

BONDING.

கிரேயன பிணைப்புகள் :-

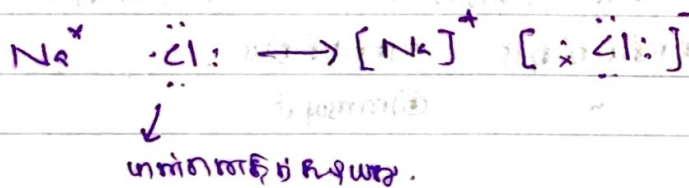
- திவி வகைப்படுதல் :-
- I. திதன்மயமான கிளையீர்ப்புகள்
- II. துமணயான கிளையீர்ப்புகள்.

• கிரேயன பிணைப்பின் துரம் பல் திளாடிக் திதன்மயான சக்தி திதன்மயான கிளையீர்ப்புகள்.

• திதன்மயமான கிளையீர்ப்புகள் :-

- I. திதன் பிணைப்பு
- II. திதன்மயமான பிணைப்பு
- III. திதன் பிணைப்பு
- IV. பண்பு திதன்மயான பிணைப்பு.

திதன்மயான பிணைப்பு :-

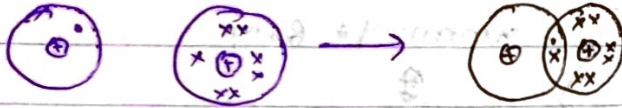


திதன்மயான பிணைப்பு :- (கிரேயனப் பிணைப்பு)

- I. திதன்மயான பிணைப்புகள், திதன்மயான பிணைப்புகள் மற்றும் திதன்மயான பிணைப்புகள்
- II. திதன்மயான பிணைப்புகள், திதன்மயான பிணைப்புகள் மற்றும் திதன்மயான பிணைப்புகள்
- III. திதன்மயான பிணைப்புகள், திதன்மயான பிணைப்புகள் மற்றும் திதன்மயான பிணைப்புகள்
- IV. திதன்மயான பிணைப்புகள், திதன்மயான பிணைப்புகள் மற்றும் திதன்மயான பிணைப்புகள்
- V. திதன்மயான பிணைப்புகள், திதன்மயான பிணைப்புகள் மற்றும் திதன்மயான பிணைப்புகள்
- VI. திதன்மயான பிணைப்புகள், திதன்மயான பிணைப்புகள் மற்றும் திதன்மயான பிணைப்புகள்
- VII. திதன்மயான பிணைப்புகள், திதன்மயான பிணைப்புகள் மற்றும் திதன்மயான பிணைப்புகள்

பயங்கூல அலகியம் பரிமாணம்

HF



பயங்கூல அலகியம் பரிமாணம் :- (கொள்கை)

01. அணுவியல், அணுக்க அணுவியல் அணுக்கம், அணுவியல், அணுவியல் அணுவியல்
02. அணுவியல், அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல்
03. அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல்
04. அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல்
05. அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல்

பயங்கூல அலகியம் பரிமாணம் அணுவியல் அணுவியல்

1. அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல்
2. அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல்

Reference கொள்கைகள்.

HClO₄ - அ.அ.கொள்கை

LiH - அணுவியல் கொள்கை

Be F₂ - அணுவியல் கொள்கை

Mg H₂ - அ.கொள்கை

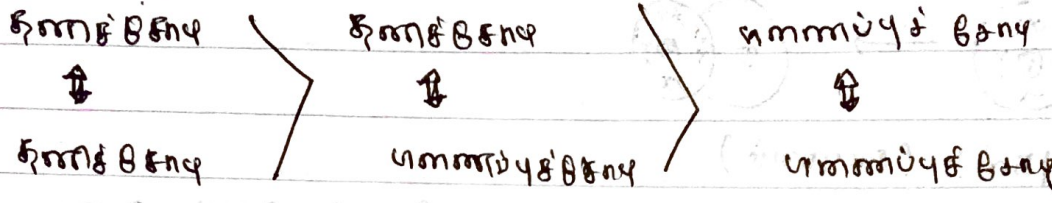
B(ClO₄)₃ - அ.அ.கொள்கை

Al₂O₃ - அ.கொள்கை.

- அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல்
- அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல் அணுவியல்

கோவ்வகம், அதாவது பரிசுத வளங்களை

eⁿ பரிசுதவளங்களை அளவிடும் பொது வகை



- $3n - 6$ ஈ அணுக்கள் உள்ள மூலக்கூறுகளில் $3n - 6$ தடுப்பகருவை கீற்றுவதற்கான கீற்றும்பொருள் எல்லாம்
- தடுப்பகருவை $3n - 6$ (கரிமம்) கீற்றுவதற்கான கீற்றும்பொருள் $3n - 5$ கரிமம்
- கரிமம் $3n - 5$ கரிமம்

கரிமம் தடுப்பகருவை

கரிமம்	3n - 6	கரிமம்
கரிமம்	3n - 5	கரிமம்
கரிமம்	3n - 5	கரிமம்

கரிமம் தடுப்பகருவை

- $3n - 6$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 6$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 6$ கரிமம் தடுப்பகருவை
- $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை
- $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை

$3n - 6$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை

- $3n - 6$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை
- $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை $3n - 5$ கரிமம் தடுப்பகருவை

- பண்பாயுக் கோணம் தங்கியுள்ளதா?
 - I. வேறுபட்ட கோத்திர கணித உடிமங்கள்.
 - II. தனிச்'சேர்பு தனிநகை.
 - III. மைய அணுமொன்று கலப்பின் உரைக.
 - IV. பண்பாயுமீட்ட அணுக்கநகக்கிடை உய்யுமை அன்றதந்திர தன்மை வேறுபடு.

• கிரந்தயல் அணுக்கள் வேறுபட்டவையாக கண்பட்டால் அன்றதந்திர தன்மை அதிகியாசத்தக்கு அல்ல அண்ணாதிக்கண்ணி மி.ா. தன்மை அதிகரிக்கும். உய்யது முகையானது தன்மை அதிகரிக்கும்.

• மைய அணு வேறுபட்ட தக கண்ப்பவழம்பு அணுப்புகு மகண அல்ல அண்ணாதிக்கண்ணி அன்ற அதிகரிக்கும் உய்யது முகையானது தன்மை முகையுப்.

- கலப்பு:-
- ஒரு அணு அது உய்ய திணலக்தி மகணுதந்திரகண திபுத்திரகணகம்
 1. ஒரு அணுதி சகத்திட்ட e^- கணநக அ-ல் உயண்ணும்
 2. ஒரு Orbital அலவயது e^- திரப்புகை மரணபக அ-ல் உயண்ணும்
 3. உய்யது Orbital கண்ப்பல உயண்ணும்.

- கலப்பை திர்ப்பணிக்கும் கறணிகம்:-
1. பண்பாயு சேர்பு
 - II. தனிச்'சேர்பு.

• பண்பாயு p_x , p_y , p_z அலய சந்திர்ப்பாய்க் கரிமலு சேர்ப்பும்
 • கலு N_2 , O_2 எம்மக கலப்பல் மலுடலயல் பண்பாயல் மலுமலயது அலய

• d orbital உல் Porbital உல் கலப்பல் மலுமலயல் உய்யது உய்யுமலயல் sp கலப்பு orbital அன்ற d , p அணு Orbital அன் சகத்திகு அமப்பலகக கக-ம்.

• sp , sp^2 , sp^3 அலயமந்திரல் d orbital உல் மலவமந்திரல் கலண் அன்ற, porbital உல் மலவமந்திரல் அதிகியாசலகக கக-ம். Orbital கமன் மலக அதிக மலயல் உய்யது சக்தி அதிக மலயல்

பதவு:-

- பதவு நடக்கும் போது சக்தி இழக்கப்படுகிறது. இதனால் அச்சேற்றவையின் உறுதித்தன்மை அதிகமாகும். (பதவின் அமைதியம்)
- பதவின் போது குவாசிவுட்ப்புதம் சக்தி பதவுச்சக்தி ஆகும். இது டிரைமெய்ஸ்ச சக்தி டா-ம்.
- பதவு நடைபெற தனிச்சேடியும், π பணமும் அவசியம்.
- உதல் பணமும் கணமும் பதவு ஒரு உறுதியாக கன-ம்.
- பணமெதிர்த்தன்மை உய அண்டி (-) கணமும் பதவு உறுதியாக.
- பணமெதிர்த்தன்மை உய அண்டி (+) கணமும் பதவு உறுதியாக.

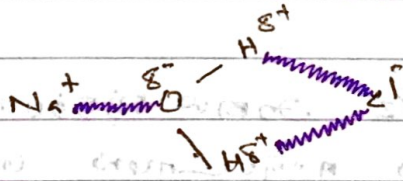
⇒ ~~இது அண்டிகளில்~~ உ ஒரு சேற்றவையானது இது அண்டிகளில் தனிச்சேடிய கணமும் அதில் ஒரு அண்டி (-) கணமும் இவ்வண்டிமற்றும் தனிச்சேடிய உறுதியும் ஆற்றல் மிக உயர்வு.

⇒ மைய அண்டி தான் மூன்று தனிச்சேடிய e^- உ உறுதி உண்டிபடியின் இது π பணமும் கன-ம் தந்தால் அண்டிமற்றும் உறுதி உண்டி

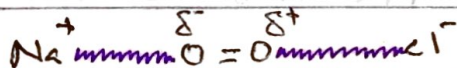
- $H_3PO_2, H_3PO_3, H_3PO_4$ இவை 3 உம் நான்கு உறுதிமையனது.

இணையான அடையுறுதிகள்:-

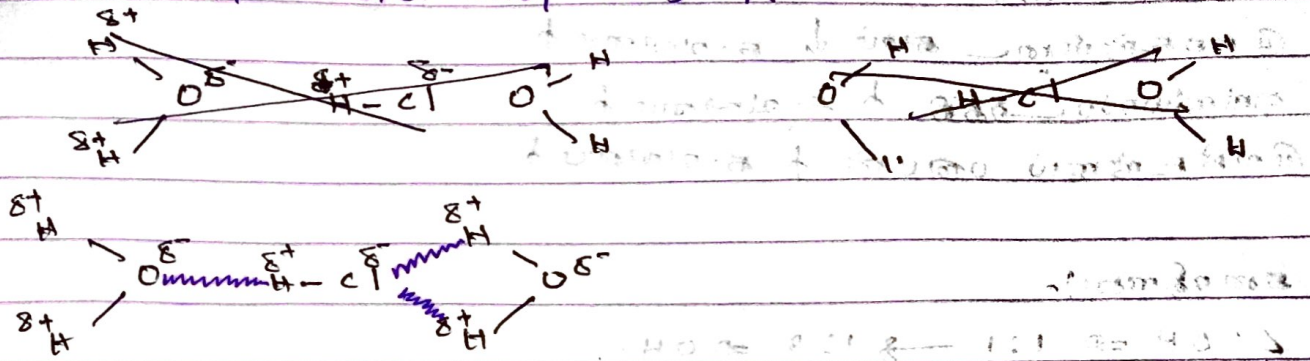
01. அயன் - இது மூன்று உறுதிமையனது.



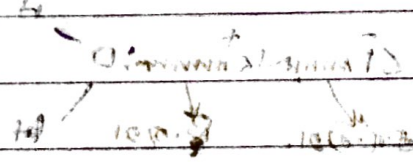
02. அயன் - தூண்டிய இதுமூன்று உறுதிமையனது.



03. இது குறைய - இது குறைய கவர்ச்சி.



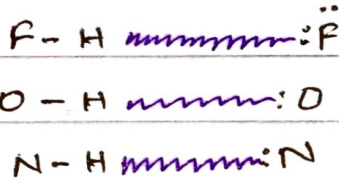
04. இது குறைய - இது குறைய இது குறைய கவர்ச்சி.



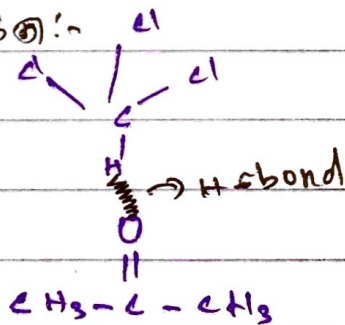
05. London கவர்ச்சி.



06. H-bond.



எடுத்துக்காட்டு:-



கவர்த்தி உயரமை:

- சூலக்சுந்நினை கிழம் ↓ க. உயரமை ↑
- சுந்நினைப் பரப்புக்கி ↑ க. உயரமை ↑
- சூலக்சுந்நினைப் பகுமன் ↑ க. உயரமை ↑

கறைத்தினை:

- 1) $C:OH \Rightarrow 1:1 \rightarrow 1:3 \Rightarrow OH.$
 $C:OH \Rightarrow 1:1 \rightarrow 1:4 \Rightarrow COOH.$

- 2) குறைமிகக் குறைமிக சிவந்தகமின் சிவந்தகமிக - க. கிழமிக
- 3) சிவந்தகமிக குறைமிக > சிவந்தகமிக குறைமிக.

