



நவீன

விஞ்ஞானி

NAVEENA VIGNANI

ஜூலை 24 1968

மலர் 2 தேர் 4 புதன்மீழமை

Registered as a Newspaper at the G.P. O.



ஈழத்தின் முகலாவது தமிழ் விஞ்ஞான வார வெளியீடு



1. கந்தகத்தைக் கரைக்க வல்லாத பொருள்:
 - (அ) நீர்
 - (ஆ) காபனிக் சல்பைட்டு
 - (இ) காபன் நாற்குளோரைட்டு
2. சிகரெட்டுப் பெட்டியிலுள்ள உலோகத் தகடு எவ் மூல கந்தகம் ஆக்கப்பட்டது?
 - (அ) அலுமினியம்
 - (ஆ) ஈயம்
 - (இ) வெள்ளியம்
3. சுட்டப் பொருளிலே துணிக்கைகள் எவ்வாறு காணப்படுகின்றன?
 - (அ) கட்டுப்பாட்டுக்குள் காணப்படுகின்றன
 - (ஆ) கட்டுப்பாடு குறைந்து காணப்படுகின்றன
 - (இ) கட்டுப்பாடற்ற நிலையில் காணப்படுகின்றன
 - (ஈ) மேற் கூறியன யாவும் சரியானவை
4. ஒரு பன்சன் சுட்டாண்டுப்பிணை வெப்பமாக்கும் பொழுது எப் பொருள் ஒட்சிசனை வளிக்காது?
 - (அ) மங்கனியீர் ஒட்சைட்டு
 - (ஆ) மகனீசியம் ஒட்சைட்டு
 - (இ) செவ்வியம்
 - (ஈ) சோடியம் நைட்ரேற்று
5. ஐதரசன் நைட்ரிக் கமிலத்துடன் சேர்ந்து ஐதரசனைக் கொடுக்க வல்ல மூலகம்:
 - (அ) பொற்றரசியம்
 - (ஆ) மகனீசியம்
 - (இ) செம்பு
 - (ஈ) கந்தகம்
6. நெடுக்கெட்டுகளில் வான் வெளியில் பிரகாசமான மஞ்சள் நிறச் சுவாசையை உண்டு பண்ணுவதற்கு உபயோகிக்கப்படும் மூலகமென்ன?
 - (அ) பொட்டாசியம்
 - (ஆ) நாகம்
 - (இ) கல்சியம்
 - (ஈ) சோடியம்
7. கரி உப்புக் கரைசலில், வெள்ளி நைட்ரேற்றுக் கரைசலைச் சேர்த்ததும் எந்திர விழ்பாடிவு கோண்டும்?
 - (அ) வெண்ணிறம்
 - (ஆ) மஞ்சள் நிறம்
 - (இ) செம் மஞ்சள் நிறம்
 - (ஈ) செள் நிறம்
8. மேற் கூறிய விழ்பாடிவை வேறுபடுத்துவதற்கு எவ் உபகரணத்தை உபயோகிக்கலாம்?
 - (அ) வடிதாள்
 - (ஆ) வேலுக்கும் புளவ்
 - (இ) ஆலியொடுக்கி
 - (ஈ) முள்விப் புளவ்

16. பொட்டாசியம் பரமாங்கனேற்று-ஒட்சிதாழ்த்தப்படும பொழுது:
 - (அ) பச்சை
 - (ஆ) நீலம்
 - (இ) சிவப்பு
 - (ஈ) நிறமற்றதாக மாறுகின்றது
17. நீரில் அதிக அளவு கரையக் கூடிய வாயு...
 - (அ) அமோனியா
 - (ஆ) குளோரின்
 - (இ) ஒட்சிசன்
 - (ஈ) நைட்ரசன்
18. அமோனியாவை உலர்த்துவதற்கு உபயோகிக்கக் கூடிய கருவி:
 - (அ) பொகபரக ஐந்து, ஒட்சைட்டு
 - (ஆ) சல்பூரிக் கமிலம்
 - (இ) கல்சியம் ஒட்சைட்டு
 - (ஈ) கல்சியம் குளோரைட்டு
19. காபனீரொட்சைட்டில் தொடர்ந்து எரியக் கூடிய மூலகம்:
 - (அ) மகனீசியம்
 - (ஆ) குளோரின்
 - (இ) அந்திமனி
 - (ஈ) ஒட்சிசன்
20. வெடி மருந்துகளில் சோடியம் நைட்ரேற்று உபயோகிக்கப்படாததின் காரணம்
 - (அ) நீர்மயமாகக் கூடியது
 - (ஆ) கூடிய எரி பற்று நிலையைடையது.
 - (இ) ஒட்சிசனைக் கொடுக்காது
 - (ஈ) ஈரப்பற்றை அகற்றக் கூடியது
21. வெப்பத்தினால் திண்ம நிலையிலிருந்து திரவாக மாறு நிலையை அடையக் கூடிய பொருள்:
 - (அ) மகனீசியம் குளோரைட்டு
 - (ஆ) அமோனியம் குளோரைட்டு
 - (இ) கல்சியம் குளோரைட்டு
 - (ஈ) கந்தகம்

- வும் மற்றது முகிலாகவும் காணப்பட்டன. இதிலிருந்து பின் வரும் அவதானங்கள் கவனிக்கப்பட்டன. அதில் எது சரி.
- (அ) இடப்பட்ட பொருள் நீரிலும், எண்ணெயிலும் கரைந்துள்ளது.
 - (ஆ) நீரில் கரைந்துள்ளது மண்ணெண்ணெயில் கரையவில்லை
 - (இ) இரு திரவத்திலும் கரையவில்லை
 - (ஈ) மேற் கூறிய மூன்றும் பிழையான அவதானங்கள்.
28. பின்வரும் பொருட்களில் ஒரு சுட்டத்துக்கு விலக்காக கிரூப்பது எது?
- (அ) CO₂
 - (ஆ) SO₂
 - (இ) H₂O₂
 - (ஈ) Fe₂O₃
29. பல நகனமாகக் கூடிய பொருள்கள் சுயமாக எரியாதி குப்பதற்குக் காரணம் என்ன?
- (அ) அடர்த்தி கூடியிருப்பதால்
 - (ஆ) எரிபற்றுநிலை அடையாதிருப்பதால்
 - (இ) ஊக்கியில்லாதிருப்பதால்
 - (ஈ) திண்மமாகியிருப்பதால்
30. எண்ணெயில் தீ பற்றிக் கொண்டாய் உபயோகிக்க கூடாத தீயணைக்கும் கருவி எது?
- (அ) நுரை தீயணைக்கும் கருவி
 - (ஆ) காபநாற் தீயணைக்கும் கருவி
 - (இ) சோட அமிலத் தீயணைக்கும் கருவி
 - (ஈ) சோட அமிலத்தீயணைக்கும் கருவியில் நடைபெறும் இரசாயனத் தாக்கம் எது?
- (அ) $2\text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
 - (ஆ) $6\text{NaHCO}_3 + \text{Al}(\text{SO}_4)_3 \rightarrow 3\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Al}(\text{OH})_3 + 6\text{CO}_2$
32. மெழுகுதீச்சு கவாஸியில் கரும் நீல நிறமாக எரியும் வலயம் எது?
- (அ) ஒளிர் குறைந்த, தகனம் பூரணமான வலயம்
 - (ஆ) ஒலிருள்ள, பகுதித் தகனம் நடைபெறும் வலயம்
 - (இ) மெழுகு ஆவியுள்ள வலயம்
 - (ஈ) காபனோர் ஒட்சைட்டு எரியும் வலயம்
33. PH கடதாசியடம் 7க்குக் குறைந்த எண்களை தருகின்றவை — எனக் கூறப்படுகும்.
- (அ) காரம்
 - (ஆ) அமிலம்
34. PH கடதாசியில் 7ஐக் குறிக்கும் திரவம் —
- (அ) சல்பூரிக் அமிலம்
 - (ஆ) நீர்
35. PH கடதாசியில் பரிசோதனையில் A என்ற போத் தலினுள் உள்ள திரவம் 4-ஐயும் B என்ற போத்தலினுள் உள்ள திரவம் 6-ஐயும் குறித்தது. இதில் எது சேறித்த திரவமாகும்?
36. நீரில் கரையவல்ல மூல ஒட்சைட்டை எவ்வண்ணம் அழைக்கலாம்?
- (அ) அமிலம்
 - (ஆ) காரம்
37. பின்வருவனவற்றில் எது காரத்தன்மையாகாது
- (அ) மினகாய்த் தூள்
 - (ஆ) மினகாய்த் தூள்
 - (இ) கறியுப்பு
 - (ஈ) மக்னீசியாப் பால்
38. X என்ற உலோகத்தோடு நைட்ரிக் கமிலத்தை சேர்த்து வெப்பமாக்கும் போது XO என்ற ஒட்சைட்டைக் கொடுத்தது. இந்த ஒட்சைட்டு ஐதரசனால் தாழ்த்தியவலது ஆனால் காபனால் தாழ்த்தலாம். X என்ற உலோகத்தின் பெயர் என்ன?
- (அ) பொற்றரசியம்
 - (ஆ) செம்பு
 - (இ) நாகம்
 - (ஈ) தங்கம்
39. ஐதரசனாலும், காபனாலும் தாழ்த்த முடியாத ஒட்சைட்டு:
- (அ) பொற்றரசியம் ஒட்சைட்டு
 - (ஆ) மகனீசியம் ஒட்சைட்டு
 - (இ) கல்சியம் ஒட்சைட்டு
 - (ஈ) மேற் கூறிய மூன்றும் சரி
40. மகனீசியம் நாடாத்துண்டினை சிந்தாக வெட்டி, அதனோடு ஈய ஒட்சைட்டு சேர்க்கப்பட்டு சூடாக்கிய போது ஈயம் மணியுருவில் காணப்பட்டது. மேலும் மகனீசியம் வெண்ணிறப் பொடியாகிற்று. இதிலிருந்து அறிவது— மகனீசியத்துக்கு ஈயத்திலும் பார்க்க ஒட்சிசனில் கூடிய நாட்டமுண்டென்பதே. இக் கூற்று சரியா அல்லது பிழையா?

ஐம்பது கேள்விகள்

ஜி.சி.எ

சாதாரண மாணவர்க்கு

9. ஒட்சிசனையும், நைட்ரசனையும் 1:4 என்ற விகிதத்தில் கலக்கும் போது சத்திமாற்றம் ஏற்படுவதில்லையாகையால் இது ஓர் கலவை. இக் கூற்று
 - (அ) சரி
 - (ஆ) பிழை
10. மந்தமான தகனத்துக்கு உதாரணம்:
 - (அ) இரும்பு துருப்பிடித்தல்
 - (ஆ) மகனீசியம் வலியில் எரிதல்
 - (இ) பொகபரக எரிதல்
 - (ஈ) அந்திமனித்தூள் குளோரின் வாயுவுள் எரிதல்
11. பொகபரக மணிக்காயியுள் வைக்கப்பட்டு எரிக்கும் பரிசோதனையில் நாம் அறியக் கிடப்பது:
 - (அ) பொகபரக எரிதலுக்கு ஒட்சிசன் தேவை
 - (ஆ) பொகபரக ஐந்து ஒட்சைட்டு நீரில் கரைய வல்லது
 - (இ) காற்று ஓர் கலவை
 - (ஈ) வலியின் கனவளவில் 1/5 பங்கு ஒட்சிசன்
 - (உ) மேற் கூறிய நான்கும் பொருத்தமானவை.
12. பின் வரும் ஒட்சைட்டுக்களில் திரவ நிலையிலிருந்து சூடாக்கும் போது ஒட்சிசனைக் கொடுக்க வல்லது
 - 2.அ) பொற்றரசியம் பேர் மாங்க்னேற்று
 - (ஆ) மங்கனீரொட்சைட்டு
 - (இ) ஐதரசன் பேரொட்சைட்டு
 - (ஈ) மேக்கரிக் ஒட்சைட்டு
13. முற்காலத்தில் கண்ணும் பொலியாக உபயோகப்படுத்தவது:
 - (அ) செவ்வியம்
 - (ஆ) கல்சிய மொட்சைட்டு
 - (இ) ஈய விரொட்சைட்டு
 - (ஈ) மகனீசியம் ஒட்சைட்டு
14. வெண்ணிறமான, வெப்பமாக்கும் போது மஞ்சள் நிறமாகவும் குளிர்ந்ததும் பின்பும் வெண்ணிறத்தை பெற வல்லதுமான ஒட்சைட்டு எது?
 - (அ) நாக ஒட்சைட்டு
 - (ஆ) அலுமினியம் ஒட்சைட்டு
 - (இ) இரும்பு ஒட்சைட்டு
15. எம் முறை சல்பூரிக் கமிலத் தயாரிப்பிலே தாக்கம் பொருட்களும், ஊக்கியும் வாயுவுகளாக உபயோகப்படுகின்றன?
 - (அ) தொடுகை முறை
 - (ஆ) ஈய அறை முறை

22. டி. டி. டி. தயாரிப்பில் போது உபயோகிக்கும் மூலகம்:
 - (அ) நைட்ரசன்
 - (ஆ) நீலியம்
 - (இ) பொகபரக
 - (ஈ) குளோரின்
23. சோடா நீரில் கரைந்திருக்கும் வாயு
 - (அ) காபனீர் ஒட்சைட்டு
 - (ஆ) கந்தகமீர் ஒட்சைட்டு
 - (இ) அமோனியா
 - (ஈ) காபனோர் ஒட்சைட்டு
24. ஒரு வாயுவின் கரைநிறனை பெரும்பாலும் பாதிக்கும் காரணி:
 - (அ) அழுக்கம்
 - (ஆ) அடர்த்தி
 - (இ) கரைப்பானின் நிறம்
 - (ஈ) கரைப்பானின் மேற் பரப்பு
25. உலோக உப்புக்களுக்கு சுட்ட பரிசோதனை செய்யும் போது:
 - (அ) ஒளிரவுள்ள கவாலை உபயோகிக்கப்படுகின்றது
 - (ஆ) ஒளிர் வற்ற கவாலை உபயோகிக்கப்படுகின்றது
 - (இ) குறைந்த அழுக்கத்தில் வாயு எரிய விடப்படுகின்றது.
 - (ஈ) கவாலையினுள் காபன் மணிகள் போடப்படுகின்றன
26. பனிக் கட்டியினுள் உப்பை போடும் போது...
 - (அ) பனிக் கட்டியின் வெப்ப நிலை குறைக்கப்படுகின்றது
 - (ஆ) பனிக் கட்டியின் வெப்ப நிலை கூட்டப்படுகின்றது
 - (இ) பனிக் கட்டியின் உருவம் மாற்றப்படுகின்றது
 - (ஈ) பனிக் கட்டியின் இரசாயன இயல்புகள் மாற்றப்படுகின்றன.
27. ஒளிரவுள்ள மிகப் பொடியாக்கப்பட்ட பதாத்தத்தின் ஒரு பகுதியை நீரிலும், மறு பகுதியை மண்ணெண்ணெயிலும் கலக்கி ஊக்கம் போது இரண்டும் தீவ் நிறமாக மாற்றி, ஆனால் நீர் திரவமாகிய மிகத் தெளிவாக

39. ஐதரசனாலும், காபனாலும் தாழ்த்த முடியாத ஒட்சைட்டு:
- (அ) பொற்றரசியம் ஒட்சைட்டு
 - (ஆ) மகனீசியம் ஒட்சைட்டு
 - (இ) கல்சியம் ஒட்சைட்டு
 - (ஈ) மேற் கூறிய மூன்றும் சரி
40. மகனீசியம் நாடாத்துண்டினை சிந்தாக வெட்டி, அதனோடு ஈய ஒட்சைட்டு சேர்க்கப்பட்டு சூடாக்கிய போது ஈயம் மணியுருவில் காணப்பட்டது. மேலும் மகனீசியம் வெண்ணிறப் பொடியாகிற்று. இதிலிருந்து அறிவது— மகனீசியத்துக்கு ஈயத்திலும் பார்க்க ஒட்சிசனில் கூடிய நாட்டமுண்டென்பதே. இக் கூற்று சரியா அல்லது பிழையா?
- (12ம் பக்கம் டபீர்சு)

தனக்குத் தானே சத்திர சிகிச்சை

★★ ★ புரிந்தார் ரஷ்ய மேதை! ★ ★

பேராசிரியர் நிக்கோலாய் நோவிகோவின் அறையிலுள்ள டெலிபோன் மணி சிணுவினுத் தது. கீவ் நகரிலுள்ள எலும்பியல் உயர் கல்விப் பயிற்சிக் கூட இயக்குநர் அவர், டெலிபோனில் அவர் கேட்ட குரலில் அச்சம் தொலித்தது. "டாக்டர்,

நோவாலிக்கு காவில் பலத்த பங்குக முறிவு ஏற்பட்டு உள் ளது. நீங்கள் நோவாலியின் நிலை செய்வ தென்பது கடினம் என்று நினைக்கிறேன்."

நோவாலிக்கு அவர் அறுவை சிகிச்சை நடத்தினார். மறுநாள் காலையில் நோவாலியின் நிலை சீரடைந்து விட்டது என்று தெரிய வந்தவுடன், நோவிகோவ், கீவ் நகருக்குத் திரும்பத் திரும்பித் தார். அப்பொழுது பெரும் புயல் அடித்துக் கொண்

டிருந்தால், நகருக்குச் செல் வதே மிகக் கடினமாக விருத் தது. "நானே நான் ஒரு உரை யாற்ற வேண்டியுள்ளதே; எனவே எப்படியும் நான் போய்த்தானாக வேண்டும்", என்று தனக்குள் கூறிக்கொண் டார் பேராசிரியர்.

எண்ணம் டாக்டரின் மூலையில் "சட்"டெனத் தோன்றி விட் டது. மறுநாள் அவரது கால அவச யம், அவரது தோழர்களும் பரி சீலித்தனர். முழங்கால் பெரிதும் வீங்கியிருந்தது. அறுவை சிகிச்சை நடத்தித் தானாக வேண்டும். ஆனால் அங்கு அறுவை நிபுணர் ஒருவருமில்லை. "யார் செய்வது?" என்ற கேள்வி எழுந்தது.

நானிலம் ஆளலாய்! நடை நடந்து...!

இயந்திரங்களின் உபயோகம் மிகுந்து விட்ட காலம் இது. நமது கை வயிறு மாசுபு முதுகு தசைகளின் இயக்கம் குறைந்து விட்டது. நெய்விளும் பல்சிலும் அடிக்கடி செய்வதால் நமது நடைப் பழக்கம் வெகுவாகக் குறைந்து விட்டது. உடலை எப்போதும் சீராக வைத்து இருக்க வேண்டுமானால் சதைகளை தறுதறுப்பாக இயக்க வேண்டும். உடற் பயிற்சிகள் செய்யவும் விவாயாட்டுக்களில் ஈடுபடவும் வேண்டும். சுத்தமான காற்றில் தினசரி சிந்திது தூரம் நடந்தாலே நல்லது.

உள்ள தவறுகளை ஏன் திருத்தக் கூடாது? ஒருவர் வேகமாக நடக்கப் பழக வேண்டும். அந்த நடைகளை உலாவாக மாற்ற வேண்டும். ஆனால் எப்போதும் உலாவாக மாற்ற வேண்டாம். சாப்பாட்டுக்குப் பிறகு அல்லது இரவில் படுக்கச் செல்லு முன்பு மெதுவாக உலாவுவது நல்லது. ஆனால் அவர் நான் ஒன்றுக்கு 50 அல்லது 60 நிமிடமாவது விரைந்து நடக்க வேண்டும். நிமிடத்துக்கு 122 அல்லது 130 அடி வேகத்தில் சாதாரணமாக நடந்து செல்ல வேண்டும்.

களுக்கு, அழுத்தம் கொடுக்க வும் தசைகளை தளர்த்தி விடவும் பயிலுங்கள். இரண்டு மூன்று அடி வைக்கும் போது ஆழமாக மூச்சை இழுங்கள். அது போலவே மூக்கு வழியாகவும் வாய் வழியாகவும் மூச்சை விடுங்கள். களைப்பு, மூச்சுத் திணறல், படபடப்பு ஏற்பட்டால் ஓய்வு எடுத்துக் கொள்ளுங்கள். மூன்றுவது கட்டத்தில் நிமிடத்துக்கு 122 அல்லது 130 அடிகள் வீதம் நடக்கப் பழகுங்கள். வேகமாக நடக்கப் பழகுங்ள் உடலை வசப்படுத்த அது ஒன்றே வழி.

இரண்டாக

இதை இரண்டாகப் பிரித்துக் கொள்ளலாம். ஒன்று காலையில் வேலைக்குச் செல்லும் போது மற்றொன்று மாலையில் சாப்பிடுவதற்கு முன்பு. இந்த முறை உடலுக்குப் பொருந்தி விட்டால் வாரத்துக்கு இரண்டு மூன்று முறை வேகமாக நடக்கலாம். மூன்று முறைகளில் வேக நடை பழகலாம். முதலில் சாதாரண வேகத்தில் 30 நிமிடமும் பின்னர் 45 நிமிடமும் அப்புறம் 60 நிமிடமும் நடக்கப் பழகலாம். நெடு நேரம் சரியான முறையில் நடக்கப் பழகிக் கொள்ள வேண்டும். கால் தசை

அதுவே வழி

வேகமாக நடை பழகி வந்தால் நிமிடத்துக்கு 122 - 124 அடிகள் வீதம் அரைமணி நேரம் அல்லது முக்கால் மணி நேரம் நடக்கத் தொடங்கி விடுவீர்கள். ஆரோக்கியம் உள்ள ஒருவர் தினசரி 6 மைல் வரை தாராளமாக நடக்கலாம். வேக நடை முயல்வால் உடல் மிக மிக உறுதியாக இருக்கும். நீந்துதல், ஓடுதல் போன்ற உடற் பயிற்சிகளுக்கும் அது ஏற்றதாக விளங்கும்.

கேள்விகள்

1. கரத்தின் போலி தாவரங்களில் காணப்படும் ஒரு நிறப் பொருளாகும். இந் நிறப் பொருள் எவ்வெவ் நிறங்களுக்குக் காரணமாக உள்ளது?
2. அமெரிக்க விஞ்ஞானிகளால் தயாரிக்கப்பட்ட மிகவும் கனமான அணு ஒரு செயற்கை மூலகத்தின் சமதாவியாக விளங்குகின்றது. இச் செயற்கை மூலகத்தின் பெயரைக் குறிப்பிடுக. புதிய சமதாவியின் அணுவில் 101 புரோத்தன்களும் 157 நியூட்ரான்களும் உள்ளன.
3. ஒரு விலங்கின் முதுகுநாண் வளர்ச்சி நிலையில் அல்லது வாழ்நாள் பூராவும் காணப்பட்டால் அல் விலங்கை எவ்வாறு வரையறுப்பீர்?
4. புத்தக காலத்தில் இராணுவத் தாக்குதலுக்கு அஞ்சாது தனது கனித்திலே கவனம் செலுத்திக் கொண்டிருந்த வயோதிபர் ஒருவர் பின்வருமாறு கூறினார்: "உடலை நீ எடுத்துக் கொள். உள்ளத்தை நான் கொண்டு செல்கிறேன்." இவ்விஞ்ஞானி யார்?
5. பெருவோசைட் என அழைக்கப்படும் சக்தி மிக்க இருதய மருந்து தயாரிப்பதற்குப் பயன்படுத்தப்பட்ட தாவரத்தின் பெயரைக் குறிப்பிடுக. பின்வரும்விடயம் பற்றி 50 சொற்கள் வரையில் ஒரு கட்டுரை வரைக. "சந்திரன் நான் அடைந்தால்..."

பாட்டி நிபந்தனைகள்

- (1) 13 வயது முதல் 17 வயது வரையிலான சகல பாட்டசாலை மாணவரும் இப் போட்டியில் பங்கு கொள்ளத் தகுதி உடையவர்.
- (2) விடைகள் "புள்ள்காப்" தாள்களில் எழுதப்பட வேண்டும். இவ் விடைத் தாள்கள் ஒவ்வொன்றிலும் அம்மாதத்திற்குரிய போட்டிக் கூப்பன் ஒட்டப்பட்டிருக்க வேண்டும்.
- (3) வகுப்பாசிரியர், விஞ்ஞான ஆசிரியர் அல்லது பாட்டசாலை அதிபர் கூப்பனில் கையொப்பமிட்டிருக்க வேண்டும்.
- (4) போட்டிக்கான பிரவேசப் பத்திரங்கள் அனைத்தும் ஜூலை மாதம் 31ந் திகதி 11 மணிக்கு முன்பதாக பிள்வரும் விலாசத்திற்கு அனுப்பி வைக்க வேண்டும். விஞ்ஞானி மாதப் போட்டி, த. பெ. 160, கொழும்பு-14
- (5) விசேஷ மத்தியஸ்தர் குழு தெரிவு செய்யும் நபருக்கு பரிசு வழங்கப்படும். சுத்தம், தெளிவு, பிழையின்மை ஆகியவை பரிசுத் தெரிவின் போது கவனத்தில் கொள்ளப்படும்.
- (6) மத்தியஸ்தர் குழுவின் தீர்ப்பே இறுதியானது. இப் போட்டி சம்பந்தமாக எவ்வித தனித் தொடர்பும் வைத்துக் கொள்ளப்பட மாட்டாது.

ஆடி மாதப் போட்டிக் கூப்பன்

பெயர்

விலாசம்

வயது

பெற்றோரின் அத்தாட்சி

பாடசாலையின் பெயர்

விலாசம்

பாடசாலை அதிபர்/வகுப்பாசிரியர் விஞ்ஞான ஆசிரியர் இங்கே வெட்டுக.

நவீன விஞ்ஞானி SHELL மாதாந்த போட்டி

ஒவ்வொரு மாதமும் ரூ.100/- விலைவாசிகள்

ஷெல் ஸ்தாபனத்தாரின ஆதரவில் நடைபெறுகிறது

மாணவர்கள்!

மாதந்தோறும் 100 ரூபா பரிசை நீங்கள் பெற்றுக் கொள்ளக் கூடிய போட்டி இன்றைய விஞ்ஞானியில் நடை பெறுகிறது. ஆறு மாதங்கள் தொடர்ந்து நடைபெற இருக்கும் இப் போட்டி, ஜூலை மாதத்தில் முடிவடையும். இவ் விறுதிப் போட்டியில் வெற்றி ஈட்டுபவர் 250 ரூபாவைப் பரிசாகப் பெறுவார். வாரந்தோறும் புதன்சிறுமைகளில் "நவீன விஞ்ஞானி" வெளி வருகிறது. அவற்றை வாங்கிக் கவனமாகப் படிப்பவர்களுக்கு இப் போட்டி கண்டமானதல்ல. இப் பக்கத்தில் நீங்கள் ஐந்து கேள்விகளைக் காண்கிறீர்கள். இவற்றிற்கு விடைகளைக் காண்பதே உங்கள் கடமை. இப் போட்டியை மேலும் சுலபமாக்கி உள்ளோம். இந்த ஐந்து கேள்விகளும் இம் மாதப் போட்டிக்கானது. அவற்றின் விடைகளைக் கண்டு பிடித்து போட்டிக் கூப்பனைப் பூர்த்தி செய்து விஞ்ஞானி காரியாலயத்திற்கு அனுப்பி வைப்புகள். இப் போட்டியானது மாணவர்களிடையே விஞ்ஞானத்தை வளர்ப்பதோடு அவர்களிடம் விஞ்ஞான ஆர்வத்தை உருவாக்கும் மென் மேலும் ஊக்குவிப்பதாக அமைக்கும். ஒவ்வொரு மாத முடிவிலும் சரியான விடைகளையும் சிறந்த கட்டுரையையும் அனுப்புவருக்குரொக்கப் பரிசாக ரூபா 100 வழங்கப்படும். ஜூலை மாதத்தில் இடம் பெறும் இறுதிப் போட்டியில் சென்ற 6 மாத காலத்தின் போது விஞ்ஞானியில் இடம் பெற்ற பொது விஞ்ஞான கட்டுரைகள் விசேஷ விடயங்கள் ஆகிய வற்றை அடிப்படையாகக் கொண்ட கேள்விகள் இடம் பெறும். இந்த இறுதிப் போட்டியில் முதற் பரிசைப் பெறுபவருக்கு ரொக்கப் பரிசாக ரூபா 250 வழங்கப்படும். பெர்வளி முதற் போட்டியிலிருந்து ஜூலை இறுதிப் போட்டி வரை அதிக விண்ணப்பங்களைத் தாக்கல் செய்யும் பாடசாலைக்கு அதன் நூல் நிலையத்திற்கு விஞ்ஞானப் புத்தகங்கள் வாங்குவதற்காக ரூபா 250 வழங்கப்படும். ஒவ்வொரு மாதப் போட்டிகளின் முடிவும் நவீன விஞ்ஞானியில் விளக்கப்படும்.

தீரிகோண கணிதம்

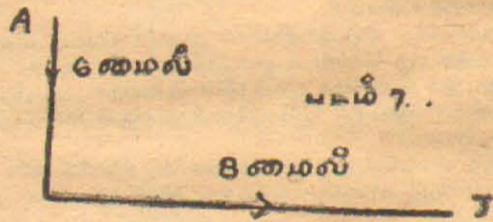
கிழக்காக BC + DE - GF + HJ
= 7 + 3 - 8 + 6 மைல்
= 8 மைல்

எனவே A இலிருந்து Jக்கு செல்லும் வழியை படம் 7ஆல் கருக்கமாகக் குறிக்கலாம்.

இன்னும் A இலிருந்து Jன் நேர்த்தாரத்தையும் திசையைப் படம் 3ல் காட்டியவாறு அறிந்து கொள்ளலாம்.

உதாரணம்

ஒருவன் A இலிருந்து புறப்பட்ட வடக்குக்கு 25° கிழக்காக 10 மைலும்; பின் 35° வடக்குக்கு மேற்காக 20 மைலும்; இறுதியாக தெ. 42° 17' மே.



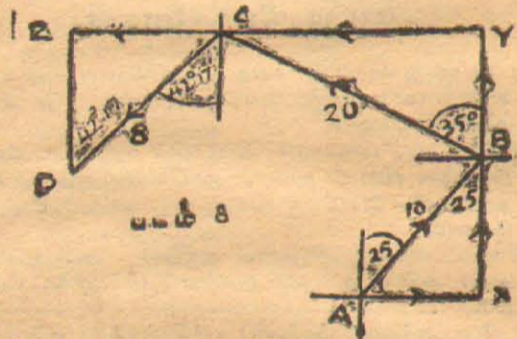
திசையில் 8 மைலும் சென்ற P எனும் இடத்தை அடைந்தான்.

1. A இலிருந்து P எத்திசையில் உள்ளது
2. A இலிருந்து Pன் தூரம் என்ன?

மனிதன் உண்மையாகச் சென்ற வழி

[படம் 8]

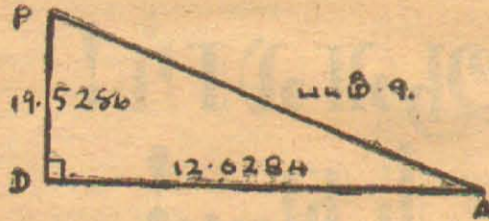
முதலில் A இலிருந்து B பின் B இலிருந்து C இறுதியாக C இலிருந்து P



முன்னர் காட்டியது போன்ற இவ்வழிகளை மாற்றி நேர்வடக்குத் தூரங்களாகவும் நேர்கிழக்குத் தூரங்களாகவும் அமைக்கலாம்.

அதாவது A இலிருந்து Bக்கு :- A இலிருந்து கிழக்காக AX தூரமும் X இலிருந்து வடக்காக X B தூரமும் இவ்வாறே மற்றையவையும் படத்தில் காட்டப்பட்டுள்ளன.

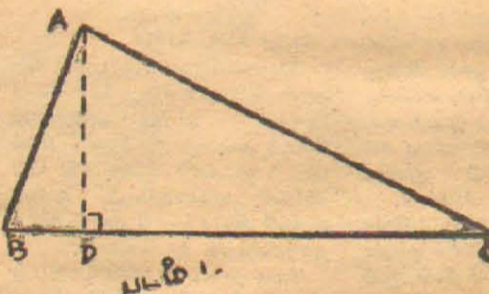
இனி எல்லா வடக்குத் தூரங்களையும் கிழக்குத் தூரங்களையும் சேர்த்துக் கொள்ளலாம்.



A இலிருந்து P கிழக்காக

AX - YC - CZ
= 10 சைன் 25° - 20 சைன் 35° - 8 சைன் 42° 17'
= 10 × .4226 - 20 × .5736 - 8 × .6728
= 4.226 - 11.472 - 5.3824
= - 12.6284
∴ மேற்காக = 12.6284 மைல்

வடக்காக :- 10 கோசை 25 + 20 கோசை 35 - 8 கோசை 42° 17'
= 10 × .9063 + 20 × .8192 - 8 × .7398
= 9.063 + 16.384 - 5.9184
= 25.447 - 5.9184
= 19.5286 மைல்



A இலிருந்து Pக்கு செல்லக்கூடிய இவ்விரு தூரங்களையும் கொண்ட படத்தை அமைத்ததே தொடரலாம்.

இத்தூரங்களை 4 பொருளுடைய இலக்கங்களுக்குத் திருத்தமாக அமைத்தால்

AD = 12.63
DP = 19.53 ஆகும்.

படம் 9ல்

தான் < = $\frac{DP}{AD}$
= $\frac{19.53}{12.63}$

மட தான் < PAD = மட 19.53 - மட 12.63
= 1.2906 - 1.1014
= 0.1892
∴ < PAD = 57° 7'

DP = 19.53
AP = 19.53
∴ AP = $\frac{19.53}{\text{சைன் } 57^\circ 7'}$

மட AP = மட 19.53 - மட சைன் 57° 7'
= 1.2906 - 0.8422
= 1.3664
∴ AP = 23.25

∴ P என்பது A இலிருந்து i. மேற்குக்கு 57° 7' வடக்காகவும் ii. 23.25 மைல் தூரத்திலும் உள்ளது.

படம் 1. ஐ அவதானிக்குக

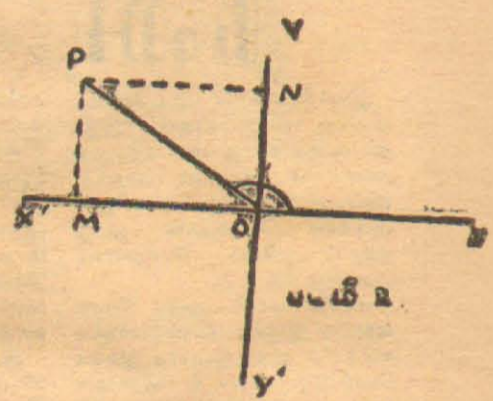
இதில் AD ஐ பக்கம் AB, கோணம் B இவற்றின் சார்பில் கூறமுடியும்.

இவ்வாறே AD ஐ பக்கம் AC, கோணம் C, இவற்றின் சார்பிலும் கூறலாம்.

அதாவது முக். ABD ல்
AD = AB சைன் B
முக். ACD ல்
AD = AC சைன் C
∴ AB சைன் B = AC சைன் C
 $\frac{AB}{\text{சைன் C}} = \frac{AC}{\text{சைன் B}}$

இவ்வாறே $\frac{AC}{\text{சைன் B}} = \frac{BC}{\text{சைன் A}}$ என அறியலாம்

எனவே $\frac{AB}{\text{சைன் C}} = \frac{AC}{\text{சைன் B}} = \frac{BC}{\text{சைன் A}}$



மேலும் ஒரு முக்கோணத்தில் பக்கம் AB ஐ அதற்கு எதிரான கோணத்தின் பெயர் கொண்டு 'c' எனவும் A ஐ 'b' எனவும் BC ஐ 'a' எனவும் கூறலாம்.

ஆகவே எந்த முக்கோணத்திலும் அதன்பக்கங்கள் கோணங்கள் தொடர்பு

$\frac{a}{\sin A} = \frac{b}{\sin B} = \frac{c}{\sin C}$ ஆகும்

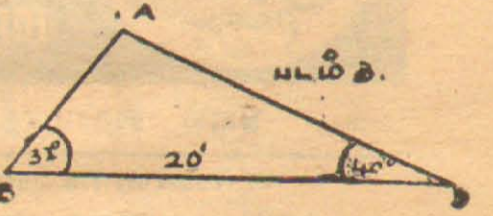
இவ்வாய் பாட்டை உபயோகித்து எத்தனை யோ கணக்குகளை எளிதில் செய்ய முடியும்.

மேலும் இதில் ஒரு கோணம் செங்கோணமாகவோ அன்றேல் விரிகோணமாகவோ அமையலாம்.

செங்கோணமாயின் இவ்வாய்பாட்டின் உதவியின்றியே ஏற்கனவே கற்றமாதிரி கணக்குகள் செய்யப்படலாம்.

விரிகோணமாயின் அதன் சைன் காள் பது எவ்வாறென்பார்ப்போம்.

திரிகோணகணிதத்தில் கோணங்களின் விதிதங்களை பின்வருமாறு கூறுவதுண்டு.



OX ல் இருந்து ஆரம்பமாகும் OP எனும் ஆரைக்காவி (Radius Vector) மணிக்கூட்டுச் சுழற்சிக்கு எதிராக சுழலும் போது கோணங்கள் (நேர்ப்பெறுமான முள்ள) அமைகின்றன.

இதில் சைன் POX = $\frac{OY}{OP}$

கோசை POX = $\frac{OX}{OP}$

(13-ம் பக்கம் பார்க்க)



செய்மதி மூலம்

இற்றைக்கு ஈரந்து ஆண்டுக்கு முன்னர் மனிதனால் ஆரம்பிக்கப்பட்ட அண்டவெளி ஆராய்ச்சி இன்று மனிதனின் மாண்பு மிகு அறிவுக் திறனைப் பறை சாற்றுவதாக அமைந்துள்ளது.

மனிதனால் உருவாக்கப்பட்ட செயற் கோள்கள், தொடர் பிணைப்புக் கலங்கள், வானிலை ஆராய்ச்சிச் செய்திகள் உலகில் அனைவருக்கும் அறிந்த தொன்மை விட்டன. இதே வேளையில் வளி மண்டலத்தில் மின் மண்டல ஈர்ப்பு கதிர் வீசல் ஆராய்ச்சிகள் நடைபெற்றுக் கொண்டிருப்பதையும் மறப்பதற்கில்லை.

இவ் வேளையில் செய்மதி மூலம் தன் மதியை அடையக் கங்கணம் கட்டி நிற்கும் விஞ்ஞானிகளின் முயற்சியை நிலைவு கருவது சாலவும் பொருத்தம். தன் மதியை நோக்கி கவி வியோ தன் தொலை காட்டியைத் திருப்பி மூன்றரை நூற்றாண்டுகள் கழிந்து விட்டன. அண்டத்தில் ஆராய்ச்சி இன்று புது நிலை அடைந்து விட்டது. விண்வெளிக் கோள்களுக்கு மனிதன் செயற் கோள்களை அனுப்பி ஆராய்ச்சியில் ஈடுபட்டிருக்கும் காலமிது ஆரம்பத்தின் அண்ட கோள்களைப் "பார்வையிட" அனுப்பப்பட்ட செயற் கோள்கள் இன்று அவற்றின் அமைப்பையும், காணப்படும் இயல்புகளையும் ஆராய்ந்து வருகின்றன. விஞ்ஞானமும் தொழில் நுட்பமும் வளர்ச்சி அடைந்து இன்று மனிதனால் உருவாக்கப்பட்ட செயற் கோள்கள் கயமாக மெதுவாக தன்விசையாக இயங்கும் கருவிகளின் துணையுடன் அண்ட கோள்களில் இறங்குகின்றன. இவ் வண்ட கோள்களில் ஆராய்ச்சியில் சந்திரன் முக்கியத்துவம் அடைந்துள்ளது. ஏனெனில் அழியாத இயற்கைக் கோளாக அது மிளிர்கின்றது. சூரிய மண்டலத்தில் உள்ள கோள்களின் குணநிலைப்புகள் பலவற்றைச் சந்திரன் தன்வகத்தே கொண்டுள்ளது. ஆகவே



இதன் பொருட்டு மேற்கொள்ளப்பட்ட ஆராய்ச்சிகளின் முதற்படியாக சந்திரன் மண்டலத்தைச் சூழ்ந்துள்ள பகுதிகள் ஆராயப்பட்டன.

கடந்த 1959ம் ஆண்டில் ஜூன் - 1 ஜூன் - 2 ஆகிய இரு தன்வியக்கச் செயற் கோள்கள் முதன் முதலாக உருவாக்கப்பட்டன.

ஜூன் - 1 5,000 முதல் 6,000 வரை கிலோ மீட்டர் தூரத்தில்

பூர்ந்தி செய்தது. இதன் காரணமாக சந்திரனின் முழு அமைப்பையும் வரையறுத்து வரையக் கூடிய நிலை முதன் முதலாகக் கிடைத்தது.

சந்திரனை அண்மித்துச் சென்றும், தரையில் இறங்கியும் தகவல்கள் பலவற்றைச் சேகரித்து அனுப்பிய தன்வியக்கச் செயற் கோள்களிலும் பார்க்க நீண்டநாள் நிலைத்து நின்று தகவல் அனுப்பக் கூடிய செயற்கோள்களின் அவசியம் இந் நிலையில் ஏற்படலாயிற்று.

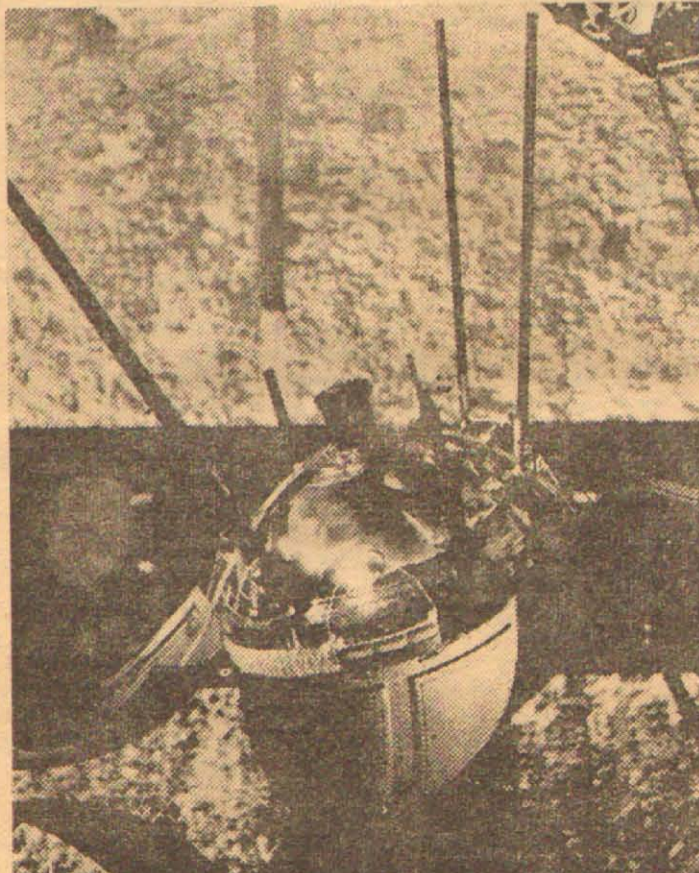
இதன் பின்னர் நிகழ்ந்த பரிசோதனைகளில் ஜூன் - 9 முக்கியத்துவம் அடைகிறது. 1966ம் ஆண்டு பெப்ரவரி 3ம் திகதி இச் செயற் கோள் சந்திரனில் மெதுவாக இறங்கியது. அநேக நாட்களாக சந்திரனின் இயல்புகளைப்பற்றி ஆராய்ந்த இச் செயற் கோள் 8 மணித்தியாலம் 5 நிமிடங்களுக்கு வாளுவித் தொடர்பை பூமியுடன் நிலைநாட்டியது. சந்திரனில் ஒளி பரிமாற்றத்துக்கு உதவி மரியம் ஊட்டம் குறித்து இப் பரிசோதனைகள் மூலம் அறிய முடிந்தது. அண்ட கோள்களுக்கு கிடைக்க உள்ள கதிர் வீசலில் 25 சதவீதம் சந்திரனில் உள்ளது என்பதையும் ஜூன் - 9 தெளிவாக்கியது.

சந்திரனின் தெறிப்புக் குணம் ஜூன் - 9 நடந்திய பரிசோதனை மூலம் அறிய முடிந்தது. இவ்வாறு நடைபெற்ற ஆராய்ச்சிகளின் விளைவாக சந்திரனில் காணப்பட்ட கற்பாறைகளின் இரசாயன இயல்புகளும் ஆராய்ந்தறியப்பட்டன.

இந் நிலையை அடைந்த விஞ்ஞானிகள் சந்திரனில் அல்லது அதற்கு அண்மையில் நிரந்தரமாக கோள் ஒன்றைச் செலுத்தி சந்திரனின் மேற் பரப்பு முழுவதையும் ஆராய வேண்டும் என்பதை உணர்ந்தனர். இதன் பொருட்டுச் செலுத்தப்பட்ட செயற் கோள்தான் ஜூன் - 10 சந்திரனை வட்டமிடும் உலகின் முதலாவது செயற் கோளாக ஜூன் - 10 அளிந்தது. ஜூன் - 10 1966ம் வருடம் மார்ச் மாதம் 31ந் திகதி விண்வெளிக்குச் செலுத்தப்பட்டது.

சந்திரனை அண்மித்துச் செல்வதற்கு செலவாகும் நேரம் 3.5 நாள்கள் என்பது ஜூன் - 10 மூலம் தெளிவாகியது. இவ்வாராய்ச்சி முன்மைய திட்டங்க

வெண்மதியை நாளும் விஞ்ஞானிகள்



சந்திரனின் தரை, தரையின் அமைப்பு, தரையின் படிவுகள், உள்வமைப்பு ஆகியவற்றை அறிவதன் மூலம் சந்திரனின் தோற்றத்தை, அது உருவான வரலாற்றை மட்டுமன்றி, பிற சூரிய மண்டலக் கோள்கள் குறித்தும் அறியக் கூடியதாக இருக்கும் என்பதில் சிந்திக்கும் சந்தேகமில்லை.

விஞ்ஞானிகளின் கவனம் சந்திரன் மீது படிந்ததற்கு மற்றொரு காரணமும் உண்டு. சந்திரனின் மேற் தரையின் அமைப்பு, உருமாற்றம், படிவம் ஆகியன தோன்றிய நிலையிலே காணப்படுகின்றன. எரிமலைக் குழறல்கள் ஏற்பட்டிருக்கக் கூடிய சாத்தியக் கூறுகள் தென்படினும், இம் மேற் பரப்பு அரித்தல் போன்ற பாதாக விளைவுகளுக்கு உள்ளாகவில்லை என்றே கருதப்படுகின்றது.

சந்திரனின் உள்ளமைப்பை அறிவதன் மூலம், அதனுள் பரவியிருக்கும் பொருட்கள், வெப்ப நிலை மாற்றங்கள், காந்த மண்டல சக்தி ஆகியவற்றை அறியக் கூடியதாக இருக்கும். இதன் காரணமாக சந்திரனை சூழ்ந்துள்ள மண்டலத்தில் உள்ள பொருட்கள் குறித்து அறிய முடியும்.

சந்திரனைக் கடந்து சென்றது. இதன் விளைவாகச் சூரிய மண்டலத்தின் முதலாவது செயற் கோளாக இது மிளிர்ந்தது. இச் செயற்கோள் மூலம் இரு தகவல்கள் கிடைத்தன.

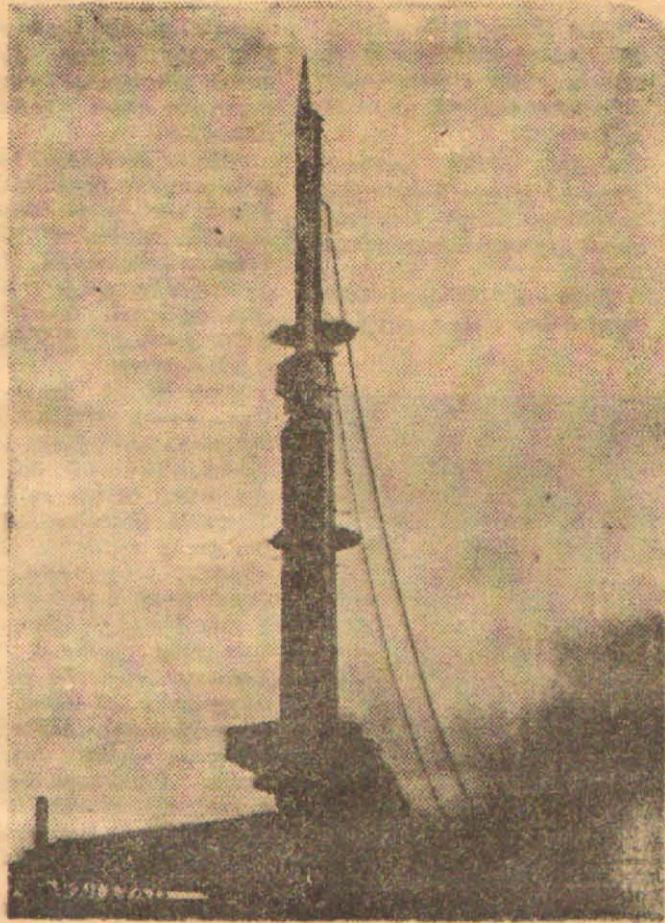
சந்திரனுக்கு அண்மையில் வலிமை மிக்க காந்த மண்டலம் இல்லை என்பது ஒன்று. கோள்களின் இடைவெளியில் அயனுகிய பிளாக்மா (சூரியக் காற்று) உண்டு என்பது மற்றதாகும். இதன் விளைவாக கோள்களின் இடைவெளி குறித்து முன்னர் இருந்த அபிப்பிராயம் நீக்கப்பட்டது.

தன்வியக்கமுள்ள ஜூன் - 2 மூலம் சந்திரனின் தரையில் ஆராய்ச்சி உபகரணங்களும், அளவீடும் கருவிகளும் நேரடியாக இடப்பட்டன. சந்திரனின் தரையை அடைய முன் சந்திரனின் பௌதிக இயல்புகள் குறித்தும், சந்திரனில் கதிர்வீசல் படை இல்லை என்பதையும் பூமிக்குத் தெரிவித்தது. இதன் பின்னர் ஜூன் - 3 சந்திரனின் மறு பாதிப்பைப் படம் பிடித்தது. சந்திரனின் முழுப் பரப்பையும் படம் பிடிக்கும் பணியை இதன் பின்னர் அனுப்பி வைக்கப்பட்ட கோள் - 3

வில்படி விஞ்ஞானிகளின் கட்டுப்பாட்டிலே நிகழ்ந்தது.

இதன் பின்னர் ஏப்ரல் 1ம் திகதி பூமியிலிருந்து விடுக்கப்பட்ட கட்டளைக்குப் பணித்து அச் செயற்கோள் திருத்திய பாதையில் சென்றது. சந்திரனின் ஈர்ப்பு மண்டலத்தை அண்மிக்கையில் இச் செயற்கோளின் வேகம் செக்கனுக்கு 1 கிலோ மீட்டர் வேகமாக இருந்தது. பூமியின் ஈர்ப்பு சக்தி குறைய, சந்திரனின் ஈர்ப்பு அதிகரிக்க செயற் கோளின் வேகமும் அதிகரிக்கலாயிற்று. இவ் வேகம் விநாடிக்கு 2.1 கிலோ மீட்டராக உயர்ந்தது.

இந் நிலையில் செயற் கோளின் கட்டுப்பாட்டு யந்திரம் செயல்புரிய ஆரம்பித்தது. சந்திரனின் மேற் பரப்பில் இருந்து 1000 கிலோ மீட்டர் தூரத்தில் சென்ற பொழுது அதன் வேகம் விநாடிக்கு 1-25 கிலோ மீட்டராக இருந்தது. இவ் வேகம் 1-9 கிலோ மீட்டராக இருந்திருக்க வேண்டும். இதனால் பாதிக்கப்பட்ட செயற்கோள் சந்திரனை வட்டமிட ஆரம்பித்தது. ஏனெனில் சந்திரனின் ஈர்ப்பு சக்தியைத் தப்புவதற்கு அதன் வேகம் போதாதிருந்தது. (15ம் பக்கம் பார்க்க)



தும்பாவில் ஓர் ஆராய்ச்சி நிலையம்!

வப்பட்டது. இந் நிலையம் பூமத் திய ரேகை ஏவுகணை செலுத்துத் தளமென இதன் பின்னர் வழங் கப்பட்டலாயிற்று.

விஞ்ஞானிகளின் ஆராய்ச்சிக்கு உன்னாகின.

இந்த முறையில் ஏவுகணையின் உதவியுடன் நடு நிலை அணுக்கள் அடங்கிய பேரிய ஆவி விண் வில்லி தூவப்படுகின்றது. ஆனால் ஆவிக் குவியல் ஆரம்பத்தில் பச்சை நிற வட்டமாகத் தோன்றும். இதில் சூரிய ஒளியின் புற ஊதாக் கதிர் படும் பொழுது அணுக்கள் அயனிகளாக மாற்ற மடைகின்றன. அப்பொழுது இதன் நிறம் ஊதாவாக மாற்ற மடைகின்றது.

பூமத்திய ரேகைப் பகுதியில் அமைந்துள்ள இப் பகுதி அமெரிக்கா, ரஷ்யா, பிரான்ஸ் போன்ற நாடுகளில் கவனத்தை யும் தன்பால் ஈர்த்துக் கொண்டது. இந் நாடுகள் இந்தியா வோடு சேர்ந்து ஒத்துழைக்க முன் வந்தன.

இந்நே யடுத்து ஏறக்குறைய 20 ஏக்கர் - அப்பாச்சி ஏவுகணை க்கும், ஆறு சென்டார் ஏவுகணை க்கும் முப்பது ஜூடி - டார்ட் ஏவுகணைகளுக்கும் விண்ணிற்கு வெற்றிகரமாக செலுத்தப்பட்டன.

மேலும், பேரிய ஆவி அயனிக ளாக்கப்படும் பொழுது இதன் வடிவம் நீள் வட்டமாக மாறு கின்றது. இந்த நீள்வட்ட ஆவிக் குவியல் பூமியின் காந்த மண்டல விசைக் கோட்டில் அமை கின்றது. வளி மண்டலத்தில் உள்ள மின்புல விசை காரணமாக இந்த ஆவி, காந்த விசைக் கோடுகளின்

தும்பா ஆராய்ச்சி நிலையத்திலிருந்து விண்ணிற்குச் செலுத் தப்பட்ட முதலாவது ஏவுகணையாகிய ஐக்க - அப்பாச்சி ணைய படத்தில் காணலாம்.

இந்தியாவின் திருவனந்தபுரத் திற்கு அருகாமையில், அமைந் துள்ளது தும்பா ஆராய்ச்சி நிலையம். தும்பா ஆராய்ச்சி நிலையம் அலைகடல் மோதும்-அமைநி யான இடத்தில் தென்னை மாச் சோலைகள் சூழ்ந்த பசுமையான தழ்நிலையிலே அமைக்கப்பட்டுள் ளது.

பின்னர் வால் வெளிக்க அனுப் பப்பட்ட ஏவுகணைகள் சுமார் 200 கிலோ மீட்டர் தூரத்திற்கு அப்பாலேயே செயற்பட முடிந் தது.

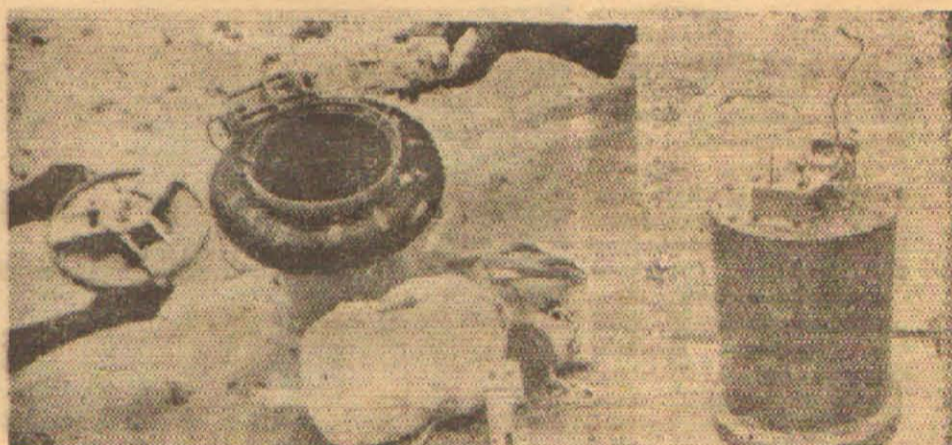
இப்பொழுது 30 கிலோ மீட் டர் தூரத்திற்கும் 200 கிலோ மீட்டர் தூரத்திற்கும் இடைப் பட்ட பகுதி ஆராய்ச்சி செய்யப் படாத பகுதியாக இருந்தது.

இப் பகுதியை ஆராய்ச்சி செய்வதற்கு இந்திய விஞ்ஞானி கள் ஆர்வம் காட்டினர். இதன் காரணமாக இந்திய தேசிய

தும்பாவில் முதலாவது ஏவு கணை 1963ம் ஆண்டில் செலுத் தப்பட்டது. இவ் ஏவுகணை ஐக்க - அப்பாச்சி என அழைக்கப்பட்டது.

இவ் ஏவுகணைகளின் மூலம் வளி மண்டலத்தின் குறிப்பிட்ட உயரங்களில் உள்ள காற்றோட் டத்தின் இயல்பு, காந்த, விசை மின் விசை வாலிலே முதலியன ஆராயப்பட்டன.

இதனையடுத்து இவ் வகுட ஆரம்பத்தில் தும்பா ஆர்வ



விண்ணிற்குச் செலுத்தப்பட்ட பொருள்கள் பூமிக்கு மீட் தும் பரிசோதனைகளும் இங்கு நடைபெறுகின்றன. அவற் றில் ஒரு பரிசோதனையின் பொருள்களைப் படத்தில் காண ளாம்.

கடல்மோதும் இடத்தில்

அமைதிபணி ஆராய்ச்சி

இதன் பின்னர் விஞ்ஞானத் தின் வளர்ச்சி காரணமாகச் சில ஏவுகணைகள் விண்வெளிக்குச் செலுத்தப்பட்டன. இவ் ஏவுகணை ஆராய்ச்சிகள் அமெரிக்காவிலும் ரஷ்யாவிலும் நிகழ்த்தப்பட்டன.

விண்வெளி ஆர்வக் கழகம் இந் தியாவில் உதயமாயிற்று.

வளி மண்டல ஆராய்ச்சியில் புறக்கணிக்கப்பட்டு வந்த பகுதி யாகப் பூமத்திய ரேகைப் பகுதி இருந்து வந்தது. பூமியின் காந்த மண்டல நடுக் கோட்டுப் பகுதி யில் நடத்தப் பெறும் ஆய்வுகள் மூலம் பூமியின் காந்த மண்டலத் தைப் பற்றியும் அயனி மண்டலத் தைப் பற்றியும் அவ்வி ஆராய முடியும் என்பது விஞ்ஞானிகள் கருத்து.

இவ் வேவுகணை சோடிய ஆவியை விண்ணில் பரப்புவதற் காக அனுப்பப்பட்டது. 100 கி. மீட்டருக்கும் 180 கி. மீட்டர் உயரத்திற்கும் இடையே இச் சோடிய ஆவி பரப்பப்பட்டது. சோடிய ஆவி மீது பட்டுப் பிரதி பலிக்கப்பட்ட சூரிய ஒளி பூமி யின் உள்ள அவதான நிலையக் களில் இருந்து அவதானிக்கப் பட்டு ஆராய்ச்சிகள் நடத்தப் பட்டன.

நிலையம் அமைதிப் பணிக்கு விண் வில்லி ஆர்வ என்னும் அடிப் படையில் அமைந்துள்ள நாடுக ளுக்கும் பொதுவான நாக்கப் டுள்ளன.

குறுக்கே நகர்கிறது. இவ் வேவு களில் இதன் வேகத்தைக் கணித்து அறியலாம். அத்துடன் அப்புவ வலிமையையும் கணிக்கலாம்.

கடந்த மார்ச் மாதத்தில் நடைபெற்ற பரிசோதனைகளின் போது நிகழ்ந்த ஆவி மாற்றங் கள் வெறும் கண்ணுக்குப் புலப் பட்டது. நில நிற ஓரத்துடன் கூடிய இளஞ் சிவப்பு வட்டமாக அலை கவர்ச்சியாகக் காணப் பட்டன.

காற்றோட்டக் கணிப்பு, அயனி மண்டல மின்சாரத்தப் புலத்தின் வலிமை மின் மண்டல அளவிடு ஆவியை குறித்துத் தொடர்ச்சி யாகப் பரிசோதனைகள் நிகழ் தப்பட்டு வருகின்றன.

இந்நே யாழ் நகரில் கண்டிபுரப் பது சாத்தியம் என்று இலங்கை விஞ்ஞான ஆராய்ச்சிக் கழகம் கூறுகின்றது.

இத்தகைய பரிசோதனைகளில் ஒன்று இவ் வகுடும் மார்ச்சு மாத இறுதியில் தும்பாவில் நிகழ்த்தப்பட்டது. யாழ் நகரில் விதித்திரக் கோள்கள் பற்றிய விஞ்ஞான இப் பரிசோதனைக ளுக்கும் மிக நெருங்கிய தொடர்பு இருக்கிறது என இலங்கை விஞ்ஞான ஆராய்ச் சிக் கழகம் கூறுகிறது.

தும்பா ஆராய்ச்சி நிலையம் இன்று ஆராய்ச்சிக் கருவிகளைத் தயாரிப்பதிலும் ஈடுபட்டுள்ளது. வெகு விரைவில் உலகின் அதி முக்கிய ஆராய்ச்சி நிலையங்க ளுள் தும்பாவும் ஒன்றுக்குத் திக ழும் என்பதில் சிந்திக்கும் ஐய மில்லை.

ஏசுவெலில் வாயு வேற்றப்பட்ட பஜாங்கள் ஏறக்குறைய 30 கிலோ மீட்டர் தூரம் வரையி லேயே சென்றன. ஆகவே இதற்கு மேற்பட்ட தூரம் தூரவி ஆராயப்படாத பிரதேச மாக இருந்து வந்தது. இதன்

இத் தேவைகளைப் பூர்த்தி செய்வதற்கு விஞ்ஞானிகளுக்குத் தகுந்த கருவிகளும் இதன் மீளிர்த்தது. இவ் ஏயரத்தில் ராய்ச்சி நிலையமும் அங்கு நிறு உள்ள வளி மண்டலப் போக்கும்

மேகக் கூட்டத்தாடன் கலந்து சென்ற இவ் ஆவியை ஆராய்ந்த இவ் விஞ்ஞானிகளும் இதன் மீளிர்த்தது. இவ் ஏயரத்தில் உள்ள வளி மண்டலப் போக்கும்

இப் பரிசோதனை வகுமானு-

குறிப்பு- தும்பா ஆராய்ச்சி நிலையம் பற்றிய தகவலைச் சேகரிக்க உதவிய கருவாய் சிக்குடி நீர்ப்பாசன இலாகா அதிகாரி திரு பூசுந்தரம் அவர்களுக்கு எமது நன்றி.

மூலகங்களின் இரசாயனப் பண்புகள்

ஒரு நாகக்கட்டை [Zn]
செம்புசல் பெற்றுக் கரைச
லுக்குள் அமிழ்த்தும்
பொழுது, செம்பு தோன்று
கிறது.
 $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$
 $Zn + Cu^{++} \rightarrow Zn^{++} + Cu$

இத்தாக்கத்திலிருந்து
நாகம், செம்பிலிருந்து அதிக
மின்னோடுவது என விளங்
குகிறது. மின் இரசாயனத்
தொடரில் உள்ள ஒரு மூல
கம், அதன் மூலம் ஒரு மூல
கத்தை அதன் உப்புக்கரைச
லில் இருந்து வெளியேற்ற
கிறது. இம்மாற்றமூற்றை
யை ஒரு உலோகத்தை இன்
றொகு உப்புக்கரைசலுக்குள்
அமிழ்த்துவதன் மூலம் விளக்
கலாம்.

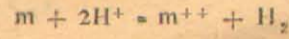
உலோகங்களை மூலகங்
களை அதன் உப்புக்கரைசலில்
இருந்து மின் இரசாயனத்
தொடரின் மேலுள்ள
மூலகங்கள் மாற்றிடு
செய்கின்றன. குளோரின்,
புரோபின் வாயுவை அதன்
உப்புக்கரைசலில் இருந்து
மாற்றிடு செய்கிறது.

2. உலோகங்களு டன் நீர் அமிலம் ஆகியவற்றின் தாக்கங்கள்

மின்னிரசாயனத் தொட
ரில் ஐதரசனுக்கு மேலுக்
குள்ள உலோகங்கள் நீருட
னும், அமிலங்களுடனும்
தாக்கமுற்று ஐதரசனை
வெளியேற்றுகிறது.

சோடியம் நீருடன் தாக்க
முற்று ஐதரசனை வெளியே
ற்றுகிறது. இத்தாக்கத்தின்
போது ஐதரசன் அயன்கள்
தோன்றும் விதம் ஐதரசன்
அயன்களின் செறிவில் அதி
களில் தற்செறிக்கின்றன.
நீரில் ஐதரசன் அயன்களின்

டன் தாக்கமுற்று பொழுது
வெளியேற்றுகின்றன. நீரின்
தாக்கத்துடன் அமிலத்தின்
தாக்கம் ஒப்பிடும் பொழுது
அமிலத்தாக்கத்தின் ஐதரசன்
விநிலில் வெளியேறுகின்
றது. இவ்வியல்பு மின் இர
சாயனத் தொடரில் மேலி
ரும்படிப்படியாக குறை
கிறது.



சோடியம் பொட்டாசியம்
ஆகிய மூலகங்களின் தாக்கம்
மிக விரைவில் நடை
பெறுகிறது. சயம், வென்
லீயம் ஆகிய மூலகங்களின்
தாக்கம் மிக ஆறுதலாக
நடைபெறுகிறது.

சைத்திரிக் கமிலம் செறிந்த
சல்பூரிக் கமிலம் ஆகியவற்று
டன் நடைபெறும் தாக்கங்
கள் மிகவும் சீக்கிரமாக
தான். இத்தாக்கத்தின்
பொழுது தோன்றும் ஐதரசன்
அயன்களின் செறிவில் அதி
களில் தற்செறிக்கின்றன.
நீரில் ஐதரசன் அயன்களின்

மூலகங்களைக் கொடுக்கின்
றன.
இத்தொடரின் அடிப்பகுதி
யில் உள்ள மூலகங்கள்
வெள்ளி, பொன் ஆகியவற்
றின் ஒக்கைட்டுகள் நேரடி
யாக ஒக்கிசலில் இருந்து
தயாரிக்க முடியாத. இவ்
ஒக்கைட்டுகள் விரைவாக
வெப்பப்பிரிகையடைந்து
ஒக்கிசலையும் உலோகத்தை
யும் கொடுக்கிறது.

ஒரு மூலகத்தை அதன்
தாதுப் பொருட்களிலிரு
ந்து [ORE] எடுக்கும்
முறை அம்மூலகம் மின் இ
ரசாயனத் தொடரில் உள்ள
இடத்தில் தற்செறிக்கிறது.
உதாரணமாக கார உலோ
கங்கள் ஒக்கிசலுடன் வெகு
விரைவாகத் தாக்கமடைந்
தென ஆதலால் இவ் ஒக்
கைட்டுக்களை காலூல் தாழ்
த்ததல் மிகவும் கடினமுற
யாகும். ஐதரசன் அயன்
கள் உலோக அயன்களிலும்
பாரீக்க அந்விநிலாக மின்
வாயில் இறக்கப்படுதால்

களின்படி மூன்று பகுதிக
ளாகப் பிரிக்கலாம். முத
லாவதாக தொடரின் மேற்
பகுதியில் உள்ள மூலகங்கள்
இம்மூலகங்கள் அந்விநில
வில் தாக்கமடையக் கூடிய
வையாகும். இரண்டாவ
தாக நடுத்தர மூலகங்கள்
இவற்றின் தாக்கத்திற்கு
முதல் தொகுதி மூலகங்களி
லும் குறைவாகக் காணப்
படுகிறது. மூன்றாவதாக
தொடரின் அடியில் காணப்

பின்போது விசைப்பொருட்
கள் காந்தவொட்சைட்டும்
ஐதரசனும் உண்டாகின்றன
காந்தவொட்சைட் ஐதரச
னும் உண்டாகும் பொறும்
தாக்கம் பின் மூலகத்தாக்கம்
எனப்படும். இத்தாக்கத்தின்
போது இரும்பும், நீராவி
உம் உண்டாகின்றன
எல்லா கூட்டப்பிரிவுத்தாக்க
ங்களும் மின் தாக்கங்களாக
கூடும்.
உ-ம்

அமோனியம் குளோரைட்
டின கூட்டப்பிரிவு.
 $NH_4Cl = NH_3 + HCl$
மின் பகுப்புக் கூட்டப்பிரிவு
மின்னோடுவப்பட்ட அனா
க்களை அல்லது அயன்களை
உண்டாக்கலெதற்காக, அமி
லங்கள் காரங்கள், உப்புக்
கள் முதலியன கரைசல்
களில் கூட்டப்பிரிவு அடையு
மாயின் இப்பிரிவு மின் பகுப்
புக் கூட்டப்பிரிவு எனப்
படும். உதாரணமாக சல்
பூரிக் கமிலக் கரைசலில் ஐத

மின்னிரசாயனத் தொடர்பு

1. லிதியம் Li
2. ரூபீடியம் Rb
3. பொறோசியம் K
4. பேரியம் Ba
5. தரீதியம் Sr
6. கல்சியம் Ca
7. சோடியம் Na
8. மகனீசியம் Mg
9. பெரியியம் Fe
10. அலுமினியம் Al
11. நாகம் Zn
12. குரோமியம் Cr
13. இரும்பு Fe
14. நீக்கல் Ni
15. வெள்ளியம் Sn
16. ஐதரசன் H
17. செம்பு Cu
18. வெள்ளி Ag

படும் மூலகங்கள். இம்மூல
கங்கள் மிகக்குறைந்த தாக்க
த்திற்கு உடையவையாக
கூடும்.

ரசன் அயன்களும் சல்பூரீ
அயன்களும் உண்டாகின்றன
 $H_2SO_4 = 2H^+ + SO_4^{--}$

இரசாயனமாற்றக் தைபாதிக்கும் காரணி கள்

மீறும் தாக்கம்
மீர் ஆகியவை, வெப்பம்
எற்றிய இரும்பின் மேல்
செலுத்தினால் ஐதரசனும்
இரும்புக் கரைசலும்
உண்டாகின்றன. இதற்கு
மாறாக ஐதரசனை வெப்ப
மேற்றிய தரும்பொச்சை
ட்டின் மீது செலுத்தினால்
இரும்பும், நீராவி உண்
டாகின்றன. இது ஒரு
மீறும் தாக்கத்திற்கு உதா
ரணமாகும். இத்தாக்கத்
தை மீள் வரும் சமன்
பாட்டினால் விளக்கலாம்
 $3Fe + 4H_2O = Fe_3O_4 + 4H_2$
இவ்வீடு தாக்கங்களும்
அதற்குரிய காரணிகளில்
(Conditions) தற்செறிக்கி
றது. இத்தாக்கத்தின்போது
உண்டாகும் விசைப்பொருட்
கள் தாக்கம் புரிந்து முன்
வைய தாக்கும் பொருட்களை
உண்டாக்குகின்றன.
பரிசோதனையில் நீபர்
தலைகளை மாற்றுவதன்
மூலம் விசைப்பு பொருள்
கள் தாக்கம் புரிந்து முன்
வைய தாக்கும் பொருட்
களை உண்டாக்குமாயின்
அந்விநிலை தாக்கம்
மீறும் தாக்கம் எனப்
படும்.
மீள் தாக்கம் இருநிலை
களிலும் நடைபெறும் இரும்பு
நீராவி உடன் நடைபெறும்
தாக்கம் மூன்று தாக்கம்
எனப்படும். இத்தாக்கத்

அமோனியா வாயு, ஐதரச
ன் குளோரைட்டுடன்
சேரும் பொழுது அமோனிய
ம் குளோரைட்டு உண்டா
கும்.
 $NH_3 + HCl = NH_4Cl$
ஆனால் அமோனியம்
குளோரைட்டின் வெப்ப
மேற்றியதும் அது பிரிகை
யடைந்து அமோனியாவாயு
வையும் ஐதரசன் குளோ
ரைட்டையும் வெளியேற்
றுகிறது.
 $NH_4Cl \rightarrow NH_3 + HCl$
முதலாவது தாக்கத்தில்
சேர்க்கையும் இரண்டாவ
தில் பிரிகைத் தாக்கமும்
நடைபெறுகிறது இத்தகைய
ஒரு தாக்கம் கூட்டப்பிரிவு
தாக்கம் எனப்படும். இவ்
வீடு தாக்கங்களையும் ஒரு
சமன்பாட்டில் குறிக்கலாம்
 $NH_3 + HCl = NH_4Cl$
இரட்டைப் பிரிகை
இரு சேர்வைகளுக்கிடையில்தாக்கம் நிகழும் பொழுது
அந் சேர்வைகளின் சுறுசுறு
இடமாற்றம் செய்யப்பட்ட
தால் அத்தாக்கம் இரட்
டைப் பிரிகை எனப்படும்.
இத்தாக்கத்தின் பொழுது
சேர்வைகளில் உள்ள அயன்
களின் இடமாற்றத்தினால்
இருபுதிய பொருட்களை
உண்டாக்குகின்றன. உ-ம்
ஐதரசன் சல்பைட்டை
நீலநிறச் சல்பைட்டுக் கரைச
லினூடாகச் செலுத்தினால்
அயன்களின் இடமாற்றத்தி
னால் சுறுப்புச் செம்புச் சல்
பைட்டும் சல்பூரிக் கமில
மும் உண்டாகும்.
 $CuSO_4 + H_2S \rightarrow CuS + H_2SO_4$

என் தவண்சன் B.Sc

செறிவு மூலகம் உலோகம் அல்ல
அமிலமாக்கப்பட்ட நீரில்
ஐதரசன் அயன்களின்
செறிவு அதிகமாகும்.

இத்தாக்கம் ஐதரோக்
சைட் கரைசலின் கரைநி
லில் தற்செறிக்கிறது.
மின்னிரசாயனத் தொடரில்
ஐதரசனுக்கு மேலுள்ள மூல
கங்களை உதாரணமாக கல்ச
ியம் பொட்டாசியம் சோடி
யம் ஆகியவற்றில் மிக விரை
தில் தாக்கமுற்று ஐதரசனை
வெளியேற்றுகிறது.

ஐதரசனுக்கு மேலுள்ள
சில மூலகங்களின் [Mg, Zn]
ஐதரோக்கைட்டுகள் நீரில்
அரிதாக கரையக் கூடியதாக
கையால் அவற்றின் மீள்
படிவு உலோகத்தின் மீள்
படிந்த தாக்கத்தின் வேகத்
தைக் குறைக்கிறது. மகனீ
சியம் ஐதரோக்கைட்டின்
கரைபடும் திறன் வெப்பநிலை
அதிகரிக்கக்கூடுகிறது. மாவீ
சியத்தின் தூசை [powder]
வெப்பநிலை சேர்க்கும்
போது ஐதரசன் விநிலில்
தோன்றுகிறது.

$Mg + 2H_2O \rightarrow Mg(OH)_2 + H_2$
இரும்பு, சயம், ஆகியவற்
றின் ஐதரோக்கைட்டுகள்
நீரில் கரைபடாதவற்றையா
கும் ஆதலால் உலோ
கங்கள் வெப்பநிலையும்
தாக்கமடைவதில் செம்பு
குளிர்த்த நீருடன் தாக்கம்
டையாகும். அனால் நீராவி
டன் அந்விநிலை வெப்பநிலை
யில் ஒக்கியேற்றப்படுகிறது.
மின்னிரசாயனத் தொட
ரில் ஐதரசனுக்கு மேல்
உள்ள மூலகங்கள், ஐதரசனை
அந்விநிலை ஆகியவற்று

மின்னிரசாயனத் தொட
ரில் ஐதரசனுக்கு மேல் உள்ள
மூலகங்கள் படும்படி தாக்க
த்திரிக் கமிலம் சல்பூரிக் கமிலம்
ஆகிய ஒக்கிசலுடன் அமி
லங்களுடன் தாக்கமடைந்
தென. இத்தாக்கத்தின்
பொழுது ஐதரசன் தோன்
றுவதில்லை. இம்மூலகங்களை
க்கும் ஐதரசன் அயன்களுக்கு
மிடையில் தாக்கம் நடை
பெறுவதில்லை.

3. ஒக்கிசலுடன் ஏற்படும் தாக்கம்

மின்னிரசாயனத் தொடரில்
உள்ள மூலகங்களுக்கு ஒக்
கிசலுக்கும் இடையில் நடை
பெறும் தாக்கம், இத்தொட
ரில் படிப்படியாகக் குறைந்
கிறது. உதாரணமாக பொட்
டாசியம், சோடியம் ஆகிய
மூலகங்கள் ஒக்கிசலுடன்
வெகுவிநிலைவாகவும் வெள்
ளியோன், ஆகிய மூலகங்க
ளுடன் மிகக் குறைவாக
வும் தாக்கம் முறுகிறது. இத்
தொடரில் மேலுள்ள மூல
கங்கள் காரத்தில் உள்ள ஒக்
கிசலுடன் தாக்கமுற்று ஒக்
கைட்டைத் தோற்றுவிக்கி
றது. இவ் ஒக்கைட் வெப்ப
த்தினால் பிரிகையடைவது
அல்லது ஐதரசனும் தாழ்
தப்படும் மாட்டாகும்.

இத்தொடரின் நடுவில்
உள்ள மூலகங்கள் சயம்
வெள்ளியம் ஆகியவற்றை
ஒக்கிசலுடன் வெப்பமேற்
றும் பொழுது பிரிகையடை
வது ஒக்கைட்டுகள் வெள்
ளியோன். அமோனியம்
ஐதரசனும் தாழ் தப்படும்

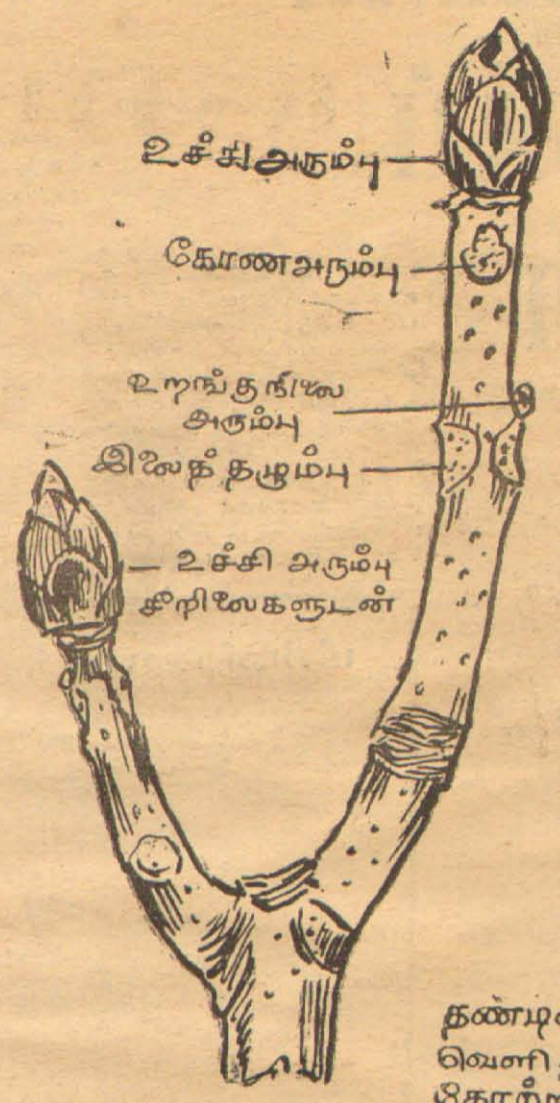
இம்மூலகங்களை காரத்தில்
உப்புக் கரைசல்களில் இரு
ந்து மீள் பகுத்ததில் மூலம்
பொழுதுமாகும். ஆகவே
இவ்வலோகங்களை அவற்
றின் குளோரைட்டுகளிலிரு
ந்து உருகுநிலையில் மின்
பகுத்ததின் மூலம் பெற
லாம்.

ஐதரோக்கைட் கர் வை ஆகியவற்றின் உயர்ந்தர மாணவருக்கு

கார உலோகங்களினை
ஐதரோக்கைட் உயர் வெப்
பநிலையில் பிரிகையடைவக்
கூடியது. இச்சேர்வைகள்
நீரில் கரைந்து காரக் கரை
சல்களைக் கொடுக்கிறது.
இத்தொடரின் நடுப்பகுதி
யில் உள்ள மூலகங்களின்
ஐதரோக்கைட்டுக்கள்
உயர் வெப்பநிலையில் பிரி
கையடைந்து ஒக்கைட்டுக்
களைக் கொடுக்கிறது. இச்
சேர்வைகள் நீரில் கரையும்
இயல்பற்றவையாகும்.

இத்தொடரின் அடியில்
உள்ள மூலகங்களின் ஐத
ரோக்கைட்டுகள் உறுதியற்
றவையாகும். காபிற்செறு
கைத்திறை ஆகிய சேர்
வைகளின் உறுதிபாடு இத்
தொடரில் மேலிருந்து படிப்
படியாக மாறுகிறது.
மின்னிரசாயனத் தொட
ரை மேற்காட்டிய இயல்பு

தாவரத் தண்டு



கிடுவதன் மூலம் அறிந்து கொள்ளலாம்.

வளர்ச்சி

அநேகமான தாவரத் தண்டுகள் தம் வாழ்நாள் பூராவுமே நேரான வளர்ச்சியைக் கொண்டு உள்ளன. அப்பொழுது அவை ஏராளமான பக்கக் கிலைகளைத் தோற்றுவிக்கின்றன. இத்தகைய வளர்ச்சி நுனிவார் முறையான வளர்ச்சி எனப்படும். சில தாவரங்களில் பிரதான தண்டின் வளர்ச்சி பூக்களில் முடிவடைகிறது. அல்லது அரும்பு இறந்து விடுகிறது. இவ்வேளையில் தாவரத்தின் கக்கவரும்பு வளர்ச்சியைத் தொடருகின்றன. இத்தகைய வளர்ச்சியமைப்பு நுனிவாரா முறையான வளர்ச்சி என வழங்கப்படும்.

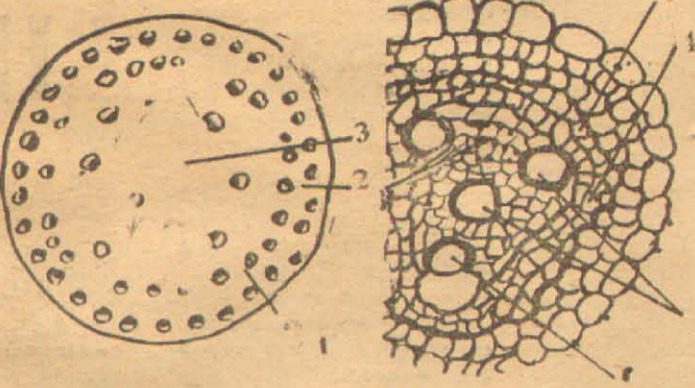
உள்ளமைப்பு

தண்டின் உள்ளமைப்பு தண்டுகளின் பல்வேறு கடமைகளை விளக்குவதாக உள்ளது. கடத்தும் பகுதிகளும், கொழுக்கொம்பு பகுதிகளும் வரையறுக்கப்பட்டுள்ளன. இவைகள் தண்டு, வேர், இலை ஆகியவற்றில் காணப்படும் அமைப்பு அடிப்படையில் மாற்றமடையலாம். ஆனால் இழையத் தொகுதிகளின் அமைப்பில் தண்டுகளும் வேர்களும் வேறுபாடுகளைக் காண்பிக்கின்றன.

தண்டு, வேர் அல்லது இலையின் உள்ளமைப்பு அவற்றின் நுண்ணிய குறுக்கு வெட்டுக்களை நுணுக்குக் காட்டி மூலம் பார்வையிட்டு அறியப்படுகின்றது.

தண்டுகளின் அமைப்பைப் பார்வையிடுவதற்கு குறிப்பிட்ட சில தாவரத் தண்டுகளை பயன்படுத்தப்படுகின்றன. இரு வித்திலைத் தாவரங்களின் தண்டுகளில் சூரியகாந்திச் செடியின் தண்டு தண்டு இவருவானதாகும்.

சூரியகாந்தித் தண்டின் முனைக்கு அண்மையில் உள்ள கணுவிடைப் பகுதியின் குறுக்கு வெட்டுப் பகுதியைப் பரிசோதனை செய்யின் தண்டின் முதலமைப்பை அறிந்து கொள்ளலாம்.

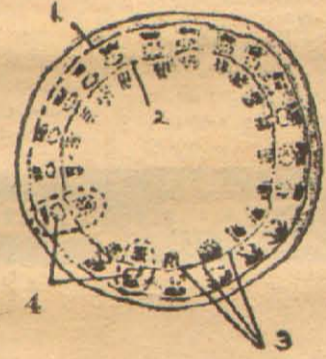


(இ-து) 1- மேற்பட்டை 2-கலங்கட்டு 3- மைய விழையம் (வலது) 1+2- காழ் 3- உரியம் 4+5. வல்லருக்கு கலவிழைய வட்டம்

முதலமைப்பு

தண்டின் மேற்கூறல் கலங்கள் ஒழுங்கானதாகக் காணப்படும். இதன் வெளிப்புறத்தே மெழுகுத் தன்மையுள்ள புறத்தோல் காணப்படும்.

மேற்பட்டைக் கலங்கள் எளிய முறையில் அமைந்திருக்கும். இக் கலங்கள் புடைக்கலவிழையம் என அழைக்கப்படும். மேற்பட்டை



1- மேற்கூறல் 2- மாறிழையம் 3- மையவிழையக் கதிர்கள் 4, கலங் கட்டுக்கள்

டையில் புறப்பகுதிக் கலங்கள் தடித்த கவர்களே உடையன. தாவரத்தின் கொழுக்கொம்புப் பகுதியாக இவை உள்ளன. இப்பகுதி ஓட்டுக்கல விழையம் என அழைக்கப்படும். மேற்பட்டையின் உட்பகுதி மாப்பொருள் காக்கும் பகுதியாகக் காணப்படும். மாப்பொருள் காக்கும் பகுதிக்கு உட்புறமாக கலவிழையம், மையவிழையம் ஆகியவை அடங்கிய கம்பம் காணப்படும். கடத்தும் இழையங்கள் (கலவிழையம்) கலங்கட்டுகளில் அமைந்துள்ளன.

ஒவ்வொரு கலங்கட்டும் அதன் வெளிப்புறத்தில் வல்லருக்குக் கல

சாயைப் பொருள்கள் நிறைந்து உள்ளன. இவற்றைக் கூட்டாக இலிக்கின் என அழைப்பர்.

வல்லருக்குக் கலவிழைய நார்களில் முதலுரு காணப்படுவதில்லை. ஆகவே இக்கலங்களை உயிருள்ள கலங்களாகக் கணிக்க முடியாது. இக் கலங்கள் கடினமானவை, மீள் சக்தி (வீளையும்) இயல்பை உடையவை. இதனால் காற்று தாவரத்தை வீளக்கும் பொழுது இக் கலங்கள் தாவரத்திற்கு உறுதுணையாக உள்ளன.

இலைகளினால் தயாரிக்கப்பட்ட உணவு தாவரத்தின் பிற பகுதிகளுக்குக் கடத்தப்படுகிறது. இக் கடத்தும் இழையப் பகுதி உரியம் என அழைக்கப்படும். பெரிய பூள் வெற்றிடங்களைக் கொண்ட நீண்ட நெய்யரிக்க குழாய்களை உரியப் பகுதி கொண்டுள்ளது. இக் குழாய்களின் முனைகள் துவாரங்களைக் கொண்டதாகக் காணப்படும். இத் துவாரங்கள் தயாரிக்கப்பட்ட உணவுப் பொருள்கள் கரைசல் நிலையில் கடத்தப்படுவதற்கு உதவி புரிகின்றன. இவை நெய்யரிக்க தட்டு என வழங்கப்படும்.

ஒவ்வொரு நெய்யரிக்க குழாயின் அருகிலும் துணைக் கலங்கள் காணப்படும். இத் துணைக் கலங்கள் நெய்யரிக்க குழாயின் கடமைகளைக் கட்டுப்படுத்துவதாகக் கருதப்படுகிறது. இவற்றுடன்



உருளைக்கிழங்கு

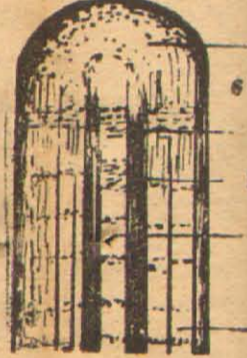
அழைக்கப்படும். அதாவது இவற்றில் வளர்ச்சிக்குரிய மழையம் உண்டு. அநேகமான பிரிசையுமும் உயிர்ப்புக் கல்களை மாறிழையம் என அழைக்கப்படுவன. இப் பிரிவிழைய கலங்கட்டின் நடுப்பகுதியில் காணப்படும்.

பிரிவிழையம் அல்லது துணைழையம் என வழங்கப்படும். பதியே துணை வளர்ச்சிக்குக் கணமாக உள்ளது.

கலங்கட்டின் உட்பகுதி கடத்தும் இழையப் பகுதியைக் கொண்டிருக்கும். இப்பகுதி காண வழங்கப்படும். இவற்றின் நீட்சியடைந்த கலங்கள் காணப்படும். சில சமயங்களில் குறுகுழற் போலிகளையும் இப்பகுதியில் காணலாம்.

காழ்கலன்கள்

காழ் கலங்கள் உயிரற்றவை. அவற்றின் துவர்களில் இலிக்கின் நிறைந்துள்ளது. காழ் கலங்கள் கவர்கள் தடிப்புற்றுக் காணப்படும். ஆனால் இத்தடிப்பு ஒவ்வொரு அமைப்பில் இல்லை. இத் தடிப்பு



1- வளர் முனையில் பிரிவினை கலங்கள் 2- வலிமைப் பகுதி 3- முதற்காழ், முதலுரியம் 4- மைய விழையம் 5- மேற்பட்டை 6- வளரும் பகுதி

கள் ஆரம்பக் காழ் பகுதிக் கருளி வடிவிலும், வளைய வடிவிலும் அமைந்துள்ளன. இவ்வாறு பக் காழ் இழையம் மூலக்க அல்லது முதற் காழ் அழைக்கப்படும்.

இதன் பின்னர் தோன்றும் காழ் கலங்களில் குழிகள் காணப்படும். இக்குழிகளின் ஊடாக அண்மைக் கலங்களைச் செல்லுகின்றன. மையவிழையப் பகுதியும் எளிய புடைக்கல விழையத்தைக் கொண்டுள்ளன.

ஒரு வித்திலைத் தாவரத் தண்டுகளின் இழைய அமைப்பு மாபட்டது. இவற்றில் உள்ள கலங்கட்டுகள் குறிப்பிட்ட அமைப்பு

தாவரம் தண்டுத் தொகுதி, வேர்த் தொகுதி என இரு பிரிவுகளாக வகுக்கப்படலாம். தாவரத் தண்டுகள் இலைகள், பூக்கள் ஆகியவற்றிற்குக் கொழுக்கொம்பாக உள்ளது, வேரின் உறிஞ்சப்பட்ட கனிப் பொருள் நிறைந்த நீரையும் இலைகளினால் தயாரிக்கப்பட்ட உணவையும்

திற்கு உறங்கு நிலையில் காணப்படும். பிரதான தண்டினது வளர்ச்சிக்குக் குந்தகம் ஏற்படின் இக்கக்கவரும்புகள் வளர்ச்சியடைந்து பக்கக் கிலைகளை உருவாக்கும்.

அரும்புகள்

அரும்புகள் உண்மையில் நுண்ணிய நீட்சியடையாத தண்டுகளேயாகும். வளருழியையில் இலைகள் எல்லாம் ஒன்றாகக் கூம்பிக் காணப்படும். அரும்புகளில் காணப்படும் புற இலைகள் காப்பு இலைகளாகத் திரிபடைந்துள்ளன.

இக்காப்பு இலைகள் கிழே விழும்பொழுது தண்டுகளில் ஜி 22ண்டல8க்ரறி ர2நிண்டவநதே தழும்புகளை விட்டுச் செல்கின்றன. வைரத் தண்டு ஒன்றின் வயதை இத்தழும்புகளைக் கணக்



நாசுதாவி

அவை கடத்துகின்றன. தண்டுகளின் இரு பிரதான கடமைகள் இவையாகும்.

புற அமைப்பு

பூண்டுச் செடிகளின் தண்டுகள் மிருதுவானதாகக் காணப்படும். எளியவை வைரஞ் செறிந்து உள்ளன. இலைகளை உடைய ஏராளமான கிலைகளை அவை தாங்கியிருக்கும். இலை தண்டில் இழையம் பகுதி கணு என அழைக்கப்படும். தண்டில் ஏராளமான கணுக்கள் காணப்படும். இக் கணுக்களிடையே உள்ள இடைவெளி கணு இடைகள் என வழங்கப்படும். இப்பகுதியில் இலைகள் இல்லை.

ஒவ்வொரு கணுவிலும் ஒன்று அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட இலைகள் காணப்படும். தண்டுடன் இலை அமைக்கும் கோணத்தில் (சுக்கம்) அரும்புகள் காணப்படும். இவைகள் கக்கவரும்புகள் என அழைக்கப்படும். இக்கக்கவரும்புகள் நீண்ட காலத்



வேர் தண்டு



ஒடிகள்

விழைய நார்களை கொண்டுள்ளது. இக் கலங்கள் மிகவும் நீண்டதாகக் காணப்படும். இக் கலங்களின் கவர்களில் பல இர

ஒரளவு புடைக்கல விழையமும் காணப்படும். இரு வித்திலைத் தாவரங்களில் சலங் கட்டுக்கள் வளர்கட்டு என

காணப்படுவதில்லை. இவைக மூடிய கட்டுக்கள் என அழைக்கப்படும். அதாவது துணை

(15-ம் பக்கம் பார்க்க)

விஞ்ஞானி

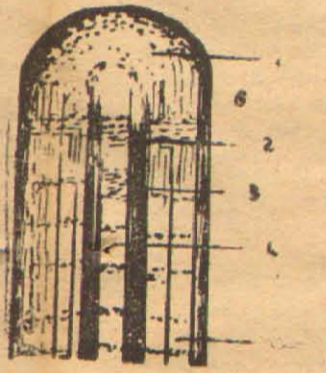
எண்களின் நண்பர்

அழைக்கப்படும், அதாவது இவற்றில் வளர்ச்சிக்கூரிய மாநிலமும் உண்டு. அநேகமாகப் பிரிக்கப்படும் உயிர்ப்புகள் கலங்களை மாநிலமும் என அழைக்கப்படுவன, இப் பிரிவிழையும் கலங்கட்டியும் நடுப்பகுதியில் காணப்படும்.

பிரிவிழையும் அல்லது துணையிழையும் என வழங்கப்படும் பகுதியே துணை வளர்ச்சிக்குக் காரணமாக உள்ளது. கலங்கட்டிய உட்பகுதி நீர் கடத்தும் இழையும் பகுதியைக் கொண்டிருக்கும். இப்பகுதி காழ் என வழங்கப்படும். இவற்றில் நீர்ச்சிவடைந்த கலங்கள் காணப்படும். சில சமயங்களில் குறுகிய குழற் போலிகளையும் இப் பகுதியில் காணலாம்.

காழ்கலன்கள்

காழ் கலன்கள் உயிரற்றவை. அவற்றின் கவர்களில் இலிக்கின் திறைந்துள்ளது. காழ் கலன்களின் கவர்கள் தடிப்புற்றுக் காணப்படும். ஆனால் இத்தடிப்பு ஒரே அமைப்பில் இல்லை. இத் தடிப்புக்



- 1- வளர் முனையில் பிரிக்கக் கலன்கள்
- 2- வலிமைப் பகுதி
- 3- முதற்காழ், முதலுரியம்
- 4- மைய விழையும்
- 5- மேற்பட்டை
- 6- வளரும் பகுதி

ஆரம்பக் காழ் பகுதியில் குளி வடிவிலும், வலியை வடிவிலும் அமைந்துள்ளன. இவ்வாரம்பக் காழ் இழையும் மூலக்காழ் அல்லது முதற் காழ் என அழைக்கப்படும்.

இதன் பின்னர் தோன்றும் காழ் கலன்களில் குழிகள் காணப்படும். இக்குழிகளின் ஊடாக நீர் அளவைக் கலங்களைச் சென்று கிள்ளா, மையவிழையப் பகுதி, மையவிழையத்திற்குரிய குழியும் எனிய புடைக்கல விழைகளைக் கொண்டுள்ளன.

ஒரு வித்திலைத் தாவரத் தண்டுடன் இழைய அமைப்பு மாறுபட்டது. இவற்றில் உள்ள கலன்களின் குறிப்பிட்ட அமைப்பில்

ஊம்பது ஆண்டுகள் முன்னர், 1918ல், இங்கிலாந்தில் உள்ள அரசு கழகத்தினர் வழமையி வின்றும் விலகி, ஓர் இந்தியரை கழகத்தின் அங்கத்தவராய்த் தெரிவு செய்து கௌரவித்தனர். இந்தியர் ஒருவருக்கு இக் கௌரவம் அளிக்கப்பட்டது அதுவே முதன் முறை. அது மாத்திரமல்ல அத்தகைய கௌரவத்தைப் பெற்றவருக்குப் பல்கலைக் கழகம் பட்டம் ஏதுவும் இருக்கவில்லை! இன்னும் கூறலாம் மூவர் உயர் நிலைப் பள்ளியின் இறுதி வகுப்புவரை பயின்றுவிட்டு, பல்கலைக் கழக முதலாண்டு பரீட்சைக்குச் சமமான எல்ப், ஏ பரீட்சையில் தோல்வியடைந்தவர். அதன் பின்னர், அலுவலகம் ஒன்றில் எழுது விண்ணொராகக் கடமை புரிந்தவர். அவர் தான் "எண்களின் நண்பர்" என்றும் கணித மேதை" என்றும் போற்றப்படும் ராமானுஜன்.

ராமானுஜன் ஓர் ஏழைக் குடும்பத்தில் பிறந்தவர். வாழ்க்கையின் மிகப் பெரும் பகுதியை ஏழ்மையில் கழித்தவர். அதன் பயனாகத் தேகாரோக்கியத்தை இழந்து, இளம் வயது என்று கொள்ளத்தக்க 33வது வயதில் மறைந்தார். ஆனால் அக் குறுகிய காலத்தில் கணிதத்தில் அவர் புரிந்த விந்தைகள் பல. எண்ணற்ற அரிய தேற்றங்களையும், சமன்பாடுகளையும், தந்திரங்களையும் கணித உலகிற்கு அளித்துள்ளார். இவைகளில் சிலவற்றின் நிரூபணங்களை மாத்திரமே இதுவரை கணித நிபுணர்கள் அறிந்துள்ளார்கள். இதனால் இவைகள் பற்றிய ஆராய்ச்சியில் பல கணித நிபுணர்கள் உலகின் பல பாகங்களிலும் ஈடுபட்டுள்ளனர்.

இதை அறியும் போது அவரின் அரிய சாதனை எத்தகையது என்பது தெளிவாகும். இதனாலேயே பிரபல விஞ்ஞானியான ஜூலியன் ஹக்ஸ்டி, "இந்த நூற்றாண்டின் அகச் சிறந்த கணித மேதை" என ராமானுஜனைப் போற்றியுள்ளார்.

பிறப்பு

தென் இந்தியாவில், தஞ்சாவூர் மாவட்டத்தில் உள்ள கும்பகோணம் என்றும் ஊரில், ஸ்ரீநிவாச ஜயங்கார் என்பவரின் மகனாக 1887ம் ஆண்டு மார்ச்சு மாதம் 22ம் திகதி ராமானுஜன் பிறந்தார். அவரின் தந்தை அங்குள்ள பிடலவைக் கலையொன்றில் கணக்கு எழுதி வந்தார். ராமானுஜனது பாட்டனாரும் அதே தொழிலையே செய்தவர். இதனால் தான் ராமானுஜன் கணிதத்தில் இயல்பாகவே ஞானம் பெற்றிருந்தார் போலும்!

கடவுள்

பெற்றோர்களுக்குப் பலகாலம் குழந்தை இல்லாது நாமக்கல் எனும் ஊரின் வழிபாட்டுத் தெய்வமாகிய நாமகிரி தேவியை வழிபட்டே ராமானுஜன் பிறந்ததாகக் கூறப்படுகிறது. ராமானுஜனும் மிகுந்த கடவுட் பக்தி உடையவர். மிகவும் சிக்கலான கணக்குகளை விடுவிக்க முடியாத யாது கஷ்டப்படும் போதெல்லாம் கனவில் நாமகிரிதேவி தோன்றி விடைகளை அருளுவதாக ராமானுஜன் கூறுவதுண்டு.

1. $1 - 5\left(\frac{1}{2}\right)^3 + 9\left(\frac{1-3}{2^4}\right)^3 - 13\left(\frac{1-3-5}{2^4}\right)^3 + \dots = \frac{2}{11}$
2. The coefficient of x^n in $(1 - 2x + 2x^2 - 2x^3 + \dots)^{-1}$ is the integer nearest to $\frac{1}{4n} (\cosh \pi \sqrt{n} - \frac{\sinh \pi \sqrt{n}}{\pi \sqrt{n}})$.
3. If $\alpha \beta = 1$, then $\int_0^\infty \frac{x^\alpha (1+x)^\beta dx}{(1+x^2)(1+x^2)^2(1+x^2)^3 \dots} = \frac{\pi}{2(1+\alpha+\alpha^2+\alpha^3+\dots)}$

பேராசிரியர் ஹாடிக்கு ராமானுஜன் எழுதிய முதற் கடிதத்துடன் இணைக்கப்பட்டிருந்த பல தேற்றங்களில் இருந்து சில மேலே தரப்பட்டுள்ளன.

இக் கூற்றை நிரூபிப்பதே போல், பல தடவைகளில் ராமானுஜன் படுக்கையை விட்டு முற்றத்தும், சில சமயம் நடு இரவிலும் விழித்தெழுந்து, முதல் நாளிரவு முயன்று செய்ய முடியாமற் போன கணக்குகளின் விடையையோ அல்லது தந்திரங்களையோ மனமனவென்று எழுதுவதுண்டு. இந் நிகழ்ச்சி ராமானுஜனுக்கு கடவுளின் பூரண அருள் இருந்தது என்பதை விளக்குகிறது.

ராமானுஜன் பள்ளிக்கூட வாழ்க்கையில், தொடக்கத்தில் நன்றாகவே திகழ்ந்தார். ஆனால் நான்காவது, கணிதத்தின் மேல்

படிவத்தில் படிக்கும் போதே பி. ஏ. வகுப்பில் பயிலும் மாணவர்கள் முயன்று, மிகவும் கஷ்டமானது என்று கூறிச் செய்ய இயலாது தவிக்கும் போது, அக் கணக்குகளை மிகவும் கலபமாகச் செய்து காட்டி உதவுவார் ராமானுஜன். இதனால் நண்பர்கள் அவரைப் பெரிதும் பாராட்டி வந்தார்கள். ராமானுஜனது கணிதத் திறமையைப் போற்றிய நண்பர் ஒருவர் ஒரு நாள் பாடசாலை நூலகத்திலிருந்து கார் என்ற கணித விற்பன்னர் எழுதிய "தூய கணிதச் சுருக்கம்" என்றும் நூலை இரவலாகப் பெற்றுக்

சையில் தேறினர். அத்தோடு ஆங்கிலத்திலும், கணிதத்திலும் அதிக புள்ளிகள் பெற்றதனால் "ஜூலியன் கப்ரமணியம்" உபகாரச் சம்பளம் வழங்கப்பட்டு கும்பகோணம் அரசாங்கக் கல்லூரியில், 1904ல் எல்ப், ஏ வகுப்பில் சேர்ந்தார். அங்கு சேர்ந்த சிறிது காலத்திலேயே கணிதம் அவரை முழுமையாக ஆட்கொண்டு விட்டது. அதனால் கணிதம் தவிர்த்த ஏனைய பாடங்களில் கவனம் செலுத்தத் தவறி விட்டார். இதன் பயனாக அய்வாண்டின் இறுதியில் நடைபெற்ற கல்லூரிப் பரீட்சையில் தோல்வியுற்றார்.

குடும்ப நிலை காரணமாக அவர் வேலை தேடலானார். அவ் வேலை அவருக்கு மிகவும் உதவியது அவரது கணிதக் குறிப்புகள் அடங்கிய புத்தகமே. அதைப் பார்க்கும் எவருக்குமே (கணித அறிவு படைத்தவர்களுக்கு) அவரது மேதைத் தன்மை விளங்கும். எனவே கணிதத்தில் பாடப் பற்றுக் கொண்டவர்கள் பலர் அவருக்கு உதவ முன் வந்தனர். அவர்களில் சிருவர் பேராசிரியர் சேஷு ஐயர், அவர் ஒரு கணிதப் பேராசிரியர். அவர் உதவியால் தலைமைக் கணக்காளர் அலுவலகத்தில் ஒரு நற்காலிக வேலை கிடைத்தது. நற்காலிக வேலைக் காலம் முடிவுற்றதும் சில காலம் மாணவர்களுக்கு பாடநூல் சொல்லிக் கொடுத்து வாழ்க்கையை நடத்தி வந்தார். பின்னர், மீண்டும் அப் பேராசிரியர் உதவியால் ராமச்சந்திர ராவ் என்ற கலெக்டரின் தொடர்பு ஏற்பட்டது. ராவ் கணித அறிவு மிக்க ஒருவர். அதனால், ராமானுஜனது கணித ஆற்றலை உணர்ந்து பண உதவி செய்து வந்தார். அவ்வகை உதவியை ராமானுஜன் பலகாலம் பெற விரும்பவில்லை.

எனவே, சில காலம் கழித்து 1912 பெப்ரவரியில் ராமச்சந்திர ராவ் அவர்களின் முயற்சியினால் சென்னைத் துறைமுக அலுவலகத்தில் எழுது விண்ணொர் பதவி கிட்டியது. அங்கு அவருக்கு அளிக்கப்பட்ட மாத ஊதியம் அகச் சொற்பமாகும். மாதம் இருபத்தைந்து ரூபாய் ஊதியமே பெற்றார். அதனால் அவர் வறுமையி

கணித மேதை யானார்

அவர் பற்று வளர வளர, பிற பாடங்களில் கவனம் செலுத்தவில்லை. இதனால் கணிதம் தவிர்த்த ஏனைய பாடங்களில் தோல்வியுற்றார்.

கொத்தார். அது சிறந்ததோர் உயர் கணித நூலாகும். ஆயிரத்திற்கும் அதிகமான தேற்றங்களைக் கொண்டது.

தேற்றங்களின் விவரணைகள் இருந்தனவே யன்றி அந் நூலில் அவற்றின் நிரூபணங்கள் இருக்கவில்லை. மேலும் அவற்றின் நிரூபணங்கள் எல்லெவ் நூல்களில் காணப்படும் என்றும் கொடுக்கப் பட்டிருந்தது. எனினும்

பத்மநாபன்

அதில் குறிப்பிடப்பட்ட நூல்களை அடையும் வாய்ப்பு ராமானுஜனுக்கு இருக்கவில்லை. எனவே, அந் நூலைக் காணப்பட்ட தேற்றங்களை எல்லாம் தாமே முயன்று நிரூபிக்கலானார். ஆகவே, அவரைப் பொறுத்தனவில் அந் தேற்றங்களின் நிரூபணம் ஒவ்வொன்றும் ஒவ்வொரு கண்டு பிடிப்பாகும். இது நடந்தது 1903ல், அதாவது ராமானுஜனுக்கு 15 வயது நடைபெற்றுக் கொண்டிருக்கும் போதாகும். மேலும் இந் நிகழ்ச்சி அவரது வாழ்க்கையில் ஏற்பட்ட முக்கிய நிகழ்ச்சி எனலாம். எவ்வாறெனில், அந் நூலின் மூலமே அவரது கணித ஞானம் சுடர் விட்டுப் பிரகாசிக்கத் தொடங்கியது என்றாலும் மிகையாகாது. 1903 டிசம்பரில் சென்னைப் பல்கலைக் கழகத்தினால் நடாத்தப்பட்ட பத்மநாபன் பரிட்சைக்கு

அதனால் எல்ப், ஏ பரீட்சைக்குத் தோற்ற அனுமதிக்கப்படவில்லை. பின்னர் கும்பகோணம் விட்டுச் சென்றேயே அடைந்து அங்கு பச்சையப்பாக்க் கல்லூரியில் இரண்டு ஆண்டுகள் படித்து 1906 டிசம்பரில் எல்ப், ஏ பரீட்சைக்குத் தோற்றி தோல்வியுற்றார். அத்தோடு அவரது கல்லூரி வாழ்வும் முற்றுப் பெற்றது. கல்லூரியை விட்டு விலகியது அவரது கணித ஆர்வத்தை எவ்விதத்திலும் பாதிக்கவில்லை. இரண்டு பெரிய குறிப்புப் புத்தகங்களை அவர் எப்போதும் வைத்திருந்தார். அதில் ஏந்நேரமும் கணக்குகள் செய்து பார்த்த படியே இருப்பார். இவ் விதமே 1907 முதல் 1913 வரை சுமார் 6 ஆண்டுகள் கழிந்தன.

குடும்ப

வாழ்க்கை 1909ல் அவருக்குத் திருமணம் ஆயிற்று. குடும்பப் பொறுப்பு அவர் தலைமீது வீழ்ந்தது.

லேயே வாழ நேரிட்டது. அவரது வறுமை நிலையை விளக்க இங்கு ஒரு உதாரணத்தைக் குறிப்பிடலாம்.

அலுவலக வேலையற்ற நேரங்களில் அவர் தனது கணித ஆராய்ச்சியை விடுவதில்லை. ஆனால் கணக்குகள் செய்து பார்க்கத் தேவையான பேப்பர்கள் வாங்க அவரிடம் போதிய பணம் இருக்கவில்லை. இதனால் அலுவலகத்திற்குப் போய் பார்சல் கற்றி வரும் பேப்பர்களைச் சேகரித்துப் பயன்படுத்தி வந்தார். சில வேலைகளில் அதற்கும் தட்டுப்பாடு ஏற்படும் போது, ஏற்கனவே எழுதிப் பயன்படுத்திய பேப்பர்களை வேலையில் சிவப்பு நிற பென்சிலால் எழுதி வருவது உண்டு. இதிலிருந்து, வறுமையோ, அலுவலக வேலையோ அன்றேல் உடல் நலக் குறைவோ அவரது கணித ஆர்வத்தை கட்டுப்படுத்தவில்லை என்பது புலனாகும்.

(15-ம் பக்கம் பார்க்க)

விஞ்ஞான மேதைகள்
வாழ்க்கை வரலாறு

ஆரம்ப விஞ்ஞானம்

தீ

உலகில் அதிக தீங்கை விளைவிக்கும் ஒர் இரசாயனத் தாக்கம் எரிதல் ஆகும். ஒவ்வொரு வருடமும் தீயினால் பல சேதங்கள் உண்டாகின்றன. ஆயினும் உபயோகமுள்ளதும், முக்கியம் வாய்ந்ததுமாக இவ் எரிதல் தாக்கம் காணப்படுகின்றது. இத்தாக்கத்தில் தவறியுள்ள முறைகள் என்னிடங்கா.

தீ என்பது பிரத்தியேகமான ஒர் இரசாயன மாற்றத்தில் வெளித் தோற்றம் ஆகும். ஒட்சிசன் பிற அணுக்களுடன் (முக்கியமாக காபன் அணு ஐதரசன் அணு) சேரும் பொழுது வெப்பம், நீர், காபன் ரொட்டைசுட்டு ஆகியன வெளி

என்று பார்க்கும்படித்து பல்வேறு ஓட்சியேற்றத் தாக்கங்களுள்ளும் எரிதல் சிறந்த தொன்மூலக் கரு தப்படுகின்றது. இவ் வெரிதல் தாக்கத்தில் போது தேவைக் கேற்ற விநிதத்தில் சக்தி வெளி விடப்படுகின்றது. எரி பொருள்கள் உபயோகப்படுத்தப்பட்டு வெப்பமும் ஓரளவு ஒளியும் உண்டாகின்றன.

வெடித்தல் தாக்கத்தில் நிகழ்வது போன்று இத்தாக்கத்தில் சக்தி அதிவேகத்தில் வெளியிடப்படுவதில்லை. அதே சமயத்தில் துருப்பிடித்தல், அரித்தல் ஆகிய தாக்கங்களில் நிகழ்வது போன்று காலதாமதத்துடன் சக்தி வெளியிடப்படுவதுமில்லை. மனிதனின்

நிலையேயே. எரிய ஆரம்பிக்கும் தன்மையை உடையன.

கவாலையில் காணப்படும் வாயுக்கள் வெப்பத்தையும், ஒளியையும் கொடுக்கின்றன. கவாலை யின் மிக உயர்ந்த வெப்ப நிலையில், மிகச் சிறு காபன் துணிக்கைகள் தனலாகப் பிரகாசிக்கும் நிலையை அடைகின்றன.

கவாலையின் பகுதிகள்

பொதுவாக நோக்குமிடத்து கவாலையை பல பகுதிகளாக வேறு படுத்தலாம். கவாலையின் நடுப்பகுதி நீல நிறத்தைக் கொண்டது. இது இப்பகுதியில் எரிபடாத வாயுக்கள் இருப்பதைக் குறிக்கும். இப்பகுதியின் சுற்றியும் அதன் மேற் புறத்திலும் ஓட்சிசனுடன் சேரும் வாயுக்கள் பெருமளவில் காணப்படும். வாயுக்கள் எரிபடாத காரணத்தால் பிற பகுதிகளை விட நீல நிறப் பகுதி குளிர்ந்தன்மை உடையதாகக் காணப்படும். பிற பகுதி முற்றாக எரியாதிருக்குமெய்யானால் அப்பகுதி மஞ்சள் நிறத்தை உடையதாகக் காணப்படும். அவ்வாறன்றி முற்றாக எரிந்திருந்தால் அப்பகுதி நிற மற்றதாகக் காணப்படும்.

மஞ்சள் நிறக் கவாலையானது புலகக்கும் தன்மையும், குளிர்ந்தன்மையும் உடையது. (உ-ம்:- மெழுகுவர்த்திச் கவாலை) நீல நிறத்தைக் கொண்ட ஆனால் கிட்டத்தட்ட பார்வைக்குப் புலப்படாத கவாலை தெளிவானது. அத்துடன் உயர்ந்த வெப்பத்தை ஏழ் உடையது. (உ-ம்:- நன்கு சுரிப்படுத்தப்பட்ட பச்சள் கவாலை) காபன் முற்றாக ஒட்சிசனுடன் தாக்கம் புரிந்து காபன் ரொட்டைசுட்டாக மாற்றம் அடைவதினால் புலக அதிகம் உண்டாவதில்லை.

எளிதில் எரியக் கூடிய வாயுக்கள் எரி பொருள்களிலிருந்து உண்டாகும் விதம் கவலிக்கத்தக்கது. வெவ்வேறு பொருள்களில் வெவ்வேறு வகையில் இந் நிகழ்ச்சி நடை பெறுகின்றது. உதாரணமாக நிலக்கரியை எடுத்துக் கொண்டால், இது வெப்ப மேற்றப்பட்டதும் இதிலிருந்து நேராகவே இவ்வாயுக்கள் வெளியேறுகின்றன. எண்ணெய் வகைகளை எரிபொருளாக உபயோகப்படுத்தப்படும் பொழுது பிற தோர் முறை கையாளப்படுகின்றது. எண்ணெயினால் அடிப்பகுதி அமிழ்த்தப்பட்டுள்ள திரி ஒள்தின் வழியாக எண்ணெய் மேலேறி நுவிப்பாகத்தை அடைந்ததும் கவாலையின் வெப்பம் திரவ எரி பொருளை வாயுப் பொருளாக மாற்றுகின்றது. மெழுகுவர்த்தியில் திண்ம நிலையில் உள்ள மெழுகு முதலில் திரவ நிலைக்கு மாற்றம் அடைகின்றது. திரியின் மேல் முனையை இத்திரவம் பின்னர் சென்றடைகின்றது.

ஒட்சிசனின் அவசியம்

தீ எரிவதற்கு பெருமளவில் ஒட்சிசன் தேவைப்படுகின்றது. எரிய பொருளை எரிய ஆரம்பிக்கச் செய்யப் போதிய

வெப்பமும் தேவை. எரிதல் தாக்கத்தில் விளைபொருளாகிய காபன்ரொட்டைசுட்டு போன்ற வாயுக்களை வெளியேறச் செய்தலும் அவசியமாகின்றது.

எரிபொருள் திண்ம நிலையில் இருந்தால் அவை நன்கு உலர்ந்து இருத்தல் வேண்டும். எரிபொருளில் சுரத்தன்மை காணப்படுமெய்யானால் அது வெப்ப நிலை உயருவதை தடை செய்யும். இதனால் எரிபொருளை எரிய ஆரம்பிக்கச் செய்வதும்

நம் அடைவதற்கு, வெப்பத்தைப் பெருமளவில் உள்ளெடுக்கின்றது. எரியும் பொருளின் மீது நீர், தெளிக்கப்படும் பொது எரியும் பொருள் வெப்பத்தை இழக்கின்றது. நீர் வெப்பத்தைப் பெற்று ஆவியாக மாறுகின்றது. இதன் பயனாக எரிபொருளின் வெப்ப நிலை குறைந்து இறுதியில் எரிதலும் தடைப்பட்டு தீயும் அணைந்து விடுகின்றது. பூமியில் பெருமளவில் கிடைக்கும் ஒர் மனிதனான பொருள் நீர், எனவே இத்தீ அணைக்கும் துறையில் அதிக செலவீன்றி நீரை உபயோகிக்கக் கூடியதாக இருக்கின்றது.

தீ அணைக்கும் கருவிகளில் பல இரசாயனப் பொருள்களும் உபயோகப்படுத்தப்படுகின்றன. இவைகளில் அநேகமானவை அடர்த்தி கூடிய வாயுக்கள் ஆகக் காணப்படுகின்றன. இவ்வாயுக்கள் பிற மூலகங்களுடன் தாக்கம் புரிவதில்லை. எரிவதாழில்லை, அடர்த்தி கூடிய தன்மையினால் ஒர் கம்பனியைப் போன்று தீயின் மேல் படிகின்றன. இதனால் எரிவதற்கு ஏதுவாக இருக்கும் ஒட்சிசனின் விநியோகம் தடைப்பட்டு விடுகின்றது.

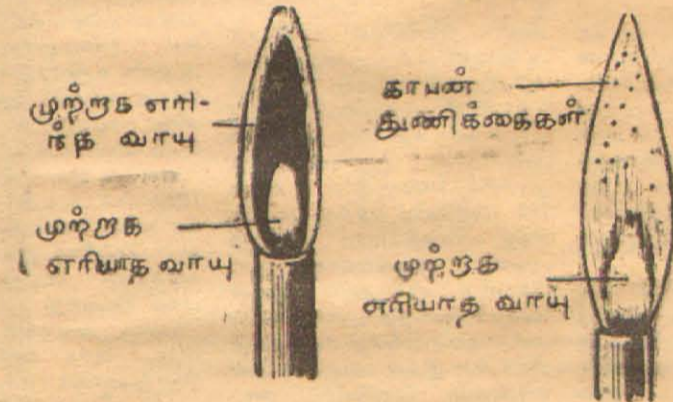
நீரை உபயோகிக்கத் தகாத சந்தர்ப்பங்களில், சோடியம் இருகாப்பேற்று, மண் போன்ற பொருள்கள் கலந்த தீயணைக்கும் நூல்கள் உபயோகிக்கப்படுகின்றன. சோடியம் அவ்வதுமகவீசியம் சம்பந்தமான தீயை அணைப்பதற்கு மேற் சுற்றப்பட்ட முறை கையாளப்படுகின்றது.

தீயணைக்கும் பொருள்கள் மட்டும் இருந்தால் போதாது. தக்க இயந்திரங்களின் உதவியும் அவசியம். தீயணைக்கும் பொருள்கள் எரியும் நெருப்பை அதி விரைவாகச் சென்றடையும் வன்மையும் இயந்திரங்கள் உருவாக்கப்பட்டிருத்தல் வேண்டும்.

உதாரணமாக இவ்வியந்திரத்திற்குப் பொருத்தப்பட்டுள்ள நீர் குழாய் நிமிடத்திற்கு ஆயிரம் கலன் நீரை இறைக்கும் சக்தியை உடையது. இதன் அழுக்கம் காற்றின் அழுக்கத்தைப் போல் ஆறு மடங்காகக் காணப்படும். இவ்விதமாக நிலத்தில் இருந்து ஒர் எரியும் வீட்டின் மேல் மாடிக்கு நீரைச் செலுத்த முடியும்.

சில சந்தர்ப்பங்களில் எரிதலின் போது புலக அதிகம் உண்டாகும். அச் சந்தர்ப்பங்களில், கவாசித்தலுக்கு ஏன உருவாக்கப்பட்ட ஒர் கருவியை உபயோகித்தல் வேண்டும்.

தீ விபத்து ஏற்படும் சந்தர்ப்பங்களில் அதனைத் தவிர்த்துக் கொள்ளக் கூடிய முறையில் சில கட்டிடங்கள் அமைக்கப்பட்டுள்ளன. கூர் நுனியைக் கொண்ட சில குழாய்கள் வீட்டின் அடிக்கரையினால் இணைக்கப்பட்டிருக்கும். இக்குழாய்கள் நீர் வழங்கியுடன் தொடர்புற்றிருக்கும். இக்குழாய்கள் மென்மையான உலோகத்தினால் அடைக்கப்பட்டிருக்கும். தீ உண்டாகும் போது இவ் மென்மையான உலோகம் உருக ஆரம்பிக்கும். உலோகம் உருகியதும் நீர் குழாயினின்றும் வெளியேறித் தீயை அணைத்துவிடும்.



பச்சள் தடரடுப்பின் இரு வித கவாலைகள் காட்டப்பட்டுள்ளன. முதலாவது கவாலையின் (இது நடுப்பகுதியில் முற்றாக எரிபடாத நிலைக் கரிவாயு உள்ளது. கவாலையின் மீதிப் பகுதி முற்றாக எரிந்த, அதிக வெப்பத்தை உடைய பகுதியாகும். இரண்டாவது கவாலையில் (வலது) எரிதலுக்குப் போதிய ஒட்சிசன் இன்மையால் காபன் துணிக்கைகள் புலகமாக வெளிவிடப்படுகின்றன. இக் காபன் துணிக்கைகள் கவாலையில் பிரகாசம் அடைந்து மஞ்சள் நிறத்தைக் கொடுக்கின்றன.

விடப்படுகின்றன. மரம் நிலக்கரி போன்ற எரி பொருள்களில் காபன் அணுக்களும், ஐதரசன் அணுக்களும் உண்டு.

ஒட்சிசனும், காபனும் பூமியில் பெருமளவில் காணப்படும் மூலகங்கள். வளி மண்டலத்தின் ஐந்தில் ஒரு பகுதி ஒட்சிசன் நிறைந்ததாகக் காணப்படுகின்றது. எல்லாத் தாவரங்களிலும் விலங்குகளிலும் காபன் உண்டு. காபனும் ஒட்சிசனும் அதி இலகுவாகத் தாக்கம் புரிவன. இத்தாக்கத்தில் விளைவால் எரிதல் நடை பெறுகின்றது.

ஒட்சியேற்றத் தாக்கங்கள்

ஒட்சியேற்றத் தாக்கங்களுள் எரிதலும் ஒன்றுக்கக் காணப்படுகின்றது. துருப்பிடித்தல் மற்றுமோர் ஒட்சியேற்ற இரசாயனத் தாக்கம் ஆகும். இத்தாக்கம் குறைந்த வேகத்தில் நிகழும். அத்துடன் மிகக் குறைந்த அளவு வெப்பமும் இத்தாக்கத்தில் போது வெளியிடப்படும், எரிதலிலும் பார்க்க வெடித்தல் அதி வேகத்தில் நடைபெறும் ஒர் தாக்கமாகும். இத்தாக்கத்தில் போது எரிபொருளும் ஒட்சிசனும் உடனடியாகவே ஒன்று சேருகின்றன.

உபயோகம் எக்காரணத்தைச் சொல்லுதீ நமக்கு உபயோகமாகின்றது

கட்டுப்பாட்டில் நிகழக் கூடிய ஒர் தாக்கம் எரிதல் எனலாம். எரிதலின் போது வெளியிடப்படும் சக்தியின் அளவு எரி பொருளுக்கு ஊட்டப்படும் ஒட்சிசனின் அளவிலேயும் எரி பொருளின் அளவிலேயும் பொறுத்தது. உதாரணமாக மோட்டார் வாகனத்தில் வலு பெரும் அளவில் தேவைப்படுவதினால் இயந்திரத்திற்கு, வேக வளர்கருவி பெரும் அளவில் பெட்ரோலை ஊட்டுகின்றது.

எரிதல்

அநேகமான எரிபொருள்கள் கவாலையுடன் எரிவதேயே காண்கின்றோம். இந் நிகழ்ச்சியை நோக்குமிடத்து, வெப்ப நிலையில் உள்ள எரிபொருள் (உ-ம்: நிலக்கரி எண்ணெய்) அதனிலும் பார்க்க அதிவேகத்தில் எரியும் தன்மையுள்ள வாயுக்களை வெளிவிடுகின்றது. இவ்வாயுக்கள் தொடர்ந்து வெளியேறிக் கொண்டே இருக்கும்.

இந் நிகழ்ச்சி நடை பெறுவதற்கு எரிபொருள் ஒர் குறித்த வெப்ப நிலையை அடைதல் அவசியம். பிற்தோர் எரி பொருளை உபயோகித்து, அல்லது மின் முறையை உபயோகித்து எரி பொருளை வெப்பமாக்கலாம். எல்லாப் பொருள்களும் ஒட்சிசனே வெப்ப நிலையை உருவாக்குவது ஒன்றேயே. எரிய பொருளும் ஒவ்வொரு குறித்த வெப்ப



இரசாயனத் தாக்கம் ஒன்றினால் தீ ஊட்டப்படுகின்றது. முற்காலத்திய தீக்குச்சிகளின் முன்களில் பொட்டாசியம் குளோரேற்றும், கந்தகமும் தடவப்பட்டிருந்தன. செறிந்த சல்பூரிக் கமிலம் உள்ள போத்தல் ஒன்றினால் இத்தீக்குச்சிகளை அமிழ்த்திய போது அவை எரிய ஆரம்பித்தன.

கடிவமாகக் காணப்படும், அனுவசியமான, மனிதனுக்கு தீங்கை விளைவிக்கக் கூடிய தீ விபத்துகளும் உண்டாகின்றன. இவைகளை அணைக்க முயற்சி செய்வதிலும் இத் தீயிற்கு மூலாதாரமாகவுள்ள இரசாயனத் தாக்கத்தை நடை பெற விடாது தடுப்பதே சிறந்ததாக அமையும்.

தீயை அணைக்கும் முறைகள்

எவ்வகை நெருப்பாயினும், எரிதலுக்கு ஒட்சிசன் அவசியமாகின்றது. ஆகையினால் ஒட்சிசன் விநியோகத்தைத் தடை செய்தால் தீ அணைந்து விடும். தடித்த கம்பனி கொண்டு தீயை முழுவதால் அல்லது சாதாரணமாக தடிக்கினால் தீயை அடிப்பதனால் இவ் ஒட்சிசன் விநியோகத்தைத் தடை செய்யலாம்.

கடல் நீரிலிருந்து அதிசயப் பொருள்கள்

உலகின் ஐந்தில் நான்கு பாகம் கடல் நீரால் சூழப்பட்டு உள்ளது. இக் கடல் நீர் இரண்டாயிரத்தில் முக்கியத்துவம் மிக்கது. அதிசயம் நிறைந்தது. ஏராளமான வகை இரண்டாயிரம் உப்புக்களை தன்னகத்தே கொண்டுள்ளது கடல் நீர்! இவற்றுள் மகனியம் குளோரைட், சோடியம் குளோரைட், சோடியம் சல்பேட், கல்சியம் குளோரைட் ஆகியவை முக்கியமானவையாகும்.

கடல் நீரின் பி. எச். பெறுமானம் 7.9 முதல் 8.3 வரையில் உள்ளது. கடல் நீரில் காணப்படும் மகனியம் குளோரைட்டின் வீதம், சோடியம் குளோரைட்டின் வீதத்திலும் ஆறில் ஒரு பங்காகும். அமெரிக்காவில் உள்ள "லூசியானா" என்ற இடத்தில் ஒரு தொண்டை கடல் நீரில் 6 இரண்டாயிரம் மகனியம் உலோகம் உள்ளது என நம்புகின்றனர்.

யோ. பி. பி. நவரத்தினம் அர்ச். ஹென்ரீயர்சர் கல்லூரி இளவலை

கடல் நீரை ஆவியாக்கி மூலப் பழிங்காக்கல் மூலம் தூய உப்புப் பெறலாம். கடல் நீருக்கு நீரின் கண்ணாடி மட்டும் சேர்ப்பதன் மூலம் மகனியம் பாலைத் தயாரிக்கலாம். இன்னும் கடல் நீரில் போன்ற வாயுக்களைத் தயாரிக்கி ருந்து புரோயின். அயரசன்

புரிகள், யப்பான், நோர்வே போன்ற நாடுகளில் கடலில் விளையும் கடல் சாராயம், கடல் பஞ்சு முதலியவற்றை அயரசன் உற்பத்தி ஆரம்பப் பொருளாகப் பயன்படுத்துகின்றனர்.

மீன் பிடிப்பு முறைகளைப் பயன்படுத்தி கடல் நீரிலிருந்து துத்தேயம் ஒக்சைட் தயாரிக்கப்படுகிறது. இன்னும் தற்போதைய ஆராய்ச்சியின் பயனாக கடல் நீர் கிராபைட்டு ஒக்சைட் என்னும் கரிப் பொருளின் உதவியுடன் நன்வீராக்கும் முறை ஆரம்பித்துள்ளது.

ஆராய்ச்சிகள் தொடர்ந்து நடைபெற்று வருகின்றன. இவ் வாராய்ச்சிகள் புதிய பல தகவல்களை வெளியிடலாம் என விஞ்ஞானிகளால் நம்பப்படுகிறது.



சிரேஷ்ட விஞ்ஞானி மாகம் ஒரு புதிர்

சென்ற மாத சிரேஷ்ட விஞ்ஞானி அளித்த மாதம் ஒரு புதிரைப் படித்துப் பதில் அனுப்பிய பல்லாயிரக் கணக்கான வாசகர்களுக்கு நன்றி. பத்து ரூபாயினைப் பெறும் அதிர்ஷ்டசாலி வாசகர் காங்கேசுத்துறை நடுவ்வாராக் கல்லூரியைச் சேர்ந்த சி. சிவநாதன் என்பவராகும்.

இரண்டாவது பரிசாகிய ஐந்து ரூபாயைப் பெறுபவர் நிந்தலூர் அல் அஷ்ரக் மகா வித்தியாலையத்தைச் சேர்ந்த செல்வி துயியா ஹமீட் என்பவராகும். சரியான விடை அனுப்பியவர்களுள் பின்வருவோர் சிலராகும்: சரியான விடை அனுப்பியவர்களில் பெயர்கள் பிரகடனப்படுத்தப்படும் என்ற உட்கண்டிட்டுப் பத்ததைக் கூடியளவு நிறைவேற்றியுள்ளோம். இப் போட்டியில் பங்கு பற்றி 76 சதம் என்னும் சரியான விடையை அனுப்பி வைத்த அனைவருக்கும் எமது பாராட்டுக்கள்.

யாலயம், மட்டுவில், சரவகர் சேரி, 9. செல்வி வசந்தா பெருமான்சீவன், ராஜா எட்டோர்ஸ், கிழைத் தெரு, பதுவை, 10. ந. நமசிவாயம், கதிரேசன் கோயில், அதுராதரம். 11. செல்வி சாந்திவி அம்பலவாணர், கொட்டாவத்தை, கல்வீடு, சண்டிப்பாய், 12. மு. குமரீங்கம், 2ம் வட்டாரம் முன்வியவீடு, 13. ந. கருமார், 46, நாகொண்ட வீதி, மாத்தளை-15. கே. ஏ. எம். தேவபீக், அம்பகமூல வீதி, கம்பளை, 16. எம். ஜே. உம்மு பரிதா ஹுகுவெல, ஹபுகுந்தலா, 17. ச. பாலகிருஷ்ணன், கதிரேசன் கோயில் அதுராதரம், 18. விசுவன் பட்டேல், கன்னாத்தேரு, கொழும்பு, 19. மைக்கல் ராஜமணி, மலையா, கம்பளை, 20. செல்விகள் மின்னா, முனிசு, பாத்தியா மகலிர் மகா வித்தியாலயம், போக்ஸ் வீதி, புத்தளம். 21. செல்வி சென்மயா நரேந்திர நாதன், 34, உருத்திரா மாவத்தை, ப்காமுப்பு - 6, 22. சி. நவரத்தினம், தமயன் கலட்டி, தேவலிப்பலை, 23. செல்வி க. சரோஜினி தேவி, மாதகல் கிழக்கு, மாதகல், 24. குளாந்தா, பாலாவி வீதி, கத்தர் மடம், யாழ்ப்பாணம், 25. இ. இராஜேந்திரன், பிண்டையாடி, கொக்குவில், மட்டக்களப்பு 26. ச. பாலசுந்தரன், வறுத்தலை விளாள், செல்விப்பலை, 27. பொ. குகதாசி, மாணவர் வீடு, யாழ் இந்துக் கல்லூரி, வன்னார்ப்பண்டி, 28. செல்வி-நவாயினி சண்முகநாதன், விவேகா (15-ம் பக்கம் பார்க்க)

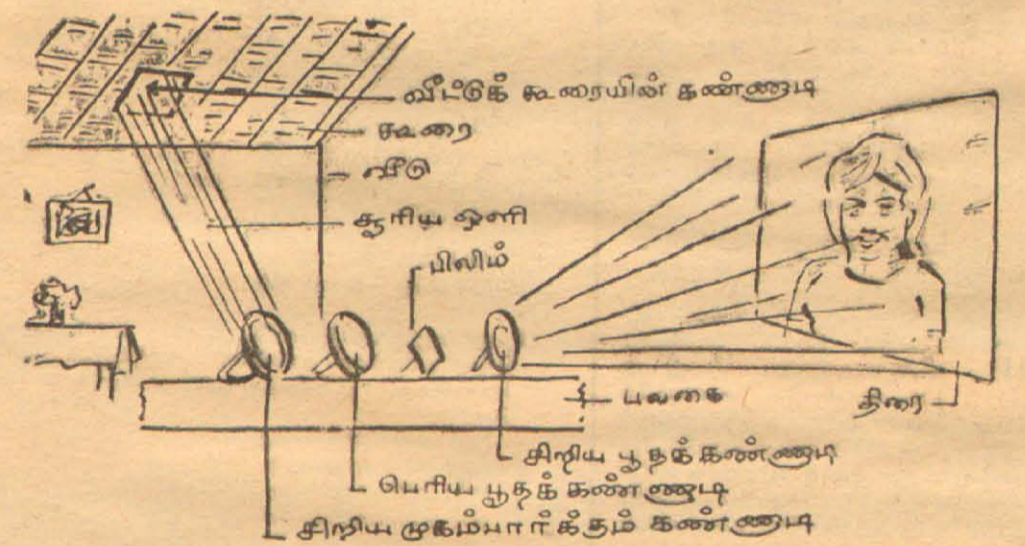
நீங்கள் என்ன செய்வீர்கள்?

நவீன புரொஜெக்டர்! துரிய ஒளியின் திரைப்படம் காட்டுங்கள்- வீட்டிலே சிறந்த பொழுது போகிகு. பெண்களின் சிறு அறிவைப் பயன்படுத்தி இதனை அமைத்துக் கொள்ளுங்கள்!

உங்கள் வீடுகளில் கண்களில் கண்ணாடிகள் போடப்பட்டிருக்கும். அக் கண்ணாடியில் இருந்து துரிய ஒளி நிலத்தில் விழுவதை அவதானிக்கலாம். (நீங்கள் சில

படி வைக்க. பின் பெரிய பூக்கண்ணாடியை வட்டக் கண்ணாடியின் முன் வைக்க. சிறிது இடைவெளி விட்டு சிறிய பூக்கண்ணாடியை பெரிய பூக்கண்ணாடியின் முன் வைக்க.

இதனால் துரிய ஒளி நிலையில் பிரகாசமாக இருக்கும்- பின் பின் துண்டுகளை இரு பூக்கண்ணாடியின் இடையில் தலைகீழாய் பிடித்துக் கொள்ளுங்கள். இதனால் நிலையில் "பிளிம்" மின் படம்



தேவையான பொருள்கள்- 2 அடி நீளமான, 1 1/2 அடி அகலமான ஒரு திரை, இரு பூக்கண்ணாடிகள் (1) பெரியது (2) சிறியது, சிலிமா பிளிம் துண்டுகள், முகம் பார்க்கும் ஒரு வட்டமான சிறிய கண்ணாடி, 1 1/2 அடி நீளமான பலகைத் துண்டு.

வெளிகளில் ஒரு கண்ணாடியுடன் வெளியில் நின்று கொண்டு சில குக்கு கண்ணாடி ஒளியை அவர்கள் யகத்திற்கு அடித்திருக்கலாம்) அது போல் இங்கும் துரிய ஒளி விழும் இடத்தில் ஒரு வட்ட வடிவமான கண்ணாடியை வைத்து 8 அடி தூரத்தில் ஒரு திரையை வைத்து கண்ணாடியின் வெளிச்சம் திரையின் மத்தியில் படும்

தெளிவாகத் தெரியும்- திரையின் பின் சிலிமா பார்ப்பது போன்ற உணர்வு ஏற்படும். பெரிய அளவில் படம் தெரியும்- எங்கே செய்து பாருங்களை! எஸ். பூங்கத்தராஜா, 93, வாசலை வீதி, கொழும்பு - 13

உங்களுக்கு சிகரீயமா?

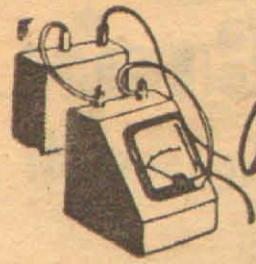
1. விளக்கெண் ணெய் மீன் எங்கு காணப்படுகிறது? பசுபிக் கடல் தீவுகளின் கரைகளில் ஒருவகை மீன் காணப்படுகிறது. இம் மீலின் எண்ணெயை விளக்கெண்ணெயைப் போலப் பேதி மருந்தாகத் தேன் கடல் தீவுகளின் சுதேசிகள் பயன்படுத்தி வருகிறார்கள். ஆகவே இம் மீன்

செல்வி சூசன் எலிசபெத் சாக்கே நல்லூர்

விளக்கெண் ணெய் மீன் எனப்படும், 2. இறக்கையில் லலாத பறவை எது? நியூசிலாந்தில் கிவி (Kiwi) என்னும் ஒரு வகைப் பறவை காணப்படுகிறது. இதற்கு இறக்கைகள் இல்லை. இது ஒரு கோழியளவு பருமையுடையது. இதன் நீண்ட மூக்கின் நுனியில் மூக்குத் துவாரங்கள் உண்டு. இதன் நீண்ட மூக்கு மூக்குகளை புற்றுக்கள் இழுப்பதற்கு பயன்படுகிறது. இப்பறவை நப்பறவை தீப்பறவையினத்

தில் மிகச் சிறியது, 3. உயிர்கள் என்னவாவு காலம் வாழும்? பல உயிர்கள் மனிதனிலும் பார்க்க நீண்டகாலம் உயிர் வாழும் கடலாமை 400 ஆண்டு உயிர் வாழுகின்றது. முதலையும் நீண்டகாலம் உயிர் வாழும். அது தனது இயற்கையான இடத்தில் 300 ஆண்டுகள் வாழும். 500 ஆண்டுகள் 1000 ஆண்டும் வாழத்தகு (15-ம் பக்கம் பார்க்க)

சிரேஷ்ட விஞ்ஞானி வாசகரே! உங்கள் மத்தியில் சில ஆலோசனைகளை விட்டுச் செல்லாமல் என எண்ணினோம். இவ் வகுட இறுதிக்கான பொதுப் பரிட்சைகள் பலவற்றிற்கு நீங்கள் உங்களைத் தயார் செய்து கொண்டிருப்பீர்கள் என நம்புகிறோம். ஆயினும் சிலர் இன்னும் அநேக நாட்கள் இருக்கின்றனவே என வானா இருக்கவும் கூடும். இன்று முதலே தம்மைத் தயார் செய்து கொள்பவர்கள் அறிவுள்ளவர்கள். வெள்ளம் வரு முன்னே அனை கட்டும் பழக்கமுடையர், பின்னைய பிர்வினர் இன்று கிடைக்கும் குறுதிய மகிழ்ச்சியிலே, தற்காலிகமான சந்தோஷத்திலே மூழ்கியிருப்பவர்கள். இச் சந்தர்ப்பத்தில் ஆங்கில அறிவுரை ஆபகத்திற்கு வருகிறது. "நிமரேன ஓரே பாய்ச்சலில் பாய்ந்து உலகம் போற்றும் அறிஞர்களாக மாறி விட முடியுமா? நண்பர்கள் சோகுசாப் படுத்துவதற்கும் நேரத்தில் கண்விழித்து அயராது பாடுபட்டவர்களை உயர் நிலையை அடைந்தவர்." ஆம்! உண்மைதான். நாம் இன்று பதில் துன்பம் பிற்காலத்தில் நன்மை பயக்கும். நாம் இன்று கலைக்கும் இன்பம் பிற்காலத்தில் தீங்கையே விளைவிக்கும். "கஷ்டப்படுபவர்களைக் கடவுள் கைவிட மாட்டார்" என நமது மொழியிலும் அரிய வாக்கு உளது. நமது எதிர்காலம் தற்பொழுதை விட மிகவும் கஷ்டமான தொன்றாக இருக்கக் போகிறது. அதனை ஆண்மையுடன் எதிர் கொள்ள மாணவர் சமுதாயம் இன்றே தன்னைத் தயார் செய்து கொள்ள வேண்டும். சிரேஷ்ட விஞ்ஞானி வாசகர்கள் இதற்கு முன்மாதிரியாக விளங்குவார்கள் என எதிர்பார்க்கிறோம். "இயங்கோ"



வெளக்கவியல்

சிறு குமிழை உடைய, குறுகிய ஓர் கண்ணாடிக் குழாயினால் இரசம் அல்லது அங்ககோல் காணப்படும். இக் கண்ணாடிக் குழாயின் நுனி அடைக்கப்பட்டிருக்கும். தாழ்ந்த வெப்ப நிலைகளில் இரசம் அதிக இடத்தைப் பெற்றுக் கொள்வதில்லை. ஆகையினால் இரச மட்டமும் தாழ்ந்த நிலையில் காணப்படும். வெப்ப நிலை உயரும் போழுது இரசம் விரிவடையும். இரசம் விரிவடை

கும் விரிவும், 101 பாகை ச விவி குந்த 2 பாகை ச விற் கு வெப்ப நிலை உயரும் போழுது உண்டாகும் விரிவும் சமனாகக் காணப்படும். ஓர் குறித்த கால அளவில் மிக உயர்ந்த வெப்ப நிலையையும், மிகத் தாழ்ந்த வெப்ப நிலையையும் காட்டும் வெப்பமானி "உயர் விழிவு வெப்பமானி" ஆகும். இதில் அங்ககோல் உபயோகப் படுத்தப்படுகின்றது.

நிலையையும், தாழ்ந்த வெப்ப நிலையையும் காட்டுவதுடன் அவை நிலையாகவும் நிற்சக் காணலாம். எல்லாத் திரவங்களும் ஒழுங்காக விரிவடைவதில்லை. இதற்கு உதாரணமாக நீரைக் கூறலாம். 4 பாகை ச இல் நீர் கடிசு அடர்த்தியை உடையதாகக் காணப்படும். அநேகமான திரவங்கள் குளிர்ச்சி அடையும் போது சுருங்குகின்றன. சுருங்க

திரவங்களின் விரிவு

எந்தவொரு பொருளும் வெப்ப மேற்றப்படும் போழுது அதன் பருமன் அதிகரிக்கின்றது. அதாவது பொருள் திண்மமாயினும், திரவமாயினும் அல்லது வாயுவாயினும் அப் பொருள் வெப்ப மேற்றப்படும் போழுது விரிவடைகின்றது. திரவங்களின்

தாக இருக்கின்றது. எனவே களவளவு AB EF "தோற்ற விரிவு" என அழைக்கப்படும். திரவத்தின் உண்மை விரிவானது தோற்ற விரிவானது. பாத்திரத்தின் களவடிவ விரிவானது கூட்டுத் தொகைக்குச் சமனாகும். உண்மை விரிவு — தோற்ற

யும் போது இரச மட்டம் குழாயினால் உயரும்.

குழாயின் குறுகிய தன்மையினால் இரசத்தின் விரிவில் ஓர் சிறு மாற்றம் ஏற்பட்டாலும் இரச மட்டத்தில் பெரும் மாற்றம் உண்டாகும். திரவத்தின் விரிவும் வெப்ப நிலை உயர்வும் விகித சமமானவை. இதனை அடிப்படையாக வைத்து, சுற்றுடனிலையும், வெப்பமானியினதும் வெப்ப நிலையை இரச மட்டம் குறிப்பதாகக் கொள்ளப்படுகின்றது. இக் கண்ணாடிக் குழாய் சம பகுதிகளாகப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளன. ஒவ்வொரு பகுதியும் ஒவ்வொரு "பாகை" என அழைக்கப்படும்.

சம களவளவுள்ள ஓர் திரவம், ஓர் திண்மப் பொருள், ஓர் வாயு ஆகிய மூன்றிற்கும் சம அளவு வெப்பம் ஏற்றப்பட்டால் அவைகளின் விரிவுகள் சமமாகக் காணப்பட மாட்டா. திரவத்தின் விரிவு திண்மத்தின் விரிவினும் பார்க்க அதிகமாகவும் ஆனால் வாயுவின் விரிவினும் பார்க்கக் குறைவாகவும் காணப்படும். திரவத்தின் விரிவைத் திட்டமாகக் கண்டு பிடிப்பது கடினம். ஆரம்பத்தில் கூறியது போல, திரவத்தை ஏதாவது தொகு பாத்திரத்திலேயே வெப்பமேற்றல் வேண்டும். ஆகையினால் பாத்திரத்தின் விரிவையும் கணக்கிடல் அவசியம்.

ஒழுக்கான விரிவு

வெப்பம் ஏற்றப்படும் போழுது இரசம் ஒழுங்காக விரிவடைவதில்லை. இது வெப்பமானிகளில் உபயோகிக்கப்படுகின்றது. ஒழுங்காக விரிவடைகிறது என்று கூறமிடத்து உதாரணமாக 1 பாகை ச விவி குந்து 2 பாகை ச க்கு வெப்ப நிலை உயரும் போழுது உண்டாகும் விரிவும், 101 பாகை ச விவி குந்து 2 பாகை ச விற் கு வெப்ப நிலை உயரும் போழுது உண்டாகும் விரிவும் சமனாகக் காணப்படும்.

உயர்விழிவு வெப்பமானி

விரிவைப் பற்றிப் பொதுவாக இக் கட்டுரையில் ஆராய்வோம்.

தோற்ற விரிவும்

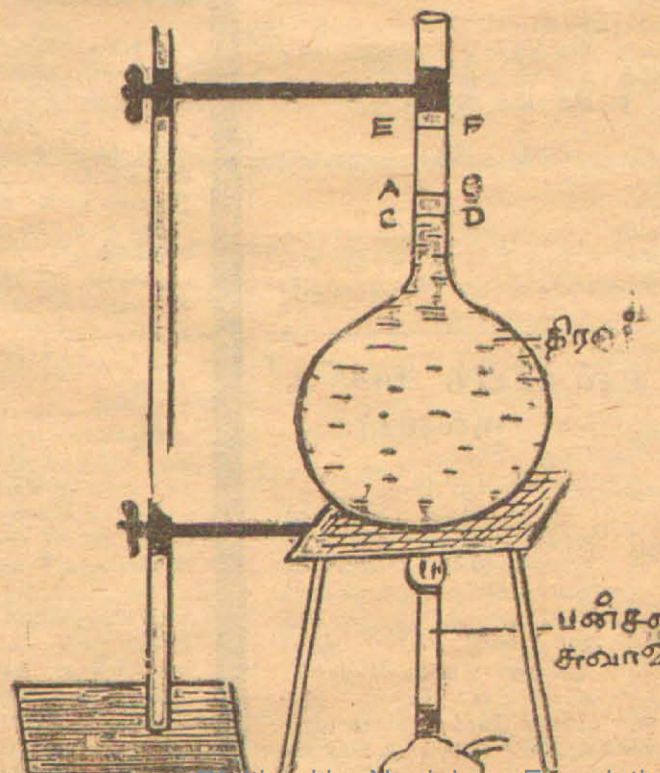
உண்மை விரிவும்

திரவத்திற்கு உருவம் இல்லை. ஓர் திரவம் அது உள்ள பாத்திரத்தின் உருவத்தைப் பெற்றுக் கொள்கிறது. திரவத்தை பாத்திரத்துடன் வெப்பமேற்றும் போழுது பாத்திரமும் விரிவடையும். பாத்திரம் ஒன்றினால் ஓர் திரவத்தை வெப்ப மேற்றுவதாக வைத்துக் கொள்வோம். படத்தில் காட்டப்பட்டுள்ளபடி ஆரம்பத்தில் திரவத்தின் மட்டம் AB ஆகும்.

பாத்திரத்துடன் திரவத்தை வெப்பமேற்றும் போழுது முதலில் பாத்திரம் விரிவடையும். இதன் விளைவால் திரவ மட்டம் AB யிலிருந்து CD க்கு கீழ் இறங்கும். களவளவு ABCD பாத்திரத்தின் களவடிவ விரிவைக் குறிக்கும்.

திரவம் விரிவடையும் போழுது திரவ மட்டம் CD யிலிருந்து EF ந்கு உயருகின்றது. பாத்திரம், திரவம் ஆகிய இரண்டு பொருள்களும் ஒரே தோற்றத்தில் விரிவடைவதனால் இரண்டு வகை விரிவுகளையும் எம்மாட் வேறுபடுத்தி அறிய முடியாது. திரவ மட்டம் AB யிலிருந்து EF க்கு உயருவதை

விரிவு பாத்திரத்தின் களவடிவ விரிவு. வெப்பமானிகளில் திரவங்களின் விரிவு பெரிதும் உபயோகமாகின்றது. அடிப்பாகத்தில்



திரவ விரிவு

இதன் அண்டையில் நடுக் குமிழினால் அங்ககோல் உண்டு. இதற்கும், மறு முனைவினால் குமிழினால் காணப்படும் அங்ககோலுக்கும் இடையில் இரசம் உண்டு. வளி மண்டலத்தில் ஏற்படும் வெப்ப நிலை மாற்றங்களைப் பொறுத்து நடுக் குமிழினால் உள்ள அங்ககோலின் களவளவும் மாறுபடும். அதாவது வெப்ப நிலை உயரும் போழுது அங்ககோல் விரிவடையும். வெப்ப நிலை குறையும் போழுது அங்ககோல் சுருங்கும். இம் மாறுதல்களுக்கு நேர்ப்பு இரு குறி காட்டிகளையும் இரசம் அசையச் செய்கின்றது. இவ்விரு குறி காட்டிகளும் உயர்ந்த வெப்ப

வதுடன் அவைகளின் அடர்த்தியும் கடிசுக் கொண்டு செல்லக் காணலாம். ஆனால் நீர் சுருங்கும் போது 4 பாகை ச வெப்ப நிலையை அடையும் வரை அடர்த்தி கடிசுக் கொண்டு செல்லும். 4 பாகை ச வெப்ப நிலை விரிந்து வெப்ப நிலை குறையும் போது நீரின் அடர்த்தி குறைவதை அவதானிக்கலாம். உதாரணமாக ஓர் குளத்தின் மேற் பரப்பில் உள்ள நீர் குளிர்ச்சி அடையும் போழுது அதன் அடர்த்தி அதிகரிப்பதனால் மேற் பரப்பிலுள்ள நீர் குளத்தின் அடிப் பகுதியை நோக்கிச் செல்கின்றது. இறுதி

(14-ம் பக்கம் பார்க்க)

50 கேள்வி

(2ம் பக்கத் தொடர்ச்சி)

41. ஊதுபத்தியில் பொற்றூசியம் நைதரேற்று பூசப்படுவது (அ) எரியும் போது நறுமணத்தைக் கொடுக்க (ஆ) எரிதலுக்கு ஒட்சிசனை வழங்க (இ) ஊதுபத்தியை விரைவில் எரியாது தடுக்க (ஈ) ஐதரச சல்பூரிக் கமிலத்துடன் ஐதரசனைக் கொடுக்காதது. (அ) மகனிசியம் (ஆ) நாகம் (இ) செம்பு (ஈ) வெள்ளியம்
42. ஐதரச ஐதரோக் குளோரிக்கமிலத்துடன் எவ்வித தாக்கமும் நிகழ்ந்தாத உலோகம் (அ) ஈயம் (ஆ) செம்பு (இ) வெள்ளி (ஈ) மேற் கூறிய யாவும்
43. ஐதரச ஐதரோக் குளோரிக்கமிலத்துடன் எவ்வித தாக்கமும் நிகழ்ந்தாத உலோகம் (அ) ஈயம் (ஆ) செம்பு (இ) வெள்ளி (ஈ) மேற் கூறிய யாவும்
44. பனிக் குளிர் அகற்றப்பட்ட செம்பு சல்பேற்றுக்குள் சிறிதளவு தேங்காய் எண்ணெய் சேர்த்ததால் இது நீல நிறமாகிற்று. இதிலிருந்து அறிவது தேங்காய் எண்ணெயில்: (அ) அமிலமிருக்கின்றது (ஆ) நீர் கலந்துள்ளது (இ) சல்பேற்றுள்ளது (ஈ) குளோரைட்டு உள்ளது
 $45. \text{H}_2 + \text{N}_2 = 2\text{NH}_3$
இத்தாக்கத்தில் அதே வெப்ப அழுக்க நிலையில் 10 லிட்டர் அமோனியா உற்பத்தி செய்ய வேண்டிய ஐதரசனின் அளவு: (அ) 15 (ஆ) 30 (இ) 20 (ஈ) 2.02
46. பின்வரும் வாழ்க்களில் ஒட்சியேற்றக் கூற: (அ) கந்தகக் குட்டை (ஆ) ஐதரசன் (இ) நைதரசன் (ஈ) குளோரின்
47. மணக்கும் உப்பெது? (அ) NH_4Cl (ஆ) $[\text{NH}_4]_2\text{CO}_3$ (இ) $[\text{NH}_4]_2\text{SO}_4$ (ஈ) NH_4NO_3
48. பின்வருவனவற்றில் எது இதர விதர விசை சம விதியை விளக்குகின்றது. (அ) $\text{H}_2\text{O}, \text{P}_2\text{O}_5$ (ஆ) $\text{CuO}, \text{Cu}_2\text{O}, \text{Cu}, \text{Cl}_2$ (இ) $\text{H}_2\text{SO}_4, \text{NH}_3$ (ஈ) $\text{H}_2\text{O}, \text{CO}_2, \text{CH}_4$
49. மூன்று பெயரிடப்படாத போத்தங்களில் சேறிந்த சல்பூரிக் கமிலம், நைதரிக் கமிலம், ஐதரோக் குளோரிக்கமிலம் இடப்பட்டுள்ளன. இவைகளில் மஞ்சள் நிறமுடைய தெது? (அ) SO_2 (ஆ) SO_3 (இ) CO_2 (ஈ) மேற் கூறியவையெல்லாம்
50. கண்ணம்பு நீரை பால் நிறமாக்குவது (அ) SO_2 (ஆ) CO_2 (இ) SO_3 (ஈ) மேற் கூறியவையெல்லாம்

(விடைகள் அடுத்த வாரம் வெளி வரும்)

1. லோட் கெல்வின்
2. ஜோசப் பிரமா
3. ஹென்ரி ஸ்டீவ்ரன்
4. ஜேம்ஸ் வாட்
5. ஜோசப் பிராக்
6. சார்ல்ஸ் டார்வின்

சென்ற வார விடைகள்

7. ஜனார்க் மாக்ஸ்வெல்
8. வியூர்டோ டாவின்சி
9. வியூர்டோ டாவின்சி
10. சேர் ஹம்பிரி டேவி
11. அம்பிகிரே
12. ஒரு வகை மீனினம்

இரு அறிவீரா?

1. ஒரு பொருள் தீப்பற்றி எரிய வேண்டுமாயின் அதன் வெப்ப நிலை ஒரு குறிப்பிட்ட அளவுக்கு உயர வேண்டும். அந்த வெப்ப நிலைக்கு அப்பொருளின் "எரிநிலை" என்று பெயர். கீழ்க்காணும் வாயுக்களில் மிக உயர்ந்த எரிநிலை யுடைய வாயு எது?
(அ) அசட்டிலின்
(ஆ) ஐதரசன்
(இ) சைனஜன்

2. நிலக்கரி ஆவியையும் காற்றையும் ஒரு குறிப்பிட்ட விகிதத்தில் கலந்து எரிக்கலாம். இந்தக் கலவையில் நிலக்கரி ஆவியின் அளவு எவ்வளவு இருந்தல் வேண்டும்?
(அ) 5 முதல் 31 விழுக்காடு
(ஆ) 32 முதல் 58 விழுக்காடு
(இ) 59 முதல் 85 விழுக்காடு

3. அடுப்புகள், மண்ணெண்ணெய் விளக்குகள் போன்ற பொருள்களில் இருந்து எதிர் பாராத வகையில் தீ பரவுவதைத் தடுக்க, இவற்றைச் சுற்றி நாரக் கண்ணாடித் திரையை

அமைக்கலாம். இதற்கு எவ்வளவு காலத்திற்குப் பாதுகாப்பு அளிக்கும்?
(அ) சில நாட்கள் வரை
(ஆ) சில ஆண்டுகள் வரை
(இ) ஆயுட்காலம் முழுவதும்

4. இயற்கை இழையங்களால் ஆன ஆடை வகைகளில், நெருப்பைப் பொறுத்த மட்டில் மிகவும் பாதுகாப்பானது.
(அ) பருத்தி ஆடை
(ஆ) பட்டாடை
(இ) கம்பளி ஆடை

5. தீ ஊது குழாயைப் பயன்படுத்தும் பொழுது கிடைக்கும் தீக் கொழுந்தின் வெப்ப நிலை, கீழ்க் காணும் வாயுக் கலவைகளில் எதைப் பயன்படுத்தித் தீயை அதிகமாக இருக்கும்?
(அ) ஒக்ஸி ஐதரசன்
(ஆ) ஒக்ஸி அசட்டிலின்
(இ) ஒக்ஸிசன் கரியாகிக் கலவை

6. கொதி நீரிலிருந்து வெளிப்படும் நீராவிக்குள் கீழ்க்காணும் எரியும் பொருட்களை நுழைக்கும் பொழுது தொடர்ந்து எரியும் தன்மையுடைய எரிபொருள்.
(அ) மரச் சிம்பு
(ஆ) காகிதச் சுருள்
(இ) மக்னீசிய இழை
7. கீழ்க்காணும் எரி பொருள்களில் தீ கொழுந்து விடாமல் எரியும் பொருள்,
(அ) கல்கரி
(ஆ) ஐதரசன்
(இ) நிலக்கரி
8. "விதரைட்" என அழைக்கப்படும் இரசாயனப் பொருள் யாது?
(அ) பேரியம் சல்பேட்
(ஆ) கல்சியம் கார்பனேற்று
(இ) பேரியம் கார்பனேற்று
9. சேர்க்கைக் காரத்தைக் கண்டு பிடித்தவர் யார்?
(அ) ரோபக்
(ஆ) கீர்
(இ) ஜேம்ஸ் வாட்
10. அணு ஆராய்ச்சியில் முன் னோடியாகத் திகழ்ந்தவர் யார்?
(அ) நீல்ஸ் போர்
(ஆ) சார்ல்ஸ் டார்வின்
(இ) லோட் ரூதர் போர்டு
11. 1897ம் ஆண்டில் இலத்திரனைக் கண்டு பிடித்தவர் யார்?
(அ) சேர் வில்லியம் குருக்ஸ்
(ஆ) ஆம்பிரோஸ் பிளெமிங்
(இ) ஜே. ஜே. தொம்சன்

கணிதம்

(14-ம் பக்கத் தொடர்ச்சி)

OXன் மீதுள்ள OPன் எறியம்
தான் |OX|
OXன் மீதுள்ள OYன் எறியம்

படம் 2ல்
<POX ஒரு விரிகோணம்
OYன் மீதுள்ள Oன் எறியம் = ON
= PM

∴ சைன் POX = $\frac{PM}{OP}$
= சைன் POM

எனவே இதிலிருந்து ஒரு விரிகோணத்தின் சைன் அக்கோணத்தின் மிகை கிரப்பு கோணத்தின் சைன் விகிதத்திற்குச் சமனாகும் என அறியலாம்.

அதாவது சைன் 150° = சைன் [180° - 150°]
= சைன் 30°
சைன் 100° = சைன் [180° - 100°]
= சைன் 80°

உதாரணம் 1

முக்கோணம் ABCல் <B = 32°, <C = 40°; BC = 20¹ AB, AC ஐக் காண்க

படம் 3ல்
<A = 180 - [32 + 40]
= 180° - 72°

$$\begin{aligned} \text{இனி } \frac{AB}{\sin 40} &= \frac{20}{\sin 72} \\ \therefore AB &= \frac{20 \sin 40}{\sin 72} \\ &= \frac{10 \cdot 1.0610 \times 10^{-1}}{10^{-1} \cdot 0.9782} \\ &= 10 \cdot 1.2010 + T \cdot 0.001 - T \cdot 0.010 \\ &= 10 \cdot 1.1999 \\ &= 13.52 \text{ அடி} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{இவ்வாறே } \frac{AC}{\sin 32} &= \frac{20}{\sin 72} \\ AC &= \frac{20 \sin 32}{\sin 72} \\ &= \frac{10 \cdot 1.0010 + T \cdot 1.242 - T \cdot 0.006}{10^{-1} \cdot 0.9782} \\ &= 11.14 \text{ அடி} \end{aligned}$$

நிலைக்குத்து உடைத்தளங்கள்

ஒரு வீடமைக்கும்போது அதற்குச் சுவர்கள் ஒவ்வொருமாடிக்கும் தளங்கள் என்பன அமைக்கப்படுகின்றன. சுவர்கள் வடக்குத் திசையில் இருக்கின்றன. தளங்கள் வடக்குத் திசையில் இருக்கின்றன. தளங்கள் வடக்குத் திசையில் இருக்கின்றன. தளங்கள் வடக்குத் திசையில் இருக்கின்றன.

கின்றன. இவைகள் யாவும் நாம் நிலைக்குத்து தளம் கிடைத்தளம் என்பவற்றை விளக்க உதவியாக அமைகின்றன.

கிடைப்பாக அமைந்துள்ள ஒவ்வொரு மாடியின் தரை: படிக்கட்டுகள், புறப்பாடுகள் என்பன கிடைத்தளத்திற்கு உதாரணங்களாகின்றன.

எனவே நன்கு உற்று நோக்கின் ஒவ்வொரு கிடைத்தளமும் ஒன்றுக் கொன்று சமாந்தரமாக அமைவதைக் காணலாம்.

பலகோணங்களிலுமுள்ள சுவர்கள் தூண்டுகள்கள் நிலைக்குத்துத்தளத்திற்கு உதாரணமாகும். எனவே இத்தளங்கள் கிடைத்தளத்திற்குச் செங்குத்தாக மாத்திரம் அமைவனவாக இருப்பதை அவதானிக்கலாம்.

நாம் இதுவரை கற்றவை ஒன்றில் ஒரு கிடைத்தளத்தில் அல்லது ஒரு நிலைக்குத்துத்தளத்தில் அமைந்தகணக்குகளாக இருந்தன.

கிடைத்தளத்தில் பல திசைகளை ஆய்வு அமைந்த கணக்குகள் உள். நிலைக்குத்துத்தளத்தில் ஏற்றக்கோணம் இறக்கக்கோணம் உயரம் என்ற இவ்வாறுமூன்று அடங்கிய கணக்குகள் உள். இவை ஒவ்வொன்றிற்கும் காரிய படங்களை அமைத்து கணிக்கும் முறைகள் ஏற்கனவே விளக்கப்பட்டுள்ளன.

ஆனால் கணக்கு ஒன்று இருவித தளங்களிலும் அமைந்துள்ளதாயின் அதன் படத்தை சிந்தனையில் அமைத்து அதை ஒவ்வொரு தளமாகப் பிரித்துக் கீறிச் செய்தல் இவ்வாறு தளமாகும். கீழே தரப்படும் உதாரணம் இதனை விளக்குவதாக அமைகிறது.

(தொடரும்)



வண்ணாத்திப்பூச்சிகள்

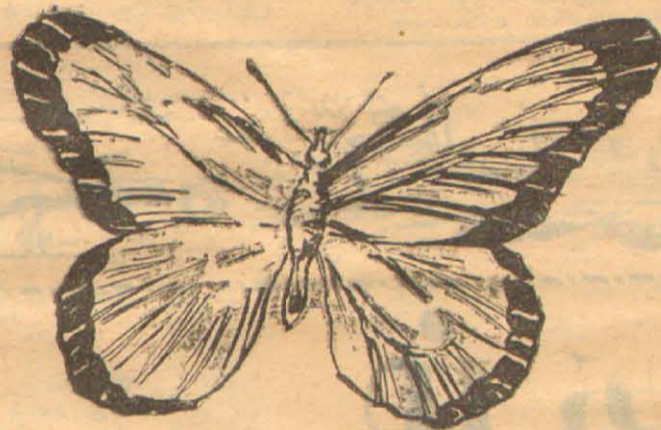


செக்கர் ஸ்பொட்

செக்கர் ஸ்பொட் வண்ணாத்திப்பூச்சிகள் சாதாரணமானவை. அவற்றுள் பல இனங்கள் உள். சுறுப்பு நிற பால்நிறிமோர் வண்ணாத்திப்பூச்சிகளை அவை ஒத்திருக்கின்றன.

குத்து, குத்துக்களாக அமைந்த புள்விகளில் காரணமாக இவ் வின வண்ணாத்திப்பூச்சிகள் செக்கர் ஸ்பொட் வண்ணாத்திகள் என அழைக்கப்படலாயிற்று. ஈரப்பதன் உள்ள சோலைகளில் இவைகள் தமது வீடுகளை அமைத்துக் கொள்ள விரும்புகின்றன.

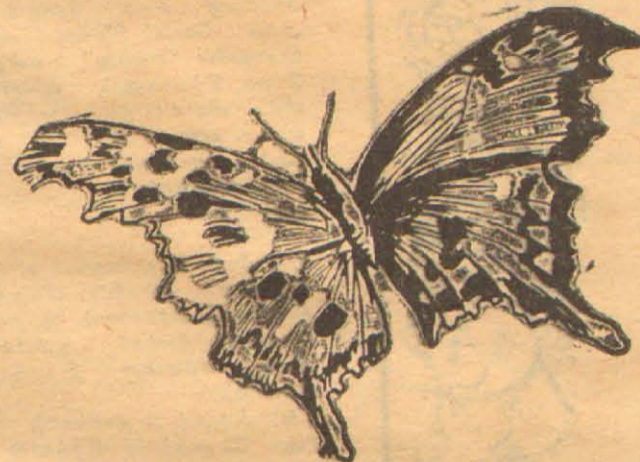
கோணச் செட்டை வண்ணாத்திப்பூச்சிகளும் ஐக்கிய அமெரிக்காவில் காணப்படும் வண்ணாத்திப்பூச்சிகளும் ஒன்றாகும். இவ்வின வண்ணாத்திப்பூச்சிகளின் சிறகுகள் வளைந்து



கந்தகம்

...ந்து கோண அமைப்புகளைக் கொண்டுள்ளன. அநேகமாகக் காடுகளில் காணப்படுவன. இதன் காரணமாக இயற்கை இவ்வின வண்ணாத்திப்பூச்சிகளுக்கு மண்ணிறச் சிறகுகளைக் கொடுத்துள்ளன. இதன் நிறமும் சிறகுகளின் கோண அமைப்பும் அவற்றைக் கருதிய இலைகளை ஒத்ததாக அமைக்கின்றன. இக் கோணச் செட்டை வண்ணாத்திப்பூச்சிகளில் பல இனங்கள் உண்டு. அவை "கொம்" எனவும் "கேள்விக் குறி" எனவும் அழைக்கப்படுகின்றன. இப்பெயர்கள் எழுந்தமைக்கும், சிறகுகளின் அமைப்பே காரணமாக உளது.

இவ் வண்ணாத்திப்பூச்சிகள் மலர்கள் நாரும் பழக்கம் இல்லை. காரணம் அவை பழச்சாறுகளை



கோணச் செட்டை

லும், மரச்சாறுகளிலுமே முக்கியமாக வாழ்கின்றன.

கந்தகங்கள் என அழைக்கப்படும் வண்ணாத்திப்பூச்சிகளும் உண்டு. முன்பு கோணங்களையும் கனித அடையாளங்களையும் உடைய வண்ணாத்திப்பூச்சிகளைப் பற்றி அறிந்தோம். இப்பொழுது இரசாயனப் பெயர் கொண்டு அழைக்கப்படும் விதேத வண்ணாத்திப்பூச்சியைச் சிறிது கவனிப்போம்.

கந்தகம் என்ன நிறமென்பது தெரியுமா? மஞ்சள் நிறமுடையது எனக் கூறுவீர்கள் ஆயின் அது முற்றிலும் சரியானதே கண்ணைப் பறிக்கும் மஞ்சள் நிற வண்ணாத்திப்பூச்சிகளுக்கு அமெரிக்கர்கள் கந்தகங்கள் எனப்

பெயரிட்டுள்ளனர்.

சுறுப்பு நிலப் பகுதிகளில் இவை அநேகமாகக் காணப்படுகின்றன. நூற்றுக்கணக்கான எண்ணிக்கைகளில் இவை பரந்த வயல் வெளிகளில் பறந்து திரிவது பார்ப்போரைப் பாவசத்தில் ஆழ்த்தும் என்பதில் ஐயமில்லை.

இவற்றின் சிறகு ஓரங்களில் சுறுப்பு நிற வரி ஒன்று காணப்படும். ஏனைய பாகம் மஞ்சள் நிறத்தை உடையது.

கந்தகங்களின் சில இனங்களில் ஆரஞ்சு நிற அடையாளங்களும் காணப்படுவதுண்டு. இவையனைத்தும் பெருங் கூட்டங்களாகவே எப்பொழுதும் காணப்படும்.

- 1740. செல்வி பேரேஸ் சம்க தின், 35 மொன்ஸிகொட லேன், கண்டி ரோட், கம்பளை.
- 1741. சக்கிளா ஈசாமொகிடின், 20 சப்பல் வீதி, யாழ்ப்பாணம்.
- 1742. எம். ஐ. எம்- அப்துல் முனூஸ், மே/பா எம். ஐ. அக மட் (மேறும்) புதிய பஸ் நிலையம், வாழைச்சேலை.
- 1743. க. மகேஸ்வரன், "ஆறுமுகன் இல்லம்" நெல்லியடி, கரவெட்டி.
- 1744. பி. எம். முசாதிக், "சமீபா மகால்" மூர் வீதி (சோனகத் தெரு.) மன்லூர்.
- 1745. ஆ. சிவநேசராசா, மே/பா. க. ஆறுமுகம் 39 கக்குடா வீதி, வாழைச்சேலை.
- 1746. ஆ. மங்களநாயகி, மே/பா. க. ஆறுமுகம், 39 கக்குடா வீதி, வாழைச்சேலை.
- 1747. க. நவரத்தினராசா, மே/பா. கு. கணபதிப் பிள்ளை, விங்குரம், வாழைச்சேலை.

மாணவர் மன்றம்

அங்கத்தவர் பட்டியல்

<ul style="list-style-type: none"> 1748. சி. வடிவேல், கோட்டைக் கல்லாறு, 2-ம் குறிச்சி. 1749. எஸ். எஸ். ரவீந்திரன், மே/பா. எஸ். சபாநாயகம், தும்பளை, பருத்தித்தறை. 1750. அ. குமாரசுவாமிநாயர், சுழிபுரம் மேற்கு, சுழிபுரம். 1751. கந்தையா செல்வரத்தினம், 22 கடுக்காயடி லேன், நாயன்மார் ரோட், யாழ்ப்பாணம். 1752. க. நகுலேஸ்வரன், சோடாக்க கம்பளி ஒழுங்கை, மல்லாகம். 1753. க. ஜெகதீஸ்காந்தன், ஏழாரு மேற்கு, கண்ணகம், வேலவ்சிமா. 1754. செல்வி எஸ். டி. அமென், 175 நில டவுன், அருராதிரு 	<ul style="list-style-type: none"> 1755. யோ. லீனஸ் நவரெட், மகா வித்தியாலயம், நெடுந்திவு-க, கனகேஸ்வரி, கோவில் வீதி, முல்லைத்திவு. 1756. ஜே. ஏ. எம்- ராவீக், அல்லின் ஹாஜ் மகா வித்தியாலயம், ஹபுகுண்டலாவ-ந, தமிழகம்" 208/1 கடற்கரைத் தெரு. 1757. நீர்கொழும்பு. 1758. ந. நடராசா, மகா வித்தியாலயம், நெடுந்திவு. 1759. அ. இராசயோகன், மகா வித்தியாலயம், நெடுந்திவு. 1760. எம். நியாகராஜா, கோட்டைக் கல்லாள், 175 நில டவுன், அருராதிரு 	<ul style="list-style-type: none"> 1761. வே. கந்தசாமி, ஆஸ்பத்திரியடி, பன்றிகட்டான், கண்டாவளை. 1762. அ. செந்தில் செல்வன், "மணிமலை" மல்லாகம். 1763. தவலகட்டி மூக்கையா, 7 சேனலுயக்கா மாவத்தை, பண்டாரவளை. 1764. எஸ். எஸ். எம்- ஜலால் தின், காரியப்பர் ரோட், மருதமுனை - 2, கல்முனை. 1765. ஞா. தேவநாஸன் குலாம், வட்டவிதான வீதி, 2-ம் குறிச்சி, கல்முனை. 1766. க. சகுந்தலை, மே/பா. கப்பையா உடையார், கனிபுரம். 1767. எம். எஸ். மஹாநூர், 10. கமால் லேன் யாழ்ப்பாணம். 1768. து. பத்மநாதன், மே/பா. சி. தரைசாமி, பொலிகண்டி, வல்வெட்டித்தறை. 1769. கோ. லீகரன், மே/பா. பி. கோவிந்த சாமி, திருநெல்வேலி வடக்கு, திருநெல்வேலி. யாழ்ப்பாணம். 1770. ம. மகேஸ்வரன் மே/பா. வ. சின்னத்தம்பி, காலையடி, பண்டத்தரிப்பு. 1771. எஸ். பி. மகேந்திரன், 60, இராசவிரோதயம் வீதி, திருகோணமலை. 1772. எஸ். எம். நடராஜா, மே/பா. எஸ். கந்தராஜா, உணுவல் குருப், ஒப்பநாயக்க. 1773. வி. அருளானந்தம், அளவை பங்களா பதனை. 1774. ஜீவராணி யோக்கிம் பிள்ளை, 7/10 மத்தியுஸ் வீதி, யாழ்ப்பாணம். 1775. (தொடரும்)
--	---	---

எமது 31-7-68 இதழில்
விசேட கட்டுரைகள்
விபரம் கீழே!

நவீன
விஞ்ஞானி
NAVEENA VIGNANI

விலை சதம் 25

புதன்சுழமை (24-7-68)

பக்கம் 16

இருதய மாற்றீட்டிற்கு நீர்ப்பாயம் அவசியம்

ரணசிகிச்சை நிபுணர்கள் தீர்மானித்தனர்

இருதய மாற்றம் பெற்ற நோயாளிகளுக்கு நினைநீர்க்குழிய எதிரி நீர்ப்பாயம் செலுத்தப்பட வேண்டியதன் அவசியத்தை இருதய சத்திர சிகிச்சை நிபுணர்கள் ஏற்றுக் கொண்டுள்ளனர். உலகில் இருதய மாற்றிடுகள் புரிந்த சத்திர சிகிச்சை நிபுணர்கள் தென்னாபிரிக்காவில் கேப்டவுன் நகரில் கூடியிருந்ததை கடந்த வார விஞ்ஞானி இதழில் அறிவித்திருந்தோம். அண்மையில் கடுமையாகச் சுகனின் முற்றிருந்த டாக்டர் மீனேய் பேர்க்கின் உயிரைக் காப்பாற்றுவதற்கு இந்த நினைநீர்க்குழிய எதிரி நீர்ப்பாயமே உதவியது என டாக்டர் பேர்னாட் ஒப்புக் கொண்டார். இருதயம் இடம் பெயர்த்துப் பொருத்தப்படும் பொழுது கையாளப்படும் முறைகள்

குறித்து இச் சத்திர சிகிச்சை நிபுணர்கள் குழு விவரமாகவும் விபரமாகவும் அலசி ஆராய்ந்தது. அவர் மீம்பொசைட் சீரம் என ஆங்கிலத்தில் அழைக்கப்படும் நினைநீர்க்குழிய எதிரி நீர்ப்பாயத்தின் விளைவால் பாரதூரமான அறிவுறுக்கீடுகளைக் காட்டாத நோயாளிகள் அனைவருக்கும் அது வழங்கப்பட வேண்டியது அவசியம் என்பதை சத்திர சிகிச்சை நிபுணர் டாக்டர் கிறிஸ்டியன் பேர்னாட் உட்பட அனைவரும் ஏற்றுக் கொண்டனர். இக்குழுவின் மகா நாட்டிற்குத் தலைமை வகித்த ஹவுஸ்டன் நிபுணர் டாக்டர் டெஸ்ரஸ் கூலி இம் மகாநாட்டை அடுத்து பத்திரிகை நிருபர்களைச் சந்தித்தார்.

உலகில் தற்பொழுது உயிர் வாழும் இருதய மாற்றம் பெற்ற எழுுவரில் ஐவர் இந் நினைநீர்க்குழிய எதிரி நீர்ப்பாயத்தைப் பெற்றுள்ளனர் எனச் சுட்டிக் காட்டினார்.



விலங்கினத்தில் ஒரு அரிதான விவகாரம் அதன்மேல் படத்தில் காண்கிறீர்கள். உயிர்ப்பாயம் எப்பகுதியை நோக்கினாலும், இரும்பு, உருக்கு உற்பத்தியில் முன்னணி வகிப்பது. குயில்போல் நுகாரும். இந் நகரின் மிருகக் காட்சிசாலையிலேயே இவ் விவகாரம் மிருகமும் உள்ளது. நியன் விளக்கம் அல்லது வரி விட்ட அளவை கற்றி என்பது. இதன் பெயர் தென் சிழக்கு ஆசியாவின் கம்போடியா நாட்டிலிருந்து ஜேர்மனிக்கு இது கொண்டு செல்லப்பட்டது.

மிக அண்மைக் காலம்வரை இவ் விவகாரம் படங்கள் கூட்டிலடக்க முடியாதது; இருந்தது. அவ் விவகாரம் யானை வாழைப்பழம் என்றால் அவா திப் பிரியம். மரங்களிலேயே தன் வாழ்நாளைச் செலவிடுகின்றது. இரவு வேளையில் படுத்தறங்கும் பொழுது கண்கள் சிறு துவாரமுடைய அமைப்பைக் கொள்கிறது. வால் மரத்திலே கருட்டப்பட்டு கெட்டியான மிடியாகப் பயன்படுகின்றது. இவ் விவகாரம் பிராணியைப் பார்ப்பதற்காக ஆயிரமாயிரவர் கடுவது. இவ் விவகாரக் காட்சிசாலையில் வரலாமாயிட்டு விட்டது.

சூரியப் புயல்கள் பதிவாகின!

இரு பிரமாண்டமான சூரியப் புயல்களை அமெரிக்க செயற்கைக் கோள்கள் செல்வாய்க்கிழமை யன்ற, பதிவு செய்திருக்கின்றன. கடந்த 1966ம் ஆண்டுக்குப் பின்னர் ஏற்பட்ட சூரியப் புயல்களில் செல்வாய்க்கிழமை அன்று ஏற்பட்டது மிகவும் பாரதூரமானது. என்று வாஷிங்டன் ஆராய்ச்சியாளர்கள் கூறுகின்றனர். எக்ஸ்ப்ளோரர் 37 என்ற செயற்கைக் கோளும், ஓ. ஜி. ஓ. 5 என்ற செயற்கைக் கோளும் சூரியப் புயல் பற்றிய தகவல்களைச் சேகரித்த பூமிக்கு அனுப்பி வைத்தன. அத்தொடு பூமியில் பல பாகங்களிலும் வைக்கப்பட்டிருக்கும் ஒளிப்பதிவுக் கமராக்களும் இவற்றைப் பதிவு செய்திருக்கின்றன. அமெரிக்காவில் கோலராடோ மாநிலத்திலிருக்கும் பவுல்டர் என்னும் இடத்தில் உள்ள விண்வெளி கோளாறுகளைப் பற்றி அறிந்த தகவல் தெரிவிக்கும் நிலையத்தின் அறிவிப்பாளர் திரு. டேல் பக்மன் சூரியப் புயலினால் பூமியில் தரப்பட்ட மின்காந்த பிரதிபலிப்புகள் ஏற்படலாம் என்ற தெரிவித்திருக்கிறார். பதினொரு வருடங்களுக்கு ஒரு தடவை சூரியனை வட்டத்தில் சுழற்சி மாற்றங்கள் ஏற்படுவதுண்டு.

சிறப்புக் கட்டுரைகள்! சிந்தனைக்கு விடயங்கள்!!

31 - 7 - 68

நவீன விஞ்ஞானி இதழிலே!

- இலங்கையில் இருதய சிகிச்சை
—சத்திர சிகிச்சை நிபுணர் திரு. எ. ரி. எஸ். போஸ்
F. R. C. S. (I), F. R. C. S. (E) F. R. C. S. (G)
- விஞ்ஞான முறைகள்
—பேராசிரியர் ஆ. வி. மயில்வரகனம்
O. B. E., M.A. (கேம்பிரிட்ஜ்) Ph. D. (கேம்பிரிட்ஜ்)
- விலங்கியற் கட்டுரை
—டாக்டர் டி. அருள்மிகரம் Ph. D.
- உயிரினத்திற்குப் பயன்படும்
கிளர்மின் வீசும் சமதானிகள்
—டாக்டர் பி. பி. ஜி. எஸ். சிவிரத்தனா Ph. D.
- இறந்தவரின் இரத்தம்
உயிருள்ளவருக்குப் பயன்படுமா?
—(ஆராய்ச்சிக் கட்டுரை) க. இந்துமார்.

விஞ்ஞான அமைச்சர், பேராசிரியர்கள், அறிஞர்கள், கல்லூரி அதிபர்கள், வாசகர்கள் ஆகியோரின் வாழ்த்துச் செய்திகள், விசேட படங்கள், கட்டுரைகள், இன்னும் பல வெளியாகின்றன. நீங்கள் ஒவ்வொருவரும் பேணிப் பாதுகாத்து வைக்கக்கூடிய இச்சிறப்பு மலருக்கு இன்றே பதிவு செய்துகொள்ளுங்கள்.

இப்பத்திரிகை 185, பிரான்ஸ்பால் ரோட் கொழும்பு - 14; உள்ள வீரகேசரி மீமிட்டெட்டில் அச்சிட்டு 123 முதல் புவிஷன்மருதானையில் உள்ள ஜன மீமிட்டெட்டிலும் 1968-ம் ஆண்டு மாநாடு 24ம் திகதி புதன்சுழமை வெளியிடப்பட்டது.