ஒளி

பெர்குளோரோ டைஎத்தில்
ஈதர்

டைஎத்தில்
ஈதர்

PCl_5

எத்தில் குளோரைடு

நீரிய H_2SO_4

எத்தனால்

நீரற்ற. ZnCl_2 / CH_3COCl

எத்தில் குளோரைடு +
எத்தில் அசிடேட்

S. Manikandan, Msc, B.Ed.,

PG Assitant - 7708543401 / 8220596685

Department of Chemistry

Mount Carmel Mission Mat. Hr. Sec. School,

Kallakurichi

“Life is nothing without chemistry.

All are made up of atoms and molecules”