

Hybridization - సంకరీకరణం

→ మనం ఫైబ్రాడ్ పళ్ళను తింటుంటే ఏదా! అంటే ఉదాహరణలు

A నో (డౌబ్లెట్) బెట్టు పెద్ద (డౌబ్లెట్) పండ్లు ఆపి తింటావ

B నో (డౌబ్లెట్) బెట్టు చీన, (డౌబ్లెట్) పండ్లు ఆపి తింటావ

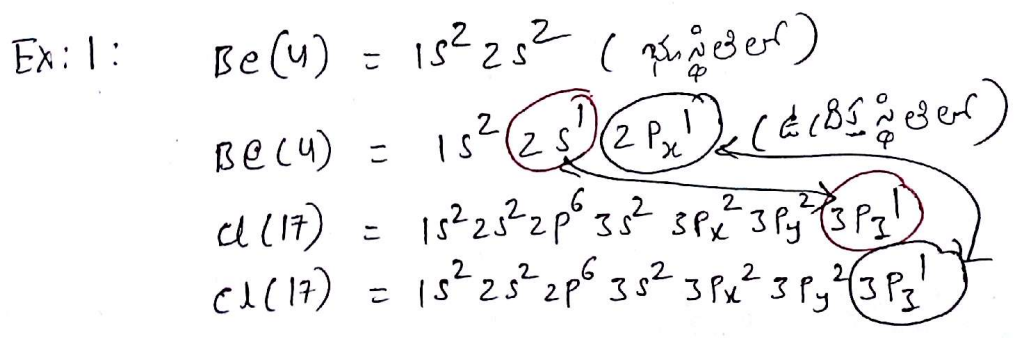
ఈ రెండింటి అంటుకట్టించి (Hybridization) చాసి పెద్ద, ఆమ్మని పళ్ళను మనం తింటాం.

→ అంటే రెండింటి కలిపి కత్తె వానిని చాముడు మే సంకరీకరణం

→ VSEPR సిద్ధాంతం బంధ కోణాలను వివరించగలగినది కానీ బంధ కోణాలను వివరించడానికి వాడుంది. ఈ లోపానికే సవరించడానికి "ట్రైన్స్ వాలం" వాలెన్స్ బంధ సిద్ధాంతానికే తెలిపారు

→ ఈ వాలెన్స్ బంధ సిద్ధాంతం ప్రకారం : బంధంల ప్లాన్ల వాలెన్స్ ఆర్బిటల్స్ ఆకాశం బట్టి వాటి కోణాలు తెలిపారు
 $ss < sp < pp$ అలా...

→ అంటే $BeCl_2$ నిర్మాతానికే ఈ పద్ధతి ప్రకారం వివరిస్తే భ్రమకరం అలాంటి పద్ధతులు దీనిని (అలాంటి సందర్భాలను) సరిచాముడు అంటే "ట్రైన్స్ వాలం" సరమూలు ఆర్బిటల్స్ సంకరీకరణం" ను తెలిపారు.

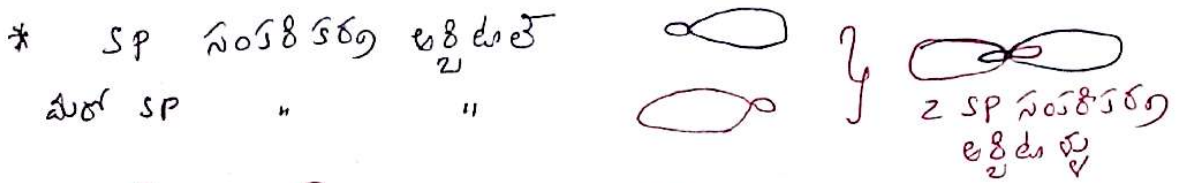


sp, pp బంధ కోణాలు వాని వాని బావల దాని నికమైతే కోణం 180 ఉండదు. దీనిని వివరించడానికి మరొకరం సంకరీకరణం.

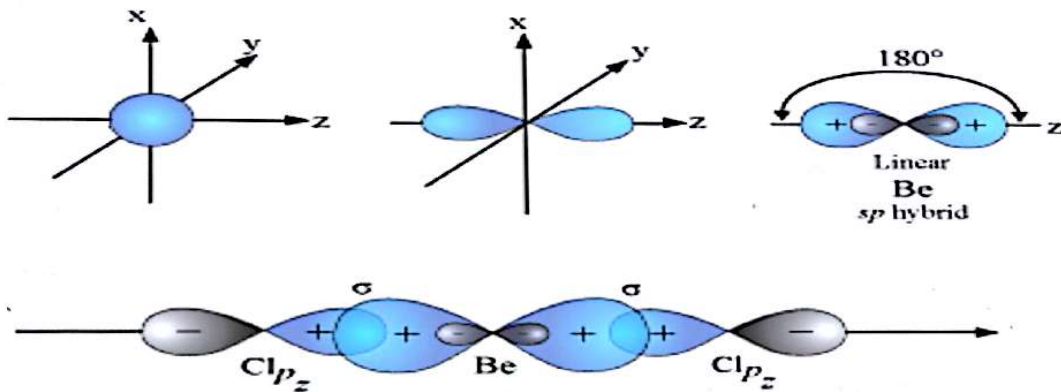
→ సంకరణం క్రింద పరమాణువు లో జరుగును. ignitephysics.weebly.com



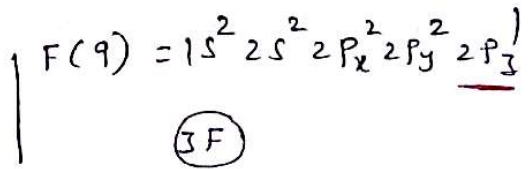
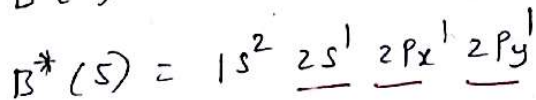
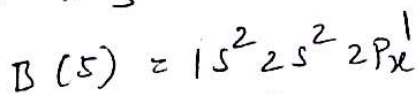
* అలాగే S అర్బిటల్ లో ఒక తక్కువ శక్తి, P అర్బిటల్ లో మూడు ఎక్కువ శక్తి కలిగి ఉన్న సంకరణం తరువాత ఏర్పడిన SP, SP అర్బిటల్ లు "సమాన శక్తి" లు ఉంటాయి.



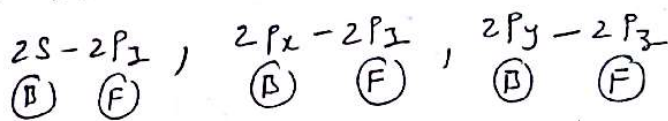
BeCl₂ సంకరణం పతం



Ex2: BF₃



బయటి సంకరణం ద్వారా కలిగి వచ్చే బంధాలు



sp > p₁p₁ = p_yp_z బంధాన్ని లోలో తొడ వల్ల కలిగి

120° ఉంటుంది, సమతల త్రికోణ ఆకారం ఉండే గాన. కలిగి

(పరిమిత శక్తి కలిగి) అలా ఉన్నాయి సిద్ధాంతం మార్పు కలిగి

$$B^*(s) = 1s^2 \underline{2s^1} \underline{2p_x^1} \underline{2p_y^1}$$

సంకరీకరణం జరుగుతుంది $\Rightarrow 1s^2 \underline{sp^2} \underline{sp^2} \underline{sp^2}$

↑	↑	↑
---	---	---

ఎనింటికి సమాన శక్తి

The diagram illustrates the hybridization process. On the left, one s orbital (blue sphere) and two p orbitals (red dumbbells) are shown. An arrow labeled 'Hybridize' points to the resulting three sp² hybrid orbitals (purple lobes). A separate diagram shows the sp² hybrid orbitals in BF₃, where the central Boron atom's sp² orbitals overlap with the 2p orbitals of three Fluorine atoms to form sigma bonds. A molecular orbital energy level diagram shows the mixing of B's 2s and 2p orbitals into sp² hybrid orbitals, which then interact with F's 2p orbitals.

Ex: 3: $\overset{\cdot\cdot}{N}H_3$

కెంబ్ర పరమాణువు $N(7) = 1s^2 2s^2 \underline{2p_x^1} \underline{2p_y^1} \underline{2p_z^1}$

H(1) = $\underline{1s^1}$

సంకరీకరణం ద్వారా కాకుండా:

$\underline{1s} - 2p_x, 1s - 2p_y, 1s - 2p_z$ బంధం ఏర్పడుతుంది (sp)
 సమానమైన బంధ కోణం ఏర్పడుతుంది $\overset{\cdot\cdot}{N}H_3$ ల కోణం 109.28° అవుతుంది
 ఉండాలి కానీ 107.48° అంది. So...

$$N(7) = 1s^2 \underline{2s^2} \underline{2p_x^1} \underline{2p_y^1} \underline{2p_z^1}$$

$$N(7) = 1s^2 \underline{2sp^3} \underline{2sp^3} \underline{2sp^3} \underline{2sp^3}$$

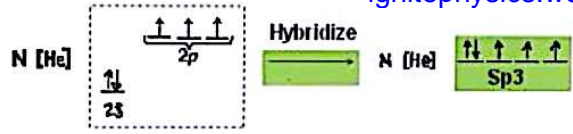
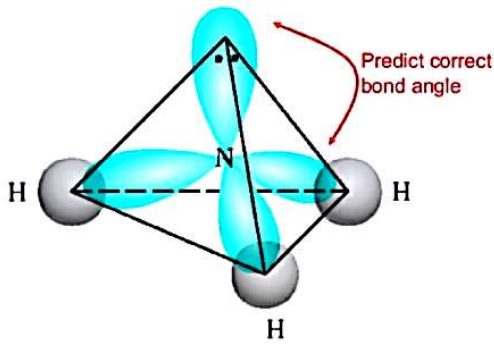
(సంకరీకరణం జరుగుతుంది)

↑↓	↑	↑	↑
----	---	---	---

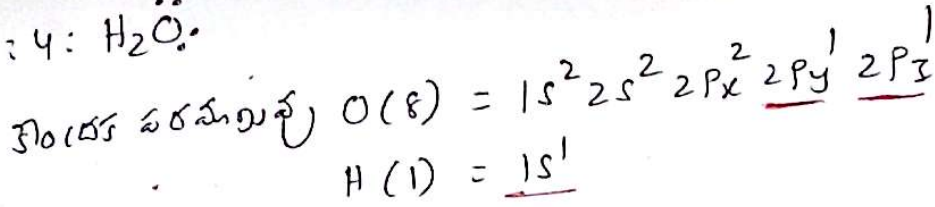
ఎనింటికి శక్తి సమానం

ఈ కంటే ఎక్కువ బంధాల ఏర్పడటం వల్ల వాటి కోణం $109.28^\circ \rightarrow 107.48^\circ$ అవుతుంది.

sp³-Hybridized N Atom in NH₃



Ex: 4: H₂O:

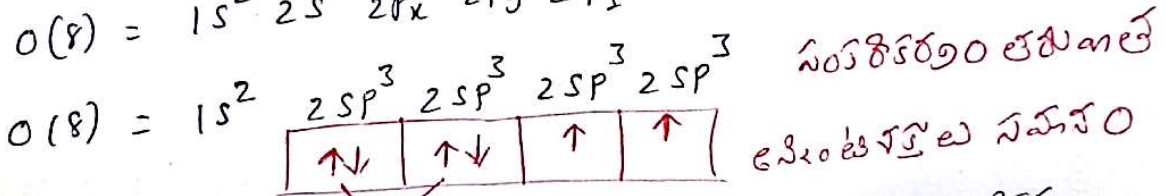
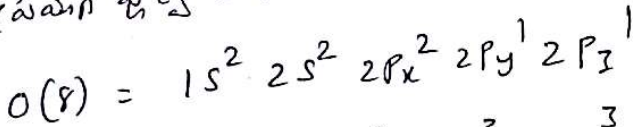


సంకరీకరణం ద్వారా కాబట్టి

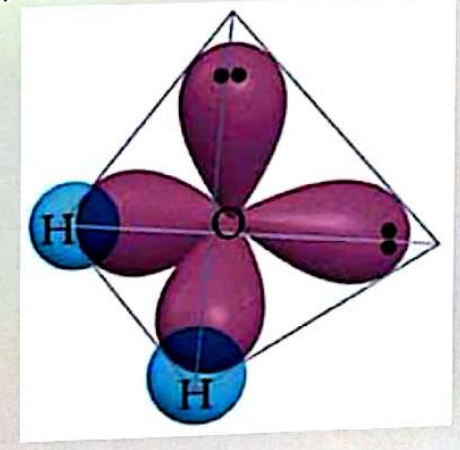
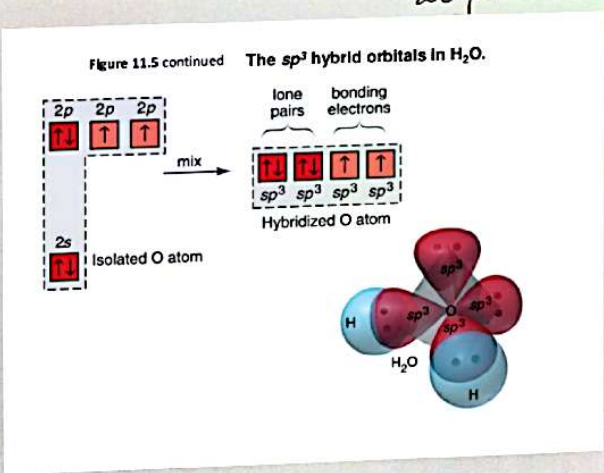
1s-2p_y, 1s-2p_z ⇒ రెండు బంధ బలాల సమవంతు

బలాల బలం బలం బలం బలం కలిగి బంధకరణం 90° ఉండే కానీ

(పరమాణు ఛార్జి కంటే లోతాడు దాని వివరించడానికి)



సంకరీకరణం తరువాత
 ఒంటిపక్కల సమవంతు
 బంధాల వలననే ఈ e⁻ బంధాల వికర్ణ



B. Venkata Subbaiah msc. BED
 ZPHS Grandhavandla palli
 Veeraballi (M)
 Kadapa