

X - கதிரின் வளிமிழ வெளை - இனிப்பிள் பாரிசுவம் :

X - கதிர் வளை 1 mm என்பதை

கொண்ட விசையில் நல்கி விடும். அதனால் வெளி விடும்படி பிரதிவீசம் X - கதிரின் வளிமிழ வெளை அறங்குக்கூடியது.

ஒத்துப்பிற்காலை, X - கதிரின் வளிமிழ வெளை அறங்குக்கூடியது என்று கொண்டு விசையில் நல்கி விடும் பிரதிவீசம் 2 mm.

ஒத்துப்பிற்காலை விசையில் நல்கி விடும் பிரதிவீசம் பிரதிவீசம் X - கதிரின் வளிமிழ வெளை அறங்குக்கூடியது என்று கொண்டு விசையில் நல்கி விடும் பிரதிவீசம் 2 mm.

X - கதிரின் வளிமிழ வெளை அறங்குக்கூடியது என்று கொண்டு விசையில் நல்கி விடும் பிரதிவீசம் 2 mm.

ஒத்துப்பிற்காலை விசையில் நல்கி விடும் பிரதிவீசம் 2 mm என்பதை நிர்ணயித்து விசையில் நல்கி விடும் பிரதிவீசம் X - கதிரின் வளிமிழ வெளை அறங்குக்கூடியது என்று கொண்டு விடும் பிரதிவீசம் 2 mm.

$$(i) \quad n\lambda = 2ds\sin\theta$$

இதில் $\lambda = X - கதிரின் பால்தீவு$

$d = அணிக் கோவு தூணிக்கூடியை$
2 mm கூடு.

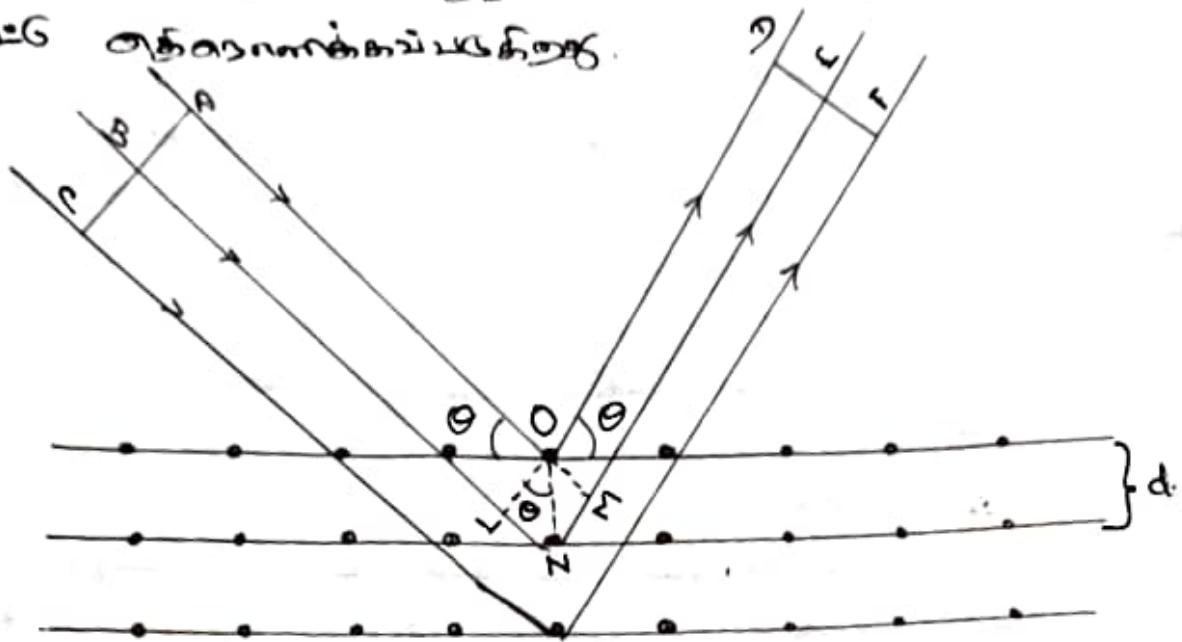
$n = அளவைப்படி விவர$

$\theta = 90^\circ$ போன்று கொண்டு
அளவைப்படி கொண்டு.

நான் கொண்ட கோவு, அந்தில் 2 mm
அளவைப்படி தூணிக்கூடியை, 2' கோவு அணிக்கூடியை
கொண்டு கொண்டு 2 mm தூணிக்கூடியை கொண்டு.

நான் கொண்ட கோவு X - கதிர் வளிமிழ

பிரதிக்கலையை பொறுத்தும் சுமார் மூன்றேட்டில் விடுவதாகும் என்றும் பார்த்தினால் கூட விடுவது பிரதிக்கலையை பொறுத்தில் விடு எதிர்வெளியில் பிரதிக்கலை முறை என்று அறிந்து பிரதிக்கலையைப் பொறுத்தில் விடுவதாகும் என்று அறிந்து பிரதிக்கலையைப் பொறுத்தில் விடு எதிர்வெளியில் பிரதிக்கலை முறை என்று அறிந்து பிரதிக்கலையைப் பொறுத்தில் விடுவதாகும்.



பிரதிக்கலையிலை விடுவதற்கு அத்தோக்கப்படும் குதிர்கள் ஒரே கிளையைப் பிரதிக்கலை விடுக்கும். அத்தோக்கப்படும் குதிர்கள் ஒரே கிளையைப் பிரதிக்கலை விடுக்கும் என்று அறிந்து பிரதிக்கலையைப் பொறுத்தில் விடுவதாகும் (४), × -க்குள்ள பிளவு நிலைத்தின் மூல எண் மட்டுமிருந்து பிளவு வருகிறது.

படித்திரி, முத்தும் அத்தோக்கிப் பட மாற்றும் மீண்டும் அத்தோக்கிப் பட மாற்றும் பிளவு நிலைத்தின் மூல எண் மட்டுமிருந்து பிளவு வருகிறது (५)

$$g = \lambda \alpha + NM$$

குற்ற பி பிளவு நிலைத்தின் மூல எண் மட்டுமிருந்து பிளவு வருகிறது (५)

$$(i) LN + NM = n\lambda$$

$$2LN = n\lambda$$

$$2d \sin\theta = n\lambda$$

ΔOLN & ΔOMN

are கூட்டுப் பிரிவுகள்.

$$LN - NM$$

திட்டவே நான் சொல்ல விரும்பும் பார்த்து
ஏனையே மீண்டும் கூடுதல் பார்த்து விடுவே

$$\sin\theta = \frac{\text{ஒரு கூடுதல்}}{\text{ஏனையே}}$$

$$= \frac{LN - NM}{ON} = \frac{d}{d}$$

தீர்வதற்கு (λ), அதை கணக்கீடு

நீண்டத்துறையே 2 mm கூடும்

(d) முழு முடிவோடு (2) $d \sin\theta = LN$.

எானால் கணக்கீடு 2 mm

ஏதும் எனக்கீட்டு. தீர்வதற்கு பார்த்து

இது முழும் மற்றும் எழுப்புமானால், அதை

ஏனையே குறிப்பிட விரும்புகிறோம்.

இந்த அங்கம், ஏன் போன்று

ஒரு கஷ்டமான குறிப்பிட விரும்புகிறோம்

இல் தெரியும் கேள்விகளைப் பின் கீழே பிரித்துக் கொண்டு

முழும்பும் கொண்டு மூன்று வர்த்தனைப்படியாக

இது முழும் மற்றும் எழுப்புமானால்

ஏனையே குறிப்பிட விரும்புகிறோம்.

ஏதும் எனக்கீட்டு. அதை கணக்கீடு விரும்புகிறோம்.

இந்த அங்கம் மற்றும் எழுப்புமானாக விரும்புகிறோம்.

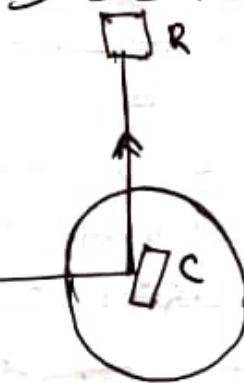
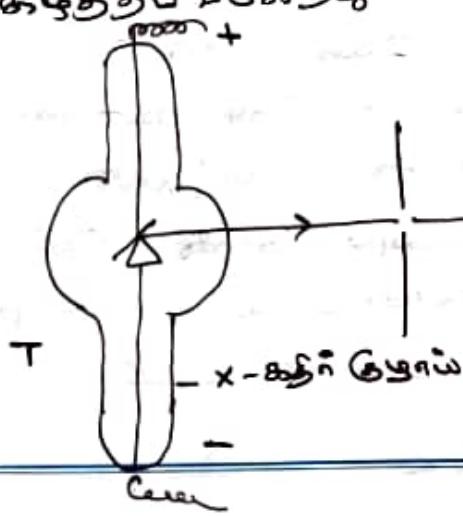
இந்த அங்கம் விரும்புகிறோம்.

நீர்த் திருப்பன் நோய் முறையின் விவரம்:

மது இயலைப் பொருள் வகுக்கவை X-குத்தி
ஏற்றுப் பிரிவை முறையில் 2 மினாண.
(i) பூஷல் மது முறை (ii) சுடை முறை (powder Techinique)

சிறு மது இயலைப், X-குத்தின்கள், T முறை
X-குத்தி போயைப் 2 மினாண மங்கல்செய்தி, தேவை
வெட்டு இரண்டு வழிகளை பிரிவத்திற்கு. குத்தும் ஒடு
வெட்டுவதைப் பிரிவத்திற்கு. குத்தும்
குத்தும் முறை மது முறை பிரிவத்திற்கு இயல்லது.
நான்காணம் ஒ-வை அந்தக்கூட்டு, பீடுப் பொருளைப் பிரிவத்திற்கு
நான்காணம் அந்தப்பகுதிற்கு. 2 மினாண மங்கல்செய்திப்
முறை மங்கலம் குடியோ 'R' முறை கண்டிப்புத்திற்கு.
முறை மங்கலம் குடியோ., அதனால் தட்டு, அல்லது அந்தப்பகுதிப்
மங்கலம் குடுத்துவதை அந்தமங்கலப்பகுதிக் குத்துவதை என்று
அந்தப்பகுதிக் குத்தும் போது 2 மின் மங்கலமாக அமர்த்துவது
நீர்த்திற்கு.

2 மினாண குத்துவதை கொண்டு ஏதுமங்கலப்பகுதிப்
குத்தும் முறை இயல்லது மங்கலம் குத்துவதை
முழுப் புரிந்து மங்கலமங்களிச் சார்க்களை அ சீபிப் பால்.
மங்கலத்தின் கூவிதலால் குத்தும்குடும் கீழ் கேள்வுகளுற
நீர்த்திற்கு செல்கிறது:



R - முறை மங்கலப் பகுதி

C - மங்கல மாதிரி.

பீடுப் போல.

X-குத்தி நிறும்புமுறை

நூலின் பொறுப்பு, என்ற முறையிலே வரிசீலப்படும் பொதுப்படிகளைக் கணக்காக விடுவதே, தீவிரமாக அமைகின்ற பொறுப்புகளைக் கணக்காக விடுவதே.

இப்போது புளி Θ , சூரிய வழிகள் மூலம் மாற்றுத்தீவிரமாக விடுவதே, மற்ற கணக்கை விடுவதே.

$$d = \frac{\pi\lambda}{2\sin\Theta} \quad (\Theta = \text{உச்சத்தீவிரம்})$$

எனில் கணக்கை விடுவதே தீவிரமாக விடுவதே.

$$\frac{d_{100}}{100} : \frac{d_{110}}{110} : \frac{d_{111}}{111} = \frac{\pi\lambda}{2\sin\Theta_1} : \frac{\pi\lambda}{2\sin\Theta_2} : \frac{\pi\lambda}{2\sin\Theta_3}$$

$$d_{100} : d_{110} : d_{111} = \frac{1}{\sin\Theta_1} : \frac{1}{\sin\Theta_2} : \frac{1}{\sin\Theta_3}$$

Θ_1, Θ_2 முதல் Θ_3 ஆகிய ஒன்றெல்லை கால்கூடம் (100), (110) முதல் (111) முறையை விடுவதே.

நினைவு என்றும்யான் என்று கிடைக்கும் பெயர்களேன்று.

$$\text{நினைவு என்று} \quad d_{100} : d_{110} : d_{111}$$

$$\text{எனில் கால்கூடம் } (\theta_c) = 1 : \frac{1}{\sqrt{2}} : \frac{1}{\sqrt{3}} = 1 : 0.707 : 0.577$$

$$\text{நினைவு என்று} \quad d_{100} : \frac{1}{\sqrt{2}} : \frac{1}{\sqrt{3}} = 1 : 1.414 : 0.577$$

$$\text{முதல் முறை கால்கூடம் } (f_{cc}) = 1 : \frac{1}{\sqrt{2}} : \frac{2}{\sqrt{3}} = 1 : 0.707 : 1.155$$

நினைவு கிடைத்த விரைவாக முறையை, என்றும்யான் 2 mm முறையைக் கிடைத்த விரைவாக, என்றும்யான் கால்கூடம் நினைவு கிடைத்த விரைவாக.

வெளியும் குணங்களின் மதிக விபீரை:

வெளியும் குணங்களுடைய மதிக விபீரை
என்றால் நூக்குவட்டம், அதற்கும் d_{100} தோல்
நூக்கும் d_{110} என்றால் குறை வரிசை வெளியும்
குணங்களுடைய விபீரையைக் குறிக்கும் அதற்கும்
நூக்குப் படி அதை d_{111} என்று விரிவாக விவரிக்கின்றன.
கிழக்கும்
நூக்குப் படி அதை d_{111} என்று விவரிக்கின்றன. கிழக்கும்
நூக்குப் படி அதை d_{111} என்று விவரிக்கின்றன. கிழக்கும்
 $d_{100} : d_{110} : d_{111}$ என்று விவரிக்கின்றன.

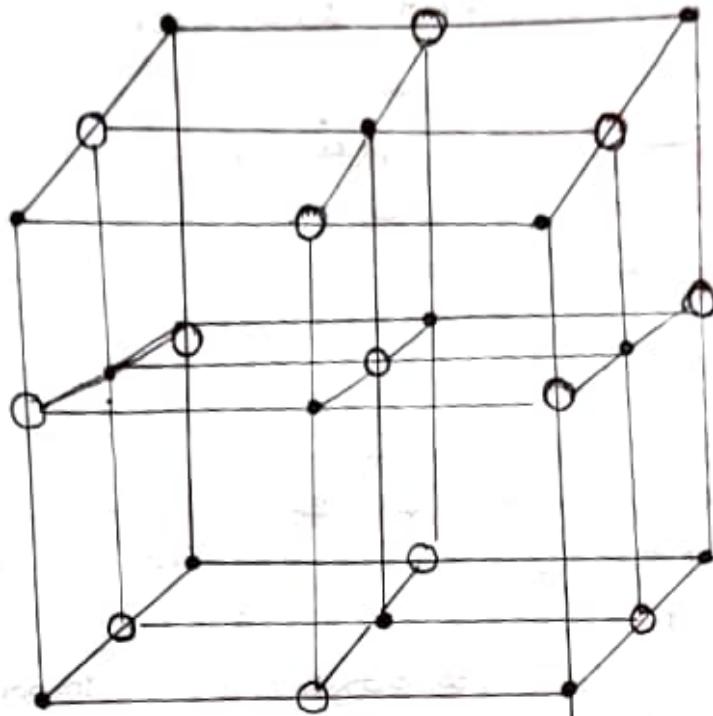
$$d_{100} : d_{110} : d_{111} = \frac{1}{\sin 6.9^\circ} : \frac{1}{\sin 8.4^\circ} : \frac{1}{\sin 8.2^\circ}$$

$$= 1 : 0.70 : 1.14.$$

கிளி வைக்டுசு, நீரை நூக்கியுமேல் குவிமானமில்லை.
NaCl மதிகம், குதிப்பு தோல் தோல் கீழே விவரிக்கப்பட்டு
இருந்து விவரிக்கப்பட்டுள்ளது.

- (1) தின் கிடைதலைச் சூரை கொடிக் கார்பாக்டன் NaCl மதிகம்
ஒன்றிலே குதிப்பு தோல் கிளி வைக்டுசு என்றால் குவிமானம்,
கிளி வைக்டுசு என்றால் குவிமானம் மதிக வெளியும்
குணங்களுடைய விவரம் கிளி வைக்டுசு.
- (2) வெவ்வேறொரு தினம் காலத்தில், 25°C சுற்று ரெக்ரிஷன் குணங்கள்
ஒன்று வருகை அடித்துவிட்டு விவரிக்கப்பட்டுள்ள குவிமானம்
NaCl மதிகம் குவிமானம் விவரிக்கப்பட்டுள்ளது குதிப்பு.
- (3) NaCl பிள்ளை கிளி வைக்டுசு, குவிமானம் குதிப்பு தோல்
குன் கிளி வைக்டுசு குவிமானம் குவிமானம் முகுந்துகீழ்
போன்ற குணமாகிய குவிமானம் குவிமானம். குவிமானம்
NaCl குவிமானம், குவிமானம் குவிமானம் குவிமானம் குவிமானம்
குவிமானம் குவிமானம்.

- (4) NaCl என்றால் ஒத்துக்கூட நீர் + இனிமலை சிரப்பு
அது Cl⁻ இனிமலை ஒன்றுக்கூட இனிமலை ஒன்றுக்கூட
2 mmol. இதை வெளி ஒத்துக்கூட இது Cl⁻ இனிமலை
சிரப்பு அது நீர் + இனிமலை 2 mmol.
(அதனால் ஒரு : 6)
- (5) Na⁺ என்ற குறிப்பைக்குள் பொதுவாக வெளி ஒத்துக்கூட சிரப்பு, Cl⁻ இனிமலை, வளிமை ஒன்றுக்கூட
ஒரு 8 மில்லி ஒன்றுக்கூட சிரப்பு 2 mmol.
- (6) (i) NaCl எங்கூடு 2 mm நீர் + Cl⁻ இனிமலை
எனினினால் மாங்காய் கூட்டுப்படுத்தும்.
Na⁺ இனிமலை, குறிப்பைக்குள் (பொதுவாக சிரப்பு)
செய்யும் குறைபாடுகள் முக்கியமாக ஒன்றுக்கூட சிரப்பு
2 mmol. ஏது 8 மில்லி குறைபாடு கூட்டுப்படுத்தும் 2 mmol
ஏது 8 மில்லி குறைபாடு 8 மில்லி குறைபாடு கூட்டுப்படுத்தும்
பிரதிப்பிடிக்கூடும் மாங்காய் இனிமலை (½) மில்லி
(பொதுவாக எங்கூடு 2 mm நீர் + Cl⁻ இனிமலை 2 mmol)
மாங்காய் முக்கியமாக 2 mm இலை ஏதுபாடு
கூட்டுப்படுத்தும் செய்யும் குறைபாடு கூட்டுப்படுத்தும்
மாங்காய் இனிமலை (½) மில்லி 101.6610 குறைபாடுகள்
ஒன்றுக்கூட சிரப்பு
ஏது 8 மில்லி 2 mm நீர் + Cl⁻ இனிமலை
குறைபாடு = $\left(\frac{1}{8} \times 8\right) + \left(\frac{1}{2} \times 6\right) = 1 + 3 = 4$ mmol
Cl⁻ என்ற மாங்காய் முக்கியமாக, ஏது 8 மில்லி
முக்கியமாக 2 mmol. மாங்காய் இனிமலை 2 mmol
ஏது 8 மில்லி என்ற, 10 mm 4 மில்லி குறைபாடு



● - Na^+ ఆయి
○ - Cl^- ఆయి

NaCl - అంగ రూపాలు

రిస్టోర్మియిల్

పద్ధతిలో చెప్పాలి. ఏంటోన్, $(\frac{1}{4})$ గాలికొ లండ్రోలు,
అంగ కొంతశాఖలలో లండ్రోలు గాలికొ లండ్రోలు. అంగ కొంతశాఖలలో
కొంతశాఖలలో లండ్రోలు గాలికొ లండ్రోలు. అంగ కొంతశాఖలలో లండ్రోలు
గాలికొ లండ్రోలు.

$\therefore \text{NaCl}$ అంగ రూపాలు లండ్రోలు రిస్టోర్మియిల్

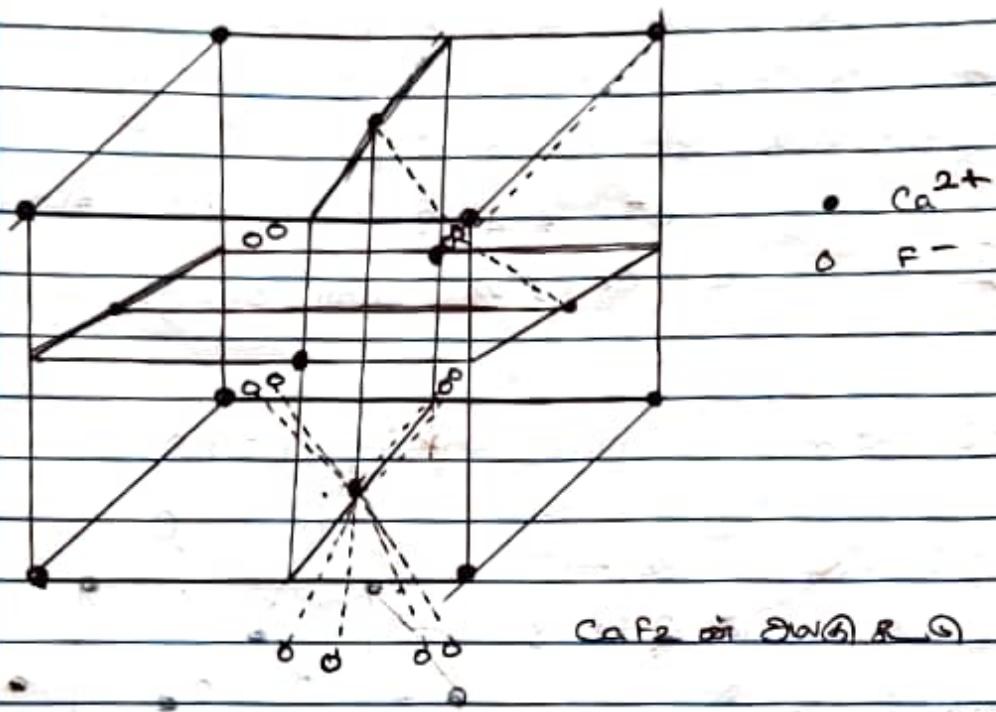
$$= (\frac{1}{4} \times 12) + 1 = 3 + 1 = 4 \text{ Cl}^- \text{ ions.}$$

NaCl అంగ రూపాలు 4 NaCl గ్రహించిన
2 molar.

Lic Sulphate Structure: Lic sulphate structure NaCl
Octahedral:

CaF₂ or Sulphate Structure:

(1) வீதியில் Ca^{2+} இடமிடும் பகுதியிலே கால்சியம் இனால்டைட் 2 mm ஏற்றுக் Ca^{2+} இடமிடும் பகுதியில் தெரியும் பகுதியிலே சமானமாக 2 mm ஏற்றுக் கொண்டிருப்பது கால்சியம் இனால்டைட் 2 mm ஏற்றுக் கொண்டிருப்பது கால்சியம் இனால்டைட் 2 mm ஏற்றுக் கொண்டிருப்பது.



(2) ஒவ்வொரு 90° நிறைவேற்றும் பகுதி Ca^{2+} இடமிடும் பகுதிகளுக்கு விடையளிப்பது கால்சியம் இனால்டைட் 2 mm ஏற்றுக் கொண்டிருப்பது கால்சியம் இனால்டைட் 2 mm ஏற்றுக் கொண்டிருப்பது.

(3) ප්‍රධාන වෘත්තීය තැක්සිල් නිස්ථිත්වා
සෑම මෙහෙයුම් මූල්‍ය ප්‍රමාණය නිශ්චිත කළ යුතුයි?

ප්‍රධාන වෘත්තීය තැක්සිල් නිස්ථිත්වා ප්‍රමාණය නිශ්චිත කළ යුතුයි. Ca^{2+} මූල්‍ය තැක්සිල් නිස්ථිත්වා ප්‍රමාණය නිශ්චිත කළ යුතුයි. මූල්‍ය නිශ්චිත කළ යුතුයි. මූල්‍ය නිශ්චිත කළ යුතුයි. මූල්‍ය නිශ්චිත කළ යුතුයි. මූල්‍ය නිශ්චිත කළ යුතුයි.

එන්ජේප් නියෝගී වෘත්තීය

$$\text{Ca}^{2+} \text{ මූල්‍යයා නිශ්චිත තැක්සිල් } (\frac{1}{8} \times 8) + (\frac{1}{2} \times 6) \\ = 1 + 3 = 4$$

වෘත්තීය තැක්සිල් නිශ්චිත කළ යුතුයා නිශ්චිත කළ යුතුයා. මූල්‍ය නිශ්චිත කළ යුතුයා නිශ්චිත කළ යුතුයා නිශ්චිත කළ යුතුයා නිශ්චිත කළ යුතුයා නිශ්චිත කළ යුතුයා.

$\text{Ca}^{2+} : \text{F}^- = 4 : 8 \quad \text{or} \quad 1 : 2$ කිහිපයින්
වෘත්තීය තැක්සිල් CaF_2 නිස්ථිත තැක්සිල් නිශ්චිත කළ යුතුයා.

ක්‍රිස්ටල් ප්‍රිතිකාලීන තැක්සිල් තැක්සිල් (ZnS)

ක්‍රිස්ටල් ප්‍රිතිකාලීන තැක්සිල්

නිශ්චිත තැක්සිල් නිශ්චිත.

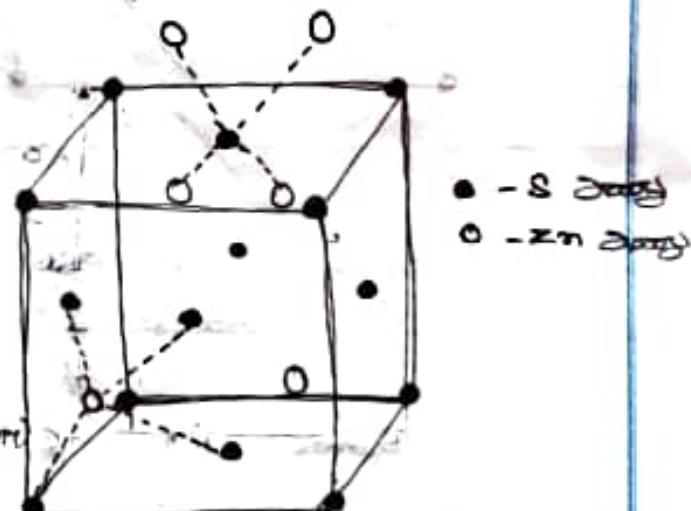
(i) ක්‍රිස්ටල් ප්‍රිතිකාලීන

(ii) උද්‍යෝගී තැක්සිල්.

(iii) ක්‍රිස්ටල් ප්‍රිතිකාලීන: (4:4 පිළි)

ක්‍රිස්ටල් ප්‍රිතිකාලීන තැක්සිල්

වෘත්තීය තැක්සිල් නිශ්චිත කළ යුතුයා නිශ්චිත කළ යුතුයා.



Expt No		Page No
Date		

ව්‍යුත්පන ගැනීමෙන්.

- (2) විජාකාර ප්‍රංශීලික තැබූ උසස් මීටර් අවස්ථා නො ඇත්තේ ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ.

- (3) ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ.

- (4) තුළ ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ.

$$\text{එක්‍ර ප්‍රාග්ධන } \left\{ \begin{array}{l} \text{සුදු ප්‍රාග්ධන} \\ \text{සුදු ප්‍රාග්ධන} \end{array} \right\} = 4 \quad [\text{කිසිදු ප්‍රාග්ධන}]$$

$$8^2 - \text{එක්‍ර ප්‍රාග්ධන} = \left(\frac{1}{8} \times 8 \right) + \left(\frac{1}{2} \times 6 \right) \quad [\text{සුදු ප්‍රාග්ධන}]$$

$$= 4 \quad [\text{සුදු ප්‍රාග්ධන}]$$

$$\text{අඟුනු } 2^2+ : 8^2- = 4 : 4 = 1:1 \quad [\text{සුදු ප්‍රාග්ධන}]$$

නො නො

- (5) 2:1:1:1:1:1:1:1 (4:4 උසස්)

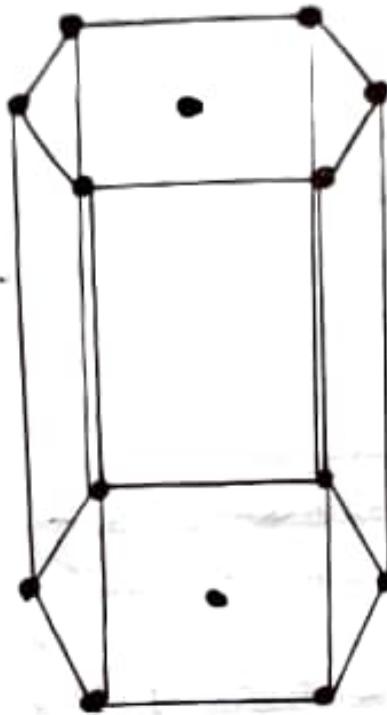
සුදු ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ; සුදු ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ.

සුදු ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ,

සුදු ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ සහ එම් ප්‍රාග්ධන නො ඇත්තේ.

ඡොල් තුළ සැපයුමෙන් උග්‍ර පිහිටුව ඇති නිශ්චාල ප්‍රතිඵල මෙයින් ප්‍රතිඵල මෙයින් (CsCl) යුතු නිශ්චාල ප්‍රතිඵල මෙයින් (CsCl) යුතු නිශ්චාල ප්‍රතිඵල මෙයින් (CsCl) යුතු

2 mm නිශ්චාල



ඡොල් තුළ සැපයුමෙන් ඇතුළත ප්‍රතිඵල :

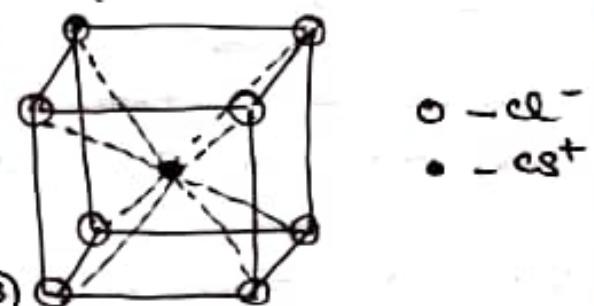
CsCl - නිශ්චාල ප්‍රතිඵල (8 : 8 ප්‍රතිඵල)

(1) ප්‍රතිඵල ප්‍රකාශනය නිශ්චාල ප්‍රතිඵල මෙයින්
ප්‍රතිඵල ප්‍රකාශනය නිශ්චාල ප්‍රතිඵල. CsCl ප්‍රතිඵල නිශ්චාල ප්‍රකාශනය

(2) ප්‍රතිඵල ප්‍රකාශනය නිශ්චාල

(3) ප්‍රතිඵල Cs^+ ප්‍රයෝගීය

8 Cl^- ප්‍රයෝගීය, ප්‍රතිඵල



Expt No _____
Date _____

Page No. _____

Cl^- ප්‍රවාහක සහ Ca^+ ප්‍රවාහක අභිජනනය
සැප්ත්‍රම්බ මුද්‍රා ප්‍රමාණය අවශ්‍ය සහ ප්‍රති

(3) පිටත ප්‍රවාහක ප්‍රමාණය කෙරේ නීත්‍යම්
සහ ප්‍රමාණය ඇත්තා නොවා Cl^- ප්‍රවාහක, BaO සහ Ca^+
ප්‍රවාහක 2 mm.

(4) පිටත ප්‍රවාහක මුද්‍රා 2 mm } = $\frac{1}{8} \times 8 = 1$
වෘත්ත ප්‍රවාහක ප්‍රමාණය }
වෘත්ත ප්‍රවාහක ප්‍රමාණය } = 1 (පැවත්වන්)

පිටත ප්‍රවාහක 2 mm Ca^+ ප්‍රවාහක මුද්‍රා
ප්‍රමාණය } 1 පිටත.

தினமாணி தினில் இலைப்பானை:
 குடும்பத்தினர் மற்றும் விரைவாக ஒரே பொதுத்துறை
 படிகள் முழுமூலம் ஒரே இலைப்பானை தொழில்துறை
 மூலத்திற்கும் ஒரு இலைப்பானை அமைப்பினால் வாய்க்கால்
 அமைக்கப்படுகிறது. சமீபத்திற்கும் அமைப்பு நோக்குமிகு போது
 விவசாயத்தில் இலைப்பானை வெள்ளுத்தீர்த்து.
நிலை இலைபாடு: நிலை இலைப்பானை வெள்ளுத்தீர்த்து
 எந்தெந்த விவசாயங்களை அனுப்புகின்ற நிலைப்பினால் அமைக்கப்படுகின்ற
இலைப்பானை என்ற அமைப்பு வெள்ளுத்தீர்த்து.
கிழ்ச்சிய இலைப்பானை மாநகரங்களில் வெள்ளு
 தீர்த்து தீர்த்து விவசாயங்களை அமைக்க வேண்டு
 விவசாயங்களை அனுப்புகின்ற நிலை என்பது அமைக்கப்படுகின்ற
 தீர்த்து. விவசாயங்களை அமைக்கின்ற இலைப்பானை
 என்பது விவசாயங்களை இலைப்பானை என்ற அமைப்பு வெள்ளுத்தீர்த்து.

அணித்தில் இலைப்பானை:

- (1) அணித்தில் இலைப்பானை
- (2) அணித்தில் இலைப்பானை இலைபாடு.

அணித்தில் இலைபாடு:

அணித்தில் இலைபாடு என்ற நீரை ஏற்ற விளை
 விவசாயிகளின் உணவுகளை கீழ் விவரிப்பாட்டு எடுத்துமுடியும்
 அமைக்கப்படுகின்ற விளைபாடு இலைபாடு வெள்ளு
 தீர்த்தும் இலைபாடு.

(1) இருமதி இலைபாடு (2) ப்ரெஸ்ஸில் இலைபாடு.

(1) இருமதி இலைபாடு:

நிலை அணித்திலைபாடு குள்ளிடம் தீர் விவரிப்பு
 படிகள் கிடைத்துவது விரும்பும் இலைபாடு என்றுமொழு
 கூறுவது அரிசிகள் அணித்திலைபாடு அமைக்கப்படுகின்ற
 விவசாயங்கள். நிறுபிப்பாடு கோரின்ற மீதும் விரும்பு.

Expt No

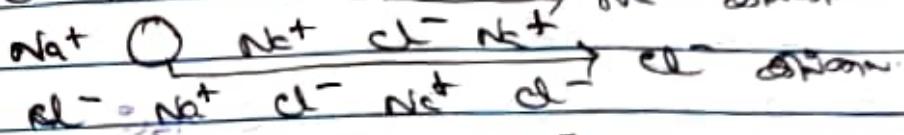
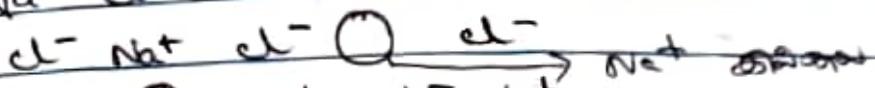
Date

Page No.

இனால் நிலைமையின் போதும் கால்சியம் வீசுவது
 முக்கிய அளவிற்கு விடுபட்டு இருக்கிற சம்பந்தமாக
 இனால் கால்சியம், எனின் ஆகை வீசுவது அதிகமாக
 கால் ஆகி அதிகமாக போதுமான சம்பந்தமாக
 இருக்கிறது. (Eg) $\text{NaCl} + \text{CaCl}_2$

NaCl என்ற நிலைமையின் போதுமான வீசுவது
 கால் ஆகி Na^+ ஆகை கால்சியம், கால்சியம் Cl^-
 ஆகை வீசுவது இன்னும் இருக்கிறது.

$\text{Na}^+ \text{Cl}^- \text{Na}^+ \text{Cl}^- \text{Na}^+$



எனவே இதை [எனின் வீசுவது
 அதிகமாக இருக்கிறது]

(ii) முறையிலே குறைபாடு:

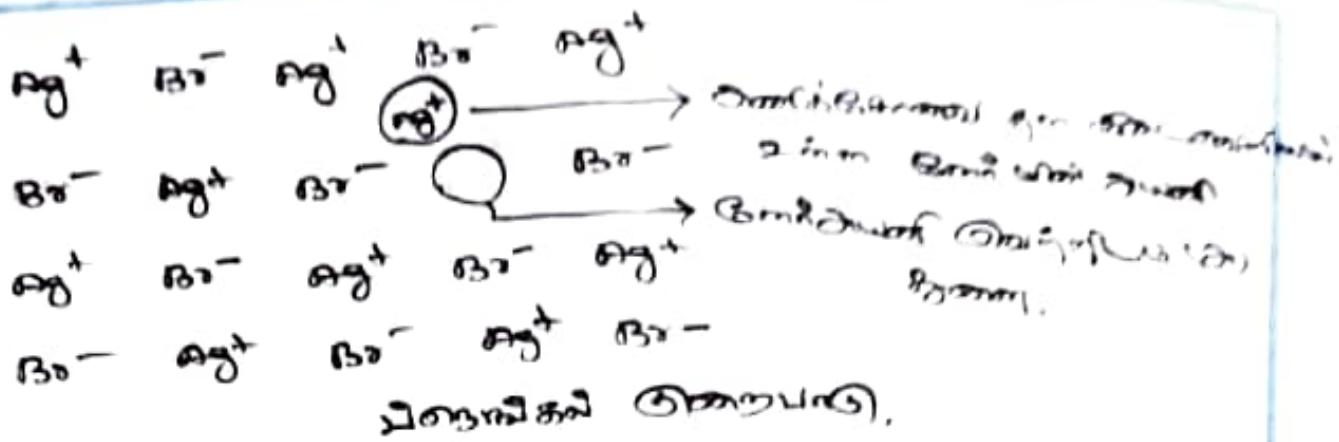
கிள் கால்சியம் கால்சியம் கொலைன்
 (எனின் ஆகை) என்ற நிலைமையை கிளப்பதற்கு
 ஏடு விடுவதே, ஏடு விடுவதற்கு என்ற
 தனி விடுவதை கிடைப்பதற்கிணங்க. கிள் கால்சியம்
 எனின் ஆகை ஏடு கால்சியம் கால்சியம் போது
 கிளப்பதற்கு விடுவதை விடுவதற்கு என்று.

கிள் கால்சியம் விடுவதை விடுவதற்கு என்று.

i) இனால் ஆகை கால்சியம் 2 மீ உடுத்திரம்

ii) இனால் விடுவதை ஆகை விடுவதை எனின் ஆகை
 2 மீ உடுத்திரம்

iii) கிளதற்கும் போதுமான ஆகை கிளதற்கும்
 அதிகமான ஆகை விடுவதை (Eg) ZnS , AgBr .



ஊத்தில் மூலிகை கொண்டுள்ள விரோதபாதா:

(i) சிறந்தில் கொண்டுள்ளப் பகுதி கால்காலிக் காருவின் வகுமுகவில் படிக்கிறார்கள் கொண்டுள்ள விரோதபாதா மூலம் விரோதபாதா என்று அழிக்கக் கூடியது. அதைப்போல் மூலத்தின் பெருமீதாக பாதிக்கப்படுகிறது.

(ii) கீவி வட கொண்டுள்ளது, படிக்கலை பொருமனங்களுக்கு மேல் கிணக்கும் கிழீப்பகுவுக்கு பூரிக்கப்படுகிறது.

(iii) ஒரு தகுதி கொண்டுள்ள கொண்டுள்ள விரோதபாதா அதைச் சேர்த்து கொண்டுள்ளது.

(iv) சிறந்தில் கொண்டுள்ள படிக்கலை மூலம் கொண்டுள்ளது.

ஊத்தில் மூலம் கொண்டுள்ள:

ஊத்தில் சூரி முதலை முதல் மூலம் கொண்டுள்ள விரோதபாதா அதைப்போல் சூரி வாய்வெட்டிக்கு வெள்ளுமோலை கொண்டுள்ளது சூரி கொண்டுள்ள விரோதபாதா மூலம் கொண்டுள்ளது.

(i) உலோக உயர்க் கொண்டுள்ள பாலைக் கொண்டுள்ளது.

Expt. No. _____

Date _____

2. Bands 2nd குறிப்புகள்:

தாங்கள் சமீபத்திரங்களை விட்டு வருகின்றன என்று நம் முன்வரையில் கூறியுள்ளது.

Type I: (வெங்கலைச் சுலுப்) அதேபோல் ஒரு வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிறார்கள் என்று நம் முன்வரையில் கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

2. Bands 3rd சமீபத்திரங்களை விட்டு வருகின்றன என்று நம் முன்வரையில் கூறியுள்ளது.

3. Bands 4th செஞ்சுக் கொட்டி விட்டு வருகின்றன என்று நம் முன்வரையில் கூறியுள்ளது.

4. Bands 5th $\text{NaCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{NaCl}$ $\text{A}^+ \text{B}^- \text{A}^+ \text{B}^-$ அதேபோல் அநீகியாக இருக்கிறது.

5. Bands 6th $\text{A}^+ \text{B}^- \text{A}^+ \text{B}^-$ அதேபோல் அநீகியாக இருக்கிறது.

6. Bands 7th $\text{A}^+ \text{B}^- \text{A}^+ \text{B}^-$ அதேபோல் அநீகியாக இருக்கிறது.

7. Bands 8th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

8. Bands 9th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

9. Bands 10th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

10. Bands 11th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

11. Bands 12th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

12. Bands 13th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

13. Bands 14th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

14. Bands 15th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

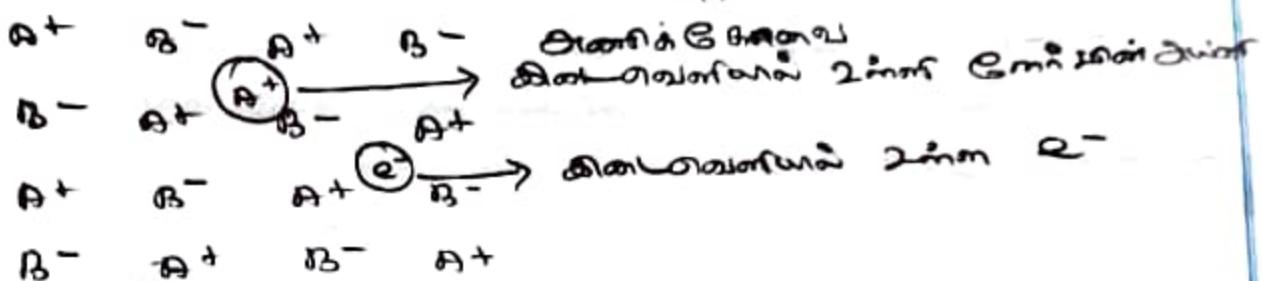
15. Bands 16th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

16. Bands 17th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

17. Bands 18th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

18. Bands 19th குறிப்பாக கூறியுள்ளது. இது வெங்கலைச் சுலுப் கொண்டிருக்கிற நான்கு வெங்கலைகளில் ஒன்றாக இருக்கிறது.

குமி விவரத்திற்கு படிக்கப்படுவதை விவரிக்கும் - நான் பிரைக்ஸெஸ் கிடைவிலீஸ் குடும்பத்திற்கு கூட குறிப்பிட்டு விவரிக்கும் விவரத்தை விவரிக்கும். (eg) 210 [இல்லாத நிலை - ஒளிமின் எவ்விஷ்டினீஸ் - விவர]



இப்போது பிரைக்ஸெஸ் கிடைவிலீஸ் குடும்பத்திற்கு கூடும்பை விவரிக்கும் விவரத்தை விவரிக்கும்.

2 வகை இயக்குமிகுப்புகள் வகைப்பாடு:

- (i) கிருவுக்கியல் 2-வகை இயக்குமிகுப்புக் குடும்பத்திற்கு கிடைவிலீஸ் குடும்பத்திற்கு கூடும்பை விவரிக்கும் விவரத்தை விவரிக்கும்.
- (ii) 2 வகை இயக்குமிகுப்புகள் படிக்கப்பட்டு விவரிக்கும் வகைப்பாடு.

2 வகை குறைபுக்குறையுடையது:

கிருவுக்கியல் குறைபாடு, மூழைச் செய்திகள் குறைபாடு குறைபாடு, கிடைவிலீஸ் குறைபாடு, கோஃபிசியீல் குறைபாடு, கிடைக்குமிகுப்புக் குறைபாடு, வாங்குகிற குறைபாடு வகைப்பாடு குறைபாடு.

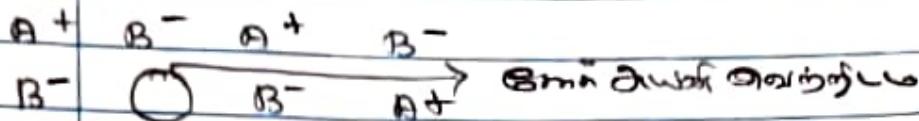
Type 1: (மிகவும் வகைப்பாடு):

மிகவும் பிரைக்ஸெஸ் குடும்பத்திற்கு குறைபாடு விவரிக்கப்படும் வகைப்பாடு பிரைக்ஸெஸ் குடும்பத்திற்கு குறைபாடு. மிகவும் வகைப்பாடு பிரைக்ஸெஸ் குடும்பத்திற்கு குறைபாடு வகைப்பாடு பிரைக்ஸெஸ் குடும்பத்திற்கு குறைபாடு. மிகவும் வகைப்பாடு பிரைக்ஸெஸ் குடும்பத்திற்கு குறைபாடு வகைப்பாடு பிரைக்ஸெஸ் குடும்பத்திற்கு குறைபாடு.

Expt. No _____
Date _____

Page No _____

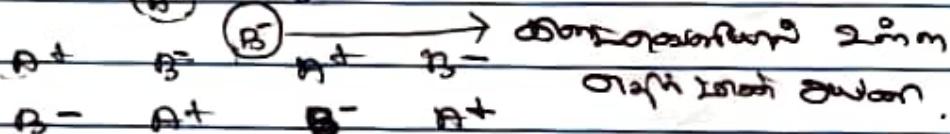
(Eg) FeO , FeS , NiO etc.



സീൻ അംഗീകാരപ്പെട്ട സ്ഥാനങ്ങൾ കേവലം ഒരു രീതിയാണ്.

Type II: (തൃജോഡ്യൂൾ ലൈറ്റ്)

കിട്ടാതാൾ അംഗീകാരം നിഷ്പാദിച്ചിരിക്കുന്ന അംഗീകാരപ്പെട്ട സ്ഥാനങ്ങൾ മാത്രമല്ല, മാത്രമല്ലാതെ അംഗീകാരപ്പെട്ട സ്ഥാനങ്ങൾ തന്നെ അംഗീകാരപ്പെട്ടതും ആണ്. ഏറ്റവും അഭിവൃദ്ധി ചെയ്യുന്ന സ്ഥാനം (മിഡിൽ വിഡ്യുൽ ഫോർമാറ്റ് അംഗീകാരം, ദ്വാന്ത എൻഡ് ഫോർമാറ്റ് അംഗീകാരപ്പെട്ട പദ്ധതി) ഇതിനും ഒരു രീതിയാണ്.



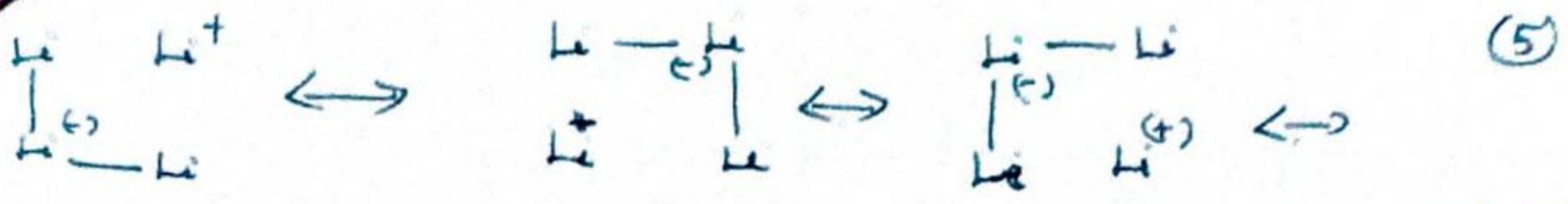
ഒരു രീതി അംഗീകാരം.

ഓഫീസ് ബോർഡ് അംഗീകാരപ്പെട്ട രീതി അംഗീകാരം.

സ്ഥാനം കുറയ്ക്കുന്നതിൽ അംഗീകാരം:

(i) സ്ഥാനം കുറയ്ക്കുന്ന അംഗീകാരം

P-ബോർഡ് കുറയ്ക്കുന്ന അംഗീകാരം



Li-Li Interaction (Representation of some bonding possibilities in Li)

Li-H atom, 2s atomic 2p atomic interactions described above
are similar in nature, except that Li has 2s only, whereas
Li-an 2p-orbitals (unpaired) overlap with Li^+ which has unpaired electrons.
Li-an 2s orbital overlap, Li^+ and $\text{Li}^{(+)}$ 2s orbital overlap can also occur.

Thus various forms of 2s interactions have been described (as described above), where the atomic overlaps are more prominent than ionic. Hybridized atomic orbitals may overlap, however, overlaps are less frequent than overlap of atomic and molecular orbitals. Thus, the nature of the interaction depends on the type of overlap.

Conclusions

Thus in metals, various 2s interactions take place simultaneously
in solids as follows. The 2s atomic overlaps are more prominent, less than
2s atomic hybridizations. These 2s atomic overlaps result in bonding, whereas
2s atomic overlaps result in antibonding interactions.

③ படிடைக் கூறுகள் (அ) புதிய இரண்டு நோக்குகள்

(Band Theory of Metals or MOT)

2 atomic bonding by pair of atomic orbitals
is extended to metal bonding involving numerous atoms
of various types of bonding. In MOT,
bonding molecules form molecular orbitals. e.g., in H₂, A_mH_n
and in B_mA_n. In H_2 bonding involves two 1s atomic orbitals.
In B_mA_n, the bonding involves various atomic orbitals
and non-bonding molecular orbitals (e.g., one BMO, one ABMO, and one non-bonding
molecular orbital).

கிரைசுகள், n -மாண்பும் மாண்பு ($n \approx 10^{23}$)

முன்னும் உள்ளபடி, ஒருங்கிணி ந-க்குக்கு தனித்துவம்
குறைகிறது. ஆகவே ஒரேயெழுச்சில் ந-க்குக்கு மாண்பு அளவு ($\approx 10^{23}$)
ந-க்கு மாண்பு அதிகமாக, அதிகமாக, எவ்வளவுக்கும் கிரைசுகள்
ஏதுமில்லை. எனவே ஒருங்கிணி ந-க்குக்கு தனித்துவம் குறையும்
ஏதுமில்லை. அனால் ஒருங்கிணி கிரைசுகள் ஒருங்கிணி ந-க்குக்கு
ஏதுமில்லை. எனவே ஒருங்கிணி ந-க்குக்கு தனித்துவம் குறையும்
ஏதுமில்லை. அனால் ஒருங்கிணி கிரைசுகள் ஒருங்கிணி ந-க்குக்கு
ஏதுமில்லை.

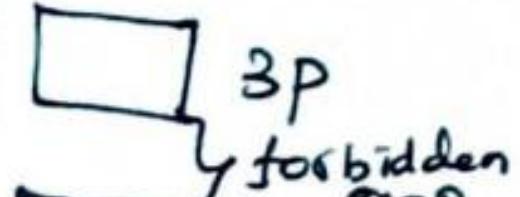
வினாவை விட்டு (Brillouin zone) செய்கிறது. தனி ⑥
ஒத்து இலக்கணம் பலவேளியிருக்கிறது (2) கூடும் பலவேளியிருக்கிறது
எனவே மூன்று, உறுப்புகளை போதுமாக அறியும்.

2 எண்ணால், நீரேயும் பிரதமமாக செய்ய
செய்யும் 2 எண்டு உதவும் 2 எண்டு என்று கூறின
பிலைகள் 2 எண்டு.

1S - உலை	தொழுத் திட்டங்களை எடுத்து வருவது - சூரியன் மூலம் - மூன்றாவது மூலம்	$E_{C,V} \text{ va}$ $= 15^{\circ} 42' 26'' 35' 39''$
2S - உலை		
2P - உலை		

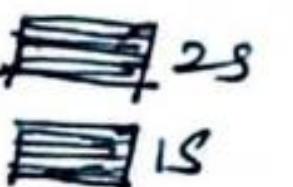
3S - உலை - கணமிக்கும் தொழுத் திட்டங்களை - பிரதமமாக விடும்
- மூன்றாவது மூலம்

3P - உலை - கணமிக்கும் தொழுத் திட்டங்களை - பிரதமமாக - விடும்
அங்குமிக்கும் தொழுத் திட்டங்களை (ஷாங்க)

 தொழுத் திட்டங்களின் கிளையில் (Forbidden energy gap)

இது தொழுத் திட்டங்களின் பிரதமமாக விடும் என்று
கொண்டிருப்பது காலையில் பார்க்க விரும்பும் காலை.

 தொழுத் திட்டங்களின் கிளையில் விடும்

 மொத்தத்திலே (conduction band)

Na = பார்த்தும்போது நீரேயும் பிரதமமாக விடும்
ஏனைத்துவம் தொழுத் திட்டங்களின் பிரதமமாக விடும்.

மொத்தத்திலே: குறைஷ் எந்தொல் பிரதமமாக விடும்
ஏனைத் தொழுத் திட்டங்களை விடும்.

பிலைகள் ஒருங்கிணங்கப்படும், நடத்துகின்ற, அதேந் தொழுத் திட்டங்கள் பிலைகள் ஒருங்கிணங்கப்படும்:
குறைஷ் நடத்திகளை நடத்துகிணங்க விடும்:

(i) நடத்திகள் (conductors)

உலைக் கணமாக விடு, பிரதம் 2 எண்டு என்று
கணமிக்கும் தொழுத் திட்டங்களை பார்த்தும்போது நீரேயும் பிரதமமாக விடும்.
பிரதமமாக விடும் என்று கூறுவது காலையில் விடும்.

~~நடத்திகள் மொத்தத்திலே விடும் என்று கூறுவது காலையில் விடும்~~
~~நடத்திகள் மொத்தத்திலே (நடத்திகள்) விடும் என்று கூறுவது காலையில் விடும்~~
~~நடத்திகள் மொத்தத்திலே நடத்திகள் விடும். நடத்திகள் மொத்தத்திலே விடும் என்று கூறுவது காலையில் விடும் என்று கூறுவது காலையில் விடும்~~
~~நடத்திகள் மொத்தத்திலே நடத்திகள் விடும். நடத்திகள் மொத்தத்திலே விடும் என்று கூறுவது காலையில் விடும்~~

நூல்தாங்கிய புதுக்கிடு முன் வருத்தங்கள் அடிக்காண
பொதுத்தாங்கிய புதுக்கிடு முன் வருத்தங்கள். அதை அமைக்கவே
கூடியது.

(7)

எனினும் சுற்றிய ஒரு செயற்றிகளில் ஒரு நிலைமை
(ns¹) கொடுக்க என்பதைப் பற்றி கீழெடுப்பான் தெரியும் விவரம்
கோபால் நிலைமை அமைக்கப்படும். ஏதெந்தெந்தும் நிலைமை
-கீழ்க்கண்ட படிகள் உண்மை அமைக்கப்படும், கீழ்க்கண்ட
மூலங்களிலிருந்து என்பதில் கீழ்க்கண்ட விவரங்கள், கீழ்க்கண்ட
ஏதாவது கீழ்க்கண்டது.

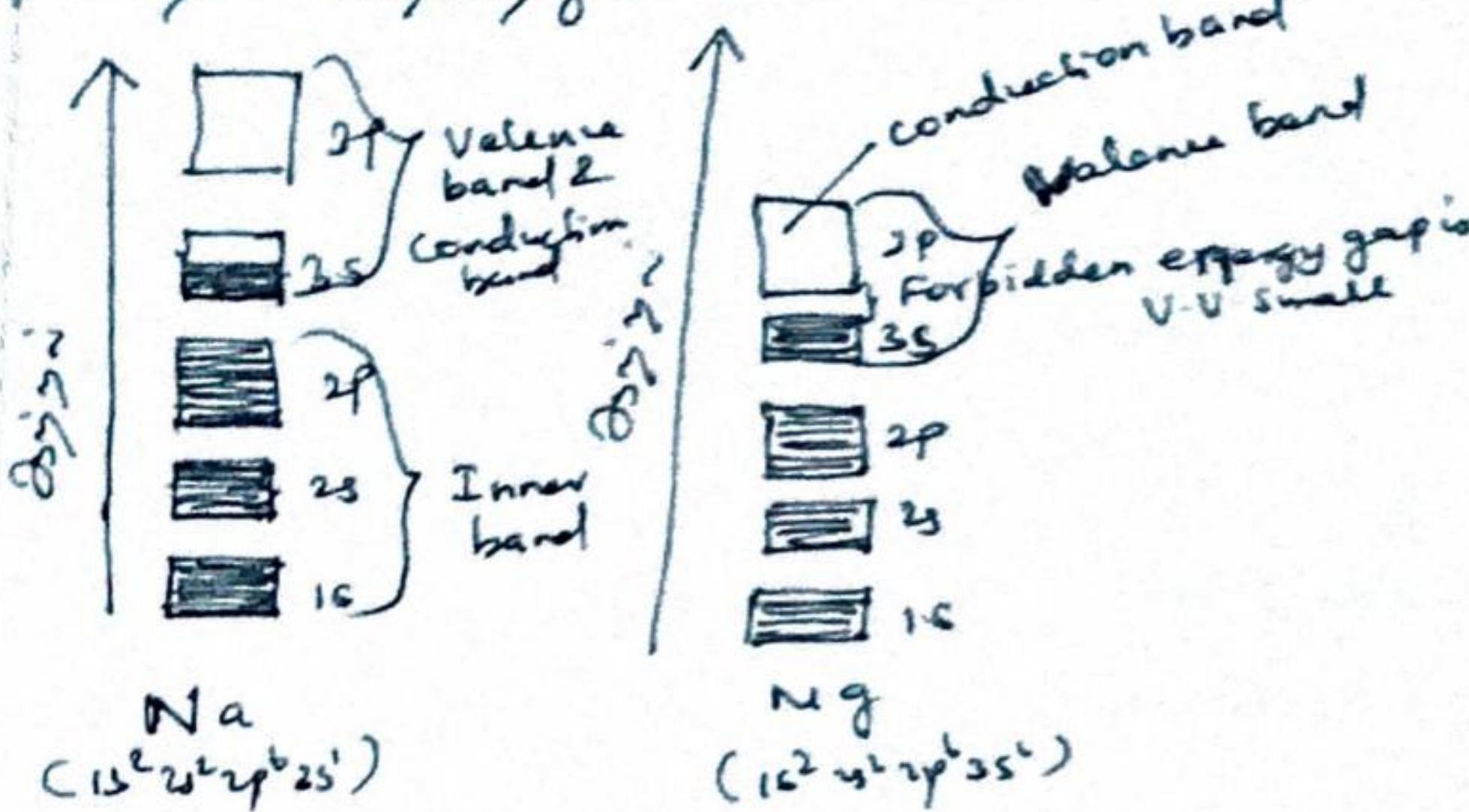
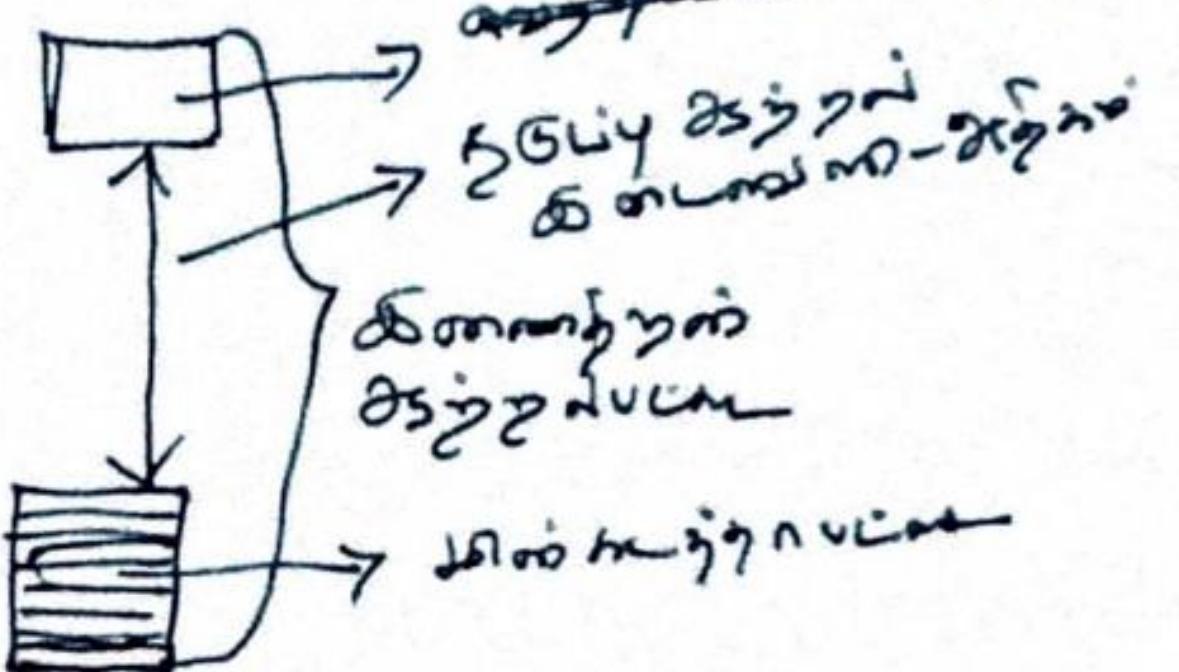


Fig: படிகள்

(ii) அந்திர கடத்திகள் (Insulators)



} - Innerband.

Fig: அந்திர படிகி

நூல்தாங்கிய கீடு. கிடைக்கும் குறிய விகிதம் படிக்கவே
ஏன்கிறது நூல்தாங்கிய குறிய விகிதம். குடும்ப நூல்தாங்கிய
கீடு பொதுத்தாங்கிய கீடு. (ஏ.ஏ.கீடு. (நூல்தாங்கிய கீடுவிலை 6 eV)

(iii) குடும்பத்தினர் : (Semiconductors)

நூல்தாங்கிய கீடு கூடும்பத்தினரின் முன்கூட்டுப் படிக

VIVO VITIS

Perfect Shot

2020.10.29 08:2

— ගෝජ්‍යා සිංහල ප්‍රජාත්‍යාම තුළ මෙය නිස්සු යුතු ඇත්තේ ⑨⁹
ස්වයුතු නිව්‍යා ප්‍රජාත්‍යාම නිව්‍යා ප්‍රජාත්‍යාම නිව්‍යා ප්‍රජාත්‍යාම.

b) திரும்புங் செய்திகளை (Lottery among செய்திகள்)

காலத்தில் கூறுவதை விரிவாக விடுவது என்று சொல்லப்படும். நீண்ட வருடங்கள் முன்னால் கூறுவதை விரிவாக விடுவது என்று சொல்லப்படும். கூறுவதை விரிவாக விடுவது என்று சொல்லப்படும்.

Foundation documents since IV Anglo-Saxons

201mg. තුළ නොවා ඇත්තේ සැංස්ක්‍රිත මිනින්දො පෙන්වයි.
ක්‍රියාකාරී ප්‍රාග්ධනය (e.g. B, Al, Ga, etc.) උඩු ප්‍රාග්ධන
ක්‍රියාකාරී (P, As, Sb) යොමු කළුත් උඩු ප්‍රාග්ධන මිනින්දො
මෙහි,^{S(IV)}₁ නිශ්චාල ප්‍රාග්ධන මිනින්දො ප්‍රාග්ධන මිනින්දො නොවා
ක්‍රියාකාරී ප්‍රාග්ධනය (Al & Ga) මිනින්දො නොවා නොවා.

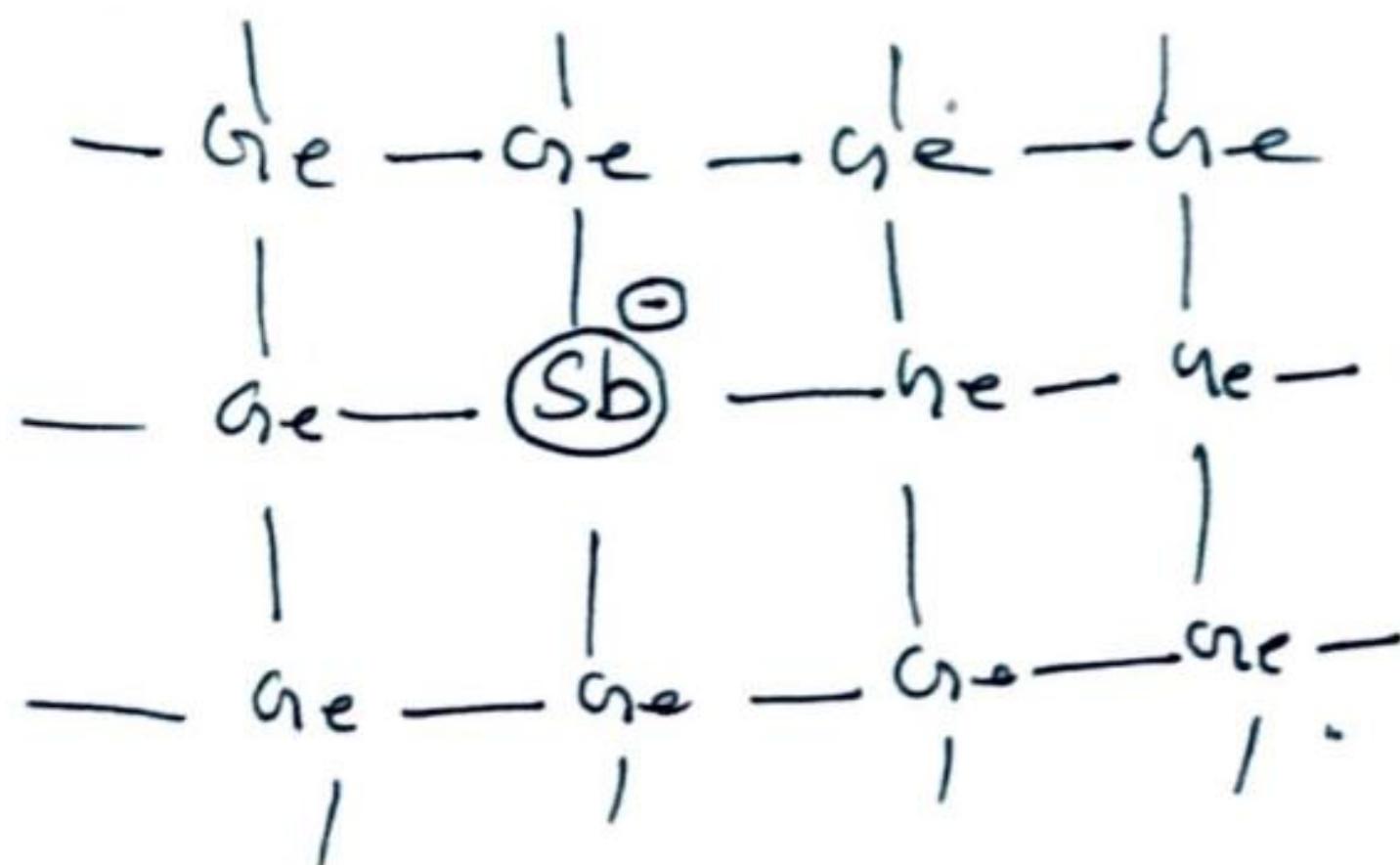


Fig: n - type Germanium
(Sb dopped Ge crystal)

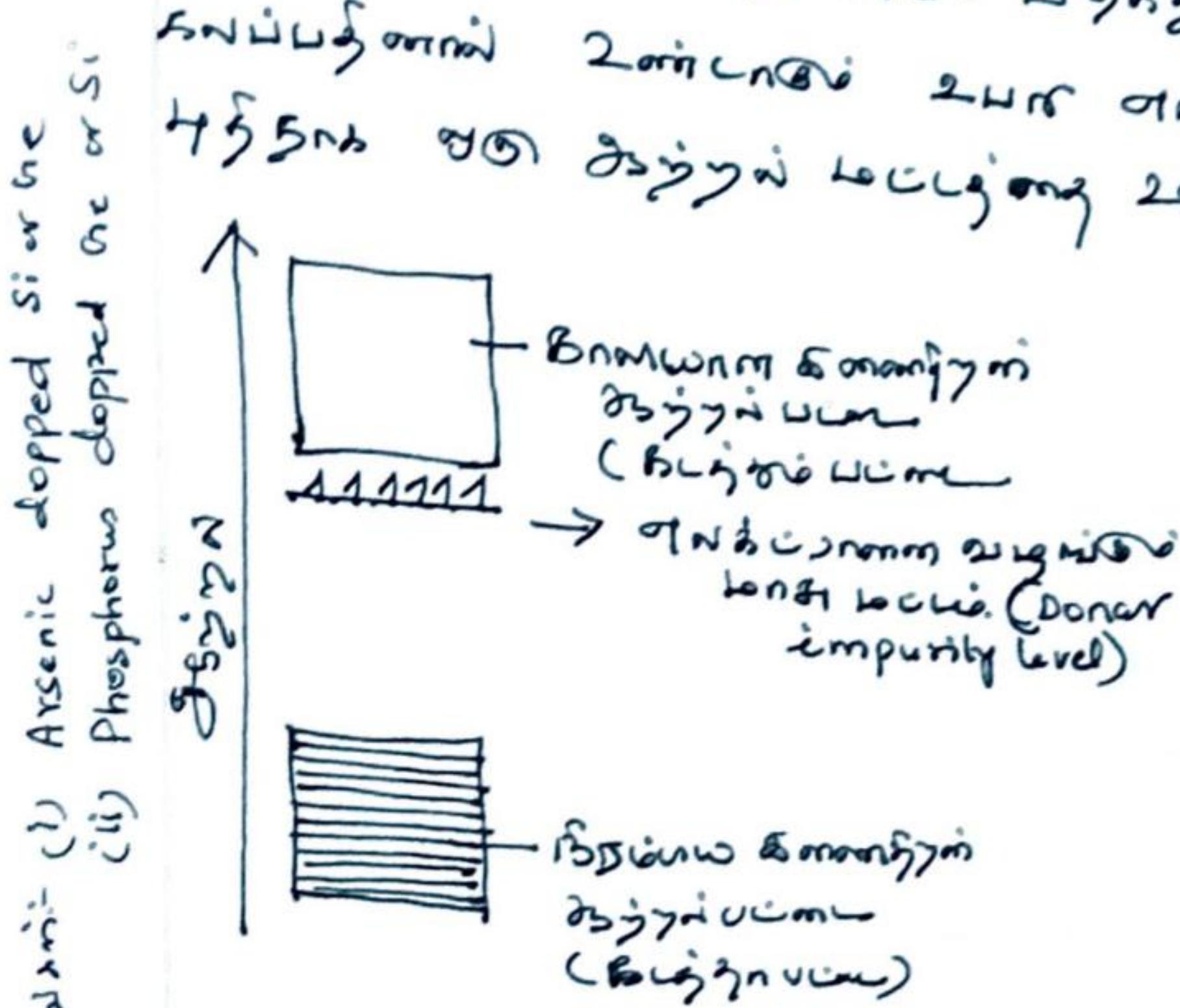
ମୁଖ୍ୟମନ୍ତ୍ରୀଙ୍କାରୀଙ୍କ ପାଇଁ
ଦେଶୀୟ ପାଇଁ ଯାହାରେ କିମ୍ବା
କିମ୍ବା ଏବଂ କିମ୍ବା କିମ୍ବା
କିମ୍ବା ଏବଂ କିମ୍ବା

ఇంగ్లీషు ఏ గోద
అంతములు - కొన్కి
కృష్ణ పంచాంగం

(P)

நான் சுர்த்துப் பாவுங் என்கூடிய
நான்னால் இருக்கிறேன்.

Si (B) Ne - புதித்துவுடன் பாதிக்கப் படுகிறது. நான் வாய்மை, நிலைமை, விரைவு
நோய்களை குறிக்கிறேன் என்கூடிய, நிலைமை, விரைவு
நோய்களை குறிக்கிறேன் என்கூடிய. நான் வாய்மை, நிலைமை,
விரைவு என்கூடிய நோய்களை குறிக்கிறேன் என்கூடிய.

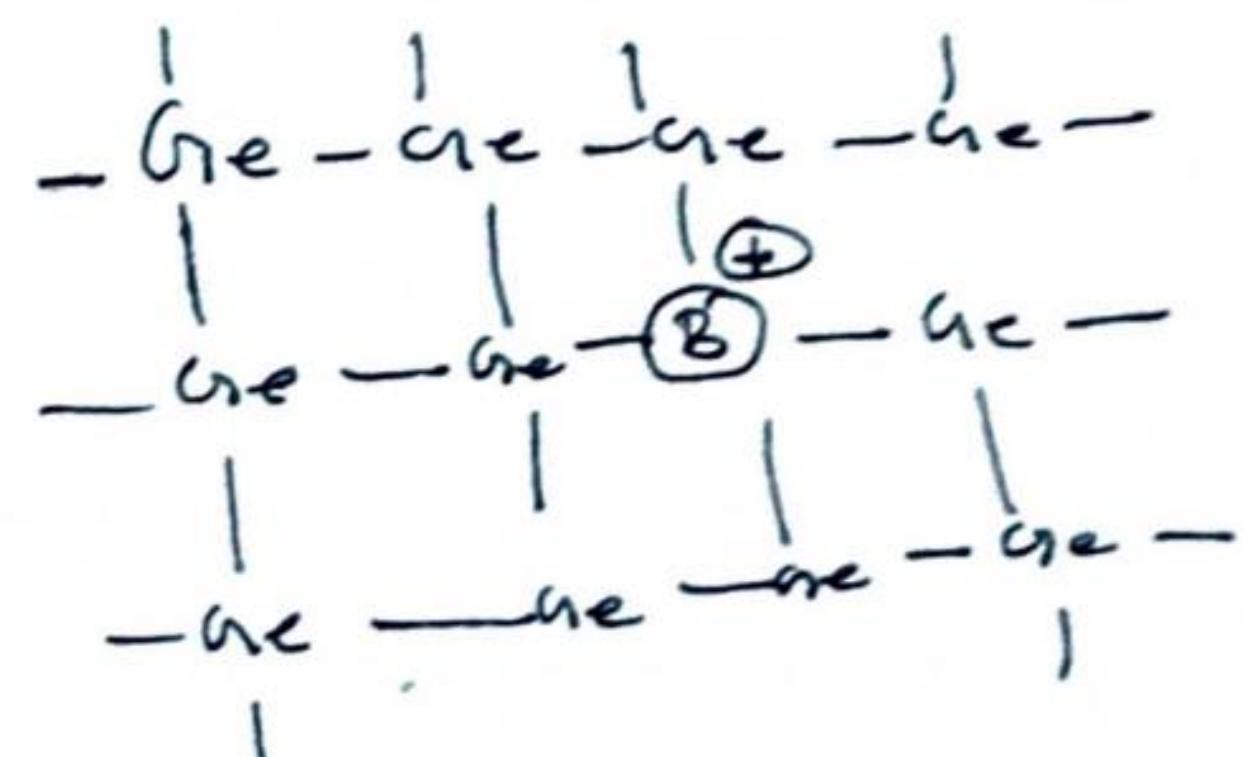
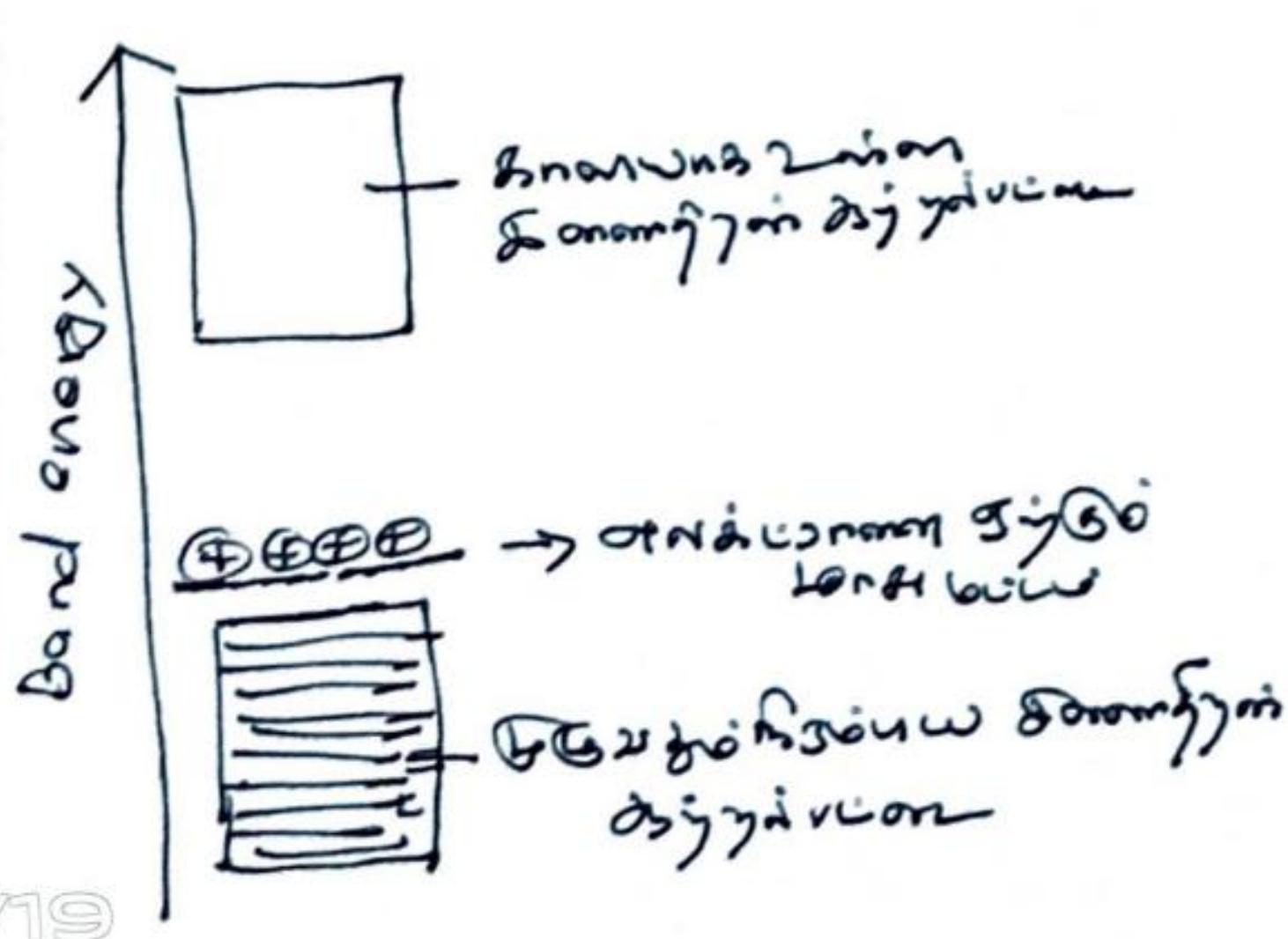


நான் வாய்மை, நிலைமை, விரைவு என்கூடிய நோய்களை குறிக்கிறேன் என்கூடிய, நான் வாய்மை, நிலைமை, விரைவு என்கூடிய நோய்களை குறிக்கிறேன் என்கூடிய, நான் வாய்மை, நிலைமை, விரைவு என்கூடிய நோய்களை குறிக்கிறேன் என்கூடிய.

எந்தெந்தும் ஒரு நூலைச் சொல்ல, கடிக் கூறுவிடும் பிள்ளையான கலைக் கலைப்படியில் மலைத்துறை நினைவுத்துறை நினைவுத்துறை நோய்கள். ஏனும், அதைக் காட்டி விடும் கலைக் கலைப்படியில் நோய்களை கடிக்கவிடும், நூலைச் சொல்லுமிடம் என்ற விஷயத்திற்கு.

P-வாய்மை கோயில் நூல்கள்:

கோயில்கள் (அ) ஏஞ்சலோஸ்பிரீட்டில் III A வகுக்கு
நினைவுத்துறை மொழியான நூல்கள் எழுப்பக்கூடிய P-வாய்மை கோயில்களில்.
ஒத்துவண்டி, ஒத்துவண்டி முதல் கட்டுவண்டி என்கின்றன
P (பெரும்) மூலம் ஆய்வுகளை செய்திப்படுத்துகின்றன. செய்வு
மூலம், கீ-புக் கட்டுவண்டி சுடு கீ-புக்கால கட்டுவண்டி
என்றும் கூறுகின்றன. கீ-புக் கட்டுவண்டிகள் கட்டுவண்டி.



B doped Ge

11

தினம் தீவிரமாக இருப்புதலை விட விரும்பும் ஒரு காலையில் கூறப்பட்டிருப்பது. சிறநெர் மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். புதுக்காலை என்று அழைகிறோம். இது சிறநெர் மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். சிறநெர் மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம்.

நீண்ட காலையில், கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம்.

நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம்.

நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம்.

நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம்.

நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம். நீண்ட காலையில் கிரைட்டை மீ-கிரைட்டை என்று அழைகிறோம்.

(i) Al dopped Ge or Si

(ii) In dopped Ge or Si

(iii) Ga dopped Ge or Si

கீட்டிகளில் கொடுக்கப்படும் குறையும் குவிப்புகள்:

கீட்டி (conductors)

① சிறநெர் ஏவை வெப்பநிலை
- வெப்ப மாற்றங்கள் கட்டுப் படுகின்றன

② ஏவை வெப்பநிலை
கட்டுப்புகள் குறையும் குவிப்புகள்.

கீட்டிகளில் கொடுக்கப்படும் குறையும் குவிப்புகள்:

① சிறநெர் ஏவை வெப்பநிலை
கட்டுப்புகள் குறையும் குவிப்புகள்

② ஏவை வெப்பநிலை
கட்டுப்புகள் குறையும் குவிப்புகள்.

ஒளிக்காரணமாக கொடுக்கப்படும் குறையும் குவிப்புகள்:

- கட்டுப்புகள் குறையும் குவிப்புகள்

ஒளிக்காரணமாக கொடுக்கப்படும் குறையும் குவிப்புகள்:

- கட்டுப்புகள் குறையும் குவிப்புகள்

Intrinsic Semiconductor

- ① තෙත් සුදු ගෝජිස්ට්‍රේටර්
- ② කුඩා, පැල්ස්ථ්‍රීකාන්, ගුවපෙනෙන
මැඹ්‍යම තිබේ එහි නොවෙනි
මින්ධයුතු පෙනෙනු මෙනුයුතු.
- ③ පැල්ස්ථ්‍රීකාන් ගෝජු
(e.g) Si or Ge

Extrinsic Semiconductor (12)

- ① Doped Layer Znning Germanium
- ② කුඩා, පැල්ස්ථ්‍රීකාන්, ලන්ජිම්
ඉග්‍රීන් ගුවපෙනෙනු මෙනුයුතු.
- ③ පැල්ස්ථ්‍රීකාන් අන්තර්
(e.g) As dopped Ge (n-type)
In dopped Si (p-type)

n-type Germanium

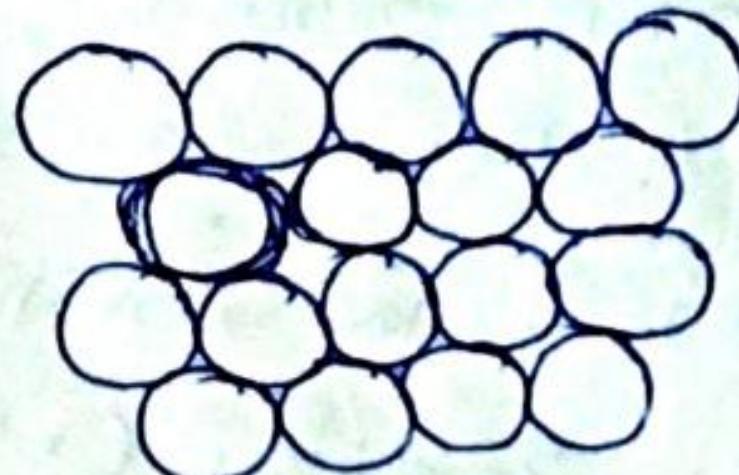
- ① Si or Ge - 2 cm VA නොවුනු
ඇඟිස්ථ්‍රීකාන් ලන්ජිම් නොවුනු
නොවුනු නොවුනු S.C.
- ② පැල්ස්ථ්‍රීකාන් නොවුනු,
ලන්ජිම් පැල්ස්ථ්‍රීකාන් නොවුනු
වු නොවුනු නොවුනු.
- (අදාළ) Arsenic dopped Ge

p-type Germanium

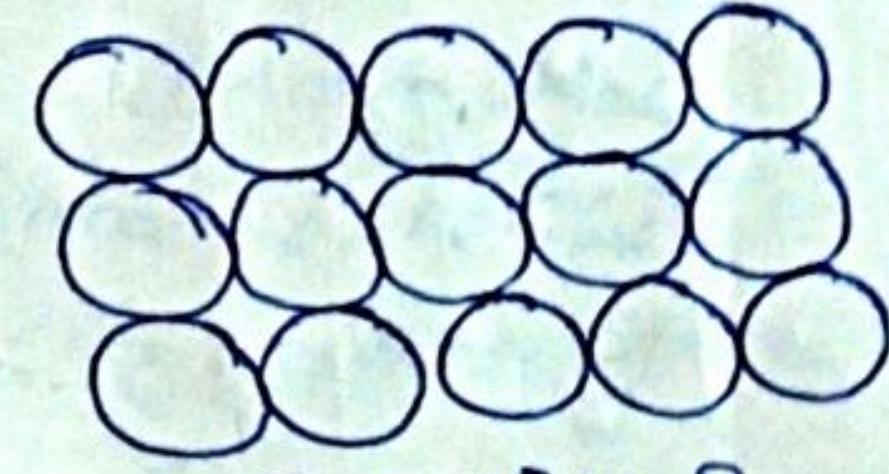
- P-type Germanium
- ② Si or Ge - 2 cm III A නොවුනු
ඇඟිස්ථ්‍රීකාන් ලන්ජිම් නොවුනු
නොවුනු p-type S.C.
- ③ කුඩා, නොවුනු පැල්ස්ථ්‍රීකාන්
සුඛ්‍යම, ලන්ජිම් පැල්ස්ථ්‍රීකාන් නොවුනු
වු නොවුනු.
- (අදාළ) Al dopped Ge.

பாடிகாண்டனில் ரெதுங்கி வொதிக்கு பலமாற்று:

பாடிகாண்டனில் பிளாஸ்டிக்கானின் ரெதுங்கி வொதிக்கு பலமாற்று வரையிடப் பொதிக்குவதுத்து, கீழ் பாடிகாண்டனில் இம் அளவுக்காக சோன்ட்கானின் வொதிப்புக்கண கூடிய ஒரும் அதை பாடிகாண்டனில் 2 நில பிளாஸ்டிக்கான் பிளாஸ்டிக்காக பிளாஸ்டிக்கான் பிளாஸ்டிக்காக வெளிக்கூறு பிளாஸ்டிக்கான் வெறுவாம்.



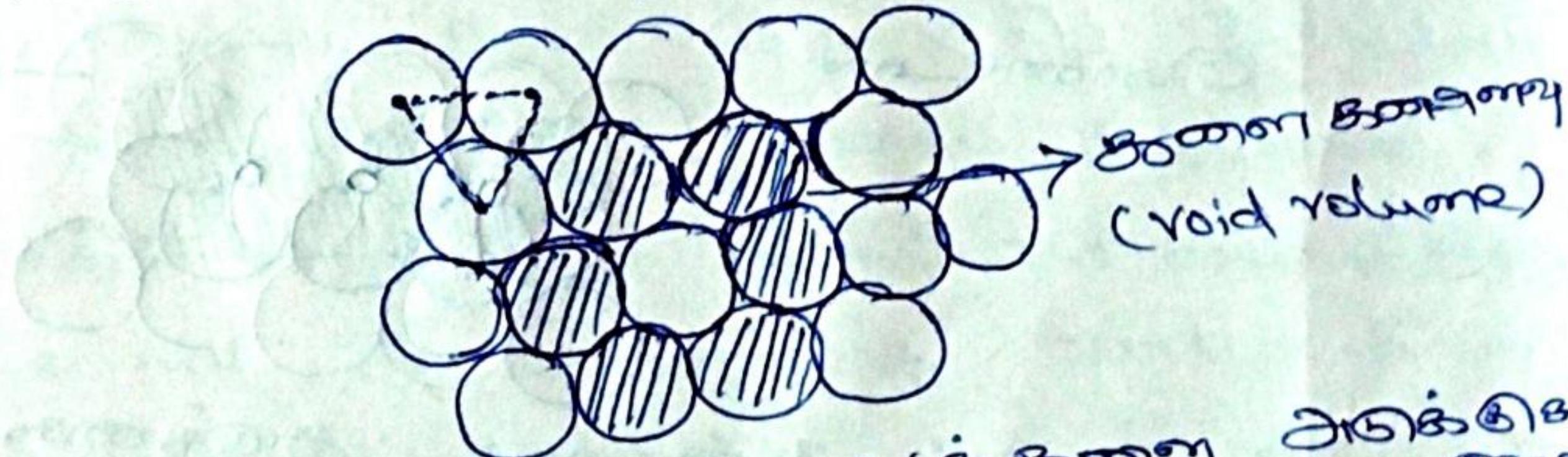
பிளாஸ்டிக் 1
60.4%.



பிளாஸ்டிக் 2
52.4%.

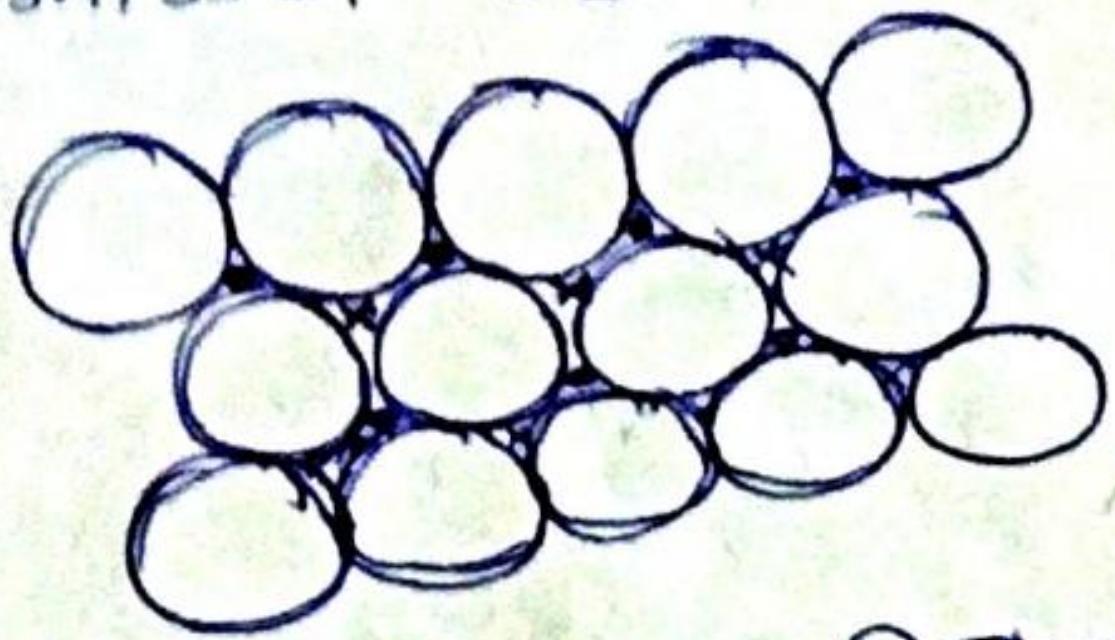
ரெதுங்கிய வொதிப்பு:

ரெதுங்கிய வொதிப்பு என்பது ரெதுங்கிய வொதிப்பு கூடுதிகள் அணுக்கள் அதிகாவதே ஒதுக்கையான குழிகளை பாக்குவதைக் குறிக்கிறது. சிறிதான் கூடு பிழை குத்தாக்காத்தின் போக்கானில் அணுக்கானின் கால்களில் வெளிக்கூறு பிளாஸ்டிக் கால்களுக்கு ரெதுங்கிய வொதிப்பு கிடைக் கிறது.



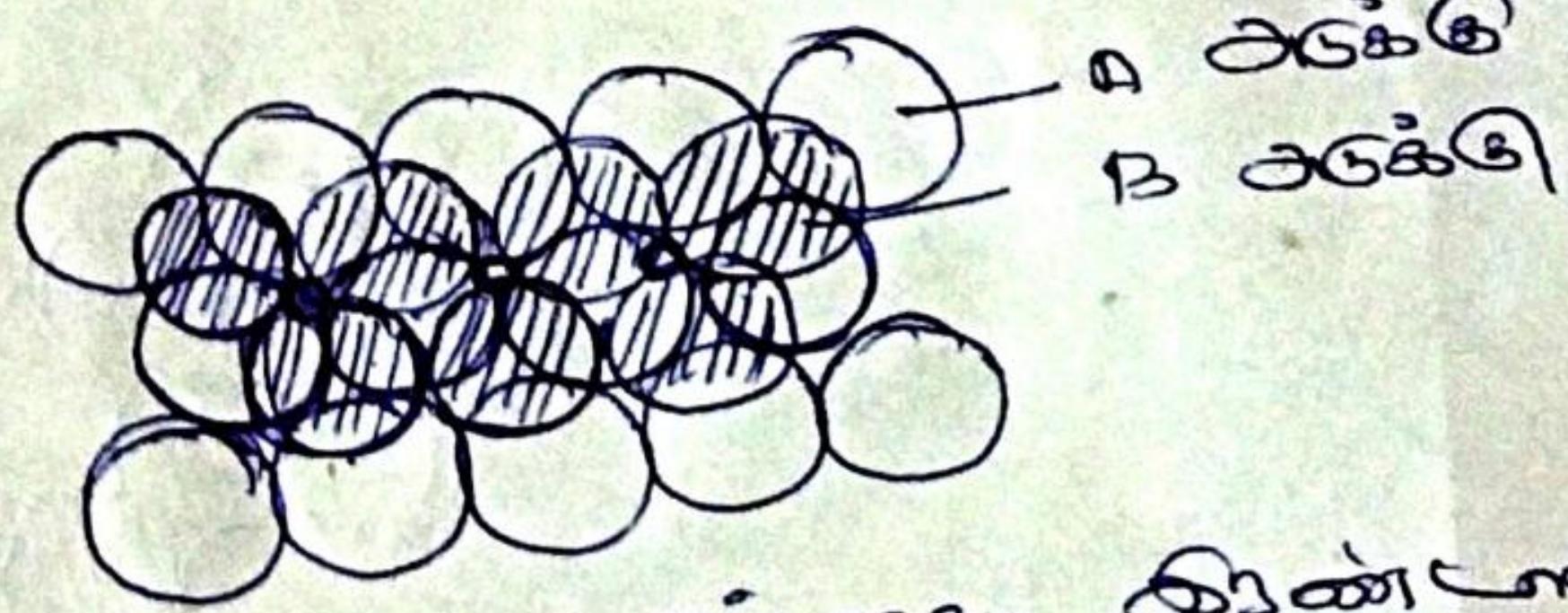
உடல்தில் உள்ளவற்று அணுக்கான பிளாஸ்டிக் கூடு அக்குமிக் கோஷ, கால்களைக் கீழ்க்கண்ட அணுக்கான சம்மதி எண் 6 பிடிம். பிளாஸ்டிக் கூடு அணுக்கான சம்மதி எண் 6 பிடிம். பிளாஸ்டிக் கூடு அணுக்கான சம்மதி எண் 6 பிடிம். பிளாஸ்டிக் கூடு அணுக்கான சம்மதி எண் 6 பிடிம்.

நடுத்தில் பிரபும் கூறாக
இரண்டாவளிக்கு சிறை தொழிலை என்றும்



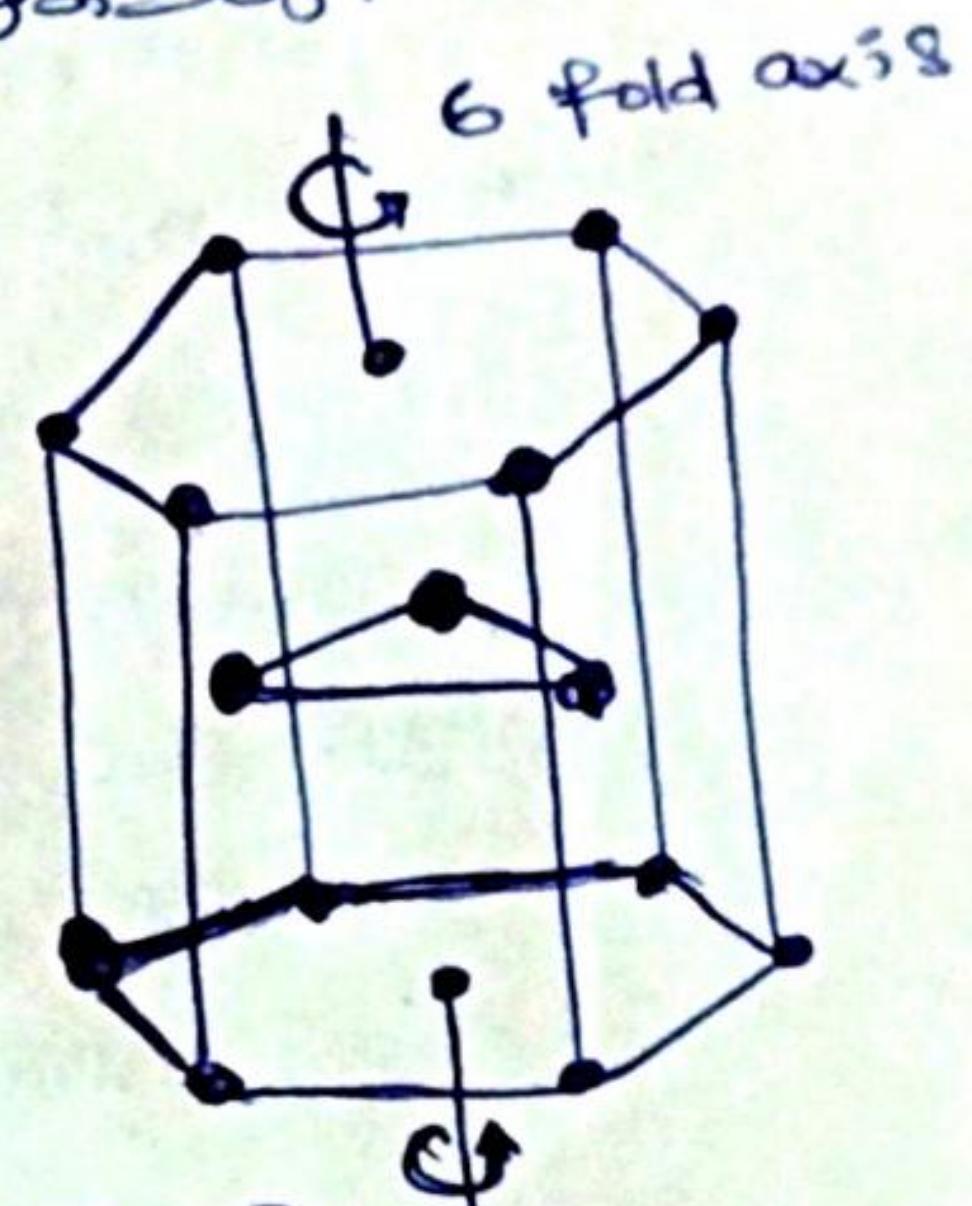
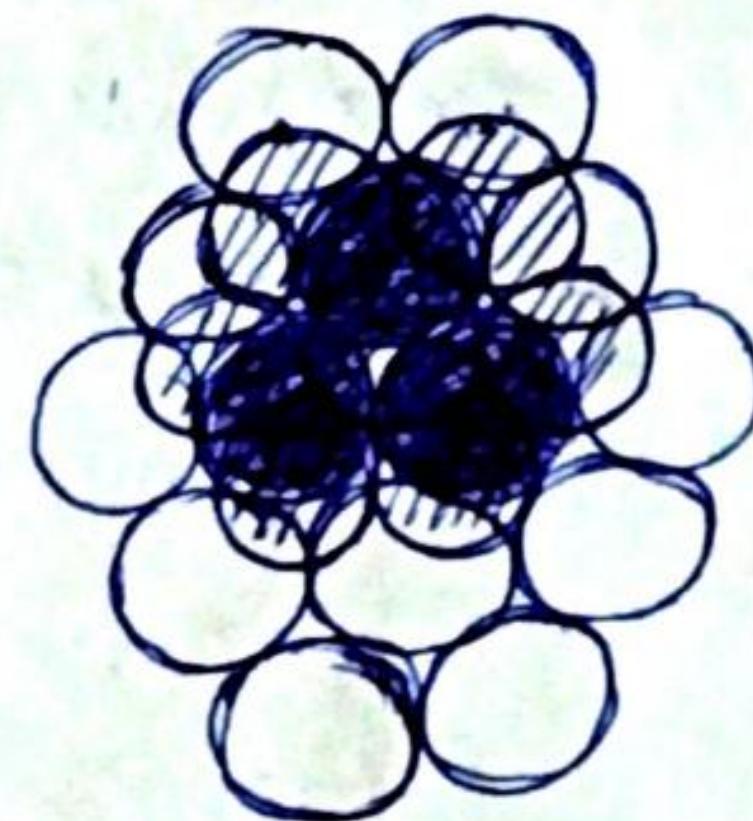
இடு அடுக்கின் சிறை இரண்டாவளிக்கு மேல்
முத்திறங்கு அடுக்கியை அடுக்கு, கிள்கு பிரபும்
போன்றுமொன்றிலே வாங்குவதைச் செய்யவாம்.
மேலே உள்ள பிரபும்போல் கிடை வாங்கு
ஶ்ருதாதான் உள்ளன். ஒன்று (.) , முத்திறங்கு
(X) பிரபும் அடுக்கியை சென்று. கிடைகின்ற
நால்லும் பிரபும்போன்று என்றாலும், குடங்காலை
- முதல் அடுக்கின் முதல் அடுக்கின் மேல் அடுக்கும்
அடுக்கியை, சிறை சென்று வரை வரை மேலே
போது. ஒதுக்கார ஒடு, சிறையைக் கிடையும்.
முடிவும் அடுக்கு முடியும்.

முதல் அடுக்கியை A என்று,
நிறங்காலை அடுக்கியை B என்று,
கொண்டுவே.

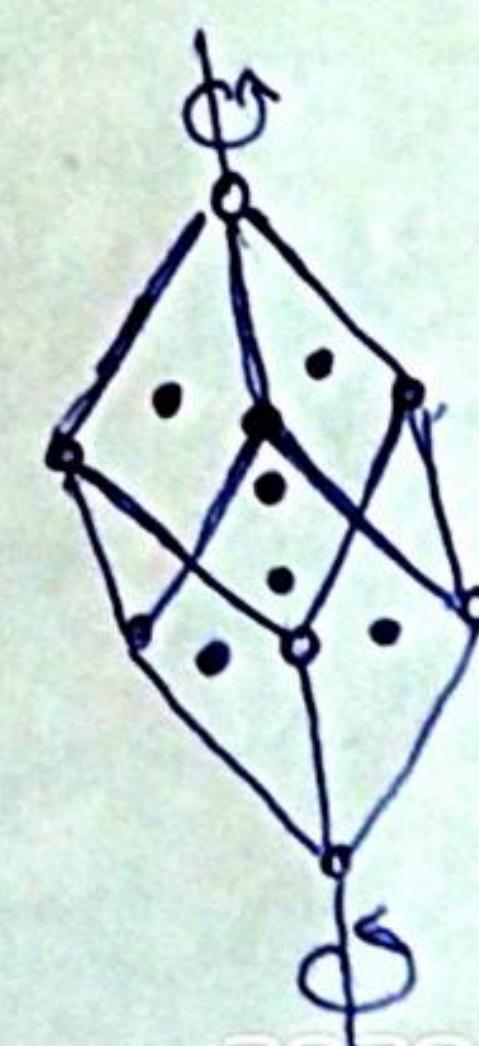


மேலும் முன்றாவது அடுக்கை குடங்காலை
அடுக்கின் தொழிலாளிக்கு மேல் அடுக்கும் போது
அடுக்கின் தொழிலாளிக்கு அடுக்கும்போது நிற
ஏ முதல் அடுக்கின் அடுக்கும்போது நிற
போன்று மொத்தம் நிற : குடங்காலை பிரபும்
என்று அடுக்கும்போது நிற : கிள்கு பிரபும்
பிரபும் கூறாது நீாக்கிய வாநிப்பை கூத்தினால்,
நிற கீப் என்று அடுக்கும்போது.

கிள்கு அமைப்பின் ஆறு நிலை எங்கு
2 கோடு (C₆) . பழக்கத்தை கிள்கு அச்சின் வழியில்
60° கோணத்திற்கு அடுத்தும் போது . ஒத்து
நோற்றும் ஆறு மூல மூன்றுக்கிணங்க:



கண்டிரை நெடுங்கி வொதிக்கு மூதிழ்பு :
கண்டிரை நெடுங்கி முதல் அக்கின்
மூலங்களை அக்கிகூட முதல் அக்கின்
⊗ என்று இதியாப்பீசு கண்ணகினால் மூடுமோழு
அக்கும் மூச்சு . பெரிடாட மினமீபு கிளப்பீஷு
ABCABC . இது கண்டிரை மூலமாகயப்
ரூபமாக வெளிக் கிள்கு கண்டிரை நெடுங்கி
மூத்துக்கூடர் . கிள்கு கண்டிரை நெடுங்கி
வூதிக்கு மினமீபு என்ற வெளிக் கிளகு
மூலிகீபு மூத்துக்கூடம் . கிளிப் மூச்சிக்கூடம்
CCP என்றும் கூறுவாம் . கிளிப் கிள்கு கண்டிரை
என்று உள்ளது . (C₆) . மூத்துக்கூட கண்டிரை
ஏடு வத்தின் கெவிலைடு மூலங்கள் கண்டிரைக்கும்
ஏடு வத்தின் கெவிலைடு மூலங்கள் கண்டிரை . என்றால் கிள்கு
எடு வத்தின் ஏடு வத்தின் கண்டிரை ஏடு வத்தின்
ஏடு வத்தின் மூலபு கண்டிரை ஏடு வத்தின்
ஏடு வத்தின் .



மூன்று வகை கூட்டுரப் பிரதிபலிப்பு:
 கிண்டி பிரதிபலி முறை அக்கவில்
 2 சமீப போன்றிகள் கண்ணப்பெற்று எடுப்பன்
 2 சமீபன். நூல்களில் பிரதிபலி முறை அக்கவில்
 பிரதிபலி முறை அக்கவில் போது 2-ஒட்டு அக்கவில்
 2 சமீப கோணம், முறை அக்கவில் 2 சமீப 4 கோணம்
 கொடுக்க, கிண்ணக்கிணங்க மூன்றாவது பிரதிபலி
 முறை அக்கவில் போன்றிகளைப் பிரியாக
 பயங்கரவாதன், கிண்டி பிரதிபலி 2 சமீப
 பிரதிபலி கோணமும் 8 போன்றிகளைக்
 கிண்ணக்கிணங்க. பிரதிபலி. 8 போன்றிகள்
 கொடுக்குத்தின் பிரதிபலி 2 சமீப மூழும் ஒடு
 கொடுக்குத்தின் பிரதிபலி 2 சமீப மூழும் ஒடு.
 போன்ற மூன்றாவதித்தின் கூட்டுரப் பிரதிபலி 2 சமீப.

