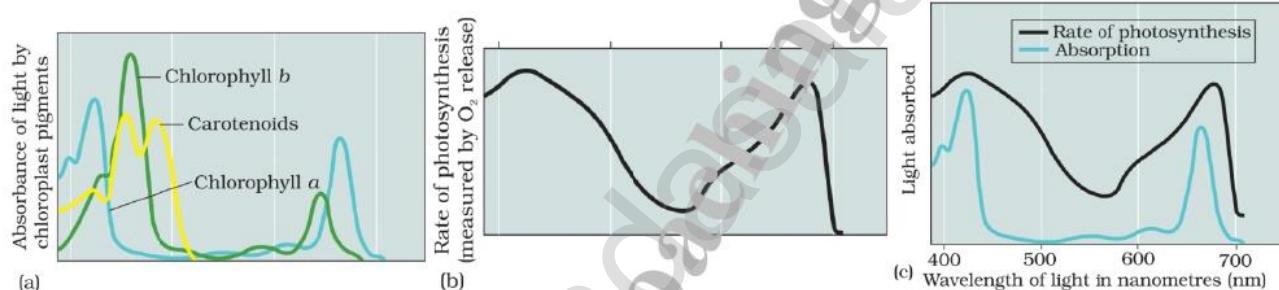


**உயர்தாவரங்களில் ஒளிச்சேர்க்கை**  
**PHOTOSYNTHESIS IN HIGHER PLANTS**

ஒளிச்சேர்க்கையில் எத்தனை வகையான நிறமிகள் ஈடுபட்டுள்ளன?

How many pigments are involved in Photosynthesis?

- தாவரங்களைப் பார்த்து, அவற்றின் இலைகளில் ஏன், எப்படி பல பச்சை நிறநிழல்கள் உள்ளன என்று நிற்கள் எப்போதாவது யோசித்திருக்கிறீர்களா – ஒரே செடியில் கூட? எந்தவொடு, பச்சைதாவரத்தின் இலைநிறமிகளையும் paper chromatography மூலம் பிரிக்க முயற்சிப்பான் மூலம் இந்தக் கேள்விக்கான பதிலைத் தேடலாம்.
- இலை நிறமிகளின் நிற முற்தப்பிரிப்பு (chromatographic separation) இலைகளில் நாம் காணும் நிறம் ஒரு நிறமியால் அல்ல, ஆனால் நான்கு நிறமிகளால் ஏற்படும் ரது: Chlorophyll a (chromatogramில் பிரகாசமான அல்லது நீலபச்சை), chlorophyll b (மஞ்சள் பச்சை), xanthophyllsகள் (மஞ்சள்) மற்றும் carotenoids (மஞ்சள் முதல் மஞ்சள்-ஆரஞ்சு வரை).
- ஒளிச்சேர்க்கையில் பல்வேறு நிறமிகள் என்ன பங்கு வகிக்கின்றன என்றதைப் பார்ப்போம்.
- நிறமிகள் என்பது குறிப்பிட்ட அலைநீளங்களில் ஒளியை ஈர்க்கும் தழைகளைப் பொருத்தகள்
- உலகில் அதிக அளவில் காணப்படும் தாவர நிறமி எது என்று உரவாடால் யூதிக்கமுடியுமா? வெவ்வேறு அலைநீளங்களின் ஈர்க்கும் குளோரோபில் நிறமியின் திறனைச் சார்பும் வரைபடத்தைப் படிப்போம்.
- நிச்சயமாக, ஒளியின் கண்ணுக்கு புலப்படும் நிறமாலையிலே அலைநீளம் மற்றும் VIBGYOR ஆகியவற்றை நீங்கள் நன்கு அறிந்திருக்கிறீர்கள்.



(a) chlorophyll a, b மற்றும் carotenoidsகளை உறிஞ்சுதல் நிறமாலையைக் காட்டும் வரைபடம்

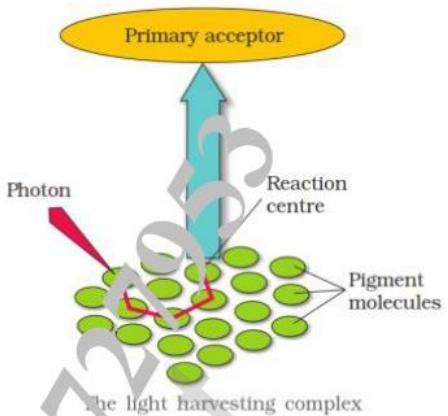
(b) ஒளிச்சேர்க்கையின் செயல் நிறமாலையைக் காட்டும் வரைபடம்

(c) குளோரோபில் என் ஈர்ப்பு நிறமாலையில் மிகைப்படுத்தப்பட்ட ஒளிச்சேர்க்கையின் செயல்நிறமாலையைக் காட்டும் வரைபடம்

- ஒளிச்சேர்க்கையுடன் தொடர்புடைய முக்கிய நிறமி Chlorophyll a.
- ஆனால் படம் 13.3c ஜப் பார்ப்பதன் மூலம், குளோரோபில் a இன் ஈர்ப்பு நிறமாலைக்கும் ஒளிச்சேர்க்கையின் செயல்நிறமாலைக்கும் இடையே ஒரு முழுமையான ஒன்றுடன் ஒன்று இணைந்து உள்ளது என்று கூற முடியுமா?
- இந்த வரைபடங்கள், ஒளிச்சேர்க்கையின் பெரும்பகுதி நிறமாலையின் நீலம் மற்றும் சிவப்புப் பகுதிகளில் நடைபெறுவதைக் காட்டுகிறது; சில ஒளிச்சேர்க்கை காணக்கூடிய நிறமாலையின் மற்ற அலைநீளங்களில் நடைபெறுகிறது.
- Chlorophyll என்பது ஒளையை ஈர்க்கும் மிக முக்கிய நிறமி என்றாலும் துணை நிறமிகள் (accessory pigments) எனப்படும் chlorophyll b, xanthophylls மற்றும் carotenoids போன்ற பிற thylakoid நிறமிகளும் ஒளிச்சேர்க்கையில் செயல்படுத்துகிறது.
- உண்மையில், அவை ஒளிச்சேர்க்கைக்கு பயன்படுத்தப்படும் உள் வரும் ஒளியின் பரந்த அளவிலான அலைநீளத்தை செயல்படுத்துவதோடு மட்டுமல்லாமல், ஒளி-ஆக்சிஜனேற்றத்திலிருந்து (photo-oxidation) chlorophyll a ஜப் பாதுகாக்கின்றன.

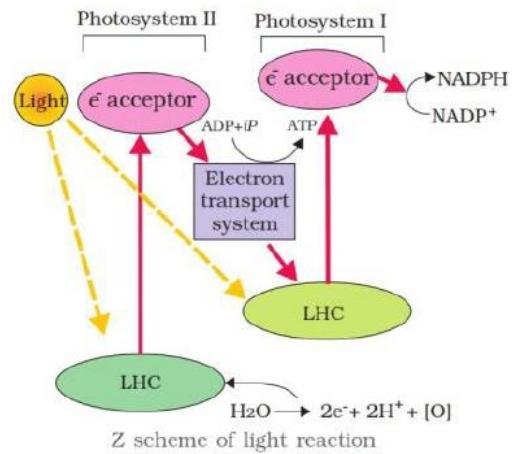
## ஒளி வினைன்றால்என்ன?/ What is Light Reaction?

- ஒளி வினைகள் அல்லது 'ஒளிவேதி' (Photochemical) நிலையில் ஒளி உறிஞ்சுதல், நீர் பிளத்தல், ஆக்ஸிஜன் வெளி யிடுதல் மற்றும் உயர் ஆற்றல் இடையீட்டு பொருட்களான ATP மற்றும் NADPH ஆகியவற்றை உருவாக்குவது ஆகியவை இவற்றில் அடங்கும்.
- பல்வேறு நிகழ்வுகள் இந்நிகழ்ச்சியில் நடைபெறுகின்றது.
- (ஒளித் தொகுப்பு) Photosystem I (PS I) மற்றும் ஒளித் தொகுப்பு II (PS II) ஆகிய அமைப்புகள் இரண்டும் ஒளி ஆற்றலை வேதிஆற்றலாக மாற்றும் ஒளி அறுவடை செய்யும் கூட்டமைப்பாக (light harvesting complexes - LHC) காணப்படுகிறது
- இவை அவற்றின் கண்டுபிடிப்பின் வரிசையில் பெயரிடப்பட்டுள்ளன, ஒளி வினையின் (light reaction) போது அவை செயல்படும் வரிசையில் அடிப்படையில் அல்ல.
- LHC ஆனது புரதங்களுடன் பினைக்கப்பட்ட நூற்றுக்கணக்கான நிறமான மூலக்கூறுகளால் ஆனது.
- ஒவ்வொரு ஒளித் தொகுப்பிலும் அனைத்து நிறமிகளும் உள்ளன (ஒரு மூலக்கூறு பச்சையம் மற்றும் தவிர) antennae என்றும் அழைக்கப்படும் ஒளி அறுவடை அமைப்பை உட்வாக்குகிறது.
- இந்த நிறமிகளானது ஒளியின் அலைநீளங்களுக்கு (wavelengths) ஏற்பாடுத்துவதினால் ஒளிச்சேர்க்கையை திறம்பட செய்ய உதவுகின்றன.
- ஒளிச்சேர்க்கைக் கேவையான நிறமிகள் நிறைந்து காணப்படும் நிதி செயல் மையம் (reaction centre) ஆகும்.
- இரண்டுஒளி தொகுப்புகளும் செயல்மையத்திலிருந்து வேறு பட்டது.
- செயல் மையமான PS I பச்சைய மூலக்கூறுகள் ஓரைப்பன் போட்டான்களை உட்கவரும் போது அது உச்சத்தைக்கொண்டுள்ளது, எனவே P700 என்று அழைக்கப்படுகிறது, PS II பச்சைய மூலக்கூறுகள் ஒளியின் போட்டான்களை உட்கவரும் போது அது 680 nm இல் உச்சத்தைக் கொண்டுள்ளது, எனவே இது P 680 என்று அழைக்கப்படுகிறது.



## எலக்ட்ரான் கடத்து சங்கிலி/ The Electron Transport

- ஒளித் தொகுப்பு II இல் செயல் மையத்தில் பச்சைய மூலக்கூறு மற்றும் சிவப்புஒளியின் 680 nm அலைநீளத்தை உறிஞ்சி எலக்ட்ரான்கள் கிளர்ச்சியடைந்து அதிலிருந்து எலக்ட்ரான்கள் வெளியேறி ஆற்றல் அனுக்கருவிலிருந்து தொடை விழுள்ள சுற்றுப் பாதையில் செல்கிறது..
- இந்த எலக்ட்ரான்கள் எலக்ட்ரான் ஏக்ஸைப்பர் (electron acceptor) மூலம் அவை cytochromeகளைக் கொண்ட எலக்ட்ரான்கள் கடத்து உடைப்புக்கு அனுப்புகின்றன.
- எலக்ட்ரான்களின் இந்த இயக்கம் ஆக்சிஜனேற்றம்-குறைப்பு (oxidation-reduction) அல்லது ஆக்ஸிஜனேற்ற ஒடுக்க சாத்தியமான அளவுகோலின் (redox potential scale) அடிப்படையில் கீழ்நோக்கிடுள்ளது.
- எலக்ட்ரான்கள் எலக்ட்ரான் கடத்து சங்கிலி வழியாகச் செல்லும் போது பயன்படுத்தப்படுவதில்லை, ஆனால் ஒளியமைப்பு PS I இன் நிறமிகளுக்கு அனுப்பப்படுகின்றன.
- அதே நேரத்தில், PS I இன் வினை மையத்தில் உள்ள எலக்ட்ரான்கள் 700 nm அலைநீளத்தின் சிவப்பு ஒளியைப் பெறும்போது கிளர்ச்சியடைந்து, மேலும் அவை அதிக ஒடுக்கும் திறனைக் கொண்ட மற்றொரு ஏற்பி மூலக்கூறுக்கு மாற்றப்படுகின்றன.
- இந்த எலக்ட்ரான்கள் மீண்டும் கீழ் நோக்கி நகர்த்தப்படுகின்றன, இந்த முறை ஆற்றல் நிறைந்த NADP<sup>+</sup> மூலக்கூறுகளை அடைகின்றன.
- இந்த எலக்ட்ரான்களின் சேர்க்கை NADP<sup>+</sup> ஜ் NADPH<sup>+</sup> H<sup>+</sup> ஆக ஒடுக்குகின்றன.

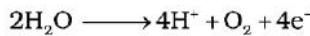


Magic Plus NEET Coaching Centre, Erode - 1 Ph: 6380727953

- எலக்ட்ரான் கடத்தலின் முழு அமைப்பும், PS II இலிருந்து, மேல்நோக்கி எலக்ட்ரான்கள் ஏற்பிகளின் மூலம் PS I க்கு செல்கிறது. பின்பு PS I எலக்ட்ரான்கள், மற்றொரு ஏற்பிக்கு மாற்றப்பட்டு, இறுதியாக NADP<sup>+</sup> ஆனது NADPH<sup>+</sup> H<sup>+</sup> ஆக ஒடுக்கமடையச் செய்கிறது. இந்த சுழற்சியிலா எலக்ட்ரான் கடத்தல் Z வடிவில் நிகழ்வதால் இது Z வழி முறை என்று அழைக்கப்படுகிறது.
- அனைத்து எலக்ட்ரான் கடத்தி ஏற்பிகளும் ஒரு ஒடுக்கத்துக்கு தேவையான ஆற்றல் வடிவத்தினை உருவாக்கின்றது.

### நீர் ஒளி பிளத்தல்/ Splitting of Water

- எலக்ட்ரான்களை PS II எவ்வாறு தொடர்ச்சியாக வழங்குகிறது என்று நீர்க்கேட்பீர்கள். PS II இலிருந்து நகர்த்தப்பட்ட எலக்ட்ரான்கள் மாற்றப்படவேண்டும்.
- PS II க்கு தேவையான எலக்ட்ரான்கள் நீரின் ஒளி பிளத்தல் நிகழ்ச்சியினால் சிடைக்கிறது
- நீரின் ஒளி பிளத்தல் PS II உடன் தொடர்புடையது; நீர் 2H<sup>+</sup>, [O] மற்றும் எலக்ட்ரான்களாகப் பிரிக்கப்படுகிறது.
- இதுவே சேர்க்கையின் நிகர தயாரிப்புகளில் ஒன்றான ஆக்ஸிஜனை உருவாக்குகிறது.
- PSIலிருந்து அகற்றப்பட்ட எலக்ட்ரான்களுக்குப் பதிலாகத் தேவை பால் எலக்ட்ரான்கள் PSII மூலம் வழங்கப்படுகின்றன.

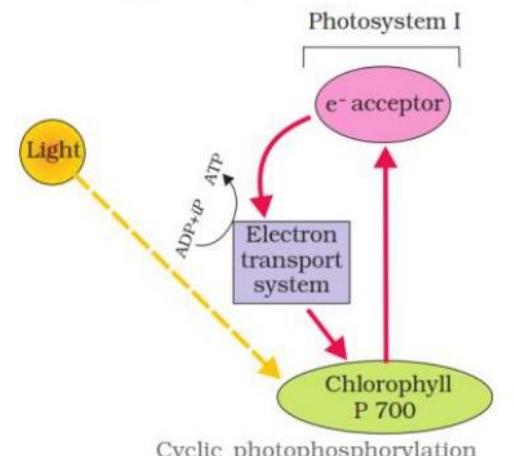


- தைலகாய்டின் சவ்வின் உட்புறத்தில் பகுதியில் அமைந்துள்ள டா. டி உடன் நீர் ஒளி பிளத்தல் அமைப்பு தொடர்புடையது.
- பின்னர், புரோட்டான்கள் மற்றும் O<sub>2</sub> உருவாகும் வாய்ப்புகள் எங்கே வெளியிடப்படுகின்றன - லுமினிலா? அல்லது படலத்தின் வெளிப்புறத்திலா?

சுழற்சி மற்றும் சுழற்சி அல்லாத புகைப்பட-பாஸ்போரிடே ரன்

### Cyclic and Non-cyclic Photo-phosphorylation

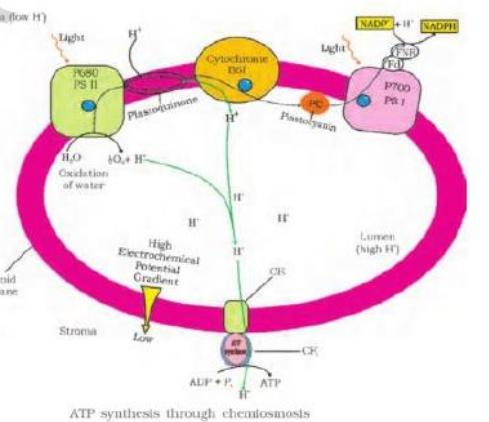
- உயிரினங்கள் ஆக்ஸிஜனேற்றக் கூடிய பொருட்களிலிருந்து ஆற்றலைப் பிரித்தெடுக்கும் திறனைக் கொண்டுள்ளன மற்றும் இதை பிணைப்பு ஆற்றலை வடிவத்தில் சேமிக்கின்றன.
- ஆற்றல் மிகுந்த ATP போன்ற சிறப்புப் பொருட்கள், இந்த ஆற்றலை அவற்றின் வேதிப் பிணைப்புகளில் காணப்படுகின்றன.
- மைட்டோகாண்டிரியா மற்றும் பசுங்களிக்கத்தில் ATP உருவாக்கப்படும் நிகழ்ச்சிக்கு பாஸ்பரிகரணம் (phosphorylation) என்று பெயர்.
- ஒளி பாஸ்பரிகரணம் என்பது மைட்டோகாண்டிரியா மற்றும் பசுங்களிக்கத்தில் ஒளியாற்றலின் உடலியால் ADP உடன் கனிம பாஸ்பேட் சேர்ந்து ATP உருவாக்கப்படும் நிகழ்ச்சிக்கு ஒளி பாஸ்பரிகரணம் என்று பெயர்.
- சுழற்சியிலா ஒளி பாஸ்பரிகரணத்தில் (**non-cyclic photo-phosphorylation**) இரண்டு ஒளித் தொகுப்புகளும் ஒரே நிலையில் செயல்பட்டு வருதலில் PS II பிறகு PS I பங்கேற்கின்றன.
- Z அமைப்பில் உள்ளது போல் இரண்டு ஒளிதொகுப்புகளும் எலக்ட்ரான் கடத்து சங்கிலியின் மூலம் இணைக்கப்பட்டுள்ளன..
- ATP மற்றும் NADPH<sup>+</sup> H<sup>+</sup> இரண்டும் இந்த வகையான எலக்ட்ரான் ஒட்டத்தால் ஒருங்கிணைக்கப்படுகின்றன.
- PS I மட்டும் செயல்படும் போது, எலக்ட்ரான் ஒளி அமைப்பினுள் சுற்றுகிறது மற்றும் எலக்ட்ரான்களின் சுழற்சி ஒட்டம் காரணமாக பாஸ்பரிகரணம் ஏற்படுகிறது.
- இது நடக்கக் கூடிய சாத்தியமான இடம் **stroma lamellae** ஆகும்.
- கிரானாவின் சவ்வு அல்லது லேமல்லே PS I மற்றும் PS II இரண்டையும் கொண்டிருக்கும் போது ஸ்ட்ரோமா லேமலேசவ்வுகளில் PS II மற்றும் NADP ரிடக்டேஸ் என்கைம் இல்லை.



- கிளர்ச்சியடைந்த எலக்ட்ரான் NADP<sup>+</sup> க்கு செல்லாது, ஆனால் எலக்ட்ரான் ஏற்பிகள் மூலம் மீண்டும் PS I அமைப்பிற்கு வந்தடையும்.
- சுழற்சி ஓட்டம், ATP இன் தொகுப்பில் மட்டுமே விளைகிறது, ஆனால் NADPH<sup>+</sup> H<sup>+</sup> இல் அல்ல.
- சுழற்சி பாஸ்கரியரணத்தில் 680 nm க்கு அப்பால் உள்ள அலைநீளங்களின் ஒளியில் மட்டுமே அது கிளர்ச்சி அடைந்து எலக்ட்ரான்களை வெளியேற்றுகிறது

### வேதி சவ்வுடூரவல் கோட்பாடு/ Chemiosmotic Hypothesis

- ATP பசுங்கணி கத்தில் எவ்வாறு உற்பத்தி செய்யப்படுகிறது என்பதை புரிந்து கொள்வோம்
- வேதி சவ்வுடூரவல் கோட்பாட்டைப் பயன்படுத்தி இந்த நிகழ்ச்சியைப் பற்றி அறிந்து கொள்வோம்
- சுவாசத்தைப் போலவே, ஒளிச்சேர்க்கையிலும், ATP தொகுப்பு கூட சவ்வு முழுவதும் புரோட்டான்சாய்வு (proton gradient) வளர்ச்சியுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது.
- இம்முறை இவை தைலகாய்டின் சவ்வுகள்.
- இங்கே புரோட்டான் சேர்ப்பு சவ்வின் உட்பறுத்தை நோக்கி, அதாவது, ஒரு மினில் உள்ளது.
- சுவாசத்தில், எலக்ட்ரான்கள் ETS வழியாக நகரும் போது மைட்டோகாண்ட்ரியாவின் இடைச்சவ்வு இடைவெளியில் புரோட்டான்கள் சேர்கின்றன.
- சவ்வு முழுவதும் புரோட்டான் சாய்வு எதனால் ஏற்படுகிறது என்பதைப் புரிந்து கொள்வோம்.
- ஒருப்புரோட்டான்சாய்வு உருவாகும் படிநிலைகளைத் தீர்மானிக்க எலக்ட்ரான்கள் மற்றும் அவற்றின் கடத்தலின் போது நடைபெறும் செயல்முறைகளை மீண்டும் கடுத்திலே கொள்ளவேண்டும்.
- நீர் மூலக்கூறின் பிளவு சவ்வின் உள்பக்கத்தில் நடைபெறுமோல், நீரின் பிளவு மூலம் உற்பத்தி செய்யப்படும் புரோட்டான்கள் அல்லது ஹைட்ரஜன் ஆகிகள் தைலகாய்டுகளின்லுமினுக்குள் குவிகின்றன.
- (b) எலக்ட்ரான்கள் ஒளியமைப்புகள் வழியாக நகரும்போது, புரோட்டான்கள் சவ்வு முழுவதும் கொண்டு செல்லப்படுகின்றன.
- சவ்வின் வெளிப்புறத்தை நோக்கி அமைந்துள்ள எலக்ட்ரானின் முதன்மை ஏற்பி, அதன் எலக்ட்ரான் எலக்ட்ரான் கடத்திக்கு அல்ல, மாறாக H<sup>+</sup> கடத்திக்கு மாற்றுவதால் இது நிகழ்கிறது.
- எனவே, இந்த மூலக்கூறு எலக்ட்ரானங்கள் கொண்டு செல்லும் போது ஸ்ட்ரோமாவிலிருந்து ஒருப்புரோட்டானை நீக்குகிறது.
- இந்த மூலக்கூறு அதன் எலக்ட்ரானங்களை மென்படலத்தின் உள்பக்கத்தில் உள்ள எலக்ட்ரான் ஈடுபாட்டு அனுப்பும் போது, புரோட்டான் சவ்வின் உள்பக்கத்திலோ அல்லது லுமேன் பக்கத்திலோ சென்டிடப்படுகிறது.
- (c) NADP ரிடக்டேஸ் என்கைய மொன்படலத்தின் ஸ்ட்ரோமா பக்கத்தில் அமைந்துள்ளது.
- PS I இன் எலக்ட்ரான்களின் ஏற்பியிலிருந்து வரும் எலக்ட்ரான்களுடன், NADP<sup>+</sup> ஜி NADPH<sup>+</sup> H<sup>+</sup> ஆகக் குறைக்க புரோட்டான்கள் அவசியம்.
- இந்த புரோட்டான்கள் ஸ்ட்ரோமாவிலிருந்தும் அகற்றப்படுகின்றன.
- எனவே, குளோரோபிளாஸ்டிக்குள், ஸ்ட்ரோமாவில் உள்ள புரோட்டான்கள் எண்ணிக்கையில் குறைகிறது, அதேசமையாக உமினில் புரோட்டான்கள் குவியும்.
- இது தைலகாய்டுசேஷன் முழுவதும் புரோட்டான்சாய்வு மற்றும் லுமினில் pH இல் அளவிடக்கூடிய குறைவை உருவாக்கி கிறது.
- நாம் ஏன் புரோட்டான் சாய்வில் ஆர்வம் காட்டுகிறோம்? இந்த சாய்வு முக்கியமானது, ஏனெனில் இந்த சாய்வின் முறிவு தான் ஆற்றலின் வெளியீட்டிற்கு வழிவகுக்கிறது.
- ATPase இன் F<sub>0</sub>இன் கடத்துப்படல கால்வாய் (transmembrane channel) வழியாக சவ்வு முழுவதும் புரோட்டான்கள் ஸ்ட்ரோமாவுக்கு நகர்வதால் சாய்வு உடைக்கப்படுகிறது.
- ATPase நொதி இரண்டு பகுதிகளைக் கொண்டுள்ளது: F<sub>0</sub> எனப்படும் ஒன்று மென்படலத்தில் உட்பொதிக்கப்பட்டு, சவ்வு முழுவதும் புரோட்டான்களை எளிதாகப் பரவச் செய்யும் கடத்துப்படல கால்வாய் உருவாக்குகிறது.



Magic Plus NEET Coaching Centre, Erode - 1 Ph: 6380727953

- மற்றபகுதி  $F_1$ என்று அழைக்கப்படுகிறது மற்றும் ஸ்ட்ரோமாவை எதிர்கொள்ளும் பக்கத்திலுள்ள தெலகாய்டு சவ்வின் வெளிப்புற மேற்பரப்பில் நீண்டுள்ளது.
- சாய்வுமுறிவு ATPase இன்  $F_1$ துகள்களில் இணக்கமான மாற்றத்தை ஏற்படுத்த போதுமான ஆற்றலை வழங்குகிறது, இது நொதியை ஆற்றல் நிரம்பிய ATP (energy-packed ATP) இன் பல மூலக்கூறுகளை ஒருங்கிணைக்கிறது.
- வேதி சவ்வுடு பரவலுக்கு (**chemiosmosis**) ஒரு படலம், ஒரு புரோட்டான் பம்பு , புரோட்டான்களின் செறிவுசாய்வு மற்றும் ATPase தேவைப்படுகிறது.
- தெலகாய்டுலுமினுக்குள் ஒரு செறிவு அல்லது உயர் செறிவு புரோட்டான்களை உருவாக்க, ஒருசவ்வு முழுவதும் புரோட்டான்களை கடத்த ஆற்றல் பயன்படுத்தப்படுகிறது.
- ATPase ஆனது சவ்வு முழுவதும் புரோட்டான்களின் பரவலை அனுமதிக்கும் ஒரு அமைப்பைக் கொண்டுள்ளது; இது ATP உருவாவதற்கு ஊக்கமளிக்கும் ATPase நொதியை செயல்படுத்த போதுமான ஆற்றலை வெளியிடுகிறது.
- எலக்ட்ரான்களின் இயக்கத்தால் உற்பத்தி செய்யப்படும் NADPH உடன்,  $CO_2$ ஐ சரி செய்வதற்கும், சர்க்கரைகளின் தொகுப்புக்கும் பொறுப்பான ஸ்ட்ரோமாவில் நடக்கும் உயிரியக்க விணையில் ATP (biosynthetic reaction) உடனடியாகப் பயன்படுத்தப்படும்.