

Plus 10/2 Kangal... 24/3/69

25
சதம்

நவீன

வீஞ்சான்
NAVEENA VIGNANI

19 - 3 - 1969

மலர் 2 இதழ் 38 புதன்கிழமை

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



நீழத்தின் முகலாபம் கழிந்து வீஞ்சான் வார வெளியீடு

Digitized by Noolaham Foundation
noolaham.org | aayanaham.org



- பின்வரும் உப்புக்களில் எவ்வகையானவை வல்லாத உப்பு?
 - (அ) சோடியம் குளோரைட்டு
 - (ஆ) கல்சியம் குளோரைட்டு
 - (இ) வெள்ளி குளோரைட்டு
 - (ஈ) பேரியம் குளோரைட்டு
- ஒரு வாயுவைத் திரவத்தில் கரையச் செய்வதற்கு உபயோகிக்கக் கூடிய முறை:
 - (அ) திரவத்தைச் சூடாக்கல்
 - (ஆ) திரவத்தை குவிர வைத்தல்
 - (இ) அழுக்கத்தை உபயோகித்தல்
 - (ஈ) மேற்கூறிய யாவும் பொருத்தமற்றன.
- ஒரு சிண்மம் கரைப்பானாகவும் கரையாமாகவும் விளங்குவதற்கு ஓர் உதாரணம்:
 - (அ) பித்தலை (ஆ) சயம்
 - (இ) வெள்ளி (ஈ) நாகம்
- பின்வரும் கலவையில் ஒன்றை வேறுக்க ஒடுக்கியை உபயோகிக்க வேண்டும். அக் கலவை:
 - (அ) மண்ணும் கரி உப்பும்.
 - (ஆ) நீரும் மதுசாரமும்
 - (இ) நீரும் தேங்காய் எண்ணெய்மும்
 - (ஈ) நீரும் இரசமும்.
- பதங்கமாதல் முறையை உபயோகித்த ஐக்கு கொடுக்கப்பட்ட கலவை ஒன்றில் எப்பொருளிருந்தல் வேண்டும்?
 - (அ) பொற்றரசியம் நைத்திரேற்று
 - (ஆ) அமோனியம் குளோரைட்டு
 - (இ) கரும்பு வெள்ளம்
 - (ஈ) அங்ககோல்
- இலக்கை வீட்டில் வெப்பமேற்றுவது உண்டாக்க வல்ல தாக்கத்தில் ஓர் நிறமற்ற மணமற்ற கண்ணாம்பு திரை வெண்ணிற மாக்கும் வாயு வெளிவரவின்றதெனில் அத்தாக்கத்தை உண்டுபண்ணக் கூடிய பொருட்கள்:
 - (அ) எலுமிச்சம் சாறும், வினிகரியும்
 - (ஆ) வினிகரியும் சலவைச்சோடாவும்
 - (இ) பாலும் உரையும்
 - (ஈ) மோரும், சவுக்கார நீரும்
- செம்பஞ்சள் நிறமுடைய பனிக்கட்டை ஒரு பலகைத் துண்டில் ஒரு சூட்டமாக வைத்து எரியும் திக்குச்சியால் சூடாக்கிய போது, மிகத் துரிதமான தாக்கத்தடன் சிறுகின்ற சத்தத்தோடு அதிக கவனவுடைய பச்சை நிறமான துளியத்தோடு நைதரசன் வாயுவும் வெளியேறுகிறது. இத்தாக்கத்தில் ஈடுபட்ட பொருளின் சூத்திரம்:
 - (அ) Cr_2O_3 (ஆ) $(NH_4)_2Cr_2O_7$
 - (இ) $(NH_4)_2CO_3$ (ஈ) NH_4Cl
- நீல நிற செப்பு நைத்திரேற்றைக் கட்டாக்கும் போது தோன்றுவன செப்பு ஓட்சைட்டு, ஓட்சிசன் மேலும்,
 - (அ) NO_2 (ஆ) NO
 - (இ) N_2O (ஈ) N_2O_5
- மெழுகுச் சவாலை மீது ஒரு செப்புச் சுருளைப் பிடித்ததும், சில நிமிடத்தில் சவாலை அரிந்து விடுகின்றது. ஏனெனில்
 - (அ) செப்பு மெழுகுதிரியின் ஐதரோகாபனோடு தாக்கம் புரிகின்றது.
 - (ஆ) செப்பு சவாலைக்கருகே உள்ள ஓட்சிசனை அகற்றி செப்பு ஓட்சைட்டாக மாறும்போது சவாலை எரிவதற்கு வேண்டிய ஓட்சிசன் இல்லாமையால்.
 - (இ) செப்புச் சுருள் வெப்பத்தை சவாலை விடிகிறது உறிஞ்சுவதிலும், சவாலையின் எரிபற்று நிலை குறைய சவாலை அரிக்கின்றது.
 - (ஈ) மேற்கூறிய யாவும் சரி.
- நைத்திரிக்கமிலத் தயாரிப்பில், அமோனியா நைத்திரிக் ஓட்சைட்டாக மாற்றப்படுவதற்கு உபயோகிப்பது:
 - (அ) திரும்பு
 - (ஆ) நைத்திரிக் ஓட்சைட்டு
 - (இ) வலேஜியம்
 - (ஈ) மீனாற்றினம்
- பின்வரும் ஓட்சைட்டர்கள் ஒன்று, வெப்பமேற்றப்படும் போது ஓட்சிசனைத் தர மாட்டாது. அது,
 - (அ) நாக ஓட்சைட்டு
 - (ஆ) மேக்ரூரிக் ஓட்சைட்டு
 - (இ) சயவிரோட்சைட்டு
 - (ஈ) செப்பு ஓட்சைட்டு
- உலோகச்சரின் தாக்கத் தொடரில் மகனிசியம், செம்பு, கல்சியம், வெள்ளி, போன்றவைகளின் மேலிருந்து கீழ்வர ஏழுக்கு முறை:
 - (அ) மகனிசியம், செம்பு, கல்சியம், வெள்ளி.
 - (ஆ) வெள்ளி, மகனிசியம், செம்பு, கல்சியம்.
 - (இ) கல்சியம், மகனிசியம், செம்பு, வெள்ளி.
 - (ஈ) செம்பு, வெள்ளி, கல்சியம், மகனிசியம்.
- நீர் வாயு என்பதில் காணப்படும் கூறுகள்:
 - (அ) $CO+H_2$ (ஆ) CO_2+H_2
 - (இ) $CO+N_2$ (ஈ) $CO+Cl_2$
- $C_{10}H_{12}+8Cl_2 = 10C+16HCl$

மேற்குறிப்பிட்ட தாக்கத்தில் ஓட்சிசனேற்றப்படுவது:

 - (அ) C_2 (ஆ) C
 - (இ) $C_{10}H_{12}$ (ஈ) HCl
- குளோரினைக் கொண்டுள்ள ஒரு சாடிக்கும் துளாக்கப்பட்ட அந்திமனி துவப்பட்ட போது அது தீப்பற்றி எரிந்து அந்திமனி முக்குளோரைட்டைக்கொடுக்கின்றது. இத்தாக்கம்,
 - (அ) மந்தக தகனத்துக்கு,
 - (ஆ) சய தகனத்துக்கு
 - (இ) முடிவு பெறாத தகனத்துக்கு உதாரணமாகும்.
- வெப்பமேற்றப்பட்ட செறிந்த சோடியம் ஐதரோட்சைட்டு, குளோரின் தாக்கம் விளைவிக்கும் போது தோன்ற முடியாத விளைபொருள்,
 - (அ) நீர்
 - (ஆ) சோடியம் குளோரைட்டு
 - (இ) சோடியம் உபகுளோரைட்டு
 - (ஈ) சோடியம் குளோநேற்று
- கந்தகசரோட்சைட்டைக் கொண்டுள்ள சுரப்பற்றள்ள சாடியில் ஓர் செந்நிறப் பூவியை இட்ட போது அது வெளியியது. ஆனால் அந்தப் பூவிறிதேரத்தில் வளியில் வைத்ததும், செந்நிறமாயிற்று. இதிலிருந்து அறியக் கிடப்பது,
 - (அ) வெளிறும் போது பூவிலிருந்து ஓட்சிசன் அகற்றப்படுகின்றது.
 - (ஆ) ஐதரசன் அகற்றப்படுகின்றது.
 - (இ) ஓட்சிசன் சேர்க்கப்படுகின்றது.
 - (ஈ) எதையும் தீர்க்கமாக கூறமுடியாது.
- சோடியம் இரு சல்பேற்று ஓர் அமில உப்பு. ஏனெனில் இதன் மூலக்கூற்றில்
 - (அ) சல்பேற்று மூலிகமுண்டு
 - (ஆ) இது சல்பூரிக் கமிலத்திலிருந்து இடப்பெயர்ச்சி பெறக்கூடிய 2 ஐதரசன் அணுக்களில் ஒன்று சோடியத்தினால் அகற்றப்பட்டு மேலும் ஐதரசன் அமிலக் கொண்டிருக்கின்றது.
 - (இ) சோடியம் அமில உப்பாகும்.
 - (ஈ) மேற்கூறிய யாவும் தகுந்த விடையன்று.
- நைத்திரிக் கமிலம், சல்பூரிக் கமிலத்திலும் பார்க்க ஓர் உள் அமிலமாக இருந்த போதிலும், நைத்திரேற்று உப்புகள் விருந்து சல்பூரிக் கமிலம், நைத்திரிக் கமிலத்தை தோற்றுவிக்கிறது. இதற்குக் காரணம்,
 - (அ) நைத்திரிக் கமிலம், சல்பூரிக் கமிலத்திலும் பார்க்க இலகுவாக ஆவியாகின்ற தன்மை.
 - (ஆ) சல்பூரிக் கமிலம் நைத்திரிக் கமிலத்திலும் பார்க்க இலகுவாக ஆவியாகும் தன்மை.
 - (இ) சல்பூரிக் கமிலம் நீர் மேல் உள்ள நாட்டம்.
 - (ஈ) சல்பூரிக் கமிலத்தில் நைத்திரிக் கமிலத்தை விட அதிகளவு ஓட்சிசன் இருத்தல்.
- கமில நிறப் பரிசோதனையில் உபயோகிக்கப்படும் இரசாயனப் பொருட்கள்,
 - (அ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலமும், புதிதாகத் தயாரிக்கப்பட்ட பேரக சல்பேற்றும்.
 - (ஆ) பெரிக் சல்பேற்றும், சல்பூரிக் கமிலமும்
 - (இ) அமோனிய மொலிப்டேற்று.
 - (ஈ) சல்பூரிக் அமிலமும், பேரியம் குளோரைட்டும்.
- செறிந்த ஐதரோகுளோரிக் கமிலம் சரி செறிந்த நைத்திரிக் கமிலம் சரி, பொன்னைக் கரைக்கமாட்டா. ஆனால் இவை இரண்டையும் 3:1 விகிதத்தில் சேர்த்து உண்டாகிய திரவத்தோடு பொன் கரைகிறது. இக் கரைசலுக்குக் காரணமாக இருப்பது,
 - (அ) வெளியேற்றப்படும் தண்ணீரையுள்ள குளோரினும்.
 - (ஆ) நைத்திரிக் கமிலம் குளோரைட்டாகும்.
 - (இ) நைத்திரிக் கமிலம் ஐதரோகுளோரிக் கமிலத்தால் துண்டப்படுவதில்லை.
 - (ஈ) ஐதரோகுளோரிக் கமிலம் நைத்திரிக் கமிலத்தால் துண்டப்படுவதில்லை.
- எலர்க் சோதனையில் சிறுசிறு குப்பு மின் உலகதாண்டை அறிவதற்கு உபயோகிக்கப்படுவது,
 - (அ) காபோனிக் கமிலம்,
 - (ஆ) நியூக்லினிக் கமிலம்.
 - (இ) பிப்டிசு நியோ நியூக்லினிக் கமிலம்.
 - (ஈ) நைத்திரிக் கமிலம்.
- காபனீர் ஓட்சைட்டையும், காபன் ஓர் ஓட்சைட்டையும் ஒரே முறையில் தரவல்ல தாக்கப் பொருட்கள்,
 - (அ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலமும், போமிக்கமிலமும்
 - (ஆ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலமும், ஓட்சிசனிக் கமிலமும்,
 - (இ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலமும், காபனும்.
 - (ஈ) சல்பூரிக் கமிலமும், கரும்பு வெல்லமும்.
- கறி உப்போடு செறிந்த சல்பூரிக் கமிலம் தாக்கம் விளைவிக்கும் போது ஐதரசன் குளோரைட்டைத் தருவது போல் பொற்றரசியம் அயடைட்டோடு ஐதிரியன் அயடைட்டை தயாரிக்கப்பட முடியாததற்குக் காரணம், தோன்றிய ஐதிரியின் அயடைட்டு, மேலும் சல்பூரிக் கமிலத்தோடு தாக்கம் விளைவித்து,
 - (அ) கந்தக ஈர் ஓட்சைட்டையும், அயடினையும் கொடுக்கும்.
 - (ஆ) கந்தகத்தையும், அயடினையும் கொடுக்கும்.
 - (இ) ஐதிரியின் சல்பைட்டையும் அயடினையும் கொடுக்கும்.
 - (ஈ) மேற்கூறிய எதையும் கொடுக்கும்.
- அமோனியாவை உலரவைக்க உபயோகிப்பது,
 - (அ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலம்.
 - (ஆ) நீரூத கண்ணாம்பு.
 - (இ) பக்கம் பார்க்க

ஐம்பது கேள்விகள்

ஜி.சி.எ

சாதாரண மாணவருக்கு

- குளோரினைக் கொண்டுள்ள ஒரு சாடிக்கும் துளாக்கப்பட்ட அந்திமனி துவப்பட்ட போது அது தீப்பற்றி எரிந்து அந்திமனி முக்குளோரைட்டைக்கொடுக்கின்றது. இத்தாக்கம்,
 - (அ) மந்தக தகனத்துக்கு,
 - (ஆ) சய தகனத்துக்கு
 - (இ) முடிவு பெறாத தகனத்துக்கு உதாரணமாகும்.
- வெப்பமேற்றப்பட்ட செறிந்த சோடியம் ஐதரோட்சைட்டு, குளோரின் தாக்கம் விளைவிக்கும் போது தோன்ற முடியாத விளைபொருள்,
 - (அ) நீர்
 - (ஆ) சோடியம் குளோரைட்டு
 - (இ) சோடியம் உபகுளோரைட்டு
 - (ஈ) சோடியம் குளோநேற்று
- கந்தகசரோட்சைட்டைக் கொண்டுள்ள சுரப்பற்றள்ள சாடியில் ஓர் செந்நிறப் பூவியை இட்ட போது அது வெளியியது. ஆனால் அந்தப் பூவிறிதேரத்தில் வளியில் வைத்ததும், செந்நிறமாயிற்று. இதிலிருந்து அறியக் கிடப்பது,
 - (அ) வெளிறும் போது பூவிலிருந்து ஓட்சிசன் அகற்றப்படுகின்றது.
 - (ஆ) ஐதரசன் அகற்றப்படுகின்றது.
 - (இ) ஓட்சிசன் சேர்க்கப்படுகின்றது.
 - (ஈ) எதையும் தீர்க்கமாக கூறமுடியாது.
- சோடியம் இரு சல்பேற்று ஓர் அமில உப்பு. ஏனெனில் இதன் மூலக்கூற்றில்
 - (அ) சல்பேற்று மூலிகமுண்டு
 - (ஆ) இது சல்பூரிக் கமிலத்திலிருந்து இடப்பெயர்ச்சி பெறக்கூடிய 2 ஐதரசன் அணுக்களில் ஒன்று சோடியத்தினால் அகற்றப்பட்டு மேலும் ஐதரசன் அமிலக் கொண்டிருக்கின்றது.
 - (இ) சோடியம் அமில உப்பாகும்.
 - (ஈ) மேற்கூறிய யாவும் தகுந்த விடையன்று.
- நைத்திரிக் கமிலம், சல்பூரிக் கமிலத்திலும் பார்க்க ஓர் உள் அமிலமாக இருந்த போதிலும், நைத்திரேற்று உப்புகள் விருந்து சல்பூரிக் கமிலம், நைத்திரிக் கமிலத்தை தோற்றுவிக்கிறது. இதற்குக் காரணம்,
 - (அ) நைத்திரிக் கமிலம், சல்பூரிக் கமிலத்திலும் பார்க்க இலகுவாக ஆவியாகின்ற தன்மை.
 - (ஆ) சல்பூரிக் கமிலம் நைத்திரிக் கமிலத்திலும் பார்க்க இலகுவாக ஆவியாகும் தன்மை.
 - (இ) சல்பூரிக் கமிலம் நீர் மேல் உள்ள நாட்டம்.
 - (ஈ) சல்பூரிக் கமிலத்தில் நைத்திரிக் கமிலத்தை விட அதிகளவு ஓட்சிசன் இருத்தல்.
- கமில நிறப் பரிசோதனையில் உபயோகிக்கப்படும் இரசாயனப் பொருட்கள்,
 - (அ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலமும், புதிதாகத் தயாரிக்கப்பட்ட பேரக சல்பேற்றும்.
 - (ஆ) பெரிக் சல்பேற்றும், சல்பூரிக் கமிலமும்
 - (இ) அமோனிய மொலிப்டேற்று.
 - (ஈ) சல்பூரிக் அமிலமும், பேரியம் குளோரைட்டும்.
- செறிந்த ஐதரோகுளோரிக் கமிலம் சரி செறிந்த நைத்திரிக் கமிலம் சரி, பொன்னைக் கரைக்கமாட்டா. ஆனால் இவை இரண்டையும் 3:1 விகிதத்தில் சேர்த்து உண்டாகிய திரவத்தோடு பொன் கரைகிறது. இக் கரைசலுக்குக் காரணமாக இருப்பது,
 - (அ) வெளியேற்றப்படும் தண்ணீரையுள்ள குளோரினும்.
 - (ஆ) நைத்திரிக் கமிலம் குளோரைட்டாகும்.
 - (இ) நைத்திரிக் கமிலம் ஐதரோகுளோரிக் கமிலத்தால் துண்டப்படுவதில்லை.
 - (ஈ) ஐதரோகுளோரிக் கமிலம் நைத்திரிக் கமிலத்தால் துண்டப்படுவதில்லை.
- எலர்க் சோதனையில் சிறுசிறு குப்பு மின் உலகதாண்டை அறிவதற்கு உபயோகிக்கப்படுவது,
 - (அ) காபோனிக் கமிலம்,
 - (ஆ) நியூக்லினிக் கமிலம்.
 - (இ) பிப்டிசு நியோ நியூக்லினிக் கமிலம்.
 - (ஈ) நைத்திரிக் கமிலம்.
- காபனீர் ஓட்சைட்டையும், காபன் ஓர் ஓட்சைட்டையும் ஒரே முறையில் தரவல்ல தாக்கப் பொருட்கள்,
 - (அ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலமும், போமிக்கமிலமும்
 - (ஆ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலமும், ஓட்சிசனிக் கமிலமும்,
 - (இ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலமும், காபனும்.
 - (ஈ) சல்பூரிக் கமிலமும், கரும்பு வெல்லமும்.
- கறி உப்போடு செறிந்த சல்பூரிக் கமிலம் தாக்கம் விளைவிக்கும் போது ஐதரசன் குளோரைட்டைத் தருவது போல் பொற்றரசியம் அயடைட்டோடு ஐதிரியின் அயடைட்டை தயாரிக்கப்பட முடியாததற்குக் காரணம், தோன்றிய ஐதிரியின் அயடைட்டு, மேலும் சல்பூரிக் கமிலத்தோடு தாக்கம் விளைவித்து,
 - (அ) கந்தக ஈர் ஓட்சைட்டையும், அயடினையும் கொடுக்கும்.
 - (ஆ) கந்தகத்தையும், அயடினையும் கொடுக்கும்.
 - (இ) ஐதிரியின் சல்பைட்டையும் அயடினையும் கொடுக்கும்.
 - (ஈ) மேற்கூறிய எதையும் கொடுக்கும்.
- அமோனியாவை உலரவைக்க உபயோகிப்பது,
 - (அ) செறிந்த சல்பூரிக் கமிலம்.
 - (ஆ) நீரூத கண்ணாம்பு.
 - (இ) பக்கம் பார்க்க

ஸ்வைக்காட் கண்ட விண்வெளி

அப்பலோ 9 கப்பலின் விண்வெளி விமானி ரஸல் ஸ்வைக்கார்ட் நிலவு வாகனத்திலிருந்து வெளியே வந்து, விண்வெளிக் காட்சியை ஏறத்தாழ 45 நிமிட நேரம் கண்ணாடு கண்டு களித்தார். விண்வெளிக் கப்பலின் ஒரு பக்கத்தில் அமைக்கப்பட்டிருந்த ஒரு சிறிய மேடையின் மீது நின்றவாறு அவர் இந்த அரிய காட்சியைக் கண்டார்.

‘அடே அப்பா, என்ன அழான காட்சி’ என்று அவர் அப்பொழுது உரத்த குரலில் கூவினார்.

அவர் கீழே விழுந்து விடாமல் இருக்க, ‘தங்கக் காலணிகள்’ என்று குறிப்பிடப்பெறும் சோடிகளில்

நிற்கும் நிலையில் அவரது கால்களை மேடையுடன் பிணைத்திருந்தனர். தம்மிரு நண்பர்களுடனும் அவர் நகைச்சுவையாக உரையாடினார்; பூமியைப் படம் பிடித்தார்; அப்பலோ கப்பலின் ஆணைப் பகுதியும் நிலவு வாகனமும் ஒன்றுடன ஒன்று இணைந்திருப்பதையும் படமெடுத்தார்.

சிலந்தி போன்ற நிலவு வாகனத்துக்குள் இருந்த வானேற திறந்த கதவு வழியாகத் தமது நண்பர் ஸ்வைக்கார்ட் நின்ற கொண்டிருப்பதைப் படங்கள் எடுத்தார் தலைமை விமானி ஜேம்ஸ் மக்லிவிட்.

ஆணைப் பகுதியிலிருந்த மூன்றாவது விமானி டேவிடு ஸ்காட் தம் தலையைச் சற்று

நேரம் வெளியே நீட்டி, கப்பலின் ஒரு பக்கத்தில் இணைக்கப்பட்டிருந்த தட்ப வெப்ப நிலைப் பதிவுக் கருவியைக் சழற்றி எடுத்துப் பத்திரப்படுத்தினார்.

பல்வேறு பொருட்கள் மேல் வெப்பமும், ஏவுகணைகளை இயக்கும் போது ஏற்படும் சூடும் ஏற்பெனென விளைவுகள் ஏற்படுத்துவதன் மூலம் ஏற்றறிவதற்காக, அப்பலோ கப்பல் புறப்படுவதற்கு முன்பு இந்தக் கருவி பொருத்தப்பட்டது.

விண்வெளி நீச்சல்!
நிலவு வாகனத்துக்குள் மீண்டும் செல்வதற்கு முன்பு, விமானி ஸ்வைக்கார்ட் தாய்க்கப்பலில் பக்க வாட்டில் பொருத்தப்பட்டிருந்த இரும்புக் கிராபி



களைப் பற்றியவாறு, சிறிது தொலைவு விண்வெளியில் பறந்தார்.

விமானி மக்லிவிட் முடிவு செய்தார்: விண்வெளி நிலைய அதிகாரிகளும் இதற்கு இசைந்தனர்.

ககனத்து உலாவுதல்
விண்வெளியில் உலாவுவதற்கு முன்பு ஆணைப் பகுதியிலிருந்த காற்றழுத்தத்தை விபானி ஸ்காட் நீக்கினார்; நிலவு வாகனத்தில் காற்றழுத்தத்தை மக்லிவிட் 14 ம் பக்கம் பார்க்க]

பிரதி மாதமும்

ரூ 150/-

பரிசு பெறுங்கள்



நவீன விஞ்ஞானி

மாதாந்த போட்டி

ஷெல் ஸ்தாபனத்தாரின் ஆதரவில் நடைபெறுகிறது.

மாணவர்களே

ஒவ்வொரு வாரமும் புதன் மலராக வெளி வருகிறது நவீன விஞ்ஞானி. இவ் விஞ்ஞானியில் அரம்ப விஞ்ஞான மாணவர் முதல் ஜி.சி. ஈ. சாதாரண, உயர்தர மாணவர் ஈடுக அனைவருக்கும் விசேட பயிற்சிகள் கட்டுரைகள் பிரதிவாரமும் இடம் பெறுகின்றன. இவை தவிர இன்றைய விஞ்ஞானத்தின் வளர்ச்சிகள், கண்டு பிடிப்புகள், அண்ட வெளி ஆராய்ச்சிகள், போன்ற பல அம்சங்கள் கட்டுரைகளாகவும் செய்திகளாகவும் இடம் பெறுகின்றன.

போட்டி

வாரந்தோறும் ஒவ்வொரு பிரிவினருக்கும் [சிரேஷ்ட பிரிவு, கனிஷ்ட பிரிவு] ஒவ்வொரு வினாக்கள் தரப்படும். கனிஷ்ட மாணவருக்கு இவ் வினாக்கள் பொது அறிவாக அமையும். சிரேஷ்ட மாணவர் தமது வினாவிற்குரிய விடையை அவ்வார இதழிலேயே கண்டு பிடித்து விடலாம்.

விடயங்களை விபரமாக அறிந்திருந்தும் சரியான விடையை தர்க்கித்து அறிய முடியாதிருக்கும் இன்றைய மாணவ உலகத்திற்கு உற்சாக மூட்டிப்பயிற்சியளிப்பதே ஷெல் ஸ்தாபனத்தாரின் ஆதரவில் இடம் பெறும் இப் போட்டியின் நோக்கமாகும். ஒவ்வொரு மாத முடிவிலும் சரியான விடையனுப்பும் சிரேஷ்ட மாணவருக்கு 100 ரூபா பரிசாகவும், கனிஷ்ட மாணவருக்கு 50 ரூபா பரிசாகவும் வழங்கப்படும். இப்போட்டி ஐந்து மாதங்களுக்குத் தொடர்ந்து நடைபெறும். ஐந்தாம் மாதப் போட்டியின் பின்னர் பாடசாலைகளுக்கான பரிசுப் பணம் தீர்மானிக்கப்படும். ஐந்து மாதப் போட்டிகளிலும் அதிக விடைக் கூப்பங்களைத் தாக்கல் செய்த பாடசாலையின் மூலம் நிலையத்திற்கு 250 ரூபா பரிசாக வழங்கப்படும். ஒவ்வொரு மாதப் போட்டி முடிவும் விஞ்ஞானியில் கிரமமாக வெளியிடப்படும்.

கேள்விகள்

கனிஷ்ட பிரிவு

3. மிகவும் நீண்ட பிப்பா ஒன்றினுள் தண்ணீர் நிறைக்கப்பட்டுள்ளது. பிப்பாவின் ஒரு பக்கத்தில் ஒன்றன் கீழ் ஒன்றாக மூன்று துவாரங்கள் இடப்பட்டன. இம் மூன்று துவாரங்களிலும் எத் துவாரத்தின் வழியாக நீர் வேகமாக வெளியே செல்லும்?

சிரேஷ்ட பிரிவு

3. ஆவர்த்தன அட்டவணையில் 2 ம் கூட்டத்தைச் சேர்ந்த மூலகங்களின் ஈற்றொழுக்கில் காணப்படும் இலத்திரன்களின் எண்ணிக்கை என்ன?

- நிபந்தனைக**
1. “விஞ்ஞானி மாதப் போட்டி” யில் விஞ்ஞானி மாணவர் மன்ற அங்கத்தவர்கள் மட்டும் பங்குபற்றலாம். “ஏற்கெனவே விஞ்ஞானி மாணவர் மன்றத்தில் வெளியான பெயரை உடையவர்கள் விடைக் கூப்பளில் தமது அங்கத்தவர் இலக்கத்தைக் குறிப்பிட வேண்டும். ஏனோ போட்டியில் பங்கு பற்றலாம். [அவர்களின் பெயரும் விலாசமும் ஏற்கெனவே பதிவு செய்யப்பட்டிருக்கும் இடாப்புக்குடல் ஒப்பிட்டுப் பார்க்கப்படும்.] விஞ்ஞானி இதழில் வெளிவராத பெயர் காரணமாக விடைகள் நிராகரிக்கப்பட மாட்டாது.
 2. இவ் வகுப்போட்டி இரு பிரிவுகளைக் கொண்டிருக்கும். பதின் மூன்று வயதும் அதற்கு உட்பட்ட வரும் கனிஷ்ட பிரிவில் அடங்குவர். பதினொன்று வயது முதல் பதினெட்டு வயது வரையிலான மாணவர்கள் சிரேஷ்ட பிரிவைச் சேர்ந்தவர்களாவர்.
 3. வாரந்தோறும் வெளிவரும் வினாக்களை ஒன்று சேர்த்து மாத நிறுவியில் நான்கு விடைகளையும் ஒரே தாளில் குறிப்பிட்டு எமக்கு அனுப்ப வேண்டும். விடைத் தாள்கள் ஒவ்வொன்றிலும் அம்மாதத்திற்குரிய போட்டிக் கூப்பன் ஒட்டப்பட்டிருக்க வேண்டும்.
 4. வகுப்பாசிரியர், விஞ்ஞான ஆசிரியர் அல்லது பாடசாலை அதிபர் கூப்பளில் கையொப்பமிட்டிருக்க வேண்டும்.
 5. போட்டிக்கான பிரவேசங்கள் அனைத்தும் 5-4-69 திகதிக்கு முன்னதாக பின்வரும் விலாசத்திற்கு அனுப்பி வைக்க வேண்டும்.
- “விஞ்ஞானி மாதப்போட்டி,” த. பெ 160, கொழும்பு-14.
6. விசேஷ மத்தியஸ்தர் குழு தெரிவு செய்யும் மாணவருக்குப் பரிசு வழங்கப்படும். சுத்தம், தெளிவு, பிழையின்மை ஆகியவை பரிசுத் தெரிவின் போது கவனத்தில் கொள்ளப்படும்.
 7. மத்தியஸ்தர் குழுவின் தீர்ப்பே இறுதியானது. இப் போட்டி சம்பந்தமாக எவ்வித தனித் தொடர்பும் வைத்துக் கொள்ளப்பட மாட்டாது.

இரண்டாவது போட்டி கூப்பன்

பெயர்:-

விலாசம்:-

வயது:-

பெற்றார்/பாதுகாவலர் ஒப்பம்

பாடசாலை:-

விலாசம்:-

கணிதம்

இரு அட்சரகணிதக் கோவைகள் சமனெனக் காட்ட எழுதப்படும் உருவமே சமன்பாடு ஆகும்.

இரு கோவைகள் அதன் கண் உள்ள தெரியாக்களையங்களுக்கு எப்பெறு மாணம் இடப்படும் போது ஒன்றுக் கொன்று சமனாக இருப்பின் அவை சர்வ சமமான கோவைகள் ஆகும்.

உதாரண

i. $a^2 + b^2 \equiv (a+b)(a-b) + b^2$

ii. $2x+3-x+1 \equiv x+4$

என்பவற்றை எடுத்துக்கொள்ள லாம். இரு கோவைகள் ஒரு குறித்த பெறுமானத்திற்கே சமனாயின் அவற்றை சமன்பாடு என்கிறோம்.

உதாரணமாக $2x+3=13$ என்பதில் x ன் பெறுமானம் 5 என்பதற்கே இச் சமன்பாடு திருப்தி செய்யப்படுகிறது. சமன்பாட்டிலுள்ள (=) அடையாளத்தின் இரு க்கங்களும் முறையே இடது பக்கம் (வ.ப); வலது பக்கம் (வ.ப) எனக்குறிக்கப்படுவதுண்டு. இக்குறிப்புகள் பின்னர் உபயோகமாகக் காண்ப்போம்.

ஒரு சமன்பாட்டில் விலை காணப்பட வேண்டிய எழுத்து தெரியாக் கணியம் ஆகும். ஒரு தெரியாக்களைய முள்ள வர்க்க சம்பந்த மற்ற சமன்பாட்டையினிய சமன்பாடு என்று காண்கிறோம். அக்களையத்தின் பெறுமானத்தை மூலம் அல்லது தீர்வு என்று கூறவர்.

சமன்பாட்டின் தீர்வு காணலானது அச்சமன் பாட்டை படிப்படியாக மாற்றி அமைத்து சுற்றில் பெறுமானம் காண்பதாகும். அங்கனம் மாற்றி அமைப்பதற்கு பின்வரும் உண்மைகள் பெரிதும் பயனுடையவையாகும்.

- i. சமனெனவற்றை சமனெனவற்றைக் கூட்ட வரும்கூட்டுத் தொகைகள் சமனாகும்.
- ii. சமனென வற்றிலிருந்து சமனென வற்றைக் கழிக்கவரும் மிகுதிகள் சமனாகும்.
- iii. சமனென வற்றைச் சமனென வற்றால் பெருக்க வரும் பெருக்கங்கள் சமனாகும்.
- iv. சமனென வற்றைச் சமனென வற்றால் பிரிக்க வரும் ஈடுகள் சமனாகும்.

காங்கக் கூரின் சமன்பாட்டின் இடது பக்கம் வலது பக்கம் இரண்டிலும் ஒன்றற்கு எது செய்யப்படுகிறதோ அதையே மறு பக்கத்திற்கும் செய்க, என்பதான.

உண்மைகளை பின்வரும் உதாரணத்தில் அவதானிக்குக.

7.1. $8x-18-4x=3x+2-x$

இருபக்கங்களிலும் ஒத்தவறுப்புகளை ஒழிக்கே சேர்ப்பதால்

$4x-18=2x+2$

இருபக்கங்களிலிருந்தும் $2x$ ஐக் கழிப்பதால்

$4x-2x-18=2x-2x+2$
அ+து $2x-18=2$

இருபக்கங்களுக்கும் 18ஐக் கூட்டுவதால்

$2x-18+18=2+18$

அ+து $2x=20$

2ஆல் பிரிப்பதால்

$\frac{2x}{2} = \frac{20}{2}$

$x=10$

அட்சர கணிதம் 3

ஜி. சி. ஈ. சாதாரண மாணவருக்கு

எப்பொழுதும் இப்பெறுமானம் சரியா பிழையா எனப்பார்க்கத் நன்று.

எனில் $8x-18-4x=3x+2-x$

எனும் சமன்பாட்டில் $x=10$ ஆயின்

இ: $p=8 \cdot 10 - 18 - 4 \cdot 10$
 $= 80 - 18 - 40$
 $= 22$

வ. $p=3 \cdot 10 + 2 - 10$

$30+2-10$
 $= 22$

இருபக்கங்களிலும் ஒரே விடை கிடைத்துப் பதால் பெற்றுக் கொண்ட தீர்வு சரியானதாகும்.

உதாரணம்

$\frac{3x}{5} - \frac{x}{4} = \frac{3}{10} + \frac{x}{5}$

இதில் முதலாவதாகப் பின்னத்தை அகற்றிப் பின்னர் ஏற்கனவே கூட்டியது போன்று தொடரலாம்.

பின்னத்தை அகற்ற அபின்னங்களின் பகுதி எண்களின் பொ. ம. சி. காணப்படல் வேண்டும்.

இங்கே 5, 4, 10, 5ன் பொ. ம. சி. = 20

எனவே முழுமையும் அதாவது சமன்பாட்டின் இடது, வலது பக்கமாகிப் இரண்டையும் 20 ஆல் பெருக்கினால்

$\frac{7}{10}$

∴ தீர்வு சரியானதாகும்.

உதாரணம்

$\frac{4x}{5} = \frac{7}{15}$

இரு பக்கங்களையும் 5 ஆல் பெருக்கினால்

$\frac{4x}{5} \times 5 = \frac{7}{15} \times 5$

$4x = \frac{7}{3}$

∴ $x = \frac{7}{3 \times 4} = \frac{7}{12}$

மேலே காட்டிய உதாரணங்களை உற்று அவதானித்தால் அவை செய்வும் கருக்க முறையைக் கண்டு கொள்ளலாம்.

உதாரணம் 1ல்

$4x-18=2x+2$

பின்னர் அடுத்த படியாக $2x$ ஐ இருபக்கங்களிலும் கழித்தோம்.

∴ $4x-2x-18=2$

இதை $2x$ என்பது இடமாற்றம் செய்யப்பட்டுள்ளது எனக் கொள்ளலாம் அப்படியான இடமாற்றத்தில் அவை

ஏ. எஸ். அகஸ்தின் எழுதுவது

$\frac{3x}{5} \times 20 - \frac{x}{4} \times 20 = \frac{3}{10} \times 20 + \frac{x}{5} \times 20$

அ+து $12x-5x=6+4x$
 $7x=6+4x$

இருபக்கங்களிலிருந்தும் $4x$ ஐக் கழித்தால்

$7x-4x=6$

$3x=6$

3 ஆல் பிரித்தால் $x=6/3$

∴ $x=2$

சரி பிழை பார்த்தால்

இ. $p = \frac{3 \times 2}{5} - \frac{2}{4}$

$= \frac{6}{5} - \frac{1}{2}$

$= \frac{12-5}{10}$

$= \frac{7}{10}$

வ. $p = \frac{3}{10} + \frac{2}{5}$

$= \frac{3}{10} + \frac{4}{10}$

$= \frac{7}{10}$

எதிரான அடையாளங்களைக் கொண்டிருக்கும்.

மேலும் $2x-18=2$ என்பதன் இருபக்கங்களுக்கும் 18ஐக் கூட்டுகிறோம்.

பதிலாக -18 ஐ இடமாற்றம் செய்தல் $2x=2+18$ என ஆகிறது.

திரும்பவும் ஆரம்பத்திலிருந்து பார்த்தால்

$8x-18-4x=3x+2-x$

இடமாற்றம் செய்வதால்

$8x-4x-3x+x=2+18$

∴ $2x=20$

$x=10$

இடமாற்றம் எனும்போது தெரியாக்களையம் ஒரு பக்கமாகவும் எண்கள் மறு பக்கமாகவும் சேர்க்கப்படுகின்றன. அதாவது தெரியாக்களையம் இடது பக்கத்திலும் எண்கள் வலது பக்கத்திலும் மாற்றம் செய்யப்படுகின்றன. மாற்றம் செய்யப்படும் சணியங்களோ எண்களோ மாறிய அடையாளத்துடன் எழுதப்படும்.

உ+ம் தீர்ச்சு $\frac{2x-5}{3} = \frac{3x}{6} + \frac{1}{20} = 1$

இருபக்கங்களையும் பொ. ம. சி. 60ஆல் பெருக்குக.

$15(x-2)-10(2x-5)+9x=60$

∴ $15x-30-20x+50+9x=60$

இடமாற்றம் செய்தால்

$15x-20x+9x=60+30-50$

(12 ம்பக்கம் பார்த்தல்)



ஜி. சி. ஈ.
சாதாரண மாணவர்க்கு

கரைசல்கள்

சேர்வைகளை ஒரு குழக் கப்பட்ட திரவத்தில் கரைக்கும் பொழுது கரைசல்கள் பெறப்படுகின்றன. இத்தயாரிப்பின் போது பாவிக்கப்படும் திரவம் ஒரு சேர்வையைக் கரைப்பதால், அது கரைநிரவம் எனப்படும்.

பொதுவாக நீர் ஒரு கரைநிரவமாக உபயோகிக்கப்படுகிறது. இக் கரைநிரவத்தில் கரையும் பொருள் கரைபொருள் என அழைக்கப்படும். உதாரணமாக தப்பிச் சோடா, செம்பு சல்பேற்று ஆகியன நீரில் கரையும் தகவுடையன.

ஆனால் கண்ணாம்பு, வெள்ளிகுளோரைட்டு ஆகியன ஒரு சிறிதளவில் நீரில் கரையக்கூடிய, மீதியான பொருட்கள் கரைசலின் அடிப்பகுதியில் படிந்து காணப்படும். காபன், மண் போன்ற பொருட்கள் நீரில் ஒரு சிறிதளவேனும் கரையும் தகவுடையன.

சேர்வைகளின் இயல்பிற்கேற்ப, மேற்கூறியவற்றில் முதலாவது நீரில் தங்குகரையும் இயல்புள்ளன. எனவும், இரண்டாவது நீரில் அரிதாகக் கரையும் தகவுடையன எனவும், கடைசியாக உள்ள பொருட்கள் நீரில் கரையும் தகவுற்ற பொருட்கட்கள் எனவும் அழைக்கப்படும்.

சேர்வைகளைக் கரைக்கும் யல்பில் கரைத்தவிருவறு பல திரவங்கள் கரைநிரவங்களாகத் தொழிற்படுகின்றன.

எதயின் அற்குகோல், காபன் நாற் குளோரைடு, பெற்றேல்: மண்ணெண்ணெய் அற்றேற்றென் போன்றவைபிற பொருட்களைக் கரைக்கும் கரைநிரவங்களாகத் தொழிற்படுகின்றன.

உதாரணமாக சோடியம் குளோரைட்டு நீரில் கரையும் பொது, இச் சேர்வை கரைபொருள் என்றும் நீர் திரவம் கரைநிரவம் என்றும் சொல்லப்படும். இதன் விளைவால் தோன்றிய திரவம் கரைசல் எனப்படும்.

கரைநிரவங்களில் நீர் ஒரு சிறந்த பொதுவான கரைநிரவமாகும். நீரைக் கரைநிரவமாக உபயோகிப்படுத்தி பெறும் கரைசல்கள், நீர்க் கரைசல் எனப்படும்.

காபனிக் சல்பைட்டு, அற்சுகோல் காபன் நாற் குளோரைட்டு போன்றவைகொடுக்கும் கரைசல்கள் நீர்நிற கரைசல்கள் எனப்படுகின்றன.

நீர் பல உணவுப் பொருட்களைக் கரைப்பதற்கு உதவியாக இருக்கிறது. மண்ணெண்ணெய் சில கிருமிநாசினிகளைக் கரைக்க உதவுகிறது. காபன் நாற் குளோரைட்டு எண்ணெய் போன்ற பொருட்களை இலகுவில் கரைக்கச் செய்கிறது.

ஆகவே இச் சேர்வைகளால் ஏற்பட்ட கரைசலை காபன் நாற் குளோரைட்டு உபயோகித்து அகற்றலாம்.

கரைசல்களின் இயல்புகள்

1. ஒரு கரைபொருளைத் திரவத்தில் கரைக்கும்போது கரை பொருள் சிறு துணிக்கைகளாக்கப்படுகின்றது. தேனால் கரைபொருள் கரைசல்களில், தெளிவாகப் புலனாவதில்லை.
2. கரைபொருளின் துணிக்கைகள் நீரின் மூலக் கூறு போன்ற மிகச் சிறியவையாக இருப்பதால் இவற்றை இலகுவில் பிரித்தெடுக்க முடியாது.
3. ஒரு பாத்திரத்தில் கரைசலை வைத்திருக்கும் பொழுது கரை பொருளின் துணிக்கைகள் அடைந்து ஒரு படலமாகக் காணப்படுவதில்லை.
4. கரைசல்கள் எப்பொழுதும் தெளிவாகக் காணப்படும்.
5. கரை பொருட்கள் கரைசல்களில் சீராகவே பரவியிருக்கின்றன.
6. கரைசல் ஒரு கலவையாகும்.
7. கரைசலின் அடர்த்தி கரைநிரவத்தின் அடர்த்தியிலும் கூடியதாகும்.
8. ஒரு கரைசலை ஆவியாக்கும் பொழுது அதில் உள்ள கரைபொருள் மீதியாகக் காணப்படுகிறது.

ஐதான கரைசல்

ஒரு சிந்தனவு கரைபொருள் அதிகளவு கரைநிரவத்தில் கரைக்கும் பொழுது பெறப்படும் கரைசல் ஐதான கரைசல் எனப்படும். இக் கரைசலுக்கு மேலும் கரைநிரவத்தைச் சேர்ப்பதால், கரைசல் ஐதாக்கப்படுகிறது.

சேறிந்த கரைசல்

ஒரு சேறிக்கப்பட்ட கரைநிரவத்தில் அதிகளவு கரைபொருளைக் கரைப்பதால் சேறிந்த கரைசல் பெறப்படுகிறது. ஐதான கரைசலில் மேலும் கரை பொருளைச் சேர்ப்பதால் சேறிந்த கரைசல் உண்டாகிறது.

நிரம்பிய கரைசல்

ஒரு குறிக்கப்பட்ட கலவளவுள்ள கரைநிரவத்தில் ஒரு கரை பொருளைக் கரைக்கவும், மேலும் கரை பொருளைச் சேர்க்கும் பொழுது ஒரு அளவு கரைத்தபின் கரை பொருள் கரையாது இருப்பதைச் காணலாம். இது அறைவெப்ப நிலையில் கரையக் கூடிய கரைபொருளின் அளவாகும். ஆகவே அறைவெப்ப நிலையில் ஒரு நிரம்பிய கரைசல் பெறுவதற்கு இந்த அளவு கரை பொருள் பாவிக்கப்படுகிறது.

ஒரு குறிக்கப்பட்ட வெப்பநிலையில் கரைபொருள் மிகக் கூடிய அளவைக் கொண்டுள்ள கரைசல் நிரம்பிய கரைசல் எனப்படும்.

ஒரு நிரம்பிய கரைசலின் செறிவு கரைநிரவம் கரைபொருள், வெப்பநிலை அழுக்கம் ஆகியவற்றில் தங்கியுள்ளது. ஒரு வெப்பநிலையில் நிரம்பியதாக உள்ள கரைசல் கூடிய வெப்ப நிலையில் நிரம்பாத கரைசலாக மாறுகிறது. ஆகவே, பொருட்கள் வெப்பநிலை கூடிய திரவங்களில் அதிகமாகக் கரைகின்றன.

நிரம்பாத கரைசல்

ஒரு குறிக்கப்பட்ட கலவளவுள்ள ஒரு திரவத்தில் குறிக்கப்பட்ட நிபந்தனைகளின் படி, அத் திரவத்தை நிரம்பிய கரைசல் அக்குவதற்கு தேவையான கரை பொருளிலும் பார்க்க சிறிதளவு குறைந்த அளவு உள்ள கரைபொருளை கொண்டிருக்கும்மாயின் அக் கரைசல் நிரம்பாத கரைசல் எனப்படும்.

மிக நிரம்பிய கரைசல்

ஒரு குறிக்கப்பட்ட வெப்பநிலையில் சாதாரணமாகக் கொள்ளக்கூடிய கரைபொருளிலும் பார்க்கக் கூடிய அளவு கரை பொருளைக் கொண்ட கரைசல்கள் மிக நிரம்பிய கரைசல் எனப்படும்.

மிக நிரம்பிய கரைசல்களுக்குள் சிறிய கரைபொருள்

என் . தவநேசன் B.Sc.

படிக்கத்தைச் சேர்ப்பதால் அல்லது கலச குவதால், இதில் அதிகமாகவுள்ள கரைபொருளை வெளியேற்றி அவற்றை நிரம்பிய கரைசல் ஆக்கலாம்.

தரப்பட்ட கரைசல், நிரம்பிய கரைசல், நிரம்பாத கரைசல், அல்லது மிக நிரம்பிய கரைசல் என பின்வாறாமாறு அவதானிக்கலாம்.

ஒரு சிந்தனவு கரைபொருளை கரைசலிலுள் சேர்ப்பதால் அதன் தன்மையை இலகுவில் அறியலாம். கரைசலில் கரைபொருள் கரைத்தால் அது ஒரு ஐதான கரைசலாகும். கரை பொருள் கரையாது காணப்பட்டால் அது ஒரு நிரம்பிய கரைசலாகும். கரைசலில் உள்ள கரை பொருள் வெளியேறி, பளிங்குகளில் படியத் தொடங்கினால் அது ஒரு மிக நிரம்பிய கரைசலாகும்.

கரை நிறம்

ஒரு குறிக்கப்பட்ட வெப்பநிலையில் ஒரு கரைபொருளின் கரைநிறம், அல் வெப்பநிலையில் 100 கிராம் கரைநிரவத்தின் நிரம்பிய கரைசலாக்குவதற்கு வேண்டிய கரை பொருளின் நிறைய அளவு கரைநிறம் எனப்படும். உதாரணமாக 30°ச, யில் சோடியம் குளோரைட்டின்

கரைநிறம் 36 கிராம் ஆகும். இக் கூற்றின்படி 30°ச, யில் 100 கிராம் நீரில் 36 கிராம் சோடியம் குளோரைட்டு கரைக்கப்பட்டுள்ளதாகும்.

கரை நிறனைக் கணிக்கும் விதம்

ஒரு கரை பொருளின் தெளிவான நிரம்பிய கரைசலைத் தயாரிக்கவும், ஒரு சுத்தமான ஆவியாக்கற் சின்னத்தை எடுத்து நிறுக்கவும், அதில் சுத்தமான 10 க.ச. மீ வடிக்க திரவத்தை எடுத்து கரைசலுடன் நிறுக்கவும். பின் வெப்பமேற்றி அதில் உள்ள நீரை அகற்றி, உப்புப் பளிங்குடன் சின்னத்தை நிறுக்கவும், இத்தத் தரக விலிருந்து கறியுப்பின் கரைநிறனை கணித்துக் கொள்ளலாம்.

இயர்சோதனையின் பொது கவனிக்க வேண்டியவை.

1. நிரம்பிய கரைசலைத் தயாரிக்கும் போது, கரையாது இருக்கும் பளிங்குகளை வடிக்கட்டி வேறுபடுத்தல் வேண்டும்.
2. உயர் வெப்பநிலைகளில் கரைநிறனைக் கணிக்கும் பொழுது வெப்பநிலை மாறாமல் இருக்கல் வேண்டும்.

3. பரிசோதனைக்கு பளிங்கு கப்படும் கரைசலின் கல அளவு சரியாக இருத்தல் வேண்டும்.

4. இப் பரிசோதனையில் எடுக்கும் நிறையை மிகவும் கவனமாக எடுத்தல் வேண்டும்.

கரைநிறனைப் பதிக்கும் நுபந்தனகள்.

1. கரை பொருளினதும் கரைநிரவத்தினதும் இயல்புகள் ஒரு கரைபொருளின் சிறிய துணிக்கைகள் பெரியனவற்றிலும் இலகுவாகக் கரையக் கூடியனவாகும். ஒரு கரை பொருளின் கரைநிறன் அதை கரைநிரவத்தில் சேர்த்து கலக்குவதால் அதிகரிக்கப்படுகிறது. கரைபொருளின் துணிக்கைகள் சிறியனவாக இருக்கும் பொழுது அதன் வெளிப்பரப்பு அதிகரிக்கிறது.

ஆகவே கரைபொருளின் வெளிப்பரப்பு அதிகளவில் கரைநிரவத்துடன் தொடர்பாக இருக்கிறது. இதனால் கரை பொருள் விரைவாகக் கரைகிறது. கரை பொருளை கரை நிரவத்திலிட்டு கலக்கும் பொழுது, பரிசோதனை உபகரணத்தின் அடியில் படியாத வண்ணம் இருக்கிறது.

இத்துடன் கலக்குவதன் மூலம் செறிவு குறைந்தபாகங்கள் செறிவு கூடிய பாகத்

துடன் சேரக் கூடியதாக இருக்கிறது. அதவே கலக்குதல் கரை கரைபொருளின் கரைநிறனை அதிகரிக்கச் செய்கிறது. இதன் மூலம் பெறப்படும் கரைசல் ஒரு சீரான செறிவுடைய கரைசலாகக் காணப்படும்.

உதாரணமாக பொடியாகக் கப்பட்ட வெல்லம், மற்றதிலும் பார்க்க இலகுவாகக் கரையக் கூடியதாகும்.

ஒரு கரைபொருள் அதிகமாக சில கரைநிரவங்களிலே கரையும் இயல்பு உள்ளவாகும். பொதுவாக வெல்லம் நீரில் கரையும் தகவுடையதாகும். ஆனால் எண்ணெய் வகைகளில் கரையும் தகவுற்றதாகும்.

இதைப்போல கரைபொருள் ஒரு திரவமாக இருக்கும் பொழுது அதன் கரைநிறன் அதிகளவில் வேறுபடுகிறது. ஒரு திரவம் இன்னும்பொரு திரவத்தில் கரையும் பொழுது இரு திரவங்களும் கலக்கும் தகவுடையன எனப்படும். நீர் அற்குகோலுடன் கலக்கும் தகவுடையதாகும்.

பொதுவாக கலக்கும் இயல்புடைய திரவங்கள் ஓர்மமான உலவையை உண்டாக்குகின்றன. ஒரு திரவம் இன்னும்பொரு திரவத்தில் கரையாத பொழுது அவை

கலக்கும் தகவுற்றவை எனப்படும். கலவாத இயல்புடைய திரவங்கள் பல்வினமான கலவையை உண்டாக்குகின்றன.

உதாரணமாக காபன் நாற்குளோரைட்டு, நீர் ஆகியன, காபன்ரோசைட்டு நீரில் கரையும் தகவுடையது ஆனால் இரசத்தல் கரையும் தகவுற்றதாகும். ஆகவே ஒரு கரைபொருளின் கரைநிறன் கரைநிரவத்தினதும் இயல்பிலே தங்கியுள்ளது.

வெப்பநிலை

சோடியம் குளோரைட்டை நீரில் சிறிது சிறிதாகச் சேர்த்துக் கலக்கினால், நிரம்பிய கரைசல் வரும் வரை அது நீரில் கரையும் தகவுடையதாகும். அந் நிரம்பிய கரைசலின் வெப்பநிலையை அதிகரிப்பதால் அது நிரம்பாத கரைசலாக மாறுகிறது. ஆகவே இக் கரைசலில் மேலும் சிறிதளவு பளிங்குகள் கரைக்கக் கூடியதாக இருக்கிறது.

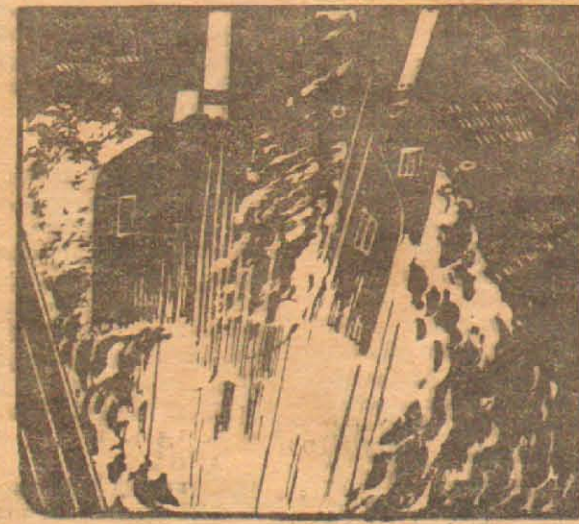
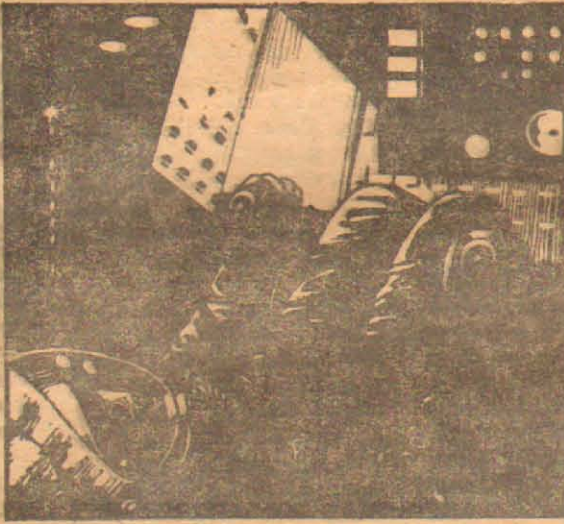
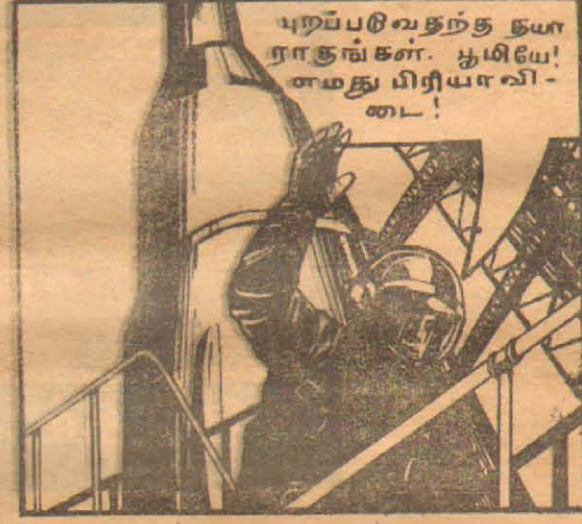
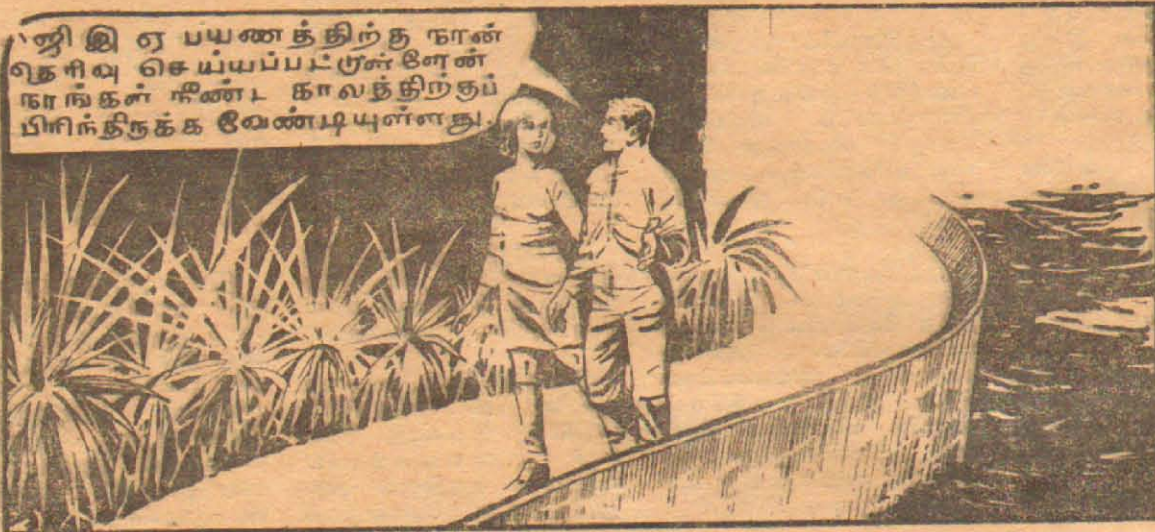
இதன் படி வெப்பநிலையை உயர்த்துவதால் தரப்பட்ட நீரில் கரைபொருளின் கரைநிறனை அதிகரிக்க முடியும். பொதுவாக இக் கரைநிறன் அதிகரிப்பு நீரில் கரையும் சின்னங்களிடையே காணப்படுகிறது. சோடியம் குளோ

அண்டத்து வெளியில் ஜி.இ.ஏ

சுதைமூலம் : ஸ்ரானிஸ்லோ லெம் சிக்சிரம் : மைக்கேல் டெம்சுக்

இராட்சத விண்கலம் ஜி. இ. ஏ. தூரத்து வெண்கோள் தொகுதியை நோக்கிப் பயணமாகின்றது. விஞ்ஞானிகள், பொறியியலாளர்கள் பலர் பங்கு கொள்ளும் பல வருடப் பயணம் இது.

கி. பி. 3123-ம் வருடம் டாக்டர் ரென் கொணர் தனது க தலி அனுவைஸ் ஐச் சந்திக்கிறார்.....



இரு சீட்டுக் கட்டுக் களைச் சமந்தரமாகப் பிடித்துக் கொண்டு நாற்புறமும் அடிப்பதன் மூலம் சீட்டுக் கட்டுக்களை ஒன்றி நாடாக மற்றையதைச் செலுத்த முடியும். இதனைப் போலவே மனித உடலின் அணுக்களை தகுந்தவாறு மாற்றி அமைத்துக் கொள்வதன் மூலம் திண்மப் பொருள்களின் ஊடாக செல்லக்கூடியதாக இருக்கும்.

இந்த விவாதம் 1935-ம் ஆண்டிற்குரிய அதிர்ச்சிக் கதைக் கோவைக்கு ஏற்றதாக உள்ளது. ஆனால் உண்மையில் நடைமுறைப்படுத்த முடியாதது. இரு பொருள்கள் ஒன்றுடன் ஒன்று உண்மையில் நெருங்கி மோதா விடவும் அவை ஒன்றையொன்று நெருங்குவதால் சக்தி மாற்றம் நிகழுகின்றது.

அண்ட வெளிக் கோள்கள் இரண்டு தமது சுரப்பு மண்டலத்தை ஒன்றுடனொன்று மோத விடும் பொழுது அக்கோள்களைப் புதிய பாதையில் செலுத்தி விடுகின்றன. ஆனால் இரு வெண்ணுடுக் தொகுதிகள் ஒன்றுடனொன்று இணை

இவ்வகைகளில் மாற்றம் ஏற்படின் பொருள்களின் அமைப்பிலும் மாற்றங்கள் விளைகின்றன. இம் மாற்ற நடவடிக்கைகள் மீட்டும் இயல்பற்றவையாகும். இதனை நன்கு புரிய வைப்பதற்காக உதாரணம் ஒன்றைக் கூற விரும்புகிறேன்.

திண்மப் பொருள்களைத் திண்மப் பொருளினூடாகச் செலுத்துவதற்கு இன்னொரு வழியும் உண்டு. அதுதான் நாற்பரிமாணமாகும். இது ஒரு சிக்கலான பாதையாகும். இச்சந்தர்ப்பத்தில் பரிமாணம் என்பது திசையைக் குறிப்பதாகும். ஆகவே இன்று நாம் பூமியில் அனுபவித்து வரும் முப்பரிமாணத்தைப் பின்வருமாறு கூறலாம்.

முப்பரிமாண அளவினை ஒரு கணித விவரலாளர் முத்திசைகளிட்டு வரையறுப்பார். அவையாவன கீழ்க்கு மேற்காக, வடக்குத் தெற்காக, மேலும் கீழமாக அமைந்துள்ளனவாகும். இந்த திசைகள் மாறுபடக்கூடியவை. எத்திசையும் முதலாவதாக இரண்டாவதாக அல்லது மூன்றாவதாக அமையலாம்.

இந்த அகிலத்திலே எப்

தள்ளே இடை வெளிகளைக் கொண்டிருப்பினும் அவ்விடைவெளிகளை உடைய வட்டத்தை உடைக்க வேண்டிய அவசியம் ஏற்படலாம்.

இத்தட்டை உலகில் வங்கிகளும் வங்கிகளில் உள்ள பணச் சேமிப்புப் பகுதிகளும் தட்டையாகவே காணப்படும். ஆகவே உயரம் என்னும் மூன்றாவது பரிமாணத்தை உடைய மனிதன் வங்கிகளின் கதவுகளை உடையாமலே பணத்தை மேலாக கவர்ந்து விடலாம்.

முத்திரையிட்ட அறையிலே கொள்ளையிட்ட பணத்தில் ஒன்றை வெளியே போட்டு விட்டால் போதும் விசாரணை செய்யும் அதிகாரிகளுக்கு முழுக் குழப்பம் ஏற்பட்டு விடும். என்?

முத்திரையிட்ட அறையின் அப்படியே இருக்கும் அதே வேளையில் எவரும் உட்புகவில்லை. அல்லது கவர்களின் ஊடாகச் செல்லவும் இல்லை. இச்சுழம் நிலையில் விசாரணை செய்யும் அதிகாரிகளுக்கு முழுப் பதிலை எவ்வாறு ஏற்படா திருக்க முடியும்?

தேரத்தைத் தவிர்த்த ஒரு நான்காவது பரிமாணம் நிலவவேண்டும் என்பதே என் கருத்து. ஏனெனில் இப்பொழுது நாம் நமது கருத்திற்கும் விவாதத்திற்கும் எடுத்திருப்பது இடைவெளிப் பரிமாண அளவையாகும்.

நாற் பரிமாணமானது இயற்கையில் இல்லா விடினும், செயற்கை முறைகளில் ஏற்படுத்திக் கொள்வதற்குச் சாத்தியக் கூறுகள் உண்டு. உதாரணமாக பத்து இலட்சத்தில் ஒரு பகுதி அங்குலத்தை எடுத்துக் கொள்வோம். இச்சிறிய அளவுள்ள வெளியை நாம் வளைத்துக் கொண்டு செல்கையில் ஒவ்வொரு நடவடிக்கையின் பொழுதும் மின் அல்லது காந்த மண்டலங்களைத் தோற்று விட்போம்.

இவ்வாறு தொடர்ந்து செய்கையில் என்றாவது ஒரு நாள் இவ்வெளி செங்கோணத்தில் அமையும்.

இது நடைபெற முடியாத கற்பனை விஞ்ஞானிகளின் விபரிக்க முடியாத சிந்தனைச் சிறப்பு என உங்களில் யாரும் கருதினால் அது நாற்றுக்குத் தொன்னூற்

னர் இப்புள்ளிகளின் இடைத்தாரத்தைக் கணித்து முக்கோணங்கள் சமமானவையா என்பதை அறிந்து கொள்வார்.

கவர்களின் ஊடாக நடப்பதற்கும், தட்டை உலகிற்கும் என்ன சம்பந்தம் என எண்ணி குழப்பம் அடையாதீர்கள். சற்றுப் பொறுமையைக் கைக்கொள்ளுங்கள். நாற்பரிமாணத்தில் கூட கல்பரிமாண பாதைகள் வெற்றிக்குக் சிடையாது.

தட்டை உலகில் வெட்டிப் பிரிக்கப்பட்ட நீள் சதுரத்தின் முக்கோணங்கள் இரண்டில் ஒன்றை மறு பக்கமாக புரட்டி விட்டால் என்ன நடக்கும்? தட்டை உலகினருக்கு ஒரே குழப்பமாகி விடும்.

இரு முக்கோணங்களும் ஒரே அளவினதாக இருக்கலாம். ஆனால் ஒன்று மற்றையதின் நேர்மீம்பமாகக் காட்சியளிக்கும். தட்டை உலகினர் எவ்வாறுதான் இரண்டையும் முகத்தை பொழுதும் இரண்டையும் ஒரே இடத்தில் அமைத்து விட முடியாது.

ரண சிகிச்சைக்குப் பயன்படும் மிகக் குழப்பமைய அடைவார்கள்.

ஆனால் அவர் வர் சம்பவத்தில் அடிப்பதற்குக் கண்ணுறு யதாக இருந்தது. உட்கள் பல ஆடிச் சமச்சீரற்ற Symmetry) அளவைக் கொண்டிருக்கின்றன. ஆதலினால் உணவின் தான பகுதிகளை அளக்கக் கூடிய இயல்பை விடலாம். இதன் சமமாக உணவின் நேரிடலாம்.

கருப் பௌதிகம் 1957-ம் ஆண்டில் 'துவம்' (Principle of தவறு என முறியடிக்க டது. இதன் பிர இடத்திற்கும் வலத்த இருந்த சமநிலை அந் டது. இயற்கையை த்தவரை இரண்டும் நிலையைக் கொண்ட கவே கருதப்பட்டு

இவ் விளக்கத்திற்கு கத் தெரிவிக்கப்பட்டு கருத்துக்கள் அனை உண்மைக்கு மாறான என நிராகரிக்கப்பட்ட தன. கருப் பௌதிகக் சில கருவுற்றிரிய தா



மாறும் உலகம்

ஆர்தர். சி. கிளாக் எழுதுவது

நேரம் மாறும்

போக்தவர்த்து மாற்றும்

அண்டத்துப் பிராணிகள்

அகிலத்து ஊர்திகள்

கட்புவானுகா தியல்பு

யும் பொழுது அவற்றை சக்தி வெளிப்படுத்தப்படுகின்றது. அண்டத்தின் இவ்வயிரிய சக்தியை மனிதன் இன்னும் அறிந்திடவில்லை.

ஆகவே இரு திண்மப் பொருள் ஒன்றுடன் இன்னொன்று ஊடுருவும் பொழுது அப்பொருள்கள் தமது நிலையை இழந்து உருமாற்றம் பெற்று விடுகின்றன.

திரவங்களிலும், வாயுக்களிலும் நிலையான திட்டவட்டமான உள்ளமைப்பு இல்லை. ஆகவே அவை ஒன்றுடன் ஒன்று ஊடுருவக்கூடிய ஆற்றல் கொண்டுள்ளன. நிலையான அமைப்பு இல்லாத காரணத்தால் இரு திரவங்களின் அல்லது வாயுக்களைக் கலந்து எவ்வளவுதான் குழப்பிய பொழுதும் அவற்றில் எவ்வித மாற்றமும் நிகழமாட்டாது.

திண்மப் பொருள்கள் திட்டவட்டமான உள்ளமைப்பை உடையன. அவை மிகவும் சிக்கலான அமைப்புடையவை. அம்மைம்புக்கள் இரு ரீதியில் காணப்படுகின்றன. ஒன்று நுண்ணமைப்பு மற்றையது மூலக்கூற்றமைப்பு.

இந்த அமைப்பினைப் பேணுவதற்கு மின்விசை போன்ற விசைகள் உப

பொருள் நோக்கினும் எத்திசையைப் பார்க்கினும் நாம் முப்பரிமாணக் காட்சிகளையே காண்கிறோம். நாலாவது பரிமாணம் அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட பரிமாணங்கள் இருக்கலாம். ஆனால் ஏதோ ஒரு காரணத்தால் நாம் அதனை உணரமுடியாது உள்ளோம். நாற்பரிமாணம் எனக் கூறும் பொழுது கேத்திர கணிதத்தில் சில விதிகளைச் சிந்தனையில் கொள்ள விரும்புகிறேன். எமது பார்வைக்கு உட்படாது விடினும் சில விளக்கங்களை எம்மால் கூறமுடியும். உதாரணமாக ஒரே திசையில் செல்லும் நேர்கோடு இரு திசைச் சதுரம், முத்திசைக் கனம் ஆகியவற்றுடன் ரெசரரர்த் என அழைக்கப்படும் நாற்றிசைக் கனத்தையும் கூறலாம்.

இந்நாற் திசைக் கனமானது சாதாரண கனத்திற்கு ஆறு சதுரங்கள் இருப்பதைப் போன்று எண்பக்க கனங்களைக் கொண்டிருக்கும். இந்த நாற் பரிமாணத்தை நன்றாக உணர்வதற்கு இரு பரிமாண அநாவது இரு திசை உலகினூட்டிக வேண்டும்.

இரு கண்ணாடி தகட்டுக் கிடையில் பளையிட்ட பகுதி போன்ற தட்டை உலகினைச் சிந்தனையில் கொள்வோம். இத்தட்டை உலகம் எவ்வாறு காட்சியளிக்கும்? வட்டங்கள் தம

இதே உதாரணம் மூலம் எமது முப்பரிமாண உலகினைப் பற்றியும் அறிந்து கொள்ளலாம். நான்காவது திசை ஒன்றில் அசையும் ஒருவருக்கு முப்பரிமாணமுள்ள, அல்லது முத்திசை கொண்ட இவ்வுலகில் இடை வெளிகள் இருக்க மாட்டாது.

தட்டை உலகில் பொருள்களைக் கவர்க்கூடிய குழநிலை நிலவியது போல நாற்றிசையில் அசையும் வல்லமை பெற்ற ஒருவருக்கு அபார சக்திகள் பல இருக்கும். முட்டை ஒன்றினை உடைக்காமலே முட்டையின் உட்பகுதிகளைப் பெற்றுக் கொள்ள முடியும். சத்திர சிகிச்சைகளை அடையாளம் ஏதுவும் ஏற்படாது செய்து முடிக்கலாம். கவரின் ஊடாக அல்லது கவர் களைக் கடந்து செல்லக் கூடியதாக இருக்கும்.

நான்காவது திசையில் இடைவெளியைக் காண்பதற்குச் சடியமாக இருப்பினும் அச்சகைய இடைவெளி இருக்க வேண்டும். சிலர் இந் நான்காவது திசையை நேரம் எனக் கொள்கின்றனர். ஆனால் நான் அப்படிச் கருதவில்லை. நேரத்தை நான்காவது பரிமாணமாகக் கொள்வார்கள் அதனை ஈந்தாவது பரிமாணமாகக் கொள்ளும் முகையே தான். இவ்வகைத் தனித்தனிப்பகுதித்துக் கொள்வார், பின்வது கடினமாக இருக்கும்.

றொன்பது விதம் சரியானதாகவே இருக்கும். ஆயினும் நாற்பரிமாணத்தை மேலும் உயிர்ப்படுத்தி ந்தனை செய்ய விரும்புகிறேன்.

அண்மையில் கருப்பௌதிகவியலில் விளர்ந்த அதிர்ச்சி மீகுந்த கண்டுபிடிப்பு பல விஞ்ஞானிகளின் சிந்தனையைக் கிளரியுள்ளது. சாதாரண வாழ்க்கையில் புறக்கணிக்கப்பட்ட கொள்கை அது இடத்திற்கும் வலத்திற்கும் உள்ள வேறுபாட்டை உணர்விப்பது.

மீண்டும் ஒரு விநாடிக்கு தட்டை உலகிற்குச் செல்வோம். இத்தட்டை உலகில் நீள் சதுரம் எவ்வாறு காட்சியளிக்கும்? மூலைக்கு முலை அதனை வெட்டுவதாக வைத்துக் கொள்வோம். நீள் சதுரமானது இப்பொழுது இரு சமமான, ஒரு ஏற்படுத்தும் இவ் ஒரு மீத்த முக்கோணிகளை யூகிலியட் 'சர்வசமன்' என அழைத்திருப்பார்.

ஆனால் தட்டை உலகினர் இப்பரிசோதனையை மேற்கொள்ள முடியாது. அவர்கள் இம் முக்கோணங்களை ஒன்றின் மீது ஒன்றாக வைப்பது முடியாத செயல். ஆகவே அவர்கள் இம் முக்கோணங்கள் இரண்டினதும் மூலையே இரண்டினதும் தனித்தனிப்பகுதித்துக் கொள்வார், பின்வது கடினமாக இருக்கும்.

இவ்விரு முக்கோணங்களும் வேறுபட்டு விடும்! ஆம்! இருகையறைகளைப் போல, இரு சப்பாத்துக் களைப் போல இம் முக்கோணங்கள் மாறிய அமைப்பைக் கொண்டிருக்கும். ஆனால் அறிவுள்ள தட்டை உலக மனிதன் ஒருவன் மாற்றத்தின் உண்மைக் காரணத்தைப் புரிந்து கொள்வான்.

தட்டை உலகின் அண்டத்திற்குச் செங்குத்தாக, முக்கோணமானது ஒரு வெளியில் சுற்றுக அசைக்கப்பட்டுள்ளது என்பதை அறிந்து கொள்வார். இதைப் போலவே நாம் திண்மம் பொருள்களின் பிரதிபிம்பத்தைப் பெறுவோமாகில் நான்காவது பரிமாணம் இருப்பதற்கு அதுவே போதமான கன்றாகும்.

'த பிளாற்றர் ஸ்ரோறி' என்னும் விஞ்ஞானக் கற்பனைக் கதையில் ஏச். ஜி. வெல்ஸ் நான்காவது பரிமாணத்தைப் பற்றிக் குறிப்பிட்டுள்ளார். இக்கதையில் நான்காவது பரிமாணத்தில் பிரயாணம் செய்த ஒருவன் தனது அமைப்பினை எதிர்மாறாகப் பெற்றுக் கொள்ளான்.

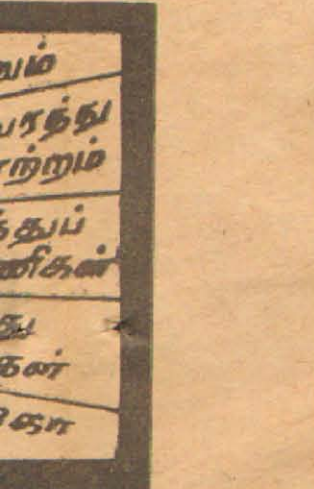
இத்தகைய உறுப்பமைப்பு மாற்றம் பெற்ற ஒருவனில் சத்திர சிகிச்சை நிபுணர்கள் ரண சிகிச்சை மேற்கொள்வதற்குக் கொள்வார், பின்வது கடினமாக இருக்கும்.

அவர்கள் மிக்க குழப்ப நிலை அடைவார்கள்.

ஆனால் அவர் வர்ணித்த சம்பவத்தில் அடிப்படைத் தவறுகளைக் கண்ணுறுக்கடிப்பதாக இருந்தது. உடலில் உள்ள சேதனைப் பொருள் கள் பல ஆடிச் சமச்சீர் (Mirror Symmetry) அமைப்பைக் கொண்டிருக்கின்றன. ஆதலினால் உணவின் பிரதான பகுதிகளை அனுசேபிக்கக் கூடிய இயல்பை இழந்து விட்டலாம். இதன் காரணமாக உணவின் இறக்கநேரீடலாம்.

கருப் பெளதிக விசயில் 1957-ம் ஆண்டில் "சமத்தவ்வுமம்" (Principle of Parity) தவறு என முறியடிக்கப்பட்டது. இதன் பிரகாரம் இடத்திற்கும் வலத்திற்கும் இருந்த சமநிலை அகற்றப்பட்டது. இயற்கையை பொறுத்தவரை இரண்டும் ஒரே நிலையைக் கொண்டவையாகவே கருதப்பட்டு வந்தது.

இவ் விளக்கத்திற்கு மாறாகத் தெரிவிக்கப்பட்டு வந்த கருத்துக்கள் அனைத்தும் உண்மைக்கு மாறானவை என்பன நிராகரிக்கப்பட்டு வந்தன. கருப் பெளதிகவியலில் கருவுற்றிரிய தாக்கம்



யில் இயற்கை இடது சார்பு உடயது என இப்பொழுது நிரூபிக்கப்பட்டுள்ளது. இதைப் போலவே வேறு தாக்கங்கள் வலது சார்புடையன எனவும் காணப்பட்டுள்ளன.

ஆகவே சமநிலைத் தத்துவம் பொடிப் பொடியாகி விடுகின்றது. இந்த நிலையில் இருந்து எம்மைக் காப்பாற்றிக் கொள்ள நாம் நான்காவது பரிமாணத்தின் உதவியை நாடி விடுவோம். இவ்வாறு செய்வதன் மூலம் வலத்திற்கும் இடத்திற்கும் பின்புறத்தில் எழாது தவிர்க்கலாம்.

நாற் பரிமாண உலகில் வலத்திற்கும் இடத்திற்கும் வித்தியாசம் காணப்படமாட்டாது. தூற்பரிமாணம் அணுக்கதிர் நிலையில் இருந்தாலும் மிகச் சிறிய அளவிலேயே காணப்படும் என நினைப்பவர்களுக்கு யூரேனியத்தின் உதாரணத்தைத் தயிப்பிட விரும்புகிறேன்.

அண்மைக் காலத்தில் அணுக்கதிர் வலது உற்பத்திக்குக் காரணமாக இருந்த யூரேனியம் சில காலத்திற்கு முன்பு ஒரு சில அணுக்களின் உடயடிக்கையாகவே இருந்து வந்துள்ளது.

இதிலிருந்து அளவு முக்கியமாகக் கருதப்படவில்லை. அடிப்படைத் தத்துவமே இவ்வகை முக்கியமானதாக விளக்கிறது.

தாவியல்

விவஸ்கியல் பாடங்களில் படித்தவற்றையெல்லாம் செய்முறைகள் மூலமாகத் தெளிவாக அறிந்து கொள்ளக் கல்விப் பொதுத் தராதர உயர்தர வகுப்பிற் பரீட்சையின் விதி முறைகள் வழி வகுத்திருக்கின்றன. இவற்றில் மிகவும் முக்கியமானதாகவும், அடிப்படை யானதாகவும் விளங்குவது சாயமிடுவதன் மூலம் மாதி ரிப் பொருட்களை நிரந்தரமாகத் தயாரிப்பதே. இத்தயாரிப்பு கல்விப் பொதுத் தராதர உயர்தரப் பாடத்திட்டத்தின் செய்முறைப் பரீட்சையில், ஒரு வினாவாக அமைக்கப்பட்டுள்ளது குறிப்பிடத் தக்கதொன்றாகும்.

கீழின உயிரினங்களையும், மேலின உயிரினங்களின் இழையங்களையும் ஆராய்ந்து அறிவதற்கு நுணுக்குப் காட்டிகள் உபயோகிக்கப்படுகின்றன. இவ்வுயிரினங்களின் அல்லது இழையங்களின் அமைப்புக்களை ஒரு பகுதியிலிருந்து இன்னொரு பகுதியை, வேறுபடுத்தி அறிவதற்கு, சாயமிடுதல் அத்தியாவசியமாகின்றது. தேவை யான பொழுது, தேவைக் கேற்றவாறு உடனுக்குடன் சாயமிடுவதை, தற்காலிக ஏற்றிகள் (Temporary Mounts) என்பர். இவற்றை நீண்ட காலத்திற்குப் பாதுகாத்து வைத்துக் கொள்ள முடியாதாகையால், நிரந்தரமாகப் பாதுகாத்து வைத்திருப்பதற்கு ஒர் ஒழுங்கான முறையைப் பின்பற்றிச் சாயமிடல் வேண்டும்.

அதிகமான கீழின உயிரினங்களும், மேலின விலங்குகளின் பல்வேறு இழையங்களின் மெல்லிய வெட்டு முகங்களும், பொதுவாக ஒளிபுகக் கூடிய தன்மையைப் பெற்றிருந்த போதிலும், இழையங்களின் கட்டமைப்புக்களையும், அவற்றின் தன்மைகளையும் வேறுபடுத்தியறிவது இலகுவானதல்ல. இவ்வாறான மாதிரிப் பொருட்களை சாய மூட்டி நிரந்தரத் தயாரிப்புக்களை உருவாக்குதல் மூலம் அவற்றின் அமைப்பை வேறுபடுத்தி அறிந்து கொள்ளலாம்.

கொல்லலும் பதித்தலும்
பரிசோதனைக்கான மாதி ரிப் பொருளை சாயமூட்ட முன் உயிருள்ள நிலையிலிருந்தவாறே அவற்றைப் பாதுகாத்து வைப்பதற்காக கொன்று பதித்தல் அவசியம்.

சில ஆயிரம் சொற்களுக்கு முன்பு கட்டபலனாக இயல்பை ஆராய ஆரம்பித்த நாள் நான்காவது பரிமாணத்துள் நுழைவேன் என எதிர் பார்க்கவில்லை. ஆனால் இது தான் விஞ்ஞானம். நேரடியாக குறியை அடையும் முறை தவறானதாகும். அதாவது ஒரு குறியை நோக்கிய ஆராய்ச்சித் திட்டம் இன்னொரு இலக்கைத் தாக்குவது விஞ்ஞானத்தில் சகஜம்

அநேகமாக கொணலும், பதித்தலும் ஒன்றாகவே நடைபெறுவன. பதித்தலுக்கு உபயோகப் படுத்தப்படும். சேதன இரசாயனப் பொருள் (அற்ககோல், போமலீன் போன்றவை; பரிசோதனைக்கான மாதிரிப் பொருளை வலிமைமான தாக்குவதோடு சாயத்தை இழையங்கள் பெறக் கூடிய தன்மையையும் உள்ள தாக்குகின்றது.

சாய மூட்டுவதற்காகத் தெரிவு செய்யப்படும் விலங்குகளின் உறுப்புக்கள் கூடியவரை உடன் கொல்லப்பட்டனவற்றில் இருந்து தெரிவு செய்தல் நன்று.

போர்மலீன் (Formalin) சதைல் அற்ககோல் (Ethyl-alcohol) போன்றவை பதித்தலுக்கான சேதன இரசாயனப் பொருட்களால் பெரும்பாலும் உபயோகிக்கப்படுகின்றன.

சாயமூட்டுவதற்காகத் தெரிவு செய்யப்பட்டுள்ள இழையங்களை, பதித்தலுக்கான உபயோகிக்கப்படும் இரசாயனக் கலவையில்

சாயமிடுதல்

அமிழ்த்துவதே, பதித்தல் எனப்படும்.

பதித்தலுக்கான இரசாயனக் கலவையில் கீழின வகையைச் சேர்ந்த உயிரினங்களை அமிழ்த்தியவுடன் அவை பல்வேறு தாக்குதல்களால் உணர்ச்சியற்றத் திடீரெனச் சுருங்குவன.

இவ்வாறாகச் சுருங்குவதைத் தவிர்ப்பதற்கு, விரைவாகத் தாக்கும் இயல்புள்ள இரசாயன நச்சுப் பொருட்களையோ (மேர்கூரிக்குளோரைட்டு போன்றவை) அல்லது உணர்ச்சிய கற்றிப் பொருட்களையோ (குளோரோபோம், சதர் போன்றவை) சேர்ப்பதன் மூலம் விலங்குகள் திடீரெனச் சுருங்குவதைத் தடுக்கலாம்.

ஒபீலியா, ஐதரா போன்ற உயிரினங்களைச் சாயமிடும் பொழுது அவற்றின் பரிசுக் கொம்புகள் சுருங்குவதை அவதானிக்கலாம். கடல் நீரில் இவற்றின் பரிசுக் கொம்புகள் விரிந்த நிலையில் இருக்கும்

பல நூற்றாண்டுகளாக இரசவாதிகள் பொன்னைத் தேடிப் பல கலவைகளைக் கலந்தனர். அவர்களால் பொன்னைக் கண்டுபிடிக்க முடியவில்லை. ஆனால் அவர்களது நடவடிக்கையால் இரசாயனவியல் தோற்றமளித்தது.

பா. சிவராமகிருஷ்ண சர்மா B, Sc

பொழுது மன்சியம் சல்பேற்றுப் பனிங்குகளைச் சேர்ப்பதன் மூலம் இவ்வாறு பரிசுக் கொம்புகள் சுருங்குவதைத் தடுக்கலாம்.

பதித்தல் மூலம் கீழின விலங்குகளையோ, அல்லது இழையங்களையோ, நாட்டுதலின் முக்கிய நோக்கம் பின்வருமாறு.

1. கலங்களைப் பாதுகாப்பதற்கும். அக்கலங்களின் செயலறிந்த பின் பற்றீரியாக்கள் நொதியங்கள் போன்றவற்றின் தாக்கங்களினால் மாறுதல்கள் ஏற்படாமல் சாயத்தை ஏற்றுக் கொள்ளச் செய்வதற்கும்.
2. பதித்தலின் பின், சாயமூட்டும் பொழுது பிரசாரண அழுக்கத்தினால் மாறுதல்கள் ஏற்படாமல் சாயத்தை ஏற்றுக் கொள்ளச் செய்வதற்கும்.
3. பதித்தலின் பின் செய்முறையின் தொடர்ச்சியாகச் சாய மூட்டுவது, தொடர்ந்து நடைபெறும் பொழுது இழையங்கள் பிரிவடைந்து போகா வண்ணம் தடுப்பதற்கும்.

செய்முறையில் உபயோகப்படுத்தப்படும் இழையத்தின் தன்மையைப் பொறுத்து, பதித்தலுக்கான இரசாயனக் கலவைகள் மாறுபடும்.

பதித்தலின் பின் நடைபெறும் செய்முறை.

மாதிரிப் பொருளைப் பதித்த பின் சாயமிடுவதன் முன்பு பதித்தலுக்கான திரவத்தை (Fixative) அகற்றி சாயமிடும் இரசாயனப் பொருள் கரைக்கப்பட்டிருக்கும் கரைசலுக்கு மாற்றுதல் வேண்டும். உதாரணமாக சாயம் அற்ககோலில் கரைக்கப்பட்டிருந்தால் சாயமிடப்படும் இழையம் பதித்தலின் பின் 25% அற்ககோலினால் கழுவுப் படல் வேண்டும்.

பொதுவாக இம்நேரக் கைலின் (Haematoxylin) நீரிலும், போருக்ஸ்

வி. சி. ஈ. உயர்தர மாணவருக்கு எழுதுவது

காமைன் (Borax Carmine) 50% அற்க கோலினும், இயோசின் (Eosin) 90% அற்ககோலினும் கரைக்கப் படுவன.

அநேகமான விலங்குகள் (சுரு போன்றவை) போமலீன் கரைசலில் (Formalin) பாதுகாக்கப்பட்டு வைக்கப் படுவதால், அவற்றின் இழையங்களும் போமலீன் கரைசலிலேயே பதிக்கப்பட்டுள்ளதென்பது கவனிக்க வேண்டிய தொரு அம்சமாகும். இவ்வாறானவற்றை சாயமிடத் தொடங்க முன் பலமுறை நீரில் அமிழ்த்தி போமலீன் கரைசலை முற்றாக அகற்றி விட வேண்டியது அவசியம். இவ்வாறில் சாய மூட்டப்பட்ட இழையங்கள் தெளிவாக அமைவு பெற மாட்டா.

இழையங்கள் அற்ககோலில் பதிக்கப்பட்டிருந்தால் சாயக் கரைசலை யொத்த அற்ககோல் விக்கித்திற்குக் கீழ்த்தரமாக்கியபின் சாயமிடப்படல் வேண்டும். சடுதியாக நீரிலே அல்லது குறைந்த விக்கி அற்ககோலிலே இழையங்களை இட்டால் அவை உரு விழந்து (distort) போய் விடும்.

ஐதரா ஒபீலியா போன்ற வற்றை சாயமிடும் பொழுது முழு விலங்குகளையும், அல்லது இவற்றின் குறுக்கு வெட்டு முகம், நீள் வெட்டு முகம் போன்றவற்றையும் சாயமிடப் பாவிக்கலாம். சாயமிடுவதற்கான மாதி ரிப் பொருளைத் தயாரித்தல்:

இவ்வாரத்திற்குரிய இரசாயன 50 விடைகள்

1 இ	2 இ	25 ஆ	26 ஈ
3 அ	4 ஆ	27 இ	28 ஈ
5 ஆ	6 ஆ	29 ஈ	30 அ
7 ஆ	8 அ	31 ஆ	32 ஈ
9 இ	10 ஈ	33 இ	34 ஈ
11 அ	12 இ	35 ஈ	36 அ
13 அ	14 இ	37 இ	38 அ
15 ஆ	16 இ	39 ஆ	40 ஈ
17 அ	18 ஆ	41 ஆ	42 அ
19 அ	20 அ	43 அ	44 இ
21 அ	22 ஈ	45 ஆ	46 அ
23 ஆ	24 ஈ	47 ஈ	48 அ

முடியுட்டியின் வாதணுளி போன்ற உறுப்புக்களிலுள்ள கசியிழையங்கள், சுரு போன்ற விலங்குகளின் பூவிற் களிலுள்ள மேத்தோல்பட்டை போன்ற வலிமை குன்றிய இழையங்கள் ஆகியவற்றை பரபின் மெழுதி லுள் (Paraffin wax) பதித்துக் கொண்டபின் வெட்டு தல் நன்று.

மன்சியம் சல்பேற்றுப் புடகப் பொருட்கள் (செலுனோசிடீஸ் - Zeonocystis) குறு இழையவற்றை சுத்தமான வழக்கியில் மென்மையான தொரு படையாக ஒரே சீராகப் பூசியபின், வெப்பம் குறைந்த பன்சன் சவாலியில் (Bunsen flame) உலரச் செய்தபின் சாயமிடல் வேண்டும்.

உலளை, தேரை போன்ற விலங்குகளின் சிறுநீர்ப்பை போன்ற உறுப்புக்கள் மெல்லிய இழையங்களால் அமைவு பெற்றிருப்பதால் இவற்றைச் சாயமூட்டுவதற்கு முன், வழக்கியின் மேல், உலர்ந்து போகாமல் சீரானதொரு பெக்லிய படையாகப் பரப்பி காற்றில் விரைவாக உலரச் செய்து பதித்தபின் சாயமேற்ற வேண்டும்.

கரட்பான் பூச்சி, வண்ணத்திப் பூச்சி, தேவீச்சன் போன்ற பூச்சியினங்களின் வாயுறுப்புக்களைச் சாய மூட்டாமலே தேளி வாக ஆராய்ந்து அறியலாம்.

(தொடரும்)

கீழ்வரும் வசனங்களைப் பூர்த்தி யாக்கக் கூடிய நான்கு தொடர்கள் அவற்றின் கீழ் தரப்பட்டுள்ளன மிகப்பொருத்தமான தொடருக்கெதிரே 'சரி' அடையாளமிடுக.



- சமையல் பாத்திரங்கள் உலகங்களால் செய்யப் படுவதற்குக் காரணம்.
 - உலோகங்களில் சமைக்கும் உணவு உருவியாயிருக்கும்
 - உலோகங்களின் விலை அதிகமல்ல
 - மண் சட்டி பாண்டுகளில் அதிகம் கரி பிடிப்பதினால்
 - உலோகப் பாத்திரங்கள் எளிதில் சுத்திக்கொள்ளலாம்
- வெற்றிலைவாசி ஒரு விரிந்த கூத்தியாகும்
 - பாதரசம்
 - தங்கம்
 - நீர்
 - செம்பு
- வெற்றிலைவாசி ஒரு விரிந்த கூத்தியாகும்
 - கடதாசி
 - பாதரசம்
 - புதினத்தாள்
 - கண்ணாடி
- ஒரு பாத்திரத்தின் அடித்தளத்திலிருந்து வெப்பம் நீரில் உரையுள் இருக்கும் நீர் முழுவதும் பரவியும் இதற்குக் காரணம்:
 - குடான நீர்த்துணிக் கைகளின் அசைவு
 - வெப்பம் நீரினுடாகக் கடத்தப்படல்
 - குடாக்கும் கவாலியிலிருந்து வெப்பக் கதிர் வீசலால்
 - குடாக்கப்பட்ட நீர் கீழ் இறங்குதல்
- ஒரு பொருளின் வெப்பம் மாறுதலுக்கே வேண்டிய அப்பொருள் ஒரு வெப்பத்தை எழுப்புகளால் இடம் மாறுதலுக்கே வேண்டும்
 - சுடசுடல்முறையால்
 - புன்று முறைகளாலும்
 - சுதிர் வீசல் முறையால்
 - மேற்காவுகை முறையால்
- தெனுள் ஒரு பொருளை வைத்தால் அது வெப்பநிலை மாறுதலுக்கும்
 - கலோரிமாணி
 - வெப்பமாணி
 - வெப்பக்குடுவை
 - வட்டக்குடுவை
- வெப்பக்குடுவையினால் வைக்கப்பட்டுள்ள பொருளின் வெப்பநிலை மாறுதலுக்குக் காரணம் இதுவல்ல
 - பொத்தல் அரிதில் சுடத்தியாகிய கண்ணாடியால்
 - கவர்களுக்கிடையில் வெற்றிலை உண்டு

- உட்கவரும் வெளிச்சவரும் பளபளப்பாயிருக்கல்
- பொத்தலின் அடியில் வில் இருத்தல்
- பொத்தல் முடியுள்ள கழற்ற முடியாதவாறு இருக்கிப் போனால்
 - நெரித்தல் கழற்றலாம்
 - பொத்தலுக்கு வெப்பம் கழற்றலாம்
 - பொத்தல் முடிக்கு வெப்பமேற்றக் கழற்றலாம்
 - குளிர்ந்த நீர் ஊற்றிக் கழற்றலாம்
- மரக்கீட்டுக்கு இரும்பு வலியும் பூட்டும் போது
 - முதலில் குளிர்ந்த நீர் ஊற்றி பின் வெப்பமான நீர் ஊற்ற வேண்டும்
 - வலியைத் தை வெப்பமாக்கிப் பொருத்திய பின் குளிர்ந்த நீர் ஊற்ற வேண்டும்
 - முதலில் சில நாட்கள் வெப்பமாக்க வேண்டும்

- இரும்பு விரிந்து வெப்பம் கடத்தப்படும்
- இரும்பு பழைய நிலையை மீண்டும் அடையும்
- இரும்பு அளவில் சிறிதாகக் காணப்படும்
- இரு வானிகளில் ஒன்றில் மணலையும் ஒன்றில் நிரையு நிரம்பி ஒரு குறிப்பிட்ட அளவு நேரத்திற்கு இரண்டையும் மத்தியான வெப்பநிலையில் வைத்துப் பின்னர் மரக்கீட்டு மூலம் பரிசோதித்தபோது
 - இரண்டும் ஒரே அளவு வெப்பத்தைக் காட்டினது
 - நீர் மணலிலும் பார்த்தல் கூடிய அளவு வெப்பத்தைக் காட்டினது
 - இரண்டும் வெப்பநிலையில் மாறுதலுக்கு தகுந்தது
 - மணல் நீரிலும் பார்த்தல் கூடிய அளவு இருந்தது
- நிண்மப் பொருள் திரவப் பொருள் இரண்டு
 - இரண்டையும் முதலில் வெப்பமாக்க வேண்டும்.
 - தண்ணீரால் சூட்டி வெப்பமாக்க வேண்டும்.
- தண்ணீரால் சூட்டி வெப்பமாக்க வேண்டும்
 - விரிவடைய இடமில்லாத இடத்தில் விடும்
 - புனைவண்டி சரிந்து விழுந்து விடும்
 - தண்டவாளங்கள் தெறித்து விடும்
 - புனைவண்டியின் வேகம் துண்டிக்கப்படும்
- செய்யை ஒரு கோதுமைக் குழாயில் இட்டு வெப்பமேற்றும் போது
 - திரவமாசிப் பின் சிவியாக மாறும்
 - உருகில் பின் கருமையான நிண்மம் உண்டாகும்.
 - கருமையான திரவமாசிப்பில் சிவியாகும்
 - உருகில் பின் சாய்ப்பாகும்
- இரும்பு அதிக வெப்பத்துக்குள்ளாகப் பின் குளிர்ச்சி அடையவும் போது இவற்றின் வெப்பநிலை மாறுதலும்
 - இரும்பு செத்தியாக மாறும்
 - இரும்பு பழைய நிலையை மீண்டும் அடையும்
 - இரும்பு அளவில் சிறிதாகக் காணப்படும்

- கவர்களுக்கிடையே உண்டு
 - கருமையான பாத்திரங்கள்—விரைவாய் உறிஞ்சும்
 - மீன் விளக்குகளின் குமிழ்களில்—இழைகள் உண்டு
 - மண்ணெண்ணெய் விளக்கு எரியும் போது எண்ணெயிலுள்ள—வெப்பத்தினால் பிரகாசமடைந்து ஒளியைத் தருகின்றன
 - இறக இழுத்துக் கட்டிய கம்பியின் வெப்பம் அதிகரிக்க அது—கொண்டு போகும்
 - தொட்டியில் வைத்த பொத்தலில் பொருத்தப்பட்ட வாயுக் கண்கள் பருத்து நிமிர்ந்திருக்கும்
 - திரவப் பொருள் வாயுப் பொருளிலும் பார்த்தல்—விரிவடையும்
 - வெப்பத்தினால் நிண்மப் பொருள்களின் நிலை—

டைகளை இடையிடையே ஒட்டி அதன் ஒரு முனையை வெப்பமாக்கும் போது உருண்டைகள் ஒவ்வொருக லீழுவதைக் காணலாம். இது என்னத்தை உணர்த்தும்?

4. குடான பொருட்களைத் தாக்குவதற்கு கடதாசி, சீலைத் துண்டு என்பவற்றை உபயோகிப்பதென்?

5. பனிக்கட்டிகள் ஏன் மரத்தாழில் வைக்கப்படுகின்றன?

6. வெப்பமிகுரிக்க நிலை மாற்றம் ஏற்படுவதுடன் வேறு என்ன சம்பவமும்?

இவ்வார விடைகள்

[1]

- | | |
|------|------|
| 1 # | 2 இ |
| 3 ஆ | 4 அ |
| 5 ஆ | 6 இ |
| 7 # | 8 இ |
| 9 ஆ | 10 அ |
| 11 ஆ | 12 இ |
| 13 # | 14 இ |
| 15 ஆ | |

[2]

- அறைகளில்
- சுதிர்வீசல்
- வெற்றிலை
- வெப்பத்தை
- தங்குதல்
- கரித்துணிக்கைகள்
- தொய்ந்து
- கொதிநீர்
- கூடிய அளவில்
- மாறும்
- கறுப்பு
- செத்திரம்
- ஒளி
- பகலில்
- நிலையாற்றம்

[3]

- உண்டு விரிவடைவதினால் வலியைத் திறுடாகச் செல்ல முடியாதது.
- தாங்கள் கீழ்க்குத்து மேலும் மேலிருந்து மேலும் கழல்வதைக் காணலாம்.
- வெப்பம் கடத்தல் முறைதால் இடம் மாறுதலை
- அவை அரிதில் சுடத்தியாகிய கண்ணாடியால் வெப்பத்தைக் கடத்தாது.
- உருகாமலிருப்பதற்காக.
- வெப்பமிகுரிக்க நிலை மாற்றத்தால், நிற மாற்றமும் சில சமயம் புதுப்பொருளும் ஏற்படும்.

புதுமுறை வினாக்கள்

- இரண்டையும் முதலில் வெப்பமாக்க வேண்டும்.
- தண்ணீரால் சூட்டி வெப்பமாக்க வேண்டும்
 - விரிவடைய இடமில்லாத இடத்தில் விடும்
 - புனைவண்டி சரிந்து விழுந்து விடும்
 - தண்டவாளங்கள் தெறித்து விடும்
 - புனைவண்டியின் வேகம் துண்டிக்கப்படும்
- செய்யை ஒரு கோதுமைக் குழாயில் இட்டு வெப்பமேற்றும் போது
 - திரவமாசிப் பின் சிவியாக மாறும்
 - உருகில் பின் கருமையான நிண்மம் உண்டாகும்.
 - கருமையான திரவமாசிப்பில் சிவியாகும்
 - உருகில் பின் சாய்ப்பாகும்
- இரும்பு அதிக வெப்பத்துக்குள்ளாகப் பின் குளிர்ச்சி அடையவும் போது இவற்றின் வெப்பநிலை மாறுதலும்
 - இரும்பு செத்தியாக மாறும்
 - இரும்பு பழைய நிலையை மீண்டும் அடையும்
 - இரும்பு அளவில் சிறிதாகக் காணப்படும்

- பளபள வெப்பநிலைக்கு உயர்த்தப்படும் போது
 - இரண்டும் ஒரேயளவு வாய் விரிவடையும்
 - திரவப் பொருள் நிண்மப் பொருளிலும் கூடிய அளவில் விரிவடையும்
 - நிண்மப் பொருள் திரவப் பொருளிலும் கூடிய அளவில் விரிவடையும்
 - இரண்டும் அதிகம் விரிவடையாது
- ஊடகத்தின் உயிர்வாழ் வெப்பம் இடம்மாறல்
 - கடத்தல்
 - சுதிர்வீசல்
 - மேற்காவுகை
 - மேற்கூறிய மூன்றும்

- குளிர் தேசங்களில் குளிர் காலங்களில்—உடை அணியப்படும்
- இரும்புக் கம்பிக்கு அதிகம் வெப்பமேற்றினால் அது முதலில்—அடையும்
- வெப்பத்தை இன்னும் அதிகரிக்க—உண்டாகும்
- தொலைபேசிக் கம்பிகள்—தொய்ந்து காணப்படுகின்றன
- நிண்ம-நிலையிலுள்ள மேலுறு திரவநிலைக்கு மாற்றினால் அதில்—ஏற்பட்டுள்ளது என்பதாம்

[2]

- கீழ்க்கண்ட வினாக்கள்
- மேற்காவுகை முறையால் காத்திருட்டம் கடைபிடிப்பேறும்
 - குளியல்கிருந்து—முறைதால் வெப்பம் எம்மை உறித்தடைதேறு
 - ஒரு இரும்புக் கம்பியில் மேலுறு உருண்டை

இளம் விஞ்ஞானி



நடுங்க வைக்கும் பனி

பனியென்றதும் உடலெல்லாம் குளிர்கிறதா? அதிலும் காலையில் தாவரங்களில் படிகத்திற்கும் பனி எவ்வாறு வந்தது என அறி

இரவில் புவி குளிர்ச்சியடைகிறது. சுற்றுப்புள்ள வளியும் குளிர்ச்சியடைகிறது. இந்நிலையில் நீராவியை வைத்துக் கொள்ள முடியாத

எளிதில் கதிர் வீசும் பொருள்கள் (Good Radiators) அரிதில் கதிர் வீசும் பொருள்களும் (Bad-Radiators) பார்ச்சு விரைவாகக் குளிரும். வெப்பத்தை அரிதில் கடத்தும் பொருள்கள், வேறு பொருட்களிலிருந்து வெப்பத்தை டீலுவின் பெறமாட்டா. எளிதில் கதிர் வீசும் பொருட்களிலும் வெப்பத்தை அரிதில் கடத்தும் பொருள்

செல்வி. என். கனகா
அறியாத மகா வித்தியாலயம்,
வேலிகம.

வளி அவற்றை வெளிவிடுகிறது. விடுபட்ட நீராவியின்மீது பொருட்கள் பனித் துகில்களாக படிகிறது.

எலிசாபெற்றி...



நான் வந்தாறு மூலமத்திய மகாவித்தியாலயத்தில் ஜி. சி. ஸ். (சாதாரண) இறுதி வகுப்பில் படித்துக் கொண்டிருக்கிறேன். எனக்கு பிரயோக கணிதம், தூயகணிதம், இரசாயனம், பௌதிகம் போன்ற பாடங்களில் ஆர்வம் அதிகரித்தமைக்கு ஆற்றலை போடும் இளம் பாலகனாகிய நவீன விஞ்ஞானியே காரணம்.

எனது பிறப்பிடம் காகிதத் தொழிற்சாலையைத் தன்னகத்தே கொண்டு விளங்கும் வாழைச்சேனை என்பதைக் குறிப்பிட்ட விரும்புகிறேன்.

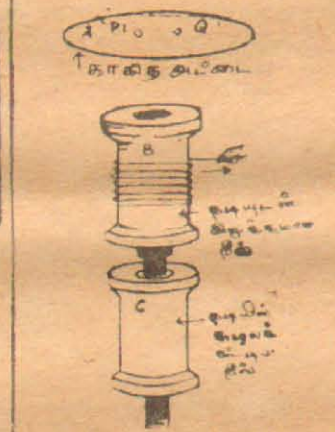
19. விவசாயசா. அமைச்சர்.
I am a reader of young scientist. எனது பெயர் சிவ நேசராசா. எனது தந்தையின் பெயர் ஆறுமுகம். எனது வயது 15.

காகித உற்பத்தி முறை எனும் தலைப்பில் ஓர் அழகான கட்டுரையை வாசகர்களுக்குச் சமர்ப்பிக்க எண்ணியுள்ளேன்.

அறிவுக்கு ஒரு புதிர்

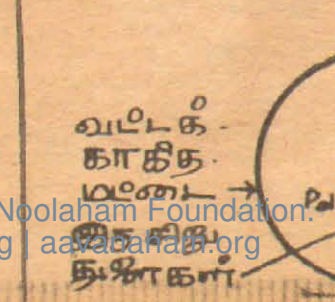
அறிவுக்கு ஒரு புதிர்... அப்பாடா! கையெல்லாம் வலிக்கிறது. அறிவு விடையளித்த உங்கள் அனைவருக்கும் அன்டனின் முடியாது. எம் அன்பான பாராட்டுக்களைக் கூறுகிறோம். 80 குருவிகள். 1 கிளி. 19 குருக்கள் என்பது சரியான விடையாகும். இதனை எழுதியவருள் அதிர்ஷ்டசாலிகள் மூவர் வருமாறு:-

- 1ம் பரிசு 12 ரூபா 50 சதம்
ச. மூர்த்தி
மே/பா. டி. சபாரத்தினம்
ஆவண
சண்டிருப்பாய்.
- 2ம் பரிசு 7 ரூபா 50 சதம்
செல்வி. ஜயநதி சிவசுப்பிரமணியம்
மாணிப்பாய் மகனிர் கல்லூரி
மாணிப்பாய்
- 3ம் பரிசு 5 ரூபா
செல்வி. சபாஷினி சுப்பிரமணியம்
வின்சன்ட் மகனிர் கல்லூரி
மட்டக்களப்பு



ஹெலா: பபொழுது நான் பறந்து வந்தேன். விமானத்தில் அல்ல! பறக்கும் தட்டில் பறந்து வந்தேன். இப்படிக்கூறுகிறார் தம்பி பாலஜோதி! யாழ்ப்பகரில், காட்டுக் கந்தோர் ஒழுங்கையில் இருந்து இவர் எழுதியுள்ள உங்களா அம் முடியும், கட்டுரை உங்களாலும் முடியும். தேவையானவை:- ஒரு தடித்த வட்டக் காகித மட்டை இருநீல் கட்டைகள் 2 தலைகற்றிய குண்டுசிகள் நூல் (விறைப்பான 1 அடி நீள முள்ளது)

செய்யும் விசை: வட்டக் காகித மட்டையின் (A) மையத்தக் கருவில் எதிர்ப்பக்கங்களில் குண்டுசிக் செல்லக் கூடிய இரு தொலைகள் செய்க. அவ்விரு தொலைகளுக்கிடையிலுள்ள தூரம் X' பின்னில் கட்டை (B) யொன்றில் துவாரத்துக் கருவில் எதிர்ப்பக்கங்களில் X'' தூர



அன்புத் தம்பி தங்கைகளே! அடுத்தவரை நேசியுங்கள்! எவ்வாறு என்று கேட்கிறீர்களா? நீங்கள் தும்மும் போது, இருமும் போதுதான் நேசியுங்கள். வாயிலே துணியைத் திணித்து அடுத்தவரின் சுகாதாரத்தைப் பேணுங்கள்.

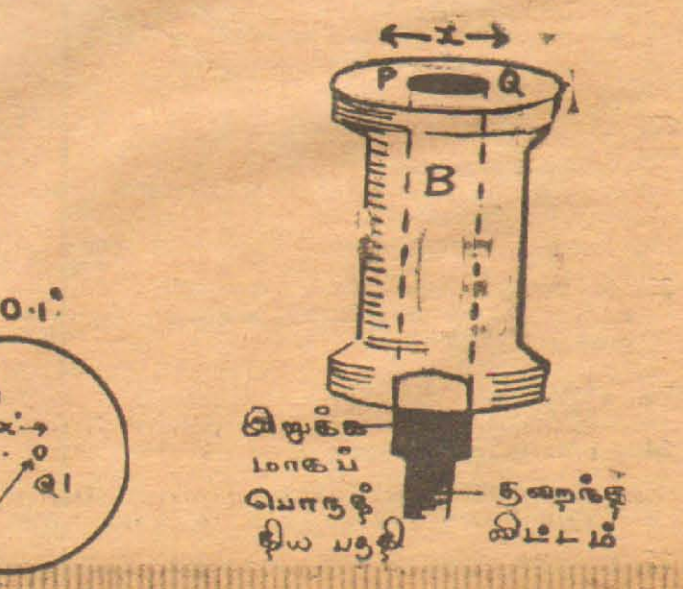
நுண்ணுயிர் கவங்களை வைரஸ் கிருமிகள் இன்று நாட்டிலில் பெருகிப் பரவி வருகின்றன. எச்சரிக்கையாக இருந்து கொள்ளுங்கள்.
'லோகேஸ் அண்ணா'



ரேயல் கல்லூரி விஞ்ஞானப் பொருட்காட்சியில் இடம் பெற்ற எலும்புக் கூட்டின் வாத்திய இசையை ஏற்படுத்திய கல்லூரி மாணவர் டி. ஜோதீஸ்வரன் தனது காட்சிப் பொருளுடன் காணப்படுகிறார். மீன்கற்று மூலம் இதனை எவ்வாறு செய்தார்? விரைவில் எதிர்பாருங்கள். அவரே எழுதுகிறார்.

உங்களிலும் முடியும்

த்தில் தலையற்ற இரு குண்டுகளை 0.1" வெளி நீட்ட மிருக்கத்தக்கதாக B யின் துவாரத்தடன் இறுக்க மாகப் பொருத்தக்கூடிய தடியொன்றைப் (D) பொருத்திக. (தடியில் C சுழலும் அளவு B சுழலாது) பின்னர் C யினுள் B யைப் பொருத்தி B யில் நூலைச் சுற்றி C யை ஒரு கையில் பிடித்தவாறு காகித அட்டையின் P, d என்னும் தொலைகளில் பொருத்துக. உருவாகிவிட்டது கட்டு.



50 கேள்விகள்

(2ம் பக்கத் தொடர்ச்சி)

- (இ) பொசுபரசு ஐந்து ஒட்சைட்டு, (ஈ) கல்சியம் குளோரைட்டு.
- பின்வரும் 26, 27, 28, 29, 30 கேள்விகளில் ஒன்று பிழையானது. அது எது?
26. (அ) ஒரு குளோரைட்டைக் கண்டு பிடிக்க வெள்ளி நைட்ரேற்றுக் கரைசல் உதவும்.
(ஆ) ஒர் சல்பேற்றைக் கண்டு பிடிக்க பேரியம் குளோரைட்டுக் கரைசல் உதவும்.
(இ) நைட்ரேற்றுப் பரிசோதனைக்கு கபில நிறப் பரிசோதனை நடாத்தப்படும்.
(ஈ) ஒரு சல்பேற்றிலிருந்து, சல்பூரிக் கமிலம் பெறுதலுக்கு சல்பேற்றோடு ஐதரோகுளோரிக் கமிலம் சேர்க்கப்படுகின்றது.
27. (அ) $\text{COCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
(ஆ) $\text{S} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{SO}_2$
(இ) $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{SO}$
(ஈ) $2\text{Mg} + \text{SO}_2 = \text{MgO} + \text{S}$
28. (அ) புகைக்கரி, விளக்குக்கரி போன்ற கறைகளை அகற்ற சோடியம் நைட்ரேட்டுகளைக் கரைசலை உபயோகிக்கலாம்.
(ஆ) எப்சம் உப்பில் மகனிசியம், கந்தகம், ஒட்சிசன் உண்டு.
(இ) சில இரசாயனப் பொருட்கள் தாக்கப் பொருளாகவும் ஊக்கியாகவும் செயல்படுகின்றன.
(ஈ) எதிலை ஐதரேன் குளோரைட்டுடோடு சூடாகும் போது எவ்வித தாக்கமும் சடைபெறாது.
29. (அ) சிளிசரோலை குளிர்ந்த நீலையில் செறிந்த நைத்திரிக் கமிலத் தோடும், செறிந்த சல்பூரிக் கமிலத் தோடும் தாக்கம் விளைவிக்கும் போது நைட்ரோசிலிசரில் தோன்றும்.
(ஆ) கந்தக ஈரோட்சைட்டு நிறப் பொருட்களை வேளாற் செய்யும் இயல்பு தாழ்த்தலினால்.
(இ) குளோரின் வெளிற் செய்யும் இயல்பு ஒட்சியேற்றத்தினால்.
(ஈ) பொற்றாசியம் பேரங்கினற்று தாழ்த்தும் இயல்புடையது.
30. (அ) திறந்து வைக்கப்பட்ட செறிந்த ஐதரோகுளோரிக் கமிலத்தையும், அமோனியம் ஐதரோட்சைட்டையும் அருகில் வைக்கும் போது தோன்றும் திண்மப் பொருள் குளோரினாகும்.
(ஆ) திரவக் கலவைகளை பகுதிபடக் காய்ச்சி வடித்தல் மூலம் வேருக்கலாம்.
(இ) கல்சியம் காபைட்டுக்குள் நீரை சேர்க்கும் போது வெளி ஏறும் வாயு அசெற்றிலீன்.
(ஈ) மோட்டார் இயந்திரத்தில் முடிவு பெறுத்தகனத்தினால் தோன்றும் நச்சுத் தன்மையான வாயு காபன் ஓர் ஒட்சைட்டு.
- (31) நீர்வாயு தயாரிப்பதற்கு நீராளியை வெப்பமேற்றப்பட்ட
(அ) கல்சியம்
(ஆ) காபன்
(இ) இரும்பு
(ஈ) சோடியத்தோடு தாக்க விளைவு உண்டாகச் செய்தல் வேண்டும்.
32. நடுநிலைவாயுவுக்கு உதாரணம்
(அ) ஐதரேன்
(ஆ) ஒட்சிசன்
(இ) நீராவி
(ஈ) மேற்கூறியவாவும்.
33. நீர்ச்சவாசையோடு எரியும் வாயுவும் கந்தக ஈரோட்சைட்டோடு, கந்தகத்தைக் கொடுக்கவல்லதும்.
(அ) CO (ஆ) H₂
(இ) H₂S (ஈ) NH₃
34. நடுநிலை ஒட்சைட்டல்லாதது.
(அ) H₂O (ஆ) NO
(இ) N₂O (ஈ) CaO
35. ஈரப்பற்றுக் இரும்புக் போது புகைக்கும் வாயுக்கள்

- (அ) அமோனியா
(ஆ) பொசுபரசு ஐந்து ஒட்சைட்டு
(இ) ஐதரேன் குளோரைட்டு
(ஈ) மேற்கூறியவாவும்
36. எந்த உலோக உப்புக்கள் வெப்பமேற்றும் போது மஞ்சளாகவும், குளிர்ந்த போது, வெண்ணிறமாகவும் மாறுகின்றது.
(அ) நாக உப்புக்கள்
(ஆ) சோடிய உப்புக்கள்
(இ) பேரிய உப்புக்கள்
(ஈ) இரும்பு உப்புக்கள்
37. அற்கோல் ஆவியின் மூலக் கூறுநிறை 46, எனில் அதன் விசாரடர்த்தி
(அ) 46, (ஆ) 92, (இ) 23, (ஈ) 4.6
38. 25 மி. லீட்டர் .IN கொண்ட சோடியம் ஐதரோட்சைட்டுக் கரைசலை நடுநிலையாக்க தேவைப்படும் .IN ஐதரோகுளோரிக் கமிலத்தின் கனவளவு
(அ) 25 மி. லீட்டர்
(ஆ) 250 மி. லீட்டர்
(இ) 2.5 மி. லீட்டர்
(ஈ) 50 மி. லீட்டர்
39. ஆவர்த்தன பாகுபாட்டில், 2ம் கூட்டத்தைச் சார்ந்த மூலகங் ளின் சற்றேழுக்கில் காணப்படும் இலத்திரன்களின் எண்ணிக்கை
(அ) 1, (ஆ) 2, (இ) 3, (ஈ) 4
40. பின்வரும் தாக்கத்தின் சமன் பாட்டில் கரையாத பொருள்.
 $2\text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{Ag}_2\text{S} + 2\text{HNO}_3$
(அ) AgNO₃ (ஆ) NO₃
(இ) H₂S (ஈ) Ag₂S
41. சக்தியை வெளியேற்றி பிரியும் சேர்வை
(அ) AlCl₃ (ஆ) I வாயு
(இ) H₂S (ஈ) FeCl₃
42. வன்விரோதி சவுக்காரம் தாக்கம் விளைவிக்கும் போது அதிசவ சவுக்காரம் உபயோகிக்கப்படுவதற்குக் காரணம், பின்வரும் விழ்ப்பு விவரம்தே.
(அ) $\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{CO}_2\text{Ca}$
(ஆ) $\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{CO}_2\text{Al}$
(இ) CaOCl₂ (ஈ) CH₃COONa
43. எகத்தர்சனின் படல வடிவப் சூத்திரம்,
(அ) $\text{RC} \begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CR} \end{matrix}$
(ஆ) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}$
(இ) C_nH_{2n}
(ஈ) $\text{x}-\text{C} \begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{matrix}$
44. $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{COOH}$ என்பது கோழுப்பமிலக் களின் டொர்தச் சூத்திரமாகும். n = ஆகின், அப்பொருளின் பெயர்.

- (அ) போமிச்சுமிலம்.
(ஆ) ஸ்திரிக்கமிலம்.
(இ) அசெற்றிக்கமிலம்.
(ஈ) மலிக்கமிலம்
45. திரவ எதிலை உயர் வெப்ப நிலையில் அதிக அழுக்கத்துக்குள்ளாகினால் உண்டாகும் விளைபொருள்.
(அ) பிளாஸ்டிக் (ஆ) பொலிதீன்
(இ) சலிக்கா (ஈ) இறப்பர்
46. பிரதியிட்டுத் தாக்கத்திற்கு ஓர் உதாரணம் பின்வரும் எச்சமன்பாடு
(அ) $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 = \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$
(ஆ) $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} = \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$
(இ) $2\text{KClO}_3 = 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
(ஈ) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 4\text{H}_2 = 4\text{H}_2\text{O} + \text{Fe}$
47. குளோரின் மீதேனோடு தாக்கம் விளைவிக்கும் போது, குளோரின் அளவில் பெரிதும் தங்கியுள்ளது. இத்தாக்கத்தின் தோன்றும் விளை பொருட்கள் ஐதரேன் குளோரைட்டும்,
(அ) $\begin{matrix} \text{Cl} \\ | \\ \text{Cl}-\text{C}-\text{Cl} \\ | \\ \text{Cl} \end{matrix}$
(ஆ) $\begin{matrix} \text{Cl} \\ | \\ \text{H}-\text{C}-\text{Cl} \\ | \\ \text{Cl} \end{matrix}$
(இ) $\begin{matrix} \text{H} \\ | \\ \text{H}-\text{C}-\text{Cl} \end{matrix}$
(ஈ) மேற்கூறியவாவும்
48. ஒரு அல்பாத்துணிக்கையின் அணுத்தொடர்விமை அணு எண்ணும் முறையே
(அ) 2, 4 (ஆ) 4, 2
(இ) 3, 1 (ஈ) 5, 2
- மேற்கரப்பட்ட அணு அமைப்பை காட்டும் மூலகம்
(அ) ஐதரேன் (ஆ) ஈலியம்
(இ) லிதியம் (ஈ) பெர்லீயம்
50. அமோனியம் சல்பேற்றின் pH எண் 5 ஆகின் இது
(அ) சாரத்தன்மை வாய்ந்தது
(ஆ) நீர்ப் பாசித்தானை செத்திற மாக்கும்
(இ) சுவப்பு பாசித்தானை நிலம் மாக்கும்
(ஈ) பாசித்தானில் மாசுதரிக்கை

கணி ம---
(5ம் பக்கத் தொடர்ச்சி)
 $4x = 40$
 $x = 10$

குறிப்பு
i. $\frac{x-2}{4}$ என்பதை எல்லாம் எழுதலாம்
 $\frac{2x-5}{6}$ என்பதை $\frac{-(2x-5)}{6}$ எனவும் எழுதலாம்

ii. $\frac{x-2}{4}$ ஐ 60 ஆல் பெருக்கும் போது $\frac{60(x-2)}{4}$ ஐ மாத்திரமே 60 ஆல் பெருக்கி எழுதக்கூடும். இரு சீரையுடைய எண்ணை இன்னோர் எண்ணால் பெருக்கும் போது அவற்றில் ஒரு சீரையே பெருக்கப்படும்.

உதாரணம் தீர்க்க
 $\frac{2}{5} \left\{ \frac{3x}{4} - \frac{2}{3} \right\} = \frac{5}{7} \left\{ \frac{12x}{25} - \frac{1}{75} \right\}$

$\frac{3x}{10} - \frac{4}{15} = \frac{12x}{35} - \frac{1}{105}$

இனி பொ. ம. சி 210 ஆல் பெருக்க
குக்
 $21 \times 3x - 14 \times 4 = 12x \times 6 - 2$
 $63x - 56 = 72x - 2$
இடமாற்றம் செய்தால்
 $63x - 72x = -2 + 56$
 $-9x = 54$
 $x = -6$

சில விசேட உதாரணங்கள்
 $\frac{3x}{4} - \frac{7x-5}{51} = \frac{-(x-1)}{17} + \frac{-(2x+1)}{2}$

இதனை
 $\frac{3x}{4} - \frac{x-2}{2} - \frac{7x-5}{51} = \frac{-(2x+1)}{2}$ என எழுதுக

$\frac{3x}{4} - \frac{2}{3}$
 $\frac{9x-2}{12}$
 $\frac{9x-2}{12}$
 $\frac{9x-2}{12}$
 $\frac{18x-16}{60} =$
 $\frac{86x-1}{105}$
 $\frac{7(10x-16)}{105}$
 $\frac{420}{105}$
 $\frac{4(3x-1)}{105}$

பூவின் அமைப்பு

பூ தாவரத்தின் இன்றியமையாத பாகம் தாவரங்கள் அனைத்தும் மலர்வதில்லை. மலரும் தாவரங்கள் அனைத்தும் கனிவதில்லை. சாதாரண மனிதர்களை அழகுக்காக ரசிக்கிறான். தாவரவியல் கற்கும் மாணவர்கள் மலர்களின் அமைப்பைப் படிக்கின்றனர்.

பூ என்பது ஒரு தாவர இனத்தின் இனம் பெருக்கம் பகுதியாக அழைக்கப்படுகிறது. ஒரு பூவில் அவசியமான பாகங்களும் அவசியமற்றபாகங்களும் உள்ளனபாகங்கள் இனப்பெருக்கப் பயன்படும் இலிங்க அங்கங்களாகும். பூக்களின் கவர்ச்சிக்கும், அவசியமான பாகங்களைப் பாதுகாப்பதற்கு வளர்ந்து இருக்கும் சில பாகங்கள் பூவின் அவசியமற்ற உறுப்புகள் எனக் கொள்ளப்படுகின்றன.

பூக்கள் எளிய தண்டுக் கொகுதிக்கு ஒப்பிடப்படுவதும் உண்டு. இத்தண்டுத் தொகுதியின் இலைகளே பூவின் உறுப்புக்களைத் தோற்று விப்பதாக அறியப்பட்டுள்ளன.

நம் நாட்டில் சாதாரண பூவாகச் செவ்வரத்தம் பூவினைக் குறிப்பிடலாம். இப்பூவிற்குத் தண்டு ஒன்று உண்டு. இத்தண்டு புள்ளியுடன் அழைக்கப்படும். புள்ளியின் நுனிப்பகுதி பருத்து வாங்கியை உருவாக்குகின்றது.

வாங்கி பூவின் பிற உறுப்புகளைச் சுற்றுக்களாகக் கொண்டுள்ளன. நீர் லில்லி போன்ற வேறு இனங்களில் பூக்களின் உறுப்புகள் கருளி வடிவில் அமைந்துள்ளன.

சுள் அமைப்பின் முதலாவது சுற்று புல்லி என அழைக்கப்படும். புல்லிக்கு உட்புறமாக அல்லிகள் காணப்படும். இதழ்களின் உள்ளே கேசரம் உண்டு.

புல்லி பச்சை நிறமுடையது இது வளரும் அரும்

பைப் பாதுகாக்கும். புல்லியும் அதன் தொகுதியும் புல்லி வட்டம் என அழைக்கப்படும்.

அல்லிகள் அநேகமாக நிற மூட்டப்பட்டிருக்கும். வெள்ளை நிறம் கொண்ட அல்லிகளை உடைய பூக்கள் அநேகமாக வாசனை உடையன. நிற அல்லிகள் பூச்சியினங்களைக் கவருவதற்கான அமைப்பாகும். அல்லிகளின் அடியில் சில சமயங்களில் அமுதம் காணப்படும். இதுவும் பூச்சியினங்களைக் கவருவதற்கான அமைப்பாகும்.

அல்லித் தொகுதி அல்லி வட்டம் என அழைக்கப்படும், அல்லி வட்டமும் சூல் வத்துபெண் உறுப்பாகவும் சேர்ந்து பூவுறை என அழைக்கப்படும்.

பூவுறையின் உள்ளே பூவினது பிரதான அல்லது அவசிய உறுப்புகள் காணப்படும். இவை இலிங்க அங்கங்கள் என அழைக்கப்படும். இலிங்க அங்கங்கள் கேசரம் ஆண்டுப்பாடகவும் இருக்கின்றன.

மகரந்த மணிகளைக் கொண்ட கேசரம் அங்கங்களில் காணப்படும். இவை ஒவ்வொன்றும் தண்டு ஒன்றையும் (இழை) மகரந்தப் பைகளையும் (மகரந்தக் கூடு) அடக்கியிருக்கும்.

பூவின் ஆண் உறுப்பு ஆணகம் என அழைக்கப்படும். பெண் உறுப்பு பெண்ணகம் என அழைக்கப்படும். பெண்ணகம் சூல்வித்திலைக் கொண்டது. ஒவ்வொரு சூல் வித்திலையும் சூல்வித்தை அடக்கியுள்ளது.

சூல்கட்டிய பின்னர் சூல்வித்து தாவரத்தின் வித்தாக மாறுகின்றது. சூல் வித்திலை மீதாக நுழைவதற்கு உண்டு இப்பகுதியின் ஊடாகவே மகரந்த மணிகள் சூல் வித்தை அடைகின்றன.

மேற்கூறிய அனைத்தும் சாதாரணமாக ஒரு பூவில் காணப்படும் பகுதிகளாகும்

பூக்கள் இனத்திற்கு இனம் வேறுபடுகின்றன. தாவர இனங்கள் பூக்களின் அமைப்பின் அடிப்படையில் வகுக்கப்பட்டுள்ளன.

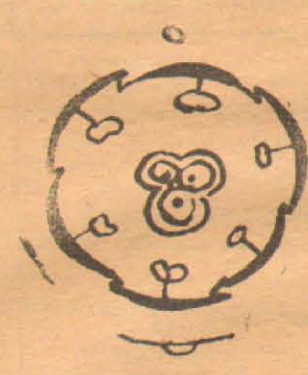
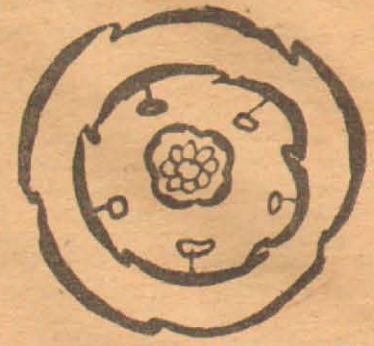
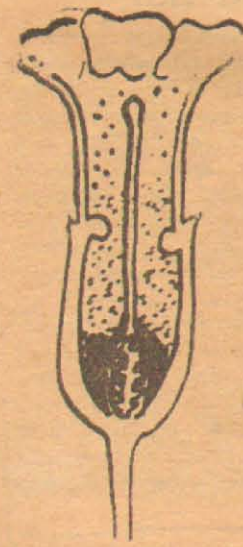
தாவர குடும்பத்திற்குக் குடும்பம் பூக்கள் வேறுபடுகின்றன. சில பூக்கள் ஒழுங்கான பூக்கள் என்றும் சில ஒழுங்கற்ற பூக்கள் எனவும் அழைக்கப்படும். ஒழுங்கற்ற பூக்களுக்கு ஒக்கிட்டுகள் சிறந்த உதாரணமாகும்.

மேலும், சில பூக்கள் ஏகலிங்கத்துக்குரியனவாகவும், சில இருலிங்கத்திற்குரியனவாகவும் காணப்படும். இலிங்கத்தின் உறுப்புகள் ஒரே பூவில் அல்லது வெவ்வேறு பூக்களில் காணப்படலாம். மகரந்த மணிகளை ஒரு பூவில் இருந்து இன்னொரு பூவிற்கு கொண்டு செல்வதற்குக் காவிகள் அவசியம். பூச்சியினங்கள், நீர், வளி ஆகியவை காவிகளாக பயனுறுகின்றன. ஒரு பூவின் அல்லிகளும் புல்லிகளும் சூல் வித்திலைக்குக் கீழாக இருக்குமானால் அப்பூ சூலகக் கீழான பூ என அழைக்கப்படும் சூல் வித்திலையைச் சூழ்ந்து அல்லிகளும் புல்லிகளும் காணப்படுமானால் சூலகச் சுற்றிலுள்ள பூ என்றும், சூல் வித்திலைகள் வாங்கிக்குள்ளும் பூவுறை இவற்றின் மீதாகவும் இருக்கையில் பூவானது சூலக மேலான பூ என அழைக்கப்படும் அப்பிள் பூ இதற்கு உதாரணமாகும்.

சூல் வித்திலைகளில் ஒன்று அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட சூல் வித்துக்கள் இருக்கலாம். அல்லிகள் ஒன்றாக இணைந்து அல்லது தனித்தனியாக இருக்கலாம். அல்லிகள் ஒன்றாக இணைந்து இருக்கையில் குழாய் போன்ற அமைப்பை ஏற்படுத்துகின்றன.

அல்லிகள் குழாய் போன்ற அமைப்பை பெறுவது இலிங்க உறுப்புக்களைப் பேணுவதற்காகவாகும். இக்குழாய்களில் அநேகமாக அமுதம் காணப்படும்.

சூல்வித்திலைகளும் தனியாக அல்லது இணைந்து காணப்படும். அநேகமாக அவை இணைந்தே காணப்படுகின்றன.



படுகின்றன. தாவரவியலாளர் ஒவ்வொரு பூவினையும் தனித்தனி உறுப்பாக ஆராய இலகுவான சுருக்கமான முறை ஒன்றை வகுத்துள்ளனர். இம் முறை பூச்சுத்திரம் எனவும் பூச்சுத்திரங்களை விளக்கும் படம் பூச்சுத்திர விளக்கப்படம் எனவும் அழைக்கப்படும்.

இவ் விளக்கப்படங்களில் K, C, A G ஆகிய எழுத்து

க்கள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன. இதனை விளக்கும் படம் இப்பக்கத்தில் காணப்படுகிறது. அல்லிகளும் புல்லிகளும் ஒரே மாதிரி இருக்குமாயின் K C ஆகிய எழுத்துக்களுக்குப் பதிலாக P எனும் எழுத்து பயன்படுத்தப்படுகிறது.

மேற்படத்தின் சூத்திரம் வருமாறு: K(5) C(5) A(3) G(5).

கரல் அரிப்பு சூல் அழற்சி அகற்புவதற்குப் புதிய மருந்து

“ஷிஸ்டோலோமியா லிஸ்” சூல்களையும் கல்லை ரவையும் இன்னும் பிற உறுப்புகளையும் கடுமையாக தாக்கும் ஒரு நோய். ஒட்டுண்ணிகளால் பரவும் இந்த நச்சு நோய் ஒரு பெரிய சுகாதாரப் பிரச்சினையாகும். ஆசிய, ஆபிரிக்க நாடுகளிலும் தென் அமெரிக்காவின் வெப்பப் பகுதிகளிலும் 15 கோடி மக்களை இந்த நோய் வாட்டி வதைக்கிறது.

இதனைக் குணப்படுத்த புதிய மருந்து ஒன்று அமெரிக்காவில் கண்டு பிடித்திருக்கின்றனர். இதன் பெயர் “ஹைக்கஸ்தோன்”. எளிய முறையில் உட்படுத்தக் கூடியது இது.

அறிக்கை
இப்புதிய மருந்தினைப் பற்றி ஒரு அறிக்கை மருந்துத் தயாரிப்பாளர் சங்கத்துக்கு அளிக்கப்பட்டது. இந்த மருந்து நூற்றுக்கணக்கான நோயாளிகளுக்குப் பயன்படுத்தப்பட்டதென்றும் நூற்றுக்கு 80 பேருக்குமேல் நோய் குணமாயிற்றென்றும் இந்த அறிக்கை தெரிவிக்கிறது.

டாக்டர் சிட்னி ஆர்ச்சர், ஸ்டர்லிங்-விந்த்ராப் ஆராய்ச்சிக் கழகத்தின் துணை நெறியாளர். புதிய மருந்து பற்றி இவர் அறிவிக்கையில் இதற்குப் பல அறிவிக்கையில் இருக்கின்றன என்பதற்கு மருந்தில் ஒன்று ஒரே ஒரு ஊசி

போடுவதுடன் நோய் குணமாகி விடுவதாகும் என்றும் அவர் சொன்னார். மேலும் இந்த மருந்தினால் பின்னர் ஏற்படும் வேறு கோளாறுகள் மிகக் குறைவு என்றும் அவர் சொன்னார்.

புதிய மருந்து

“ஹைக்கஸ்தோன்” என்ற செயற்கை ஜெர்மன் மருந்தினை வைத்துச் சோதனைகளைச் செய்து இந்தப் புதிய மருந்து கண்டுபிடிக்கப்பட்டது. “ஹைக்கஸ்தோன்” ஷிஸ்டோலோமியா லிஸின் நோயை குணப்படுத்தினதும் பின்னால் “ஹைக்கஸ்தோன்” மீல் நோய் குணமாக,

பல தடவை இந்த மருந்தைக் கொடுக்க வேண்டி வந்தது.

முன்னால் பயன்படுத்தப் பெற்று வந்த “ஹைக்கஸ்தோன்”-ல் இந்த நோயைக் குணப்படுத்தி வந்த தனிப் பொருள் ஹைக்கஸ்தோன் ஆகும் என்று மருத்துவ ஆராய்ச்சியாளர்கள் கண்டு பிடித்தனர்.

நோயின் தன்மை

“ஷிஸ்டோலோமியா லிஸ்” மனிதர்களுக்குத் தண்ணீர் மூலம் வருகிறது. ஒட்டுண்ணிகளும் சில இன நத்தைகளும் நச்சுப்படுத்தும் தண்ணீரை மக்கள் பயன்படுத்துவதால் இது ஏற்படுகிறது.

ஒட்டுண்ணிகள், மனிதனின் தோலுக்குள் புகுந்து அங்கு முட்டையிடுகின்றன. இந்த முட்டைதான் இந்த நோய்க்கு முக்கிய காரணம். முட்டைகள் தண்ணீரில் கலக்கும் போது மனிதனைப் பற்றிக் கொள்கின்றன. மீண்டும் மீண்டும் இவ்வாறு நச்சுச் சூழல் தொடர்ந்து கொண்டே போகிறது.

இந்த நோய் எவ்வளவு கொடியது என்பதை எகிப்தில் காணலாம். அந்த நாட்டிலே ஈரலரிப்பு நோயினால் 70 சதவீதம் ஷிஸ்டோலோமியா லிஸ் நோயினால் ஏற்படுகின்றன. இப்பொழுது மேற்கொள்ளப்பட்டுள்ள சிகிச்சை (14ம் பக்கம் பார்க்க)

நடுங்க

11ம் பக்கத் தொடர்ச்சி களில் பனி துரிதமாகப் படியும்.

சூடான பசுவும் தெளிவான வானமும், காற்றோட்ட மின்மையும், இருந்தால் அதுவே பனி படிவதற்கேற்ற சூழ்நிலையாகும். பசுவில் வெப்பமதிக்கரிக்க வளிமண்டலத்தில் நீராவியும் அதிகரிக்கும். இதனால் குளிர்மையும் வளி நிரம்பிய நிலையடையும். அந்நேரம் காற்று வீசினால் அது குளிர்வளியை பொருட்களில் படிய விடாது. வானத்து முகில் களும் வெப்பத்தை தெளிக்கச் செய்து புவியின் குளிர்ரைத் தடுக்கின்றன.

ஸ்வைக்---

3ம் பக்கத்தொடர்ச்சி விட் நீக்கினார். விண்வெளிக் கப்பலுக்குள் சூழ்நிலை, வெளியிலுள்ளது போல அந்நேரம் காற்றற்ற ஒரு நிலையை அடையும் வரையில் காற்று நீக்கப்பட்டது. விமானிகளின் விண்வெளியில் உடுப்புக்கள், அப்பலோவின் உரிய பகுதிகளின் உயிர்காப்பு ஏற்பாடுகளுடன் இணைக்கப்பட்டன. பின்பு, கப்பலின் சதவுகள் திறக்கப்பட்டன, விமானி ஸ்வைக்கார்ட் வெளியே வந்து விண்வெளியில் நடந்தார். அவர் அப்பொழுது நிலாவில் இறங்கு

வதற்குரிய உடுப்பு அணிந்திருந்தார். அவரது முதுகில் பிராணவாயுக் கலமும், தகவல் தொடர்புப் பொறியும் இணைக்கப்பட்டிருந்தன. விமானிகள் வருங்காலத்தில் சந்திரனில் உறங்கும் போது அணியும் இந்த உடுப்பு, விண்வெளியில் சோதித்தப் பார்க்கப்பட்டது. இதுவே முதல் தடவை. உடுப்பு சீராகச் செயற்பட்டது; காற்றழுத்தம் நீக்குவதும், கதவுகள் திறப்பதும் தடங்கலின்றி நடைபெற்றன.

விஞ்ஞானி...

4ம் பக்கத் தொடர்ச்சி லோசை உள்ளெடுக்கின்றன. எனவே அதிகளவு பற்றீரியாக்கள் இச்செறுலோசை உடைக்க தேவைப்படுகின்றன. குருட்டுக் குடல் பற்றீரியாக்களின் இல்லாமலாகையால், இது இலையுண்ணிகளில் நன்கு விருத்தியடைந்து காணப்படுகின்றது.

4. சில தாய் தந்தையருக்கு ஆண் மகவுகளும் சிலருக்கு பெண்மகவுகளும் பிறப்பதற்குக் காரணமென்ன? ஒருவர் தமது எண்ணப் படி ஆண் குழந்தையை யோ பெண் குழந்தையை யோசென்றேற்கு முடியுமா

யோசெந்திரா திரிகோணமலை வீதி கண்டி

ஒரு தாய் ஆண் மகவையோ, பெண்மகவையோ பெற்றுவிட வேண்டுமென எண்ணிப் பெற்றுக்கொள்ள முடியாது. இதை விளக்க மனிதனின் நிறமூர்த்தங்களை அறிதல் வேண்டும் மனிதனின் இருமடிவான நிறமூர்த்தங்களின் எண்ணிக்கை $48 \cdot 2x = 48$ இந்நிறமூர்த்தங்கள் இருவகைப்படும். அவையான 23 சோடி தன்மூர்த்தமும் (Autosomes) 1 சோடி அன்னிய மூர்த்தமும். (allosomes) இவ்வன்னிய மூர்த்தத்தின் பால் நிற மூர்த்தம் என்றும் அழைக்கப்படும். ஓர் ஆணிலோ அன்றேல் பெண்ணிலோ தன் மூர்த்தமான 23 சோடி நிற மூர்த்தங்களில் வேற்றுமையில்லை. பால்நிற மூர்த்தமான ஒரு சோடி பெண்ணில் X X என்றும் ஆணில் X Y என்றும் அழைக்கப்படும். புணரிகள் தோன்றும்போது ஒடுக்கப் பிரிவினையால் பெண்ணின் முட்டையில் $23+X$ நிறமூர்த்த முள்ளன.

ஆனால் ஓர் ஆணின் விந்து இருவகைப்படும். விந்தாக் சுத்தில் ஓர் ஆண் 50% $23+X$ யைக் கொண்ட விந்துக்களையும் 50% $23+Y$ நிறமூர்த்தங்களைக் கொண்ட விந்துக்களையும் உண்டாக்குகின்றான். $23+Y$ நிறமூர்த்தத்தைக் கொண்ட விந்துக்களில் ஒன்று $23+X$ நிறமூர்த்தத்தையே கொண்ட முட்டையோடு கருக்கட்டல் உண்டாகினால் நுகம் $(23+X)+(23+Y)$ நிறமூர்த்தங்களைக் கொண்டிருக்கும். அதாவது $46+XY$ நிறமூர்த்தத்தை கொண்டு ஓர் பெண் மகவாக விருத்தியடையும்.

$23+X$ நிறமூர்த்தங்களைக் கொண்ட விந்து கருக்கட்டலில் ஈடுபடுமேல், நுகம் $46+X$ நிறமூர்த்தத்தை கொண்டு ஓர் பெண் மகவாக விருத்தியடையும். இது விஞ்ஞானம் வளர்ச்சியில்லை.



பூவாசான் செல் விபேரில் வார்னர். இவர் ஒரு விவசாய விஞ்ஞானி. தானிய விதைகளை ஆராயும் நிபுணர். இங்கிலாந்திலுள்ள வ்வசாய ஆய்வுகூடம் ஒன்றில் தளர்விட்ட தானிய விதைகளை இவர் ஆராய்ந்து கொண்டிருப்பதை இங்கு காணலாம். பிரிட்டிஷ் விவசாயத்

துறை, விஞ்ஞானத்தின் உதவியைக் கொண்டு இன்று பயிர்ச் செய்கையில் துரித முன்னேற்றம் கண்டு வருகிறது. தானிய விதைகளின் தன்மையை அறிந்து அதனை தக்க முறையில் பகுப்படுத்தி பயிர்ச் செய்கையை விருத்தி செய்து வருகிறார்கள் விஞ்ஞானிகள்.

கணிம்----

(12ம் பக்கத் தொடர்ச்சி) பின்னர் இரு பக்கங்களையும் புறம்பாகச் சுருக்குக.

$$\begin{aligned} & 3x-4(x-1)-2(x-2) \quad 7x-5-15(2x+1) \\ \therefore & \frac{\quad}{4} = \frac{\quad}{51} \\ & 3x-4x+4-2x+4 \quad 7x-5-30x-15 \\ \therefore & \frac{\quad}{4} = \frac{\quad}{51} \\ & 8-3x \quad -23x-20 \\ \therefore & \frac{\quad}{4} = \frac{\quad}{51} \end{aligned}$$

இனி பொ. ம. சி. கண்டுபெருக்குக.

அ+து $51(8-3x)=4-23x-20$

இதை அவதானித்தால் இடது பக்கப் பின்னத்தின் தொகுதியும் வலது பக்கப் பின்னத்தின் பகுதியும் பெருக்கப்பட்டு அதற்குச் சமனாக மற்றப் பெருக்கம் எழுதப்பட்டிருப்பதைக் காணலாம்.

எனவே இப்படியான பின்னச் சமன்பாடுகளில் குறுக்குப் பெருக்கல் மூலம் செய்கையை இலகுவாக்கலாம்.

$\therefore 408-153x=-92x-80$
 இடமாற்றம் செய்தால்
 $-153x+92x=-80-408$
 $-61x=-488$
 $x=8$

உதாரணம்

$$\frac{1}{x-10} - \frac{1}{x-5} = \frac{1}{x-7} - \frac{1}{x-2}$$

இருபக்கங்களையும் புறம்பாகச் சுருக்குக.

$$\frac{x-5-(x-10)}{(x-10)(x-5)} = \frac{x-2-(x-7)}{(x-7)(x-2)}$$

$$\frac{x-5-x+10}{(x-10)(x-5)} = \frac{x-2-x+7}{(x-7)(x-2)}$$

$$\frac{5}{(x-10)(x-5)} = \frac{5}{(x-7)(x-2)}$$

இதில் தொகுதி இரண்டும் ஒரே அளவினதாகையால் பகுதிகள் சமம் என எடுக்கலாம்.

$\therefore (x-10)(x-5)=(x-7)(x-2)$
 அ+து $x^2-15x+50=x^2-9x+14$
 இடமாற்றம் செய்தால்
 $x^2-x^2-15x+9x=14-50$
 $-6x=-36$
 $x=6$

விழிப்படலம் புதிய மகந்து

ஈரல் அரிப்பு,
 (13- பக்கத் தொடர்ச்சி)

முறை, நோயை குணப்படுத்த துவதோடு நோயை ஒழிப்பதற்குமாகும். இன்னொரு அம்சம், மேலே குறிப்பிட்ட சில வகை நத்தைகளை ஒழிப்பதுமாகும். ஒட்டுண்ணிகள் தம் ஆயுள்காலத்தின்பெரும் பகுதியை இந்த நத்தைகளில் தான் கழிக்கின்றன.

தையா என நிச்சயிப்பது ஆணின் விந்தை தவிர பெண்ணின் கருவன்று. X நிறமூர்த்தத்தையோ, அல்லது Y நிறமூர்த்தத்தையுள்ள விந்து கருக்கட்டலில் ஈடுபடுமென்பதை நாம் கூறியியலாது. இது ஒரு சந்தர்ப்பம் ஒரு வெள்ளி ரூபாவை கண்டிவிடும் போது எப்பக்கம் விழுமோ வென்பது போன்றே X விந்தோ Y விந்தோ கருக்கட்டுதலும் இதை நிர்ணயிக்க எவராலும் முடியாது.

தற்போதய ஆராய்ச்சியின்படி பால் நிறமூர்த்தமான X Y நிறமூர்த்தங்களின் சாரடர்த்தியின் வித்தியாசத்தைக் கொண்டு ஒருவரின் சுக்திலத்திரவத்திலுள்ள X Y விந்துக்களை மைய நீக்கமுள்ள மைய விசையை உபயோகித்து பிரித்தெடுத்து செயற்கை முறையில் கருக்கட்டல் நடத்தமுடியுமேல் ஒருவருக்கு வேண்டிய மகவைப் பெற்றுக்கொள்ளலாம். ஆனால் இந்த ரீதி விஞ்ஞானம் வளர்ச்சியில்லை.

விழிப்படலம் நோய் கண்டதால் அல்லது பழுதுபட்டதால் பார்வையிழந்து ஐந்து பேர்களுக்கு மீண்டு 3 பார்வையளிப்பதில் அமெரிக்காவில் வெற்றி கண்டிருக்கிறார்கள். விழியோடு விழியாக ஒட்டிக் கொண்டிருக்கும் இந்நாளையைப் புதுமையான பார்வைக் கருவிகள் இதற்குப் பயன்படுத்தப் பெற்றுள்ளன. 'விழி ஒட்டு வில்லைகள்' (Contact lenses) என்று இவற்றைக் குறிப்பிடுகிறார்கள்.

தோயாளியின் ஒரு கண்ணில் அல்லது இரு கண்களிலுள்ள விழிப்படலத்தின் மேற்பரப்புடன் ஒரு சிறிய பிளாஸ்டிக் விழி ஒட்டு வில்லையை ஒட்டுவதன் மூலம் மீண்டும் பார்வை திரும்பச் செய்திருக்கிறார்கள். ஸ்பிளோரிடா பல் கலைக் கழகத்தில் இந்த முறையைக் கையாண்டனர்.

வெளியில் தெரியும் கண் விழிப் பகுதியின் மேல் மூடியுள்ள ஒளி ஊடுருவும் சவ்வதான் விழிப்படலம் என்பது. பல வகையான நோய்கள் அல்லது காயங்களுக்கு அது உள்ளாகக் கூடும். அப்போது அது தற்காலிகமாகவோ, நிலையாகவோ ஒளி ஊடுருவ முடியாததாக ஆகிவிடலாம். இந்த நிலையில் பார்வை போய் விடுகிறது. புதிய விழி ஒட்டு வில்லையைப் பொருத்துவது ஒரு எளிய முறை; 10 நிமிஷத்தில் செய்து விடலாம். மருத்துவ மனையில் தங்கியிருக்க வேண்டியதுமில்லை என்று அந்த அறிக்கை கூறுகிறது.

சிவிமா இன்றைய நாகரிக உலகில் ருக்ஷணி வகிக்கும் ஒரு கலைமாகும். பெரும்பாலும் அநேகரின் பொழுது சினிமாப்படங்களைப் பார்ப்பதிலேயே கழிந்துவிடுகிறது. ஒரு படத்தைப் பார்த்து விட்டு "ஆஹா! என்ன நடிப்பு, வர்ணத்தில் எத்தனை சுவர்ச்சியாகக் காட்டு உள்ளது. என்ன புதுமையான படப்பிடிப்பு! என்ன அருமையான டைரக்ஷன்!" என்றெல்லாம் நம்மை அறியாமலேயே நாம் பாராட்டுகிறோம்.

படத்தைப் பார்த்துவிட்டு அது இப்படி இது தீட்டி என்று நாம் கவனம் வேறு கவனமாகக் குறைகையோ அன்றி நிறைகையோ கூறிவிடுகின்றோம். அந்த சினிமா எடுக்க, எடுப்பதற்கு உதவியாயிருந்த கலைஞர்களுக்குத் தான் தெரியும் அதன் சிறபம்.

சிவிமாத்துறை மிகவும் சடினமானதொருகலைதான். ஏனைய துறைகளைவிட சினிமாத்துறையில் தான் எவருக்கும் அதிக நாட்டமுண்டு என்பதில் எதுவித சந்தேகமும் இல்லை. அப்படிப்பட்ட அதிசயிக்கத்தக்க சினிமா எடுப்பப் படமாக்கப்படுகிற கெண்டைவிட அது எக் கருவியினால் படம் பிடிக்கப்படுகிறது என்பதையும் அக்கரைவி எப்படி இயங்குகிறது என்றும் பார்ப்போம்.

நாம் சாதாரணமாக படம் பிடிக்கும் கெமராக்களைக் கண்டிருக்கிறோம். துறைநைக் கொண்டு படம் பிடிக்கும் போது கெமராவோ அல்லது படம் பிடிக்கப்படும் பொருளோ சிறிதும் ஆடலா அசையலோ கூடாது. அப்படி அசைந்தால் பிடிக்கப்படும் படம் கலங்கி மயங்கலான விளைவை தருகிறது. இப்படிப் படம் பிடிக்க உபயோகிக்கும் கெம



முவி கமிரா

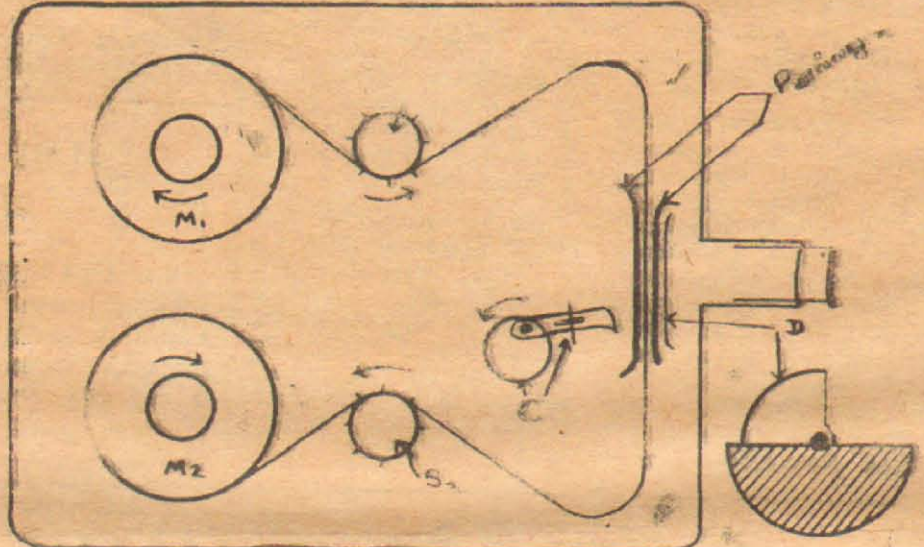
—கிளியோபாத்ரா எழுதியது—

ரா 'ஸ்டில் கெமரா' (STILL CAMERA) எனப்படும்.

சிவிமாய்ப்படம் எடுக்கும் கெமரா இவைகளுக்கு வேறுபட்டது. படம் பிடிக்கும்

படம் பிடிக்கப்பட்ட பின் அது ஒரு புரொஜெக்டரின் (Projector, உதவியால் திரையில் வீழ்த்தப் படுகிறது. திரையில் படம் தோன்றும்

இப்படித் தோன்றவதை சலனப்படம் (Movie) என்று அழைப்பர். சலனப்படம் எடுக்கும் கெமராவை 'முவி கெமரா' (Movie Camera) என்பர்.



கெமராவோ அல்லது படமாக்கப்படும் பொருளோ ஆடலாம் அசையலாம். அவை நிலையாக இருக்கத் தேவையில்லை.

போது நாம் படம் எடுக்கும் போது பொருள் எப்படியெல்லாம் ஆடி அசைந்ததோ அதேபோன்று திரையிலும் தோன்றும்.

'M.' என்ற மகசீன் பீட் அப் ஸ்பூலி (Magazine feed-up pool, லிருந்த பிலிமை அதாவது வெளிப்படுத்தாத (Un Exposed Film) பிலிமை

'S.' என்ற ஸ்பூலுக்கட் Sprocket, யினு தவியால் தொடர்ந்து இழுக்கப்பட்டு 'F.' என்ற அழுத்தும் தகடுகள் Pressure Plates வழியாக அல்லது 'G.' என்ற கேட் (Gate - வாசல் வழியாக அனுப்பப்படுகிறது.

'கேட்' டுக்குப் பின்னால் உள்ள 'கிளா' (Claw) பிலிமை விழுடிக்கு 24 படங்கள் விதம் விட்டுவிட்டு இழுக்கின்றது. இப்படியாக இழுக்கப் படுகின்ற படம் படும 'பிரேம்' (Frame) எனப்படும். ஒவ்வொரு 'பிரேமும்' 'கேட்' டில் இழுக்கப்படும் போது 'D.' என்ற 'ஷட்டர்' (Sutter Disc) பிலிமை மூடி மறைத்துத் திரும்பவும் திறக்கிறது.

திறக்கும் போது 'L.' என்ற 'லேன்சு' வழியாக 'விற்பம்' (Image) பிலிமில் விழுகிறது. இப்படியாக 'ஷட்டர்' 'கிளா' வுக்குத் துணையாகத் தொழில் புரிந்து விழுடிக்கு 24 தரம் மூடி மறைத்துத் திரும்பவும் திறக்கின்றது. மேற்படி உருவம் படிந்த பிலிமை S. என்ற 'ஸ்பூலுக்கட்' திரும்பவும் தொடர்ச்சியாக இழுத்து 'மகசீன் டேக்-அப் ஸ்பூலு'க்கு (Magazine Take-up Spool) கொடுக்க அப் பிலிம் ஸ்பூலில் இறுக்கமாகச் சுற்றுப்படுகிறது.

இத்தனையும் 'வில்' (Spring) பூட்டிய மோட்டரின் உதவியால் அல்லது மின் மோட்டரால் (Battery Motor) இயக்கப்படுகிறது. இதுவே நாம் சினிமாய்ப்படம் பிடிக்கும் 'முவி கெமரா'

- 2457. மு. பாலச்சந்திரன், மே/பா. எஸ். ருருகேசம் பிள்ளை, செம்பாடு, தங்கோடை, காரைநகர்.
- 2458. அ. ஆதித்தன், "அருணைதயம்" சித்தன்கேணி
- 2459. மு. சிதம்பரநாதன், 16/8 கிழராஜ வீதி பத்தினி
- 2460. தி. அருள் திலகன் "சிறிள் சறு" ஸட்டன்
- 2461. பிலிப் மகேந்திரன் சம்பத்திரியார் கல்லூரி யாழ்ப்பாணம்
- 2462. ந. சிதம்பரநாத ராஜா பாண்டியன் சீமா உப்புக் கிணத்தடி அல்வாய் மேற்கு அல்வாய்
- 2463. சந்திரமாலா சோம சுந்தரம் மே/பா. டாக். பி. சோம சுந்தரம்
- 4 டி சோய்சா அவனிழூ கல்கிசை
- 2464. வினோதினி ஜெயராஜன் 36 கோவில் வீதி யாழ்ப்பாணம்
- 2465. ஏ. என். ஏ. நஸூல் 10/9 ஹிரும்புறை குறுக்கு வீதி காலி

மாணவர் மன்றம்

- 2466. பேராசுந்தன் தங்கராசா குலாவை ஆனந்த வாசா அல்வாய் தெற்கு அல்வாய்
- 2467. பெயித்திரா கூல்ட் திருக்குடும்பக் கள் வி யர் மடம் யாழ்ப்பாணம்
- 2468. விமலா யசிந்தா வீக் டோரியா 105 மெயின் வீதி யாழ்ப்பாணம்
- 2469. த. சரஸ்வதி தேவி மே/பா. வே. தங்கராசா கணுக்கேணி கிழக்கு முள்வியவளை
- 2470. செல்வி. தர்ஷினி ஜெயராஜன் 36 கோவில் வீதி யாழ்ப்பாணம்
- 2471. வை. தனபாக்ஷம் சும கரவெட்டி மேற்கு கரவெட்டி
- 2472. கே. சகுந்தலாதேவி பவள கிரி கரவெட்டி மேற்கு கரவெட்டி
- 2473. எஸ். சதாசிவம் மே/பா. வி. சிவசையா புலோலி தெற்கு கொடிகாமம் ரோட் மந்திரை பருத்தித்துறை
- 2474. செல்வி. திலகேஸ் வரி அழகையா கதிரவேற்பிள்ளை வீதி தம்பசிட்டி பருத்தித்துறை
- 2475. ந. அருண்ராஜா 13 புகையிரத விடுதி மெளண்ட் மேரி கொழும்பு-9
- 2476. க. பாலேந்திரன் நித்திய வாசா புலோலி கிழக்கு பருத்தித்துறை
- 2477. அ. துரைசிங்கம் மே/பா. அழகையா 2ம் குறிச்சி பழகாமம் பெரிய போர்தீவு
- 2478. கா. முல்லா மே/பா. நா. கார்த்திகேசு காலி புற்குடு தீவு

- 2479. ஏ. கோல் முகைய தின் முஸ்லிம் மஹா வித்தியால யம் சம்மாந்துறை
- 2480. சகுமார் இரத்தினம் மே/பா. நா. இரத்தினம் குரும்பசிட்டி தெல்லிப்பளை
- 2481. க. இரத்தினசபா பதி 383 நவரெலிய வீதி புசல்லாவை
- 2482. க. தருமராசா 140/3 கந்தப்பராண வீதி சுந்தர் மடம் யாழ்ப்பாணம்

கரைசல்... 6-ம் பக்கத் தொடர்ச்சி]

ரைட்டை நீரில் கரைக்கும் பொழுது வெப்ப நிலை உயர்வால் கரைநிறன் ஒரு சிறிதளவில் அதிகரிக்கப்படுகிறது.

ஆனால் போட்டாசியம் குளோரைட்டின் கரைநிறன் வெப்பநிலையை அதிகரிப்பதால் அதிகளவு உயர்கிறது. சில தினம்ச் சேர்வைகளின் கரைநிறன் வெப்பநிலையை அதிகரிக்கும் பொழுது படிப்படியாகக் குறைகிறது. இத்தகைய இயல்புகள் அதிகமாக கல்சியம் சேர்வைகளில் காணப்படுகிறது.

(தொடரும்)

மாணவர் மன்ற அங்கத்தவர் கூப்பன்.

பெயர்:

வயது:

விலாசம்:

சீசுக்கள் உற்பத்தி இடம் பெறுமா?

ஆய்வு கூடத்தில் சாதனை இன்னொன்று

ஆய்வு கூடத்தின் பரிசோதனைக் குழாய்களில் பதினெட்டு முட்டைகள் கருக்கட்டின. சட்ட-வைத்திய பிரச்சினைகளைத் தவிர்க்கும் முகமாக அவை உடனடியாக அழிக்கப்பட்டன.

செம்பிரிஜ் பல்கலைக்கழகத்தில் உள்ள சிறிய ஆய்வு கூடம் ஒன்றில் இரு உடற் தொழிலியல் நிபுணர்கள் இக்கோதனையைப் புரிந்துள்ளனர்.

"துணிவு மிகுந்த புதிய உலகம்" உருவாக்கப்படுவதில் மேலும் ஒரு படி முன்னேற்றங்கு இப் புதிய சாதனை வழி வகுத்துள்ளது. பெண்களின் கருப்பையில் இருந்து பெறப்பட்ட

முட்டைக் கலங்களை வெற்றிகரமாகக் கருக்கட்டச் செய்துள்ளோம் என உடற் தொழிலியல் நிபுணரான பெரூட்டி, எட்வர்ட்ஸ், பரிபலிஸ்ரர் ஆகிய இருவரும் கூறியுள்ளனர்.

இச் சாதனை தனித்துவமானது ஆல்ஸ் ஹோவாட் ஜோன்ஸ், லான்ரம் ஷெய்ரில்ஸ் போன்ற பிற ஆராய்ச்சியாளர்கள் கருக்கட்டலை மனிதக் கருப்பைக்கு வெளியே நடத்தியுள்ளனர். ஆனால் புதிய சாதனை மூலம் கருக்கட்டும் முட்டைகளின் எண்ணிக்கை வெகுவாக அதிகரிக்கப்பட்டுள்ளது. சுத்திகரிக்கப்பட்ட விந்தும், முட்டைகளும் கருப்பைத் திரவத்தில் பேணப்

பட்டமை இவ் அதிகரித்த பலனுக்குக் காரணமாக இருக்கலாம். மொத்தம் 56 முட்டைகள் கருக்கட்ட விடப்பட்டன.

இத்தகைய செயற்கைக் கருக்கட்டல் மனித குலத்திற்கு நன்மையையும் விளைவிக்கலாம். அழிவையும் ஏற்படுத்தலாம்.

இயற்கை முறையில் கருக்கட்ட முடியாத பெண்கள் ஆய்வுகூட முறையில் தமது கணவரின் விந்துக்கள் மூலம் கருக்கட்டி, கருக்கட்டிய முட்டையை சருப்பையில் வளர்க்கலாம். ஆனால் சமுதாயத்தான் இதற்கு விடையிறுக்க வேண்டும். விஞ்ஞானி மா சட்டமோ அவ்வ

நுளம்பு பிடிக்கும் விஞ்ஞானிகள்

விந்தை மிகுந்த விஞ்ஞானிகள் மூவரின் நடவடிக்கை அஸ்வதி ரேலியா வில் குவின்ஸ்லண்ட் மாநிலத்தில் பெரும் பரபரப்பை ஏற்படுத்தி உள்ளது. தினமும் ஆற்றங்கரை ஒன்றிற்குச் சென்று நுளம்புகளைச் சேகரிப்பதில் ஈடுபட்டிருக்கிறார்கள் அவர்கள்!

ஹரிஸ்ரான்ட் பாஸ்ட், 39 வயது, பிரையன்சாய் (24 வயது) கென்பாவின் (26 வயது) ஆகிய மூவரும் தினந்தோறும் சூரியன் அஸ்தமித்த பின்னர் வற்கோ நதிக்கரையை அடைகின்றனர். இங்கு அவர்கள் தமது கால்களை நீரில் அமிழ்த்தி நுளம்புகள் கால்களை கடிக்கும் வரை காத்திருக்கிறார்கள்.

பின்னர், ரோச் விளக்குகளைப் பயன்படுத்திக் கடிக்கும் நுளம்புகளை சருவி ஒன்றின் துண்டின் உயிருடன் சேமிக்கிறார்கள். இவ்வாறு இவர்கள் தலா 1000 நுளம்புகள் வரை தினந்தோறும் பிடிக்கிறார்கள்.

இந் நடவடிக்கையால் நாம் மகிழ்ச்சி அடையவில்லை. நோ மிக்க இந்த அனுபவத்தை அனுபவிக்க நிர்ப்பந்திக்கப்பட்டுள்ளோம்" என இம் மூவரும் கூறுகின்றனர். நுளம்புகளை இவர்கள் எதற்காகச் சேகரிக்கின்றனர்?

இந்த இளம் விஞ்ஞானிகள் மூவரும் குவின்ஸ்லண்ட் மருத்துவ ஆராய்ச்சி நிறுவனத்தைச் சேர்ந்தவர்கள். வைரஸ் நோய்கள் குறித்து ஆராய்ச்சி நடத்துகின்றனர். இரத்தம் உறஞ்சும் பூச்சியினங்கள் இந்த வைரஸ் நோய்களை எவ்வாறு ஏற்படுத்துகின்றன என்பதை ஆராய்வது இவர்களது முக்கிய குறியாகும்.

எஸ்ஸா ஒன்பது இயங்குகிறது

உலகின் காலநிலையைக் கணித்து மாறும் சூழல்களை முன் கூட்டியே அறிவதற்கு விஞ்ஞானி எஸ்ஸா-9 என்ற செயற்கோள் பூமியை வலம் வந்து கொண்டிருக்கிறது.

இச்செயற்கைக்கோள் அமெரிக்க சூழியல் விஞ்ஞான சேவை நிர்வாகத்தினரால் விண்வெளிக்குச் செலுத்தப்பட்டுள்ளது.

தொப்பிப் பெட்டியின் அமைப்பை உடைய 9ச் செயற்கைக்கோள், ஏறக்குறைய தருவத்திற்குத் தருவம் அமைந்த பானையில் பூமியை வலம் வந்துகொண்டிருக்கிறது. சக்கரம் ஒன்றின் இருபக்கங்களில் இருப்பது போன்ற இரு காமிராக்கள் பூமியை நோக்கிய உண்மை அமைக்கப்பட்டுள்ளன.

இக்காமிராக்கள் பூமியைச் சூழ்ந்துள்ள முகிற கூட்டங்களைப் படம் பிடிக்கும். இம் முகிற கூட்டங்களின் அசைவினையும் உலர்நிலை ஏற்படும் மாறுதல்களையும் சனித்து காலநிலை மாற்றங்கள் முன்கூட்டியே அறியப்படுகின்றது.

கடந்த வருடம் ஆகஸ்ட் மாதத்தில் எஸ்ஸா-7 விண்வெளிக்குச் செலுத்தப்பட்டது. ஆனால் அதன் காமிராக்கள் இயங்க மந்தது விட்டன. எஸ்ஸா-9 பூமியின் முதலாவது காலநிலை அவலான நிலையமாக இயங்கி வருகிறது.

உள்ளே! சித்திரத் தொடர்கதை

இப்பத்திரிகை 185, கிருஷ்ணப்பாஸ்ரேட் காமும்பு-14-ல் உள்ள வீரகேசரி விமிடெட்டில் அச்சிட்டு 123 முதல் படிஷன் மருதாணியில் உள்ள ஜன விமிடெட்டினால் 1969-ம் ஆண்டு மார்ச் மாதம் 19-ம் திகதி புதன் கிழமை வெளியிடப்பட்டது.

அப்போலோ ஒன்பதும் அதன்பின் எழுந்ததும்

அப்போலோ ஒன்பது பத்திரமாகப் பூமிக்குத் திரும்பி விட்டது. விமானிகள் மூவரும் ஹவுஸ்டன் விண்வெளி நிலையத்திற்கு அழைத்துச் செல்லப்பட்டுள்ளனர். இப்பயணத்தின் விபரங்கள் இன்னும் வெளியிடப்படவில்லை.

இப்பொழுது விஞ்ஞானிகள் உணர்வரினது கவனமும் அடுத்த படணத்தில் பதிந்துள்ளது. அப்போலோ பத்து பயணம் மேற்கொள்ளப்படுவதா அன்றி அதனை இரத்துச் செய்து அப்போலோ பதினொன்றை சந்திரனுக்கு அனுப்புவதா என்பது

பொழுது சந்திர மண்டலத்தில் இறங்கும் விண்கலமான லூனர் மொடியூல் செம்மையாக இயங்கி உள்ளது. ஆகவே அதன் மேலதிக பரிட்சார்த்தம் ஓர் அவலசியச் செலவு எனச் சிலரால் கருதப்படுகிறது.

அப்போலோ ஒன்பது படண வீரர்களாகிய ஜேம்ஸ்

கம்பட்டு சேனடி முனையின் சேலுத்து தளத்தை நோக்கி நகர்த்தப் பட்டுள்ளது.

விண்வெளிப் பயணம் மேற்கொள்ளப் படுவதற்குச் சற்று முன்பாக விமானிகளுக்குத் தடிமல் (ஜல்தோஷம்) பிடிப்பது விண்வெளிப் பயணத்

திட்டத்தை மேலும் சிக்கலாக்கி உள்ளது.

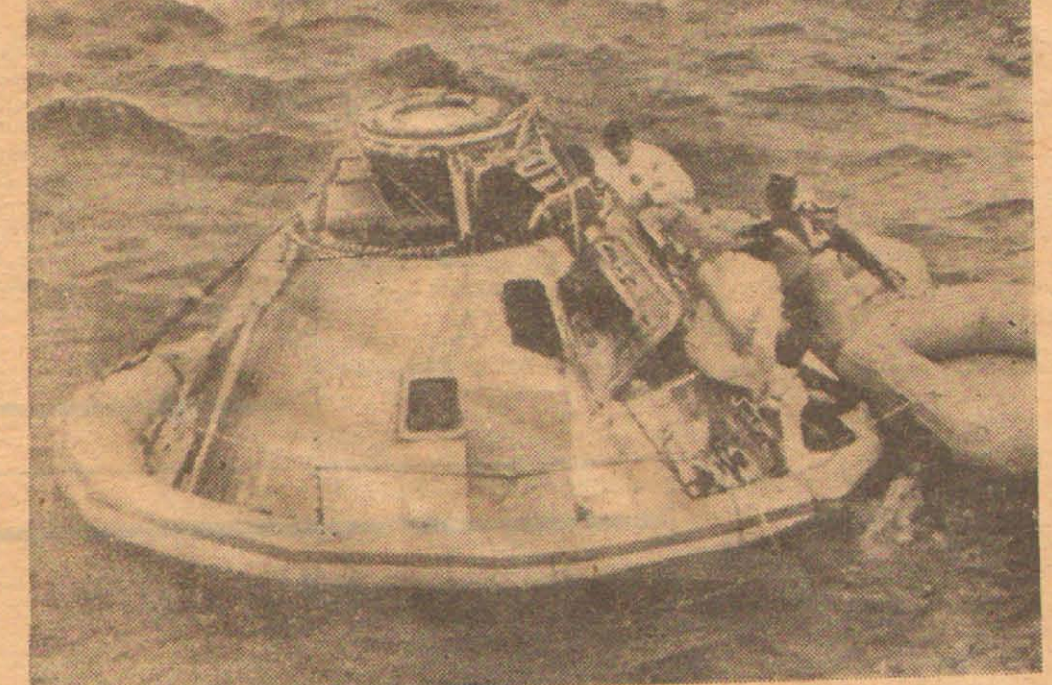
அப்போலோ பயணங்களில் இதுவரை விண்வெளிக்குப் பயணமாகிய அனைவரும் ஜல்தோஷ நோயினால் பிடிக்கப்பட்டுள்ளனர். இது ஒரு முக்கிய பிரச்சினையாகக் கருதப்படுகிறது.

கடந்த அப்போலோ 9 பயணம் ஒத்தி வைக்கப்படுவதற்குக் காரணமாக அமைந்த ஜல்தோஷம் 5 லட்சம் டாலர் மேலதிகச் செலவை ஏற்படுத்தக் காரணமாக அமைந்தது.

விண்வெளிப் பயணங்கள், அதிகரிக்க, அதிகரிக்க இத்தகைய பிரச்சினைகள் தீர்க்கப்படாது இருப்பது அபாயகரமானது என்ற கருத்து பொதுவாக விஞ்ஞானிகள் மத்தியில் நிலவுகிறது. ஜல்தோஷம் கடுமையான பயிற்சிகளின் விளைவாக இருக்க வேண்டும் என மருத்துவர்களால் சந்தேகிக்கப்படுகிறது.

படணத்திற்கு முன்னதாக விமானிகளுக்குப் பதினெட்டு மணி நேரப் பயிற்சி அளிக்கப்பட்டு வருகிறது. இப்பதினெட்டு மணி நேரப் பயிற்சியை உடலுறுப்புக்கள் ஏற்க முடியாத நிலை காரணமாகவே விமானிகள் ஜல்தோஷ நோயினால் பிடிக்கப்படுகின்றனர் என மருத்துவ நிபுணர் கருதுகின்றனர்.

விடயம் இன்னும் விரிவாகவும் விளக்கமாகவும் ஆராயப்பட உள்ளது.



பது குறித்துத் திரிமாசு அராயப்பட்டு வருகிறது. அப்போலோ 10 மேலதிக அனுபவத்தைப் பெற வாய்ப்பளிக்கும். அதே வேளையில் கோடி கோடி டொலர் பணச் செலவை ஏற்படுத்தும். ஏற்கெனவே கடந்த பயண பரிட்சார்த்தத்தின்

மக்டிவிற, டேவிட் ஸ்கோட், நசல் சுவைக்காட் ஆகிய மூவரும் விஞ்ஞானிகளுக்கு அளிக்கும் தகவல்களில் இருந்தே இறுதி முடிவு எடுக்கப்படும்.

அதே வேளையில் அப்போலோ-10 பூரணமாக அமை

படத்தில் அத்திநாத்திக் சமுத்திரத்தில் ிறங்கிய அப்போலோ கலத்தில் இருந்து விண்வெளிக்கு அனுப்புவதற்கு