

15  
சதுமி

நவீன

8 நவம்பர் 1967

வீரங்குரை  
NAVEENA VIGNANI

மலர் 1 இதழ் 19

புதன் கிழமை

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

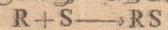


“ஈழத்தின் முதலாவது தழிய் விஞ்ஞான வார வெளியீடு”

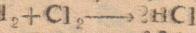


## 1. இரசாயனச் சேர்க்கை:-

மூலகங்கள், அல்லது சேர்வைகள் ஒன்று சேர்ந்து ஒரு புதிய பதார்த்தகை உண்டுபண்ணும் தாக்கம் இரசாயனச் சேர்க்கை என்பதும். தாக்கம் புரியும் பொருட்கள் எந்த நிலையிலும் இருக்கலாம். உம் தின்மம், திரவம், வாயு, இரசாயனசேர்க்கையைப் பொதுச் சூத்திரத்தால் பின்வருமாறு குறிக்கலாம்.

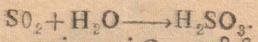


அ. ஜிதரண் வாயு குளோரினுடன் சேர்ந்து ஜிதரசன் குளோரைட்டு வாயுவைத் தருகின்றது.

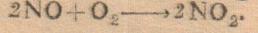


ஆ. கந்தகவீராட்டு வாயு ஸில் கரைந்து சல்பூரக் அமிலத்தை தருகின்றது.

## இரசாயனத்



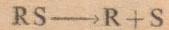
இ. நெக்திரிக் ஓட்சைட்டு வளிமில் எந்து நெதரசன் ஸராட்சைட்டாகின்றது.



## 2. இரசாயனப் பிரிகை:-

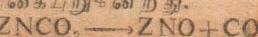
ஒரு பதார்த்தம் இரசாயனத் தாக்கத்திற்கு உட்படும்போது கூறுகளாகப் பிரியம் தாக்கம் ரெசாயனப் பிரிகை என்பதும். இத்தாக்கம் இரசாயனச் சேர்க்கைக்கு நேர்மாறு மாற்றமாகும்.

இரசாயனச் சேர்க்கை பின்வரும் பொதுச் சூத்தால் குறிக்கலாம்.



### உதாரணங்கள்:-

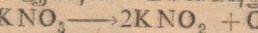
அ. நாகக் காப்னேற்றை வெப்பமாக்கும்போது அது நாக் ஓட்சைட்டாகவும், காபன் ரோட்சைட்டாகவும் பிரிகைப்படுகின்றது.



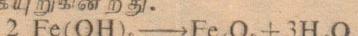
ஆ. பொற்றுசியம் நெத்திர்ரற்றை வெப்பமாக்கும்

## பாகுபாடு

போது அது பொற்றுசியம் நெத்திரைற்றுகவும் ஒட்சின் ஆகவும் பிரிகைப்படுகின்றது.



இ. இரும்பு ஜிதரோட்சைட்டு வெப்பமாக்கப்படும் போது இரும்பு ஓட்சைட்டாகவும் நீராகவும் பிரிகைப்படுகின்றது.

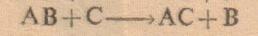


## 3. பிரதியிட்டுத் தாக்கங்கள்:-

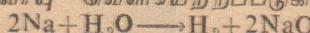
### 1. இரசாயன ஒற்றை இடப்பெயர்ச்சி:-

மின்னிரசாயனத் தொடரில் மேலுள்ள உலோகம் கீழுள்ள உலோகத்தை உப்பிலிருந்து உலோகத்தை இடம்பெயர்க்கும் என்பதை முன்பு அவதானித்தோம். இப்படியான தாக்கம் இரசாயன ஒற்றை இடப்பெயர்ச்சி என்பதும்.

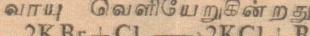
இதன் பொதுச் சூத்திரம் பின்வருமாறு குறிக்கப்படும்.



அ. சோடியம் துண்டுகளை ஸில் போட்டால் ஜிதரசன் வாயு வெளியெற்றப்படுகின்றது.



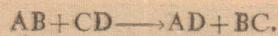
ஆ. பொற்றுசியம் புரோமைட்டுக் கரைசலினுடாக குளோரின் வாயுவைச் செலுத்தினால், புரோமின் வாயு வெளியேறுகின்றது.



### இரசாயன இரட்டை இடப்பெயர்ச்சி:-

இத்தாக்கம் இரண்டு சேர்வைகளுக்கூடையில் நடைபெருகின்றது. ஒரு சேர்வையிலுள்ள ஒரு மூலகம் மற்ற சேர்வையிலுள்ள ஒரு மூலகத்துடன் இடம்மாறிக்கொள்வதால் புதிய சேர்வைகள் உண்டாகின்றன.

**பொதுச் சூத்திரம்**



இ-ம்:-

(1) சோடியம் குளோரைட்டுக் கரைசலுக்கு வெள்ளி நெத்திரேற்று கரைசலைச் சேர்த்தால் வெள்ளீ நிற வீழ்டிவு உண்டாவதை காம் அவதானிக்கலாம். இதுவெள்ளி குளோரைட்டினால் ஆனது. எனவே

வெள்ளி கைத்திரேற்று வெள்ளி வெள்ளி சோடியம் குளோரைட்டுக் கரைசலினுடாக ஜிதரசலைப்பட்டு வாயுவைச் செலுத்தும்போது நாக்கலைப்பட்டு வெள்ளி நிற வீழ்டிவு பொதுச் சூத்து தோன்றுகின்றது.



(வெள்ளீ)

(2) நாக்க குளோரைட்டுக் கரைசலினுடாக ஜிதரசலைப்பட்டு வாயுவைச் செலுத்தும்போது நாக்கலைப்பட்டு வெள்ளி நிற வீழ்டிவு பொதுச் சூத்து தோன்றுகின்றது.



(வெள்ளீ)

### இரசாயனக் கூட்டப்பிரிகை:-

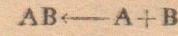
ஒரு சேர்வையை வெப்பப்படுத்தும்போது அது பிரிகையற்றுல், அது இரசாயனப் பிரிகை என அழைத்தோம். இரண்டு மூலகங்கள் ஒன்றுசேர்ந்து ஒரு புதிய சேர்வையை தந்தால் அதை இரசாயனச் சோக்கை என்றழைத்தோம் ஒரே தாக்கத்தில் இவை ரெண்டும் நடைபெற்று அது கூட்டப்பிரிகை என்பதும். இதில் ஒரு சேர்வையை வெப்பமாக்கும்போது பெறப்படும் கூறுகளை வேறுக்காமல், அவற்றை ஒன்று சேர்த்து குவிரவிடும்போது அவை ஒன்றுதை தொடக்கப் பொருளைத் தருகின்றன. இதற்கு பொதுச் சூத்திரம்:

## தாக்கங்களின்

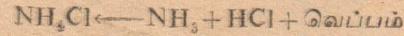
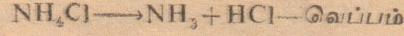
### குடாக்கம்



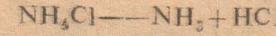
குவிரவைத்தல்



இத்தாக்கத்திற்கு சிறந்த உதாரணம் அமோனியம் குளோரைட்டாகும். இதை வெப்பமாக்கும்போது அமோனியா வாயுவும், ஜிதரசன் குளோரைட்டு வாயுவும் பெறப்படும். இவை இரண்டையும் சேர்ந்து குவிரவிடும்போது அமோனியம் குளோரைட்டு பெறப்படும்.



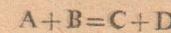
இதை ஒரு சமன் பாட்டினால் குறிக்கலாம்



### மீஞ்தாக்கம்:-

பிரிசோதனை நிபங்குகளை மாற்றி அமைக்கும் போது விளைபொருட்கள் ஒன்றுசேர்ந்து தொடக்கப் பெறுட்களைத் தருமாயின் அத்தாக்கம் மீஞ்து தாக்கம் என்பதும்.

மீஞ்தாக்கை பின்வருமாறு குறிக்கலாம்.



(இ-ம்)

நெதரசன் நாவொட்சைட்டு வெப்பமாக்கும்போது நெதரசன் ஸராட்சைட்டாகின்றது. நெதரசன் ஸராட்சைட்டை மீண்டும் குளிர்விக்கப்படும்போது இனைந்து நெதரசன் நாவொட்சைட்டாகின்றது.



இல் தாக்கங்களின்போது வெப்பம் உறிஞ்சப்படுகின்றது. இத்தாக்கங்கள் அக வெப்பத்திற்குரிய தாக்கங்கள் மீஞ்து தாக்கம் என்பதும்.

ஈ-ம்

இல் தாக்கங்கள் நடைபெறும்போது வெப்பம் வெளியேற்றப்படுகின்றது. இத்தாக்கங்கள் புறவெப்பத்திற்கு வரும் பொலி வெளியேற்றப்படும்.

**வீரத்திற்கு வீரம்!**  
**காதலுக்கு காதல்!!**  
**சாகசத்திற்கு சாகசம்!!!**

இவை அனைத்தும் சீறந்த அற்புத கவனம் ஜோதியில் வெளியாகும் மார்த்தாண்டனின்.

**நீலக் குருவி!**

இடைத்தற்காலை பொக்கிளம் ஒன்றை ஒரு கொள்கூட்டத்திடமிருந்தே அபகரித்து மயான தில் ஒரு பிரேதத்தின் வயிற்றில் பதுக்கை வைத் தான் ஒரு இளைஞ்! கொள்கூட்டத்தும் அவன்னைப்படும் பிரேத்தினில் வெற்றுக்கொண்டு வருகிறது!

பிரேத்தினில் வெற்றுக்கொண்டு வருகிறது!

→ தீர்ம் மிக்க அந்த இளைஞின் சாகசங்களை அறிய இன்றே ஜோதியை வரங்கிப்படியுங்கள்.

## இருதயத் துடிப்பு அனுவிசைக் கருவி

இருதய நோயுள்ள பலாயிரக் கணக்கானவரை கள் ஒன்று மீண்கல விசையால் போது இயங்கும் சின்னங்கள் கூறுவது அரேகா ம



வின்கான உலை இன்றைய மக்களைப் பெரிதும் கவர்ந்திருப்பது இலத்திரனியல். இலத்திரன் தொகைக் கணப்பு யந்திரங்கள், இலத்திரன் முனைகள், வத்திரன் கட்டுப்பாட்டு தொழிற்பாடு முறைகள் பற்றி மக்கள் அன்றூட்டம்போர்க்கொள்கிறார்கள். உண்மையில் இலத்திரனியல் என்றால் என்ன? — மேற்கொண்டு படியுங்கள் விடைக்கு:

(இ) வத்திரனியல்  
 வானிலையுடன் சம்பந்தப்பட்டது என்ற பரந்த கருத்தைக் கொண்டிருக்கிறார்கள் பலர் உண்மையில், வாய்ல் (வால்வ்) கலைப் பற்றியும், அதன் பல்வேறுதொழிற்பட்டுமிறைகளைப் பற்றியும் அராய்வாக்கு இலத்திரனியல். ஒரு வானிலைப் பெட்டியான் பின்புற அட்டையைக்களைந்தவுடன் உள்ளே வாயில் கலைக் காணவாகு. இவை கண்ணால் உறைகளால் கவசமன்யப்பட்ட ஏதாங்களாகவும் காட்சி அளிக்கும். வானிலைப் பெட்டியில் உள்ள வாய்க் கள் மூன்று கட்டுமைகளைப் புரிகின்றன.

மீண்டும் விளிம்பாகத்தில்  
ஏற்படும் மாற்றங்களை  
வயில்கள் அதிகரித்து  
காட்டுகின்றன. ஆனால் சுர  
ண்டாக வாணிபப் படியில்  
ஏற்படக்கூடிய சிரிய  
மாற்றங்களை தகுந்ததார  
வாயிலுக்குள் சலுத்து  
வதன்மூலம், பாரதுரமான  
அறிகுறிகள் ஏற்டடாவண்  
னைக்கட்டுப்படுத்துமிடியும்  
‘கிள்ளு’ அறிகுறி தென்  
படுவகம், அதனைக் கட்டுப்  
படுத்துவதும் ஒரே நேரத  
இ நிகழ்ச்சின்ற நடவடிக  
சைகள் ஆகும்.

வெகு வ்ரைவாக மாற்று மின்சாரத்தை (ஆடலோட் டத்தை) ஏற்படுத்துவதற்கும்வரயில் களேகாரணமாக உள்ளன. இத்தகைய கடமை புரியும் வாயில், அவை (தீவிலேற்றர்) என அழகுக்கப்படும்.

உணர்களும்

அடுத்து மாற்று மின்சாரத்தை ஒரே பாதை மின் சாரமாக (நேரோட்டம்) வாயில்கள் மாற்றி அமைக கின்றன! மாற்று மின்சாரத்தை மூலமாகக் கொண்டு இயங்கும் வாழ்வைகளில் அதனை ஒரே பாதை மின் தேவைமாக நிறுவதற்கு வாயில் ஒன்று இருக்கும். இதனை சீராக்கி என அழைப்பர். அத்துடன் உணர்க்குவில் என அழைக்கப்படும் வாயில் ஒன்றும் உண்டு. உள்வரும் வாழ்வை அலைக்களிலை மின் அலைக்கம்பியில் உண்டாகும் மாற்று மின் சாரத்தைச் சீராக்கவுடே உணர்க்குவியின் கடமையாகும்.

மாதல் வாயில்

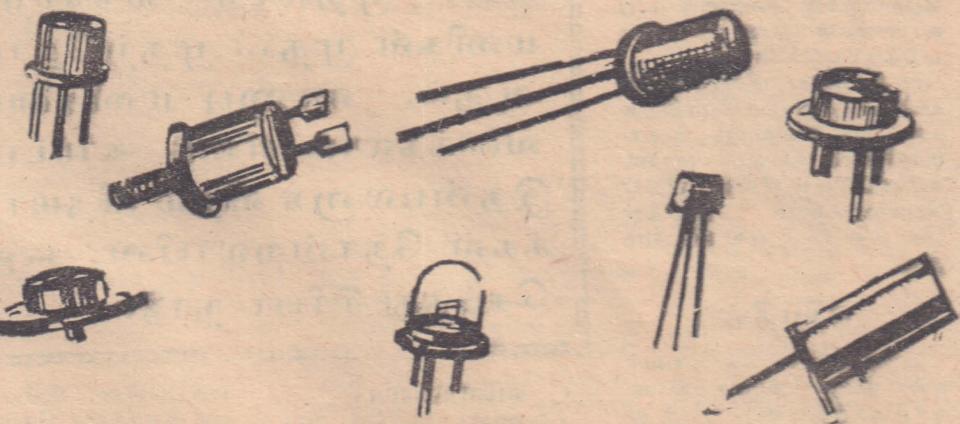
முதன் முதல் ஜோன் பிளமிங் என்பவரால் 1904ம் ஆண்டில் வாயில் (வால்வு) கண்டுபிடிக்கப்பட்டது. இது ஆகிகால மின்சார பல்புகளை ஒத்திருந்தது. அதன் கண்ணடிக் கவசத்தில் உள்ளே மெல்லிய கம்பியால்வன இழை (Filament) காணப்பட்டது. இக் கம்பி அழையின் ஊட்டாக மின்சாரத்தைச் செலுத்தி அதைச் செஞ்சுஸ்டராக்கினர்

# ஜாலவித்தைகள் புரியு இலத்திரன்கள்!

காற்று உட சேவதற்கு  
வழிநட்டு வெளியேறவ  
தைத் தடை செய்கிறது.  
இது போல வாட்னவிப்  
ாபாட்டியில் உள்ள வாயில்

து லை யில் (Outer most)  
இவை காணப்படும். மின்  
வியலைப் பாய்ச்சக் கூடிய  
பதார்த் தங்கள் சிலவற்றில்  
இவை தளர்ந்த நிலையில்

நேர்மின் இணப்பிற்குச்  
செல்லும்.  
ஒரு கடத்திக் கம்பி  
குடாச்சுப்படும் பொழுது  
அணுக்கவில் இருந்து கள்



கஞம் ஒரு வழி மின்னோட்  
தத்திற்க வழி விடுகின்  
நன்.

இலத்திரங்கள் எனப்  
படும் மிகவும் நுண்ணிய

காணப்படுகின்றன. பதர்த்  
தங்கள் அடைக்கமாக சுல  
உவலாகந்தனமுறைம். மின்  
கல அடுக்கு (பாட்டரி) ஒன்  
றுடன் இணக்கப்படும்

நும் தளர்க்கீல் இலத்திரங்கள் கண் கம்பியில் இருந்து முற் றுகவே வில கிலி டும். சூடான இழையில் இருந்து இவ்வாறு இலத்திரங்கள்

# மலித்தர்கள் செய்யுமிடுத்தநை இலகுவில் செய்துமிக்கும் ஆற்றலும் வைவு

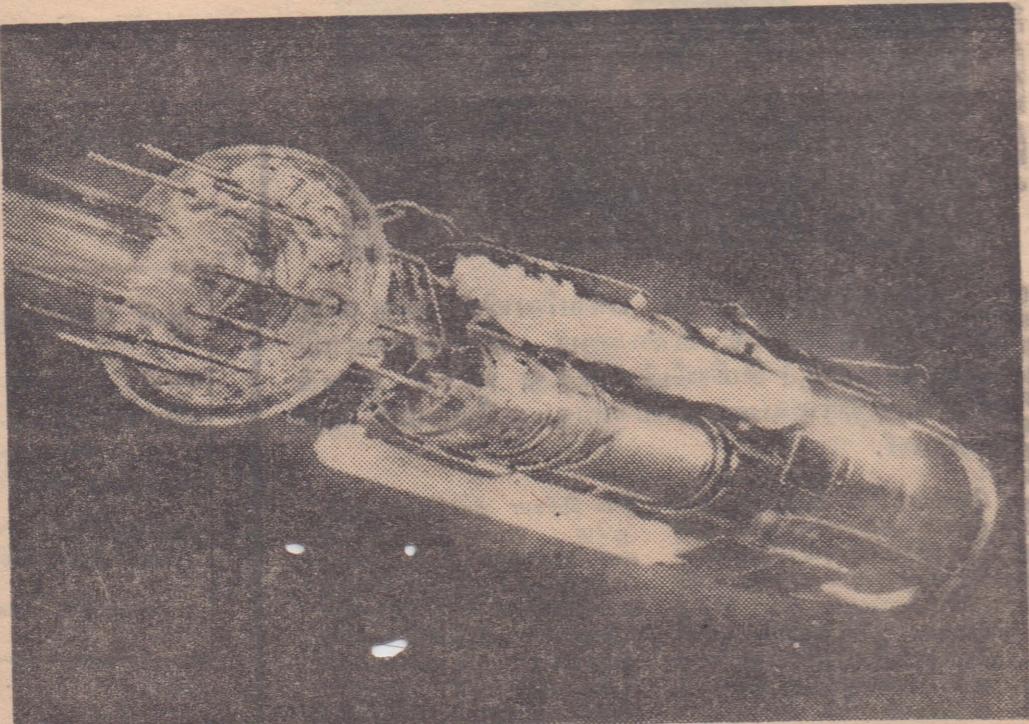
அமைக்கப்பட்டவென் மின்  
நோட்டம் நிறக்க காணப்  
பட்டது. இந்த ஒருவழி  
மின்நோட்டக் கண்டு பிடி  
ப்பே வாயில் (வால்வ்)  
தோன்றுவதற்கு காரண  
மாயிற்று. ஒரு சூர் ரயில்  
உள்ள வாயில் (வால்வ்)

துணுக்கைகளின் அசைவே மின்னோட்டம் எனப்படும் இத்துணுக்கைகள் மின்னி யலில் (Electricity) எதிர்ப் பாடி மின் நூட்டம் (Negatively-charged) பெற்றனவ. அணுக்க விண் (Atoms) உவளிப்பது. அந்

கடத்தியினால் மின்வி யல் அமுக்கமாரூபாடுகள் ஏற்படுகின்றன. இதனை உவோற்றுவு (Voltage) என்பர். தளர்ந்த நிலையில் உள்ள இலக்திரங்கள் மின் கல அடுக்கு இணைப்புகளுக்கிடையே உள்ள உவோற்றுவுகாரர்ணமாக அணு அணுவாக கம்பியினதுடாக தூர்த்துப்படுகின்றன. இலக்திரங்கள் எப்பொழுதும் கடத்திக் கம்பியில் எதிர்ப்படி இணைப்பில் இருக்க

கொதித்து வெளியேறுவது  
வெப்பவயன்க்கால்  
(Thermionic Emission)  
எனப்படும். இத்தகைய  
வெளியேறும் இலத்திரங்  
கள் வழக்கமாக இழையைச்  
கற்றி முகில்லூரை அமை  
க்கும். இதன்மேற்கொ  
ண்டு இலத்திரங்கள் வெளியேறுவது தடைசெய்யப்  
டும். ஏனெனில் ஒரே  
மாதிரியான பின்தன்மை  
(Charge) கொண்ட இலத்திரங்கள் ஒன்றை ஒன்று  
எதிர்க்கும் தன்மை உடையன.

ஒரு மீன்கல் அடுக்கின  
எதர்ப்படி முனையிலேயே  
ஒரு வாயிலின் இழை எப்  
போமுதும் பொருத்தப்பட்ட  
ஏருக்கும். தன்வது நிலை  
யான் உவோற்றாவு  
கொண்ட பிற மூலக்களில்  
இணைக்கப்படலாம். உலோ  
கத் தகடு எப்பொமுதும்  
நெர் மின் முனையிலேயே  
பொருத்தப்பட்டிருக்கும்.



ராக்கெட்டைப்  
போலக்காட்சி தமுகு  
தீக்கருவி உண்மை  
யில் ஒரு இலத்திரன்  
வாயில் ஆசும், டெவி  
விஷங் படங்களை  
பத்து மைச் விள்கிர  
ணத்துக்கு எடுத்தவீப்  
பகற்கு இதுவே மூல  
காரணம்!

இதன் இழையில்  
கத் தகட்டிறங்கான மின் அக்க வேறு பாரு  
Pressure-diffusion  
நோட்டப் படுகிறது.  
வேறு பாரு கிழமீதுக்கு செல்லுதல் இலத்திரமுடியாது. ஏ சமயம் தகடு நோட்டிருக்கும் நூலின் எ

உலோகத் தமுதம் நேர்ம் தவிஞ்சு அதன் அழைய மின்னுக்குற்று மைக இருப்புக்கேதாட்டு எப்படும். தற்காலில் கேதாட்டமாக மட்டு உலோகத்தில் பட்ட குழாய்க்கேதாட்டின் இழைகள் அகின்றன. இயில்கள் 'ட' எனப்படும்.

'டயட்' இப்பே அல்லாமாக உபயோகமுடியாது. ஒதுக்கு, அடைட்டு ஆவியலூயரி (Centruம் உண்டு. விலாஸ் இல் அலேட்டியர் ந்தகும் கீடுகள் இதை மின் மின்னுக்குற்று த்திரைகள் எதிர்த்து அவேசத்தைக் கிழவுது. இதன் மூழும் கட்டு

களறது,  
 மின்னுக்குர்  
 குக்குவதன்  
 ரவ்கள்க் க  
 றன். தீதா  
 வின் பாய்ச்  
 மின்னோட்ட  
 கப் பந்தின்  
 தீத்தகைய  
 முறையை  
 டில் லீடி டி  
 பவர் புகு  
 டூலங்திரினி  
 ததில் அபு  
 தைப் பேற்  
 யரி, அனே  
 ஆகியவை  
 யில் 'ற்ற  
 எண்பபும்  
 யில் இரு  
 கொண்ட  
 கேட்ட' (ie  
 முன்று ஆகி  
 வாய்க் கூ  
 (tentode)

ப்பர்.  
வாயு  
வாயிச்  
இதுவல  
பட்ட வா  
குமிழ்களா  
தற்காலத்  
வில் அதிக  
தேவை  
வாயி வ  
யிக்க க  
கற்றைத்து  
ளால் (ஆ  
குரி ஆவி)  
ரண் - இ

திரன் பா  
வெகுவா  
றன். இவ்வ  
ற்றேண்டு  
எனப்படு  
(11ம்)







