



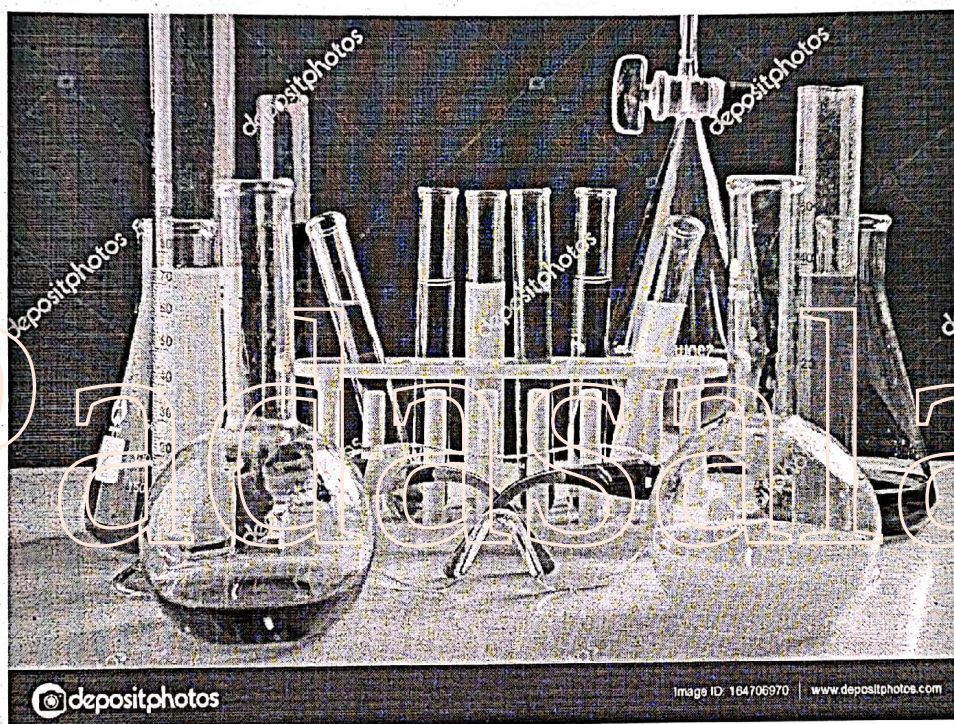
Padalsalai's Telegram Groups!

(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

ST. MARY'S HR.SEC.SCHOOL – HARUR

12 TH CHEMISTRY ORGANIC SALT ANALYSIS MATERIAL



PREPARED BY

MR. S. THEERTHAGIRI, M.Sc.,M.Ed.,

PG Asst IN CHEMISTRY

ST MARY'S HR.SEC.SCHOOL

HARUR – 636903

DHARMAPURI – DT

PH : 9159821605

1 கார்பன் சேர்மம் : வினாக்கள்

சோதனை	உற்றுநோக்கல்	அறிவுரை
1. கார்பன் சேர்மத்தின் மணம்	மீண்டும் மணம்	அமினாக கடுக்கலாம்
2. லிசுமஸ் தாள் சோதனை கார்பன் சேர்மத்தின் நிறமான லிசுமஸ் தாளின் மீது தேய்க்கவும்	சிவப்பு லிசுமஸ் நீல நிறமாகிறது.	அமினாக கடுக்கலாம்
3. சோடியம் டைகார்பனேட்டு சோதனை சோடியம் டைகார்பனேட்டு + 3 சூன் கார்பன் சேர்மம்	நிறத்தில் பெயர்ச்சி கலக்கல்	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் கலக்கல்.
4. டோர்ஜ் வினைப் பொருளின் சோதனை கார்பன் சேர்மம் + 3 மணி டோர்ஜ் வினைப் பொருளின் + 1 மணி அபர் HCl + வெப்பம் + கிளர்ச்சி	கிளர்ச்சி மூலம் மாற்றம் கலக்கல்	கலக்கல் மூலம் மாற்றம் கலக்கல்
5. H_2SO_4 உடன் சோதனை கார்பன் சேர்மம் + அபர் H_2SO_4 + மிகுமான	கிளர்ச்சி மூலம் மாற்றம் கலக்கல்	கலக்கல் மூலம் மாற்றம் கலக்கல்

அல்பேட்டிக் அலிஸ்து அரோமேட்டிக் கரிமக்காண
சோதனை

6. நாரிந்தல் சோதனை
நிக்ஸ் கரண்டியஸ் கரிமச் சோம்ம் +
முண்ணச் சிபரிஸ் நாரிந்தல்
- கரிப்புகையுடன் கடிய
சுபர்
- அரோமேட்டிக்
சோம்ம்

நிறைவுறாத் கரிமையைக் கண்டறியும் சோதனை

7. டிரோமின் நீருடன்
சோதனை
கரிமச் சோம்ம் + நீர் +
டிரோமின் நீர்
- நிறமிகுந்ததுடன்
வண்ணமையான விட்ப்படி
- அரோமேட்டிக்
சோம்ம்

8. KMnO_4 சோதனை
கரிமச் சோம்ம் + 2
மிலி நீர் + காரம் கரை
 KMnO_4 கரைசல்
- KMnO_4 கரைசலின்
கொண் சிவப்பு நிறம்
மறைகிறது.
- நிறைவுறாத் சோம்ம்

அமின்களக்காண சோதனை

- சாய சோதனை
கரிமச் சோம்ம் +
2 மிலி HCl கரைசல் + NaNO_2
உப்பு + பரீக் கட்டியுடன்
நெரிந்திடுதல் + NaOH
கரைசல் + 3 காவ்கல்
கரைசல்
- அவர்கள் சிவப்பு நிற
சாயம் உருவாகிறது
- அரோமேட்டிக்
சுரிணைய அமின்
உள்ளது.

அறிக்கை

தொகுக்கப்பட்டிருக்கிற கரிமச் சோம்ம்

1) அரோமேட்டிக் சோம்ம் ஆகும்

2) நிறைவுறாத் கரிமையைப் பெற்றுள்ளது

3) அமின் இணைதையல் தொகுக்கியல் பெற்றுள்ளது

2. கரிமச் சேர்மம் : பெரிசால்டினைடுகள்

சோதனை	உந்துதலாக்கல்	அறிவுரை
1. கரிமச் சேர்மத்தில் மணம்	கசங்க பாகா மின் மணம்	பெரிசால்டினைடுடாக கிடுக்கலாம்.
2. லிட்மஸ் திராநின் சோதனை கரிமச் சேர்மத்தில் நிறமாற்றம் ஆகும் நிறமாண லிட்மஸ் திராநின் மீது கெய்க்கவும்	கூலினை	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் பீனாட், அமின் கூலினை.
3. சோடியம் டை கார்பனேட்டுடன் சோதனை சோடியம் டை கார்பனேட் + 3 துள் கரிமச் சேர்மம்	நுரைக்கல், பாகாங்கல் கூலினை	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் கூலினை
4. டோர்ஜ் வினைப் பொருள்கள் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + 3 மணி பொர்ஜ் வினைப் பொருள் + 1 மணி அல் டி - 1 ஷெப்பம் + துள்ளுக்கல்	மண்ணு அல்லது அரைக்க அல்லது சேப்பம் நிற வீழ்ப்படிவு உருவாகிறது	அல்லுனைடு உருவாகும்
5. H_2SO_4 உடன் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + அல் H_2SO_4 மிகமான ஷெப்பம்	தாடிப்புகை துளங்க மாற்றம் கூலினை	கார்போனேட்டு உருவாகும்.

அலிபெட்டிக் அல்லது அரோமேட்டிக் குணமக்காண

சோதனை

6	சார்தல் சோதனை நித்கல் காரணடியில் கரிமச் சோம்மம் + புண்ணி லுரிஸ் சார்தல்	கார்ப்புதையுலி கடிய சார்ப்	அலோமெட்டிக் சோம்மம்
நித்யபுதாந் கர்த்தமையக் கண்டறியும் சோதனை			
7	புரோமன் நித்கல் சோதனை கரிமச் சோம்மம் + நிர் + புரோமன் நிர்	நித்யபுதாந் கர்த்தமையக் கண்டறியும்	அலோமெட்டிக் சோம்மம்
8	$KMnO_4$ சோதனை கரிமச் சோம்மம் + அமில நிர் + கார்ப்புதையுலி கண்டறியும்	$KMnO_4$ காரணடியில் கண்டறியும்	நித்யபுதாந் சோம்மம்
அலோமெட்டிக் சோதனை			
பெய்தல் காரணடியில் சோதனை கரிமச் சோம்மம் + அமில பெய்தல் காரணடியில் + சம நிர் + கார்ப்புதையுலி கண்டறியும்		அலோமெட்டிக் சோம்மம்	
அறிக்கை காரணடியில் கரிமச் சோம்மம் 1) அலோமெட்டிக் சோம்மம் கண்டறியும். 2) நித்யபுதாந் கர்த்தமையக் கண்டறியும் 3) அலோமெட்டிக் சோம்மம் கண்டறியும்			

3. கரிமச் சேர்மம்: சின்னமாஸ்டிரைதம்

சோதனை	உந்துசோதனை	அடிவரை
1. கரிமச் சேர்மச்சுரன் மணம்	கசந்த பாகாபமன் மணம்	சின்னமாஸ்டிரைதம் கருக்கலாம்.
2. லிபசஸ் தான் சோதனை கரிமச் சேர்மச்சுரனை நரமான லிபசஸ் தானின் மீது கெய்க்கவும்	நிறமாற்றம் குதீம் கலீதல்	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் பீனாஸ் அமின் கலீதல்
3. சோடியம் ஸப கார்பனேட்குடன் சோதனை கரிமச் சேர்மச்சுரனை நரமான	இதரக்குடி பபாங் குதீம் கலீதல்	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் கலீதல்
4. டெரான்ஜ் ஹிதரோப் பபாடுஸ்டன் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + 3மணி டெரான்ஜ் ஹிதரோப் பபாடுஸ் + 1மணி அயர் HCl தவர்பம் + குதீர் ஹிதரோஸ்	மணன் (அ) கருக்கல் (அ) சிறுப்பு நிற ஹிதரோஸ் உதவாகிடுதீ	சுலீபுதரோஸ் உதவாகிடுதீ.
5. H_2SO_4 உடன் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + அயர் H_2SO_4 + மதமான தவர்பம்	காஸ்பாசுதரீத மாற்றம் கலீதல்	கார்பனேட் கலீதல்

அலபுடபுக் அலீதல் அலபுடபுக் சுதன்மக்கான சோதனை

6.	பரிசுத்தம் சோதனை நிக்ஸ் காரணியில் கரிமச் சோம்மம் + முண்ணு சபுல் பரிசுத்தம்	பரிசுத்தப்பட்டு கடிபு சபு	அனோலெட்டிக் சோம்மம்
நினைவுபடுத்தி கண்ணாடியைக் கண்டறிதல் சோதனை			
7.	புரோமன் நீருடன் சோதனை கரிமச் சோம்மம் + நீர் + புரோமன் நீர்	நிறமிகுதல் உடன் கண்ணாடியைத் தூய் படி	அனோலெட்டிக் சோம்மம்
8	$KMnO_4$ சோதனை கரிமச் சோம்மம் + உயிர் நீர் + காரம் காரம் $KMnO_4$ கண்ணாடி	$KMnO_4$ கண்ணாடி கண்ணாடி நீர் + காரம் மண்ணாடி	நினைவுபடுத்தி சோம்மம்
அல்டிமெட்டிக் சோதனை			
	பெர்மேன் கண்ணாடி சோதனை கரிமச் சோம்மம் + உயிர் நீர் + காரம் கண்ணாடி + சபு நீர் கண்ணாடி காரம்	சிறப்பு நீர் காரம் கண்ணாடி	அனோலெட்டிக் அல்டிமெட்டிக் உண்ணாடி.
அறிக்கை : காரம் காரம் காரம் கரிமச் சோம்மம் 1) அனோலெட்டிக் சோம்மம் காரம் 2) நினைவுபடுத்தி கண்ணாடியைப் பெர்மேன் கண்ணாடி. 3. அல்டிமெட்டிக் கண்ணாடியைப் காரம் காரம் காரம் பெர்மேன் கண்ணாடி.			

4. கரிமச் சேர்மம்: அமிலபொயினோன்

சோதனை	உந்துகோக்கல்	அறிவுரை
1. கரிமச் சேர்மத்தின் மணம்	நிறப்படித்தகிர்ந்த மணம் கலிசை	பென்சைலினை மணம் அமில கலிசை.
2. லிடமஸ் தாள் சோதனை கரிமச் சேர்மத்தின் கலிசை மணம் லிடமஸ் தாளின் மீது சூய்க்கவும்	நிறமாற்றம் ஆகும் கலிசை	கார்பாக்சிக் அமிலம் மீனாஸ் அமில கலிசை.
3. சோடியம் டை கார்பனேட்டை சோதனை சோடியம் டை கார்பனேட்டை + 3 சேர்ம கரிமச் சேர்மம்	நுரைத்திடு பொருள்கள் கலிசை	கார்பாக்சிக் அமிலம் கலிசை
4. சோடியம் டைகர்பைட் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + 3 மணி ஆபார்வ் வினை பொருள்கள் + 1 மணி அமில + 1 மணி அமில + 1 மணி அமில + 1 மணி அமில	மணம் அமில கலிசை அமில கலிசை அமில கலிசை அமில கலிசை	கரிமச் சேர்மம் கலிசை கலிசை கலிசை கலிசை
5. H_2O_4 உடன் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + அமில H_2O_4 மிகுமணம்	நிறப்படித்தகிர்ந்த மணம் கலிசை	கார்போக்சிக் அமில கலிசை

அமிலபொயினோன் அமிலபொயினோன் கரிமச் சேர்மம் கரிமச் சேர்மம்

6.	நாரிங்கல் சோதனை நிக்ஸல் கரண்டியில் காரிமச் சோம்மம் + முண்ணி சபூரில் நாரிங்கல்	கார்ப்புனைபுலன் கடிபு சபூர்	அனோடமடபுக் சோம்மம்
நினைநுஅநாந் துண்மைபைத் துண்டியும் சோதனை			
7.	புனோமின் நீர்நுண் சோதனை காரிமச் சோம்மம் + நீர் + புனோமின் நீர்	நிறுமிபுத்கல் உண் வண்ணமைபாண் வீழ்ப்படிவு	அனோடமடபுக் சோம்மம்
8.	$KMnO_4$ சோதனை காரிமச் சோம்மம் + 2 பிளி நீர் + காரம் புண்ணி $KMnO_4$ சுண்ணை	$KMnO_4$ சுண்ணை காணத்திவப்பு நிறம் மாறுகிறது	நினைநுஅநாந் சோம்மம்
கீடபுனாநிநுநாண் சோதனை			
	ஸ்கலஸ் சோதனை காரிமச் சோம்மம் + 1 பிளி நாடபுரா புண்ணை + சோடிபுலம் சுண்ணை	சுடிப்பு நிறம் உருவாநிநுது	கீடபுனான் உண்ணது.
அறிக்கை :			
ஒகாதிக்கப்பட்டுண் காரிமச் சோம்மம்			
1) அனோடமடபுக் சோம்மம் ஆகும்			
2) நினைநுஅநாந் துண்மைபைப் பெற்றுண்ணது.			
3) கீடபுனான் உண்ணத்திவால் ஒகாதிநுபைப் பெற்றுண்ணது.			

6	வாங்கல் சோதனை நினைவு காணியுடன் கரிமச் சோம்மம் + முன்கண் சாழல் எந்தக்	கரிப்புகையுடன் தடிபு சாடர்	அரோமெட்டிக் சோம்மம்
நினைவுகாணச் சண்மனையக் கண்டறியும் சோதனை			
7.	புரோமண் நீருடன் சோதனை கரிமச் சோம்மம் + நீர் புரோமண் நீர்	நிறமுள்ள வெண்மை யான விடிப்பு	அரோமெட்டிக் அமில சோம்மம்
8	$KMnO_4$ சோதனை கரிமச் சோம்மம் + 2 மல நீர் + காரம் நாங்க $KMnO_4$ தரைசல்	$KMnO_4$ தரைசலின் கிணர் சிவப்பு நிறம் பெற்றதாக்கு.	நினைவுகாணச் சோம்மம்
கீட்டபாண்காண சோதனை			
	லீகலீன் சோதனை கரிமச் சோம்மம் + 1 ம் தாபரோ புகாசு சோடியம் ஹைட்ராக் -தாசு	சிவப்பு நிறம் உருகாதிரு	கீட்டபாண் ஊர்நா.
அறிக்கை: தொகுக்கப்பட்டதன் கரிமச் சோம்மம் 1) <u>அரோமெட்டிக்</u> சோம்மம் உருவம் 2) நினைவுகாணச் சண்மனையப் பெற்றதாக்கு 3) <u>கீட்டபாண் ஊர்நாசல்</u> தொகுக்காய்ப் பெற்றதாக்கு.			

6. காரமச் சோம்மம் : ரெண்டாபிக் அமலம்

சோதனை	உந்துகோள்கள்	அறிவுரை
1. காரமச் சோம்மத்தின் மணம்	நிறப்பிடித் துருத்தி மணம் குவிவை	ரெண்டாபிக் துருத்தி, பினால் அமின் குவிவை
2. லிபிமஸ் தூள் சோதனை காரமச் சோம்மத்தின் நரமான லிபிமஸ் தூளின் மீது தெய்க்கவும்	நீல லிபிமஸ் சிவப்பு நிறமாக மாறுகாது	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் உண்டாகு.
3. சோடியம் ஸை கார்பனேட் உடன் சோதனை சோடியம் ஸை கார்பனேட் + 3 தூள் காரமச் சோம்மம்	துருத்தி ரெண்டாபிக் நிறத்திற்கு	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் உண்டாகு.
4. டிராபி ஹைட்ரோ ரெண்டாபிக் சோதனை காரமச் சோம்மம் + 3 மலி டிராபி ஹைட்ரோ ரெண்டாபிக் + 1 மலி அடர் HCl + வெப்பம் தண்ணீர் ஹைட்ரோ	மண்ணி குவிவை அல்லது அல்லது சிவப்பு நிறம் வீழ்ப்படிவு குவிவை	அல்லது துருத்தி கிழிபுரன் குவிவை
5. ஹைட்ரோ உடன் சோதனை காரமச் சோம்மம் + அமிலம் + மிதமான வெப்பம்	நிறப்பிடித் துருத்தி மாற்றம் குவிவை	கார்பனேட் அமிலம் குவிவை

அலிவேயுக் அஸ்தித்வ அரோமேயுக் துண்டைக்கான சோதனை		
6. டாரிசுக்ஸ் சோதனை நிக்கல் காரணியில் கரிமச் சோம்மீ + புண்ணீர் சுழில் டாரிசுக்ஸ்	கார்ப்புதையுடன் கடித சுப்	அரோமேயுக் சோம்மீ
7. புரோமீன் நீதி சோதனை கரிமச் சோம்மீ நீர் புரோமீன் நீர்	நிறமிடித்தயுடன் ஒண்ணையான ஓடி படி	நிறம் அரோமேயுக் சோம்மீ
8. $KMnO_4$ சோதனை கரிமச் சோம்மீ + 2 மணி நீர் + கரிமச் சோம்மீ $KMnO_4$ கரைசல்	$KMnO_4$ கரைசலின் கரிமச் சோம்மீ நிறம் மாறுகிறது	நிறம் மாறுகிறது சோம்மீ
கார்பாக்சிலிக் சோம் அமலுக்கான சோதனை		
லீகைல் சோதனை கரிமச் சோம்மீ + 1. மணி சுத்தல் அலிவேயுக் அல் H_2SO_4 + சோம்மீ கார்புரைசு கரைசல்	நடுமண்கை படிதான உண்கை	கார்பாக்சிலிக் அமலு உண்கை.
அறிக்கை :		
தொகுக்கப்பட்டதன் கரிமச் சோம்மீ		
1) அரோமேயுக் சோம்மீ அமலு		
2) நிறம் மாறுகிறது துண்டையே வெற்றிசெய்க		
3) கார்பாக்சிலிக் அமலு அணைக்கல் தொகுக்கல் வெற்றிசெய்க		

Mr. S. THEERTHAGIRI, M.Sc., B.Ed,
P.G. Asst in Chemistry,
St. Mary's Hr. Sec. School,
Harur-636903, Dharmapuri-Dt

7. கரிமச் சேர்மம் : நிறமங்கொண்ட

சோதனை	உற்பத்தி	அறிவுரை
1. கரிமச் சேர்மத்தின் மணம்	நுழைத்துக்கொண்ட மணம்	பெண்ணாற்புண்ணை மீனாள் அமின் கலிசை.
2. விபரம் காண சோதனை கரிமச் சேர்மத்தின் நிறமற்ற விபரம் காணும் மிகு கெய்ச்சு	நீர்மமாற்றம் குடிம கலிசை	கார்பாக்சிலிக் அமிலம், மீனாள் அமின் கலிசை.
3. சோடியம் அப கார்பனேட்டைடன் சோதனை சோதனை அப கார்பனேட்டை + 3 துள் கரிமச் சேர்மம்	நுண்ணீர் அபகார்பனேட்டை கலிசை	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் கலிசை
4. டீபார்த் அமினாப் அபகார்பனேட்டை சோதனை கரிமச் சேர்மம் + 3 மணி டீபார்த் அமினாப் அபகார்பனேட்டை + 1 மணி அபி HCl + அமிலம் + கார்பனேட்டை	மண்ணை அமிலம் அபகார்பனேட்டை கலிசை அமிலம் கலிசை அமிலம் கலிசை	பெண்ணாற்புண்ணை அமிலம் கலிசை.
5. H_2SO_4 உடன் அமினாப் கரிமச் சேர்மம் + அபி H_2SO_4 + மிகுமான அமிலம்	கரிமச் சேர்மம் கலிசை கரிமச் சேர்மம் கலிசை கரிமச் சேர்மம் கலிசை	கரிமச் சேர்மம் கலிசை கரிமச் சேர்மம் கலிசை கரிமச் சேர்மம் கலிசை

Mr. S. THEERTHAGIRI, M.Sc., B.Ed.,
P.G. Asst in Chemistry,
St. Mary's Hr. Sec. School,
Harur-636903, Dharmapuri-Dt

அமிலமேற்புண் அமிலம் அமிலமேற்புண் கரிமச்சேர்மம் சோதனை

6.	பாங்கல் சோதனை நினைவு காண்பதில் கரிமச் சேர்மம் + புண்ண சுரில் பாங்கல்	கரிப்புநகையாற்ற சபர்	அலிபைட்டிக் சேர்மம்
நினைவுநாசு சந்தைமையைக் கண்டறியும் சோதனை			
7.	புரோமன் நீருடன் வினை கரிமச் சேர்மம் + நீர் + புரோமன் நீர்	நிறமிகுதல் கலிசை	அலிபைட்டிக் சேர்மம்
8.	$KMnO_4$ சோதனை கரிமச் சேர்மம் + 2 மல நீர் + காரம் கலந்த $KMnO_4$ தரைசல்	$KMnO_4$ தரைசலின் கொந்தைமையு நிறம் புறநகையாற்ற	நினைவுநாசு சேர்மம்
கார்போக்சைட்டு எல்டிபிகாசன் சோதனை			
	வசோன் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + 1 மல புரோல் தைர்ட் ரசுன் தரைசல் 1 சரு நீரில் பாங்கல் தையல் பக்சுதல்	யச்சன் நிற புரோல்சன் உருவாகிறது	கார்போக்சைட்டு எல்டி உள்ளது.
அறிக்கை தொகுக்கப்பட்டிருக்கிற கரிமச் சேர்மம் 1) அலிபைட்டிக் சேர்மம் ஆகும் 2) நினைவுநாசு சந்தைமையைப் பெற்றிருக்கிறது. 3) அலிபைட்டிக் வினைமையால் தொகுக்கிறது பெற்றிருக்கிறது.			

8. கரிமச் சேர்மம்: யூரியா

சோதனை	உற்றுநோக்கல்	அறிவுரை
1. கரிமச் சேர்மத்தின் மணம்	தாதுப்பிடித்த தார்க்க மணம் கலீஸை	ரபன்சாஸ்டினை ஒரு பீனாஸ், அமின் கலீஸை
2. லிபமஸ் சார் சோதனை கரிமச் சேர்மத்தின் மூலமான லிபமஸ் நாரின் மீது கெய்க்கவும்	நிறமற்றும் ஒளும் கலீஸை	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் பீனாஸ், அமின் கலீஸை.
3. சோடியம் சை கார்பனேட்டின் சோதனை சோடியம் சை கார்பனேட் + சாஜின் கரிமச் சேர்மம்	நுரைக்கல் ரபாந்தினை கலீஸை	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் கலீஸை
4. டயாஜீ அணைப் ரபாணைடன் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + 3 மணி டயாஜீ அணை ரபாணைடன் + 1 மணி அபர் HCl + சைப்பம் + குளிர் விசீசல்	தாதுப்பிடித்த தார்க்க மாந்தும் கலீஸை	அமிலினை ஒரு அமிலக் கிசுபுரன் கலீஸை
5. H_2SO_4 உடன் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + அபர் H_2SO_4 மிதமான சைப்பம்	தாதுப்பிடித்த தார்க்க மாந்தும் கலீஸை	கார்பனேட்டை ஒரு கலீஸை

Send Your Questions & Answer Keys to our email id - padasalai.net@gmail.com

Send Your Questions & Answer Keys to our email id - padasalai.net@gmail.com

10. கார்பன் சேர்மம் : காணிசிலிக் அமிலம்

சோதனை	உருவகொக்கல்	அறையல்
1. கார்பன் சேர்மத்தின் மணம்	தெரியப்படாத தெளிந்த மாற்றம் கல்லை	பெண்ணாலைப்பொருள் மிளகல், அமில கல்லை
2. லிபமஸ் தாள் சோதனை கார்பன் சேர்மத்தின் நரமண லிபமஸ் தாள் மீது தேய்க்கவும்.	நீல லிபமஸ் சிவப்பு நிறமாக மாறுகிறது.	கார்பாக்சிலிக் அமிலம் உண்டாக.
3. சோடியம் ஸை கார்பனேட்டைடன் சோதனை சோடியம் ஸை கார்பனேட்டை 3 துளி கரிமச் சேர்மம்	புரையாடிப் போய்க் கிடைக்கிறது.	கார்பாக்சிலிக் அமிலம்.
4. டோர்ஜ் வினைப் பொருள்தடன் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + 3 மணி டோர்ஜ் வினைப் பொருள் + 1 மணி அயர் HCl + வெப்பம் + டிரைர் விக்கல்	மண்ணை சுவைக்க அரைக்க சுவைப்பு நிற விடிவடிவு கல்லை	அமிலப்பொருள் கிடைக்க கல்லை
5. H_2SO_4 உடன் சோதனை கரிமச் சேர்மம் + அயர் H_2SO_4 மிதமான தேய்ப்பம்	தெரியப்படாத தெளிந்த மாற்றம் கல்லை	கார்பனாக்சைடு வாயு கல்லை.

Mr. S. THEBETHAGIRI, M.Sc., B.Ed.,
P.G. Asst in Chemistry,
St. Mary's Hr. Sec. School,
Harur-636903, Dharmapuri-Dt

அலோகமயடி அல்லது அலோகமயடித் தன்மைக்கான சோதனை		
6	நாரித்தல் சோதனை நிங்கல் கரண்டியில் கரிமச் சோம்மம் + புண்ணை சட்டில் நாரித்தல்	கரிப்புணகயுடன் கூடிய சட்டர் அலோகமயடிச் சோம்மம்
நிறையுறாக் தன்மையைக் கண்டறியும் சோதனை		
7.	புரோமன் நீர்மம் ஊற்றி கரிமச் சோம்மம் + நீர் + புரோமன் நீர்	நிறமிழந்தவுடன் வெண்மையான ஒளிப்படவு அலோகமயடிச் சோம்மம்
8.	$KMnO_4$ சோதனை கரிமச் சோம்மம் + 2 மணி நீர் + காரம் கலந்த $KMnO_4$ கரைசல்	$KMnO_4$ கரைசலின் இரைச் சிவப்பு நிறம் மறைகிறது. நிறையுறாக் சோம்மம்
கார்பாக்சிலிக் அமிலத்திற்கான சோதனை		
	லீகைல் சோதனை கரிமச் சோம்மம் + 1 மில் அஞ்சல் அலகைரால் + அபர் H_2SO_4 + அடியம் கார்பனேட் கரைசல்	நறுபுணமிக்க புடி ஊசனை உருவாகிறது கார்பாக்சிலிக் அமிலம் உண்டாகும்
அறிக்கை தொகுக்கப்பட்டிருக்கிற கரிமச் சோம்மம் 1) அலோகமயடிச் சோம்மம் ஆகும். 2) நிறையுறாக் தன்மையைப் பெற்றுள்ளது. 3) கார்பாக்சிலிக் அமிலம் ஊனாசையல் சோதனையைப் பெற்றுள்ளது.		

Mr.S.THEERTHAGIRI, M.Sc., B.Ed,
P.G.Asst in Chemistry,
St.Mary's.Hr.Sec.School,
Harur-636903, Dharmapuri-Dt