

02

ඡේටෝ රසායනික හා සෙසලිය පදනම

ඡේටෝ ඉව්‍යවල මූලුද්‍රව්‍යමය සංයුතිය

ඡේටෝ කබොලේහි ස්වාහාවිකව පවතින මූලුද්‍රව්‍ය අනුමදකක් (92) පමණ ඇත. නිරෝගී ජීවිතයක් පවත්වා ගෙනයැම සහ ප්‍රජනනය සඳහා එම මූලුද්‍රව්‍ය අතරින් 20 - 25% ප්‍රමාණයක් අත්‍යවශ්‍ය ය. (මිනිසාට මූලුද්‍රව්‍ය 25ක් පමණ ද ගාකවලට මූලුද්‍රව්‍ය 17ක් පමණ ද අත්‍යවශ්‍ය ය).

ඡේටෝ පදාර්ථයේ 96%ක ප්‍රමාණයක් ඔක්සිජන් (O), කාබන් (C), හයිටුජන් (H) සහ නයිට්‍රොජන් (N) වලින් සැදී ඇත. පිටින්ගේ ස්කන්ධයෙහි ඉතිරි 4% බහුලව අඩංගු වන්නේ කැල්සියම් (Ca) පොස්ගරස් (P), පොටැසියම් (K), සහ සල්ගර් (S) ය.

මිනිසාගේ දේහ ස්කන්ධයෙන් 96.3% ක් C,H,O,N අඩංගු ය. ඉතිරි 3.7% Ca, P, K, S, Na, Cl, Mg සහ අංගු මාත්‍රා මූලුද්‍රව්‍යවලින් සමන්විත ය. (ලදා: B (බේරෝන්), Co (කොබෝල්ට්‍රි), Cu (කොපර්), Cr (ක්‍රෝමියම්), F (ෆ්ලුටෝරින්), I (අයචින්), Fe (යකඩ්), Mo (මොලිඩින්ම්), Mn (මැංගනීස්), Se (සෙලිනියම්), Si (සිලිකන්), Sn (ටින්), V (වැනෙන්යියම්) සහ Zn (සින්ක්).

ඡේටෝ සඳහා වැදගත් වන ජලයේ හොඨික සහ රසායනික ගුණ

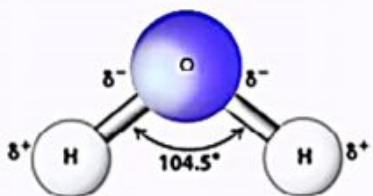
ජලය ඉතා වැදගත් අකාබනික අණුවකි. ජලය නොමැතිව මේ ග්‍රහලෝකය තුළ ඡේටෝ පැවැත්මට නොහැකි ය. ජලය පහත සඳහන් හේතු තිසා වැදගත් වේ.

- ඡේටෝ සෙසලිය වැදගත් රසායනික සංස්කරණයක් වේ.
- සියලු ජීවිතට ගෙවෙන විද්‍යාත්මක මාධ්‍යයක් සැපයීම්.

ඉහත සඳහන් බොහෝ ගුණ, ජල අණුවෙහි රසායනික ස්වභාවය මත පදනම් වී ඇත. ජල අණුවෙහි හොඨික සහ රසායනික ගුණ ඡේටෝ හාවය පවත්වාගෙන යුම්ව හැකියාව ලබා දෙයි. ජල අණුව, කුඩා මුළුව, කෝෂික අණුවකි.

δ^+ - හාංකිකව දින ආරෝපිත

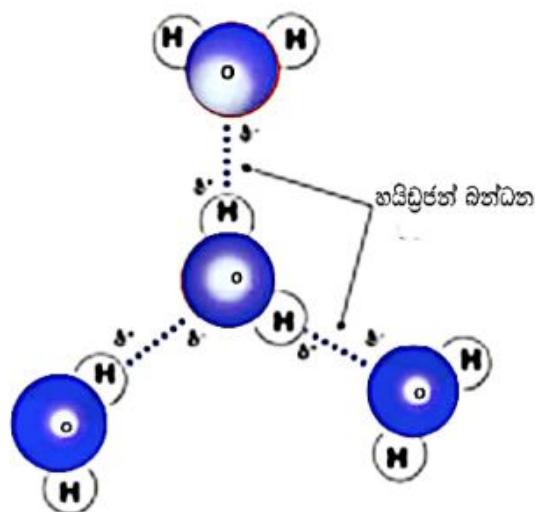
δ^- - හාංකිකව සාන ආරෝපිත



රූපය 2.1 ජල අණුවෙහි රසායනික ව්‍යුහය

මුළුවියනාව යනු අණුවක් තුළ අසමාන ලෙස ආරෝපණ ව්‍යවත් විමයි. ජල අණුවක ඇති මක්සිජන් පරමාණුව පූඩ් වශයෙන් සාරා ආරෝපිත වන අතර, හයිටුජන් පරමාණුව පූඩ් වශයෙන් ධන ආරෝපිත වේ.

එක් ජල අණුවක පූඩ් වශයෙන් මුළුවිය හයිටුජන් පරමාණුව හා යාබද ජල අණුවේ පූඩ් වශයෙන් මුළුවිය මක්සිජන් පරමාණුව අතර, ඇති වන දුර්වල ආකර්ෂණ බලය හයිටුජන් බන්ධනයි. ජලයේ සියලු ගැණ පවත්වාගෙන යැම්ව මේ හයිටුජන් බන්ධන මගින් ප්‍රධාන කාර්යභාරයක් ඉටු කරයි. විවිධ ජල අණුවල ආකර්ෂණ සේනුවෙන් ජලයේ ගැණ ඇති වේ. ජලය එහි දුව අවස්ථාවේ පවතින විට එහි ඇති හයිටුජන් බන්ධන ඉතා හංගුර වේ. හයිටුජන් බන්ධන සැදිම, බිඳවැටීම හා නැවත සැදිම ඉතා ඉහළ සංඛ්‍යාතයකින් සිදු වේ.



රූපය 2.2 ජලයේ හයිටුජන් බන්ධන

ප්‍රාථිමික මත ජීවය පවත්වාගෙන යැම්ව අවශ්‍ය ජලයේ ප්‍රධාන ගැණ හතර

1. සංසක්ති හැසිරීම
2. උෂ්ණත්වය මධ්‍යස්ථාන කිරීමට ඇති හැකියාව
3. හිමායනයේ දී සිදු වන ප්‍රසාරණය
4. දුවකයක් ලෙස ඇති සර්වනිපුණත්වය

කෘත්‍යාවලට අදාළ ජලයේ ගුණ

1. සංසක්ති හැඳිවීම

හයිඩ්‍රිජන් බන්ධන නිසා ජල අණු අතර, ඇති ආකර්ෂණය සංසක්තිය ලෙස හඳුන්වයි. ජල අණු සහ වෙනත් ද්‍රව්‍ය අතර, ඇති වන ආකර්ෂණය ආසක්තිය ලෙස හඳුන්වයි. ඉහත ගුණ දෙක නිසා පරිවහන මාධ්‍යයක් ලෙස ක්‍රියා කිරීමේ හැකියාව ජලයට ලැබේ ඇත.

ජල අණු අතර, ඇති සංසක්තිය නිසා ජලය සහ ජලයේ දාච්‍ය බහිජ ලවණ සහ පෝෂක ද්‍රව්‍ය වැනි දිය වූ ද්‍රව්‍ය සනාල පටක වන ගෙශලමය සහ ජ්‍යෙලෝයොමය කුළුන් ගුරුන්වයට එරෙහිව පරිවහනය වේ.

ජලය සහ ජලයේ දිය වූ ද්‍රව්‍ය පරිවහනයේ දී ජල අණු සහ සෙසල බිත්ති අතර, ඇති ආසක්තිය ද ආධාර වේ.

ජලයට ඉහළ පැළිඳික ආකෘතියක් ඇත. ජල අණු අතර, ඇති සංසක්තිය නිසා ජල අණුවලට එම හැකියාව ලැබේ ඇත. එනිසා ජලය පදනම් තුළ ඉහළ පැළිඳියේ ජල අණු පහළ පැළිඳියේ ජල අණු මගින් ආකර්ෂණය කර ජල පටලයක් සාදයි. එනිසා කුඩා කාමින්ට පොකුණක ජල පැළිඳිය මත ඇවිදීමට හැකි ය.

උදා : දිය උස්සන්නා

2. උෂ්ණත්වය මධ්‍යස්ථා කිරීමට ඇති හැකියාව

ජලයේ උෂ්ණත්වයේ සුළු වෙනස්වීමක් මගින් සාපේෂුව අධික තාප ගක්ති ප්‍රමාණයක් ජලයට අවශ්‍යතාවය කිරීම හෝ නිදහස් කිරීම කළ හැකි ය. අධික විශිෂ්ට තාපය නිසා පාරිවිය මත උෂ්ණත්ව උව්‍යාවචනය සිදු වන විට ජ්‍යෙ පදනම් සහ ජල ස්කන්ධ තුළ ජලය තාප ජ්‍යෙරත්ෂකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි.

අධික වාෂ්පිකරණ තාපයක් ඇති නිසා ජ්‍යෙකු තුළ අවම ජල භානියක් සිදු කරමින් වැඩි තාප ගක්තියක් නිදහස් කළ හැකි ය. එනිසා ජ්‍යෙකුගේ දේහ පැළිඳිය සිසිල් පැළිඳියක් ලෙස පවත්වා ගනී. උදා: අධික උණුසුම් විම වැළැක්වීමට

මිනිස් සමෙන් ජ්‍යෙවිදය වාෂ්ප විම, දේහ උෂ්ණත්වය නියන මට්ටමක පවත්වා ගැනීමට ආධාර වේ. ගාකවල සිදු වන උත්ස්විද්‍යා මගින් ගාක දේහ පැළිඳිය සිසිල් පැළිඳියක් ලෙස තබා ගන්නා අතර, සුරුයාලෝකය නිසා අධිකව උණුසුම් විම වළක්වයි.

3. හිමායනයේ දී සිදු වන ප්‍රසාරණය

සාමාන්‍යයෙන් ද්‍රව්‍යයක් උෂ්ණත්වය වැඩි වන විට සනන්වය අඩු වන අතර, උෂ්ණත්වය අඩු විමේ දී සනන්වය වැඩි වේ. ජලයේ උෂ්ණත්වය 4 °Cට වඩා අඩුවන විට හිමායනය විම ආරම්භ වී අධිස් සනක (කුරිටි) ලෙස හඳුන්වන ස්ථිරික දැලීසක් සාදයි.

එනිසා ජලයට 4°C දී උපරිම සහත්වයක් ඇත. එබැවින් ජල ස්කන්ධවල මතුපිට පෘෂ්ඨයේ අයිස් පා වේ. මෙය පුළු ප්‍රමද්‍යවල ජල ස්කන්ධ තුළ සිටින ජීවින්ට සිත සැතුවෙම් දී නොනැඹී පැවතිමට හැකිවන ජලයේ වැදගත් ගුණාංශයකි.

4. ආචාර්ය ලෙස ඇති සර්වනිපුණත්වය

ජලයේ පුළුවනාව නිසා ජලයට ලැබී ඇති ගුණයකි.

එනිසා පුළුවනාව අඟු (උදා: ග්ලුකොස්), නිරපුළුවනාව අයනික සංයෝග (උදා: සෝඩියම් ස්ලෝරයිඩ්), පුළුවනාව සහ අයනික (උදා: ලයිසොසයිම්) යන ඒවා ජලයේ දිය වේ. ජල අඟු එක් එක් දාව්‍ය අඟු වට කර, ඒවා සමඟ හයිඩුජන් බන්ධන සාදයි. ආචාර්ය අයනික ස්වභාවය මත නොව, පුළුවනාව මත රඳා පවතී.

ජීවින්ගේ ප්‍රධාන කාබනික සංයෝගවල රසායනික ස්වභාවය හා කාන්තය

කාබෝහයිඩ්‍රේට

පෘෂ්ඨයේ ඇති වඩාන් ම සුලබතම කාබනික සංයෝග කාණ්ඩය වන්නේ කාබෝහයිඩ්‍රේට ය. එහි ප්‍රධාන මූලද්‍යවා සංයුතිය වන්නේ, කාබන්, හයිඩුජන් සහ මක්සිජන් ය. කාබන්වල හයිඩ්‍රේටවල අඩංගු හයිඩුජන්:මක්සිජන් අනුපාතය ජලය මෙන්ම 2:1 ට සමාන වේ. පොදු සුතුය $\text{C}_x(\text{H}_2\text{O})_y$. ප්‍රධාන කාබෝහයිඩ්‍රේට කාණ්ඩ තුනකි. එනම් මොනොසැකරයිඩ්, ඩියිසැකරයිඩ් සහ පොලිසැකරයිඩ් ය. සාමාන්‍යයන් කාබෝහයිඩ්‍රේට වල සිනි (මොනොසැකරයිඩ් සහ බයිසැකරයිඩ්) සහ පොලිසැකරයිඩ් අඩංගු වේ.

මොනොසැකරයිඩ්

කාබෝහයිඩ්‍රේටවල සරලනම ආකාරය වන මොනොසැකරයිඩ්වල පොදු අඟුක සුතුය (CH_2O)_y වේ. කාබන් පරමාඟු සංඛ්‍යාව 3 සිට 7 දක්වා වෙනත් වේ. සියලුම මොනොසැකරයිඩ් මක්සිජාරක සිනි වන අතර, ඒවා ජලයේ දාව්‍යයයි. ස්ථ්‍රීක ආකාරයන් පවතී.

කාබන් පරමාඟු සංඛ්‍යාව මත ඒවා පහත ආකාරයට නම් කරනු ලැබේ.

3C - වූයෝස - උදා: ග්ලිසර්ල්ඩිජයිඩ් (පොසොර්ග්ලිසර්ල්ඩිජයිඩ් වූයෝසවල වුළුත්පත්තනයකි)

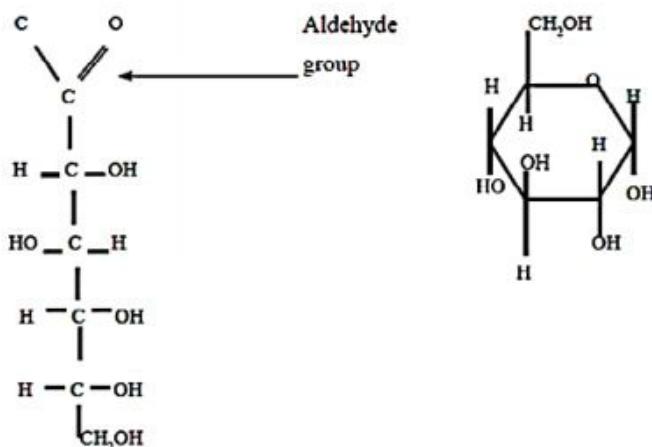
4C - වෙට්ටෝස - උදා: එරිතොය්ස (ස්වභාවයේ විරලය)

5C - පෙන්ටෝස - උදා: රයිබෝස, ඩිලෝසිරයිඩ්බෝස, රිබිපුලෝස (RuBP යනු රිබිපුලෝස වල වුළුත්පත්තනයකි.)

6C - හෙක්සෝස - උදා: ග්ලුකොස්, ග්රක්ටෝස්, ගැලැක්ටෝස්

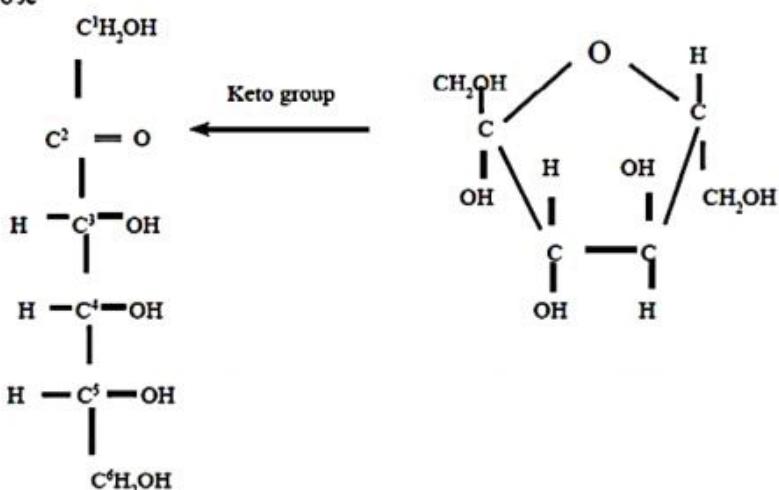
කාබොනයිල් කාණ්ඩයේ (කිටෝ, ඇල්ටෝ) වර්ගය අනුව ඒවා වර්ග නෙරේ.

- a) ඇල්ටෝස - ග්ලුකොස්, ගැලැක්ටෝස්
- b) කිටෝස - ග්රක්ටෝස්

Aldose

රූපය 2.3 ග්ලුකෝස්වල සහ ආකාරය

රූපය 2.4 ග්ලුකෝස් අණුවේ ජලීය ආකාරය

Ketose

රූපය 2.5 උරක්ටෝස්වල සහ ආකාරය

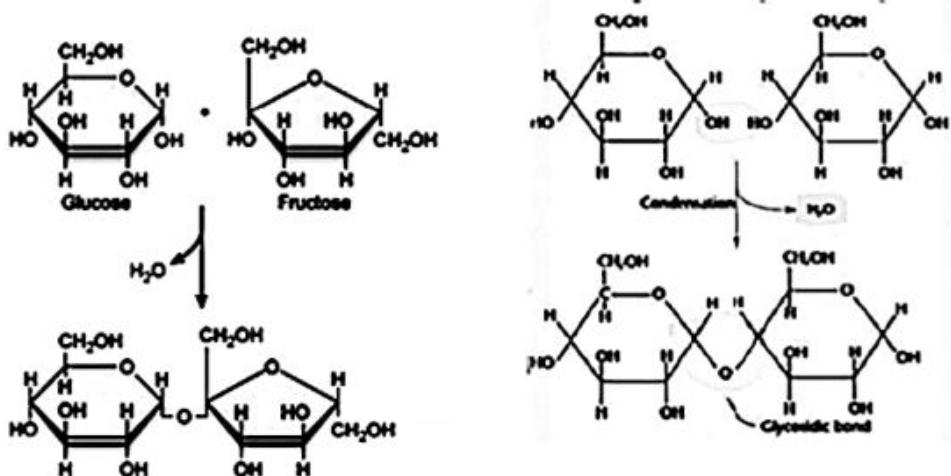
(රසායනික ව්‍යුහ මතක තබා ගැනීමට අවශ්‍ය නැත)

රූපය 2.6 උරක්ටෝස්වල ජලීය ආකාරය

ජලීය මාධ්‍යවල දී සමහර මොනොසැකරයිඩ් වෘත්ත ආකාරයෙන් ඇත.

චියිසැකරයිඩ්

මොනොසැකරයිඩ් අණු දෙකක් ගලයිකොයිඩික් බන්ධනයක් මගින් සම්බන්ධ වී සැදෙන සිනි වේ.



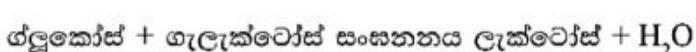
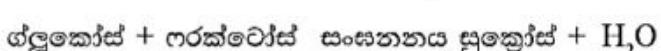
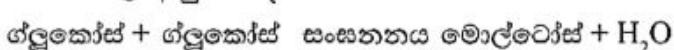
රුපය 2.7 සුක්ලරෝස් සැදෙන ආකාරය

(රසායනික ව්‍යුහ මතක තබා ගැනීමට අවශ්‍ය නැතු)

රුපය 2.8 - මෝල්ල්වෝස් සැදෙන ආකාරය

(රසායනික ව්‍යුහ මතක තබා ගැනීමට අවශ්‍ය නැතු)

යාබද මොනොසැකරයිඩ් අණු දෙකක් අතර, සංසනන ප්‍රතික්‍රියාවක් මගින් ජල අණුවක් පිට විමෙන් එම අණු දෙක අතර, ගලයිකොයිඩික් බන්ධනයක් සැදේ. එහි දී එක් මොනොසැකරයිඩ් අණුවක ඇති OH කාණ්ඩයක් යාබද මොනොසැකරයිඩ් අණුවේ ඇති හයිටුජන් පරමාණුවක් සමග එම ජල අණුව සාදයි.



මෝල්ල්වෝස් සහ ලැක්ලෝස් මික්සිභාරක සිනි ය. සුක්ලරෝස් නිරමක්සිභාරක සිනි ය.

පොලිසැකරයිඩ්

පොලිසැකරයිඩ් මහා අණු සහ ගෙජට බහු අවශ්‍යවේක වේ. මොනොසැකරයිඩ් උප ඒකක සිය ගණනාක සිට දහස් ගණනකින් පොලිසැකරයිඩ් සැදී ඇතු.

එවා ස්ථිරිකීතරණය නොවේ, ජලයේ අදාවායයි. සිනි ලෙස නොසළකයි.

සමහර පොලිසැකරයිඩ් සංවිත සංසටක වන අතර, අනෙක් පොලිසැකරයිඩ් ජීවීන්ගේ ව්‍යුහ සැදීමට දායක වේ. ඉටු කරන කෘත්‍යා අණුව සංවිත පොලිසැකරයිඩ් සහ ව්‍යුහමය පොලිසැකරයිඩ් ලෙස පොලිසැකරයිඩ් වර්ග කර ඇත. එනම්,

- i. සංචිත - පිශේෂය, ග්ලයිකොර්න්
- ii. ව්‍යුහමය - සෙලිපුලෝස්, හෙමිසෙලිපුලෝස්, පෙක්ටින්

පොලිසැකරයිඩ් නිර්මාණය වී ඇති ආකාරය පදනම් කර වර්ග කර ඇත.

- i. රේඛිය ආකාර - සෙලිපුලෝස්, ඇමධිලෝස්
- ii. ගාබනය වූ ආකාර - ග්ලයිකොර්න්, ඇමධිලෝපෙක්ටින්, හෙමිසෙලිපුලෝස්

වගුව 2.1 ප්‍රධාන පොලිසැකරයිඩ්, එවායේ තැනුම් ඒකක සහ කානා

පොලිසැකරයිඩ්	තැනුම් ඒකකය	කානා
පිශේෂය	ග්ලයිකොර්ස්	ගාකවල සංචිත වී ඇත.
ග්ලයිකොර්න්	ග්ලයිකොර්ස්	සත්ත්වයන් තුළ සහ දිලිරවල සංචිත වී ඇත.
සෙලිපුලෝස්	ග්ලයිකොර්ස්	සෙලු බිත්තියේ සංසටහයකි.
ඉනිපුලින්	උරක්ටෝස්	ඩෙලියා ආකන්දවල සංචිත වී ඇත.
පෙක්ටින්	ඇලැක්ට්‍රේපුරොනික් අම්ලය	ගාක සෙලු බිත්තියේ මධ්‍ය පුස්තරයේ සංසටහයකි.
හෙමිසෙලිපුලෝස්	පෙන්ටෝස්	ගාක සෙලු බිත්තිවල සංසටහයකි.
කයිටින් (නයිට්‍රෝන් අධිංශු පොලිසැකරයිඩ් යිනි)	ග්ලයිකොසැලින්	දිලිර සෙලු බිත්තිවල සහ ආග්‍රාපේර්ඩාවන්ගේ පිට සැකිල්ලෙහි සංසටහයකි.

කාලෝහයිම්වල කානා

මොනොසැකරයිඩ් :

- ගක්ති ප්‍රහවයක් ලෙස
- බිඩිසැකරයිඩ් සහ පොලිසැකරයිඩ්වල තැනුම් ඒකක ලෙස (මොල්ටෝස්, පුනුරුස් වැනි බිඩිසැකරයිඩ් සහ පිශේෂය, ග්ලයිකොර්න් වැනි පොලිසැකරයිඩ්)
- නිපුක්ලියෝටයිඩ්වල සංසටහ ලෙස (DND, RNA)

චිඩිසැකරයිඩ්

- කිරීවල සංචිත සිනි ලෙස - ලැක්ටෝස්
- උලුප්‍රයම තුළ පරිවහනයට - පුනුරුස්
- උක් ගාකයේ සංචිත සිනි ලෙස - පුනුරුස්

පොලියැකරයිඩ්

a) සංචිත පොලියැකරයිඩ්

- ඉකළ සහ හරින ඇල්ටි (chlorophytes) තුළ පිශේෂිය, ශක්ති ප්‍රහවයක් ලෙස ග්ලුකොස් ගබඩා කරයි.
- සත්ත්වයින් සහ දිලිර තුළ ග්ලැයිකොර්තන්, ශක්ති ප්‍රහවයක් ලෙස ග්ලුකොස් ගබඩා කරයි.
- බේලියා ආකන්ද තුළ ඉතිපුලින් ශක්ති ප්‍රහවයක් ලෙස ග්රක්ටෝස් ගබඩා කරයි.

b) ව්‍යුහමය පොලියැකරයිඩ්

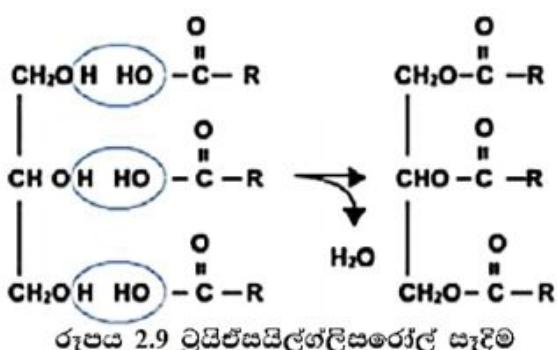
- ඉකළ සහ හරින ඇල්ටි (chlorophytes) සෙල බිත්තියේ සෙලියුලෝස්
- ඉකළ පටකවල මධ්‍ය සුස්තරයේ පෙක්ටීන්
- ඉකළ සෙල බිත්තියේ හෙමිසෙලියුලෝස්
- ආග්න්‍යාජ්‍යික සෙල බිත්තියේ පෙර්ටිඩ්ග්ලැයිකුන්
- දිලිර සෙල බිත්තියේ සහ අනුෂාප්‍යාවන්ගේ පිට සැකිල්ලෙහි කයිරීන්

ලිපිඩ

- ඡල සිනික අණු සහිත විවිධාකාර කාණ්ඩියකි.
- විශාල ජේවිය අණු නමුත් බහුඅවයවක හෝ මහා අණු ලෙස නොසලකයි.
- C₆H₁₀O වලින් සැදි ඇති අතර, H₂O අනුපාතය 2:1 නොවේ. සාපේක්ෂව හයිඩූජන් වැශීයෙන් ඇත.
- ජේවිය ලෙස වැදගත් වන ලිපිඩ වර්ග: මේද, පොස්ගොලිපිඩ සහ ස්ටෝරොයිඩ්

මේද

මේදය, මේද අම්ල හා ග්ලිසරෝල්වැලින් තැනී ඇත. ග්ලිසරෝල් ඇල්කොහොල් කාණ්ඩියකට අයත් ය. එහි කාබන් පරමාණු තුනක් අඩංගු වන අතර, එක් එක් කාබන් පරමාණුව තනි -OH කාණ්ඩියක් බැඳින් දරයි. එක් කෙළවරක කාබොක්සිල් කාණ්ඩියක් සහිත දිග කාබන් සැකිල්ලක් (16-18) ඇති හයිඩූජකාබන් දාම මේද අම්ල වේ. ග්ලිසරෝල් අණුවේ ඇති එක් එක් හයිඩූජක්සිල් කාණ්ඩිට, මේද අම්ල එස්ටර බින්ධන මගින් බැඳෙදු. එමගින් සැදෙන මේද අණුව ව්‍යුහා මේද අණුව උසින්සයිල්ග්ලිසරෝල් ලෙස හැඳින්වේ.



මෙද අම්ලවල ජල්සිනික ස්වහාවයට දායක වන්නේ මෙද අම්ලවල හයිඩ්‍රොකාබන් දාමයි. මෙද අම්ලවල හයිඩ්‍රොකාබන් දාමයේ ස්වහාවය පදනම් කර ඒවා වර්ග කර ඇත.

- (a) සංතාප්ත මෙද
- (b) අසංතාප්ත මෙද

සංතාප්ත මෙද

සංතාප්ත මෙද අම්ලවලින් සැදුණු මෙදය සි. ද්‍රිත්ව බන්ධන කිසිවක් නැති හයිඩ්‍රොකාබන් සහිත මෙද අම්ල වේ. සාමාන්‍යයෙන් සත්ත්ව මෙද මේ වර්ගයට අයන් වේ. බොහෝ විට මෙවා කාමර උෂ්ණත්වයේ සනා ලෙස පවතී. උදා: බටර්

අසංතාප්ත මෙද

අසංතාප්ත මෙද අම්ලවලින් සැදුණු මෙදය: ද්‍රිත්ව බන්ධන එකක් හෝ වැඩි ගණනක් ඇති හයිඩ්‍රොකාබන සහිත මෙද අම්ල වේ. සාමාන්‍යයෙන් ගාකවල පවතින මෙද මේ වර්ගයට අයන් වේ. බොහෝ විට මෙවා කාමර උෂ්ණත්වයේ දී දුටු තත්ත්වයේ පවතී. උදා: එළවුල් තෙල්, ද්‍රිත්ව බන්ධනයේ ස්වහාවය පදනම් කර අසංතාප්ත මෙද වර්ග කර ඇත. එනම්,

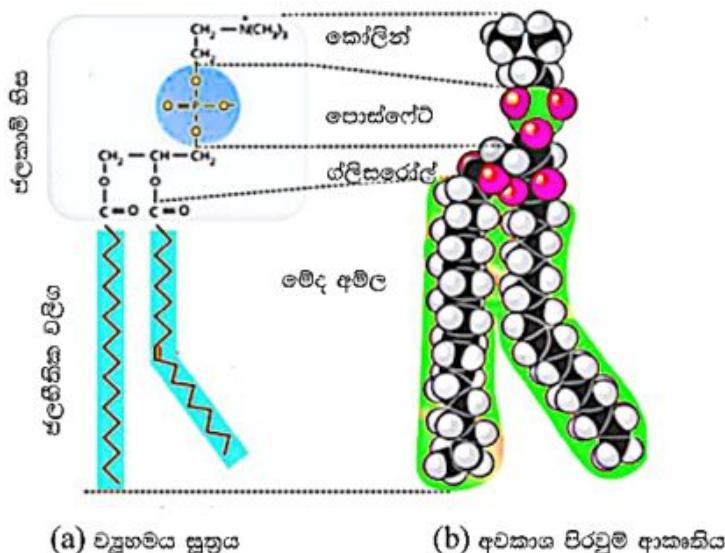
- (a) සිස් (Cis) අසංතාප්ත මෙද
- (b) ඉළුණ්ස් (Trans) අසංතාප්ත මෙද

සංතාප්ත මෙද සහ ඉළුණ්ස් (Trans) අසංතාප්ත මෙදය අධික ලෙස පරිභෝෂනය කිරීම බමහි බිත්ති සන්විම (Atherosclerosis) සඳහා දායක වේ.

පොස්ගොලිපිඩ්

සෙල පටලවල ප්‍රධාන සංසටහයයි. එක් ග්ලිසරෝල් අණුවකට මෙද අම්ල අණු දෙකක් සහ පොස්ගොල්ට කාණ්ඩයක් සම්බන්ධ වී ඒවා සැදී ඇතේ. පොස්ගොල්ට කාණ්ඩය මගින් පොස්ගොලිපිඩ් අණුවට සානු (-) විදුත් ආරෝපණයක් ලබාදෙයි. අමතර බුල්බූ අණුවක් හෝ තුඩා ආරෝපිත අණුවක් ද පොස්ගොල්ට කාණ්ඩයට බැඳී ඇතේ. උදා: කෝලින්

පොස්ගොලිපිඩ්වල අන්ත දෙක එකිනෙකට වෙනස් හැඳිරීමක් පෙන්වයි. එහි හයිඩ්‍රොකාබන් වල්ග ජල්සිනික වන අතර, පොස්ගොල්ට කාණ්ඩය සහ එයට සම්බන්ධ වී ඇති අණු (හිස) රුක්කාම් ය.



රුපය 2.10 පොයිලාලිපිඩ අනුව ව්‍යුහය

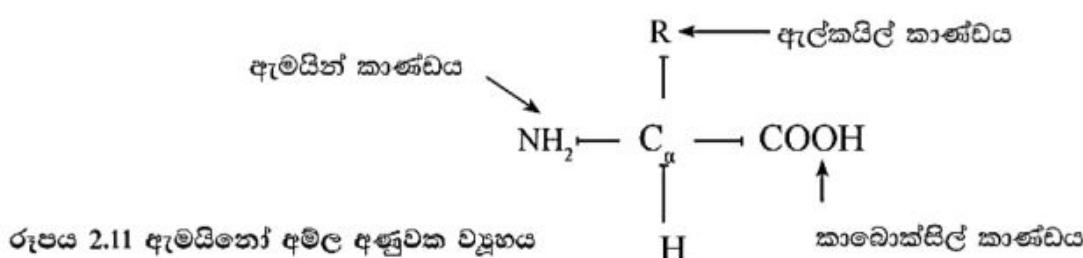
(ව්‍යුහය මතක තබා ගැනීම අවශ්‍ය නැත)

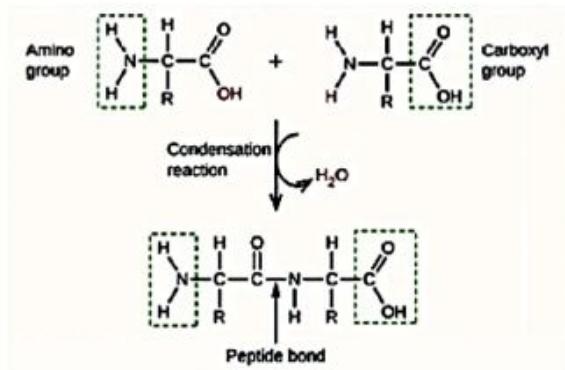
පිපිඩවල කාකාය

- අාභාරවල ශක්ති ප්‍රහවයක් ලෙස සංවිත නිරිම (වුයිග්ලිසරයිඩ වන මේද සහ තෙල්)
- ජ්ලාස්ම පටලයේ තරලමය ස්වභාවය පවත්වාගතී. (පොයිලාලිපිඩ, කොලේස්ටෝරෝල්)
- දේහය තුළ පරිවහනය වන සංඟා අණු ලෙස ක්‍රියා කරයි (උදා: හෝමෝන්)
- සත්ත්ව සෙල පටලයේ සංස්කෘතයක් ලෙස (කොලේස්ටෝරෝල්)

පෝරීන

පෝරීන ඇමධිනෝ අම්ලවලින් සැදි ඇත. පෝරීන පැදිමට විවිධ ඇමධිනෝ අම්ල අණු විස්සක් සහභාගි වේ. මූලදුවා සංයුතිය C, H, O, N සහ S. ග්ලයිසින් හැර අනෙක් ඇමධිනෝ අම්ල අණුවල මැද අසම්මිනික කාබන් පරමාණුවක් ඇත. සැම ඇමධිනෝ අම්ල අණුවක් ම ඇමධිනෝ කාණ්ඩියක්, කාබොක්සිල් කාණ්ඩියක්, හයිටුජන් පරමාණුවක් සහ ඇල්කිල් කාණ්ඩියක් වන R සංකේතයෙන් දක්වන විව්‍ලු කාණ්ඩියක් සමන්විතය. ග්ලයිසින්හි R වෙනුවට H පරමාණුවක් ඇත. R කාණ්ඩිය අංග දාමය ලෙස හඳුන්වයි. එක් එක් ඇමධිනෝ අම්ලවල R කාණ්ඩි එකිනෙකට වෙනස් ය. අංගදාමය හැර ඇමධිනෝ අම්ලයක ඇති අනෙක් කාණ්ඩි පිට කොන්ඩ (back bone) ලෙස හඳුන්වයි. (H පරමාණුව ද අන්තර්ගත ය).





රුපය 2.12 පෙපේට්ටිඩ් බන්ධන සැදීම

ඇමයිනෝ අම්ලවල කාබොක්සිල් කාණ්ඩි සහ ඇමයිනෝ කාණ්ඩි එකක් හෝ කිහිපයක් ඇත. ඇමයිනෝ කාණ්ඩියට තුළ ප්‍රාග්ධනයක් ඇති අතර, කාබොක්සිල් කාණ්ඩියට ආම්ලික ස්වභාවයක් ඇත. එම උක්ෂණ දෙක ම එක ම අණුවක ඇති විට උගයගුණී අණුවක් ලෙස හඳුන්වයි. එනිසා ඇමයිනෝ අම්ල අණු උගයගුණී ය.

ඇමයිනෝ අම්ල අණු දෙකක් අතර, සංසනන ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදු වේ. එම ඇමයිනෝ අණු දෙකම මගින් ජල අණුවක් තිබූ සහ එම අණුවක් නිශ්චිත බන්ධනය පෙපේට්ටිඩ් බන්ධනයක් ලෙස හඳුන්වයි.

ඇමයිනෝ අම්ලවලින් සැදුණු පොලිපෙපේට්ටිඩ් දාම එකකින් හෝ කිහිපයකින් ප්‍රෝටීන සැදී ඇත.

ප්‍රෝටීනවල ව්‍යුහ මට්ටම්

ප්‍රෝටීනවල කෘත්‍ය ඉටු කිරීම සඳහා වැදගත් කාර්යභාරයක් පිළිකරන ව්‍යුහ මට්ටම් හතරක් ඇත. එනම්:

- ප්‍රාථමික ව්‍යුහය
- දිවිතියික ව්‍යුහය
- තානියික ව්‍යුහය
- වතුරුප ව්‍යුහය

(a) ප්‍රාථමික ව්‍යුහය

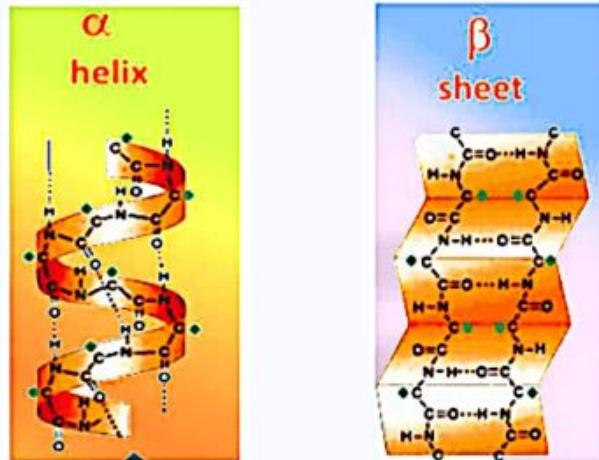
ප්‍රෝටීනයක ප්‍රාථමික ව්‍යුහය යනු පෙපේට්ටිඩ් බන්ධන මගින් සම්බන්ධ වීමෙන් රේඛියට සහස් මූලික ඇමයිනෝ අම්ලවල අත්‍යාව අනුමිලිවෙළයි.

(b) දිවිතියික ව්‍යුහය

එක ම පොලිපෙපේට්ටිඩ් දාමයක පිටපෙන්නේ ඇති, මක්සිජන් පරමාණු සහ නයිට්‍රොජන්වලට සම්බන්ධ හයිඩ්‍රිජන් පරමාණු අතර, ඇති වන අන්තා අණුක හයිඩ්‍රිජන් බන්ධන තිසා ප්‍රාථමික ව්‍යුහය තැනී ඇති තනි පොලිපෙපේට්ටිඩ් දාමය දශර ගැසීමෙන් සහ නැම්මෙන් සාදන්නේ දිවිතියික ව්‍යුහයයි.

ඡය බිටා (β) රැලිතල හෝ αලේපා (α) හෙලික්ස විය හැකි ය.

- α හෙලික්ස - උදා: තෙකරවීන්
- β රැලිතල ආකාරය- උදා: මකුලවාගේ සිල්ක් කන්තු



රුපය 2.13 ප්‍රෝටීනයක ද්‍රව්‍යීයික ව්‍යුහයේ β රැලිතල ආකාරය සහ α - හෙලික්සිය ආකාරය (c) කානීයික ව්‍යුහය

අමුමිනෝ අමුලවල අංගදාම/ R කාණ්ඩ අතර, α ති වන පහත දැක්වෙන අන්තර් ක්‍රියා නිසා සාමාන්‍යයෙන් ද්‍රව්‍යීයික පොලිපෙප්ටිඩිඩ දාමය පුළුල්ව නැමිමෙන් සහ එකීමෙන් α ති වන නිශ්චිත, සුසංඛිත, අනන්‍ය වූ කාත්‍යමය සහ ත්‍රිමාන ගැඩියයි.

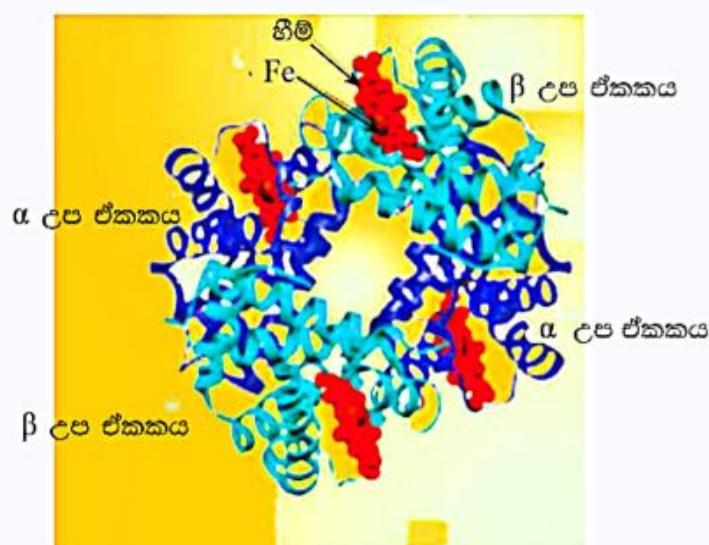
1. හයිටුරුන් බන්ධන මගින්
2. බිඩිසල්ංඩිඩ බන්ධන මගින්
3. අයනික බන්ධන මගින්
4. වැන්ඩ්වාල් අන්තර්ක්‍රියා/ ජලකීයික අන්තර්ක්‍රියා

උදා: බොහෝ එන්සයිඩ, මයෝග්ලොඩ්, ඇල්බියුමින්

(d) වකුරුර ව්‍යුහය

එක් කාත්‍යම්බුක ප්‍රෝටීනයක් සැදීමට පොලිපෙප්ටිඩිඩ දාම දෙකක් හෝ කිහිපයක් එක් වේ. එහි ඇති එකීනෙකට වෙන් වූ දාම ප්‍රෝටීන උප ඒකක ලෙස භැඳින්වේ. අන්තර් අණුක හා අන්තර් අණුක අන්තර් ක්‍රියා මගින් එවා එකීනෙක බැඳ තබා ගනියි.

උදා: හිමොග්ලොඩ්,
කොලුජන්



රුපය 2.4 හිමොග්ලොඩ් අණුම්ව ව්‍යුහය

ප්‍රෝටීන්වල දුස්ච්වහාවිකරණය

ප්‍රෝටීනයක ඇති දුරවල රසායනික බන්ධන සහ අන්තර ක්‍රියා වෙනස් විමෙන් ප්‍රෝටීනයක වූ විශිෂ්ට රසායනික ත්‍රිමාන හැඩිය නැති විම දුස්ච්වහාවිකරණය ලෙස හඳුන්වයි.

ප්‍රෝටීන්වල දුස්ච්වහාවිකරණයට බලපාන කාරක

- ඉහළ උෂ්ණත්වය සහ අධිගක්ති විකිරණ
- ප්‍රබල අම්ල, හස්ම සහ අධික ලුවන සාන්දුරු
- බැරලුෂ්ඨ
- කාබනික දාවක සහ සාලක

ප්‍රෝටීන්වල කානා

වගුව 2.2 ප්‍රෝටීන්වල කානා

ප්‍රෝටීන වර්ග	උදාහරණ	කානා
උන්ප්‍රේරක	පෝෂිත්, ඇමුදිලේස්	මෙළව රසායනික ප්‍රතික්‍රියා උන්ප්‍රේරණය කරයි.
ව්‍යුහමය	කෙරවීන්,	වියලිම වළක්වයි.
	කොලුජන්	ගක්කිමන් බව සහ සන්ධාරණය ලබා දෙයි.
සංවිත	මිවැල්නිපුමින්	නිත්තරවල සංවිත ප්‍රෝටීනය
	කේසින්	කිරිවල සංවිත ප්‍රෝටීනය
පරිවාහක	හිමොගලුවින්	O ₂ සහ CO ₂ පරිවහනය
	මස්තු ආල්නිපුමින්	මෙද අම්ල පරිවහනය
හෝමෝන්	ඉන්ඩිපුලින්, අළුකාගන්	රුධිර ග්ලුකොස් මට්ටම යාමනය කරයි.
සංකීර්ණ / වාලක	ඇක්ටරින්/ මයෝසින්	පේඩි තන්තු සංකීර්ණය
ආරක්ෂක	ඉම්පුනොයලෝනිපුලින්	ආගන්තුක දේහ ඉවත් කරයි.

නියුක්ලයික් අම්ල

නියුක්ලයික් අම්ල යනු බහු අවයවික වන අනර, පොලිනියුක්ලියෝටයිඩ් ලෙස පවතී. නියුක්ලයියෝටයිඩ් ලෙස හඳුන්වත තැනුම් එකකවලින් සැදී ඇත. C, H, O, N, හා P අඩංගු ය. නියුක්ලයික් අම්ල මහා අණු ය. පෙළව බහුඅවයවික ය. නියුක්ලයික් අම්ල වර්ග දෙකක් වේ. එනම්,

- DNA (විමක්සිරයිලෝස් නියුක්ලයික් අම්ල)
- RNA (රයිබෝස් නියුක්ලයික් අම්ල)

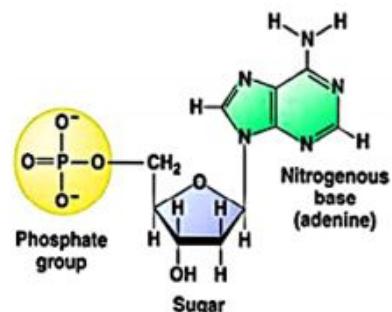
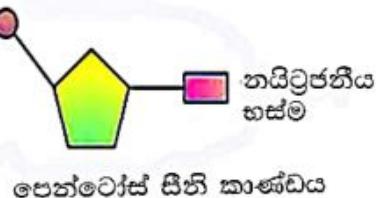
නිපුක්ලියෝටයිඩ්වල ව්‍යුහය

නිපුක්ලියෝටයිඩ්වල සංසටක කුතාක් ඇත. එනම් පෙන්වේස් සිනි, නයිට්‍රොජ්නිය හස්ම සහ පොස්ගේට් කාණ්ඩා.

පොස්ගේට් කාණ්ඩා රහිත නිපුක්ලියෝටයිඩ්, නිපුක්ලියෝටයිඩ් ලෙස හඳුන්වයි.

දාදා: ඇඩිනෝයින්, ගුවනෝයින්

පොස්ගේට් කාණ්ඩා



රූපය 2.15 නිපුක්ලියෝටයිඩ්වල ව්‍යුහය

(රසායනික ව්‍යුහ මෙහෙයුම් නැතුව අවශ්‍ය නැත)

පෙන්වේස් සිනි

පෙන්වේස් සිනි වර්ග දෙකකි. එනම් ඩීම්ස්සිරයිබෝස් සහ රයිබෝස් (ඩීම්ස්සිරයිබෝස්වල රයිබෝස්වලට වඩා ඔක්සිජේන් පරමාණුවක් අවශ්‍ය ය).

නයිට්‍රොජ්නිය හස්ම

නයිට්‍රොජ්නිය හස්ම ප්‍රධාන කාණ්ඩා දෙකක් ඇත. එනම්:

1. පිපුරින් - වළඳු දෙකක් සහිතව ප්‍රමාණයෙන් විශාලය
2. පිරිමිචින් - එක් වලයක් සහිතව ප්‍රමාණයෙන් කුඩා ය.

පිපුරින් කාණ්ඩාවට අයන්වන හස්ම වර්ග දෙකකි; ඇඩිනින් සහ ගුවුනින්. පිරිමිචින් වර්ග තුනකි. කයමින්, පුරුෂීල් සහ සයිටොසින්ය. මේ හස්ම සාමාන්‍යයෙන් A, G, T, U, සහ C යන අකුරුවලින් සංකේතවත් කරනු ලැබේ.

පොස්ගේට් කාණ්ඩා

නිපුක්ලියෝටයිඩ් අම්ලවලට ආම්ලික ස්වභාවය ලබා දෙයි.

නිපුක්ලියෝටයිඩ් අම්ල පැදිම.

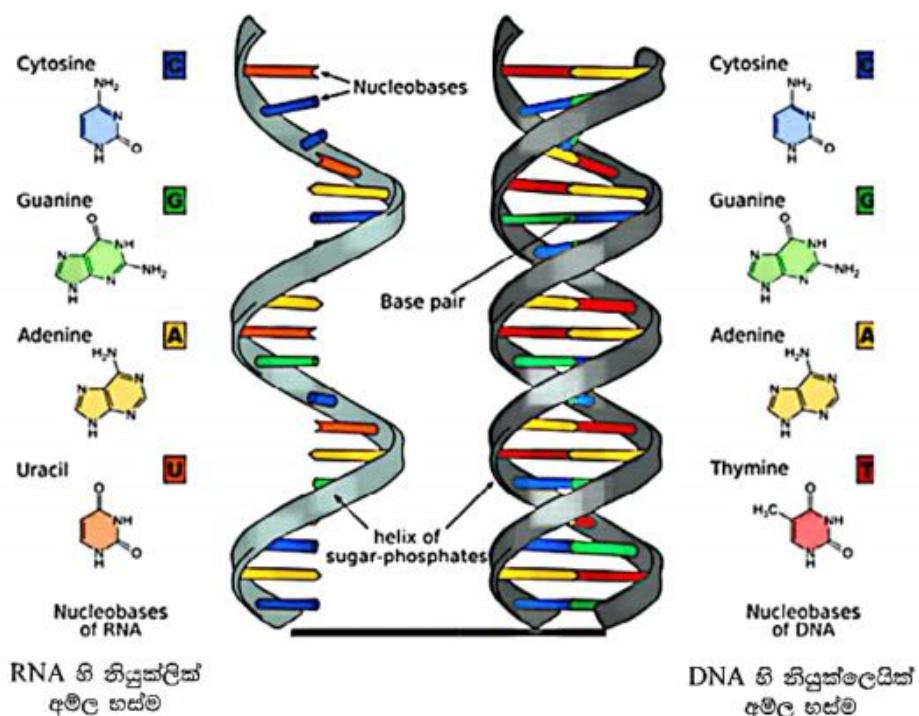
එක නිපුක්ලියෝටයිඩ්වල පොස්ගේට් හි ඇති - OH කාණ්ඩාක් වෙනත් නිපුක්ලියෝටයිඩ්වල පෙන්වේස් සිනිවල කුන්වන කාබන් පරමාණුවලට සම්බන්ධ - OH කාණ්ඩා අතර, සිදු වන සංසනන ප්‍රතික්‍රියාවක් මගින් සාදන ගොජපොඩයිලස්ටර් බන්ධන මගින් නිපුක්ලියෝටයිඩ් අතු මිලියන ගණනක් සම්බන්ධ විමෙන් සැදෙන පොලිනිපුක්ලියෝටයිඩ් දාමවලින්

නිපුක්ලේයික් අම්ල සාදයි. මෙයේ බන්ධන ඇති වීම නිසා සිනි - පොස්ගේට් එකකවල ප්‍රහරාවර්තන රටාවක් සහිත පිටකොන්දක් සැඳේ. නිපුක්ලේයික් අම්ල, නිපුක්ලේයාටයිඩවල රේඛිය බහුඅවයවක් ය. සහභාගි වන සිනි අණු ආකාරය මත නිපුක්ලේයික් අම්ල වර්ග දෙකකි. නිපුක්ලේයාටයිඩයේ අඩංගු වන සිනි අණුව විමක්සිරයිබෝස් නම් නිපුක්ලේයික් අම්ලය DNA ය.

නිපුක්ලේයාටයිඩයේ අඩංගු වන පෙන්වේස් සිනි රයිබෝස් නම් නිපුක්ලේයික් අම්ලය RNA ය. DNA අණුවේ ඇඩිනින්, තයිමින් ගුවැනින් සහ සයිටෝසින් යන නයිට්‍රොජ්නිය හස්මත් RNA වල ඇඩිනින්, ගුවැනින්, සයිටෝසින් සහ යුරුසිල් යන නයිට්‍රොජ්නිය හස්මත් ඇත.

DNA අණුවේ ව්‍යුහය (වොටසන් සහ ක්‍රික් ආකෘතිය)

මනාකළුරිත අභ්‍යන්තරේ ව්‍යුහයක් වා, සර්පිලාකාරව සැකසුණු ප්‍රතිසමාන්තර පොලිනිපුක්ලේයාටයිඩ දාම දෙකකින් සැදුණු ද්‍රව්‍යව හෙලික්සාකාර ව්‍යුහයක් DNA වලට ඇත. එකිනෙකට විරුද්ධ දිගාවලට දිවෙන සිනි - පොස්ගේට් පිටකොදු දෙක ප්‍රතිසමාන්තර ලෙස හඳුන්වයි. හෙලික්සයේ පිටතට සිනි පොස්ගේට් පිටකොදු පිටතින අතර, හෙලික්සයේ ඇතුළත නයිට්‍රොජ්නිය හස්ම යුගලනය වී ඇත. යුගලනය වූ නයිට්‍රොජ්නිය හස්ම අතර, ඇති හයිඩ්‍රැජ් හිඳුවා ඇත.



රුපය 2.16 DNA හා RNA අණුවේ ව්‍යුහය
(රසායනික ව්‍යුහ මතකනබා ගැනීමට අවශ්‍ය නැත)

බන්ධන මගින් පට දෙක එකට බැඳ තබා ගතියි.

හස්ම පූගලනය නීතිය

සැම විට ම පියුරින් හස්මය පූගලනය වන්නේ, විශේෂීත පිරිමින්හි හස්මයක් සම්ඟිනි.

$A = T$ (හයිටුපන් බන්ධන දෙකක් සාදයි)

$G = C$ (හයිටුපන් බන්ධන කුනක් සාදයි)

එම නිසා මේ දාම (පට) දෙක එකිනෙකට අනුපූරක ය. මේ හස්ම පූගල අනුපූරක හස්ම පූගල ලෙස හඳුන්වයි. රුපයේ දැක්වෙන ආකාරයට මේ මූලික ද්‍රව්‍ය හෝ හෙලික්සාකාර ව්‍යුහයේ එක සම්පූර්ණ දැගයක් (turn) කුළ හස්ම පූගල් දැගයක් ඇත.

DNAවල කානාය

- ප්‍රවේශීක තොරතුරු සංචිත කිරීම හා පරම්පරාවකින් තවත් පරම්පරාවකට එම තොරතුරු සම්ප්‍රේෂණය
- ප්‍රෝටීන සංය්ලේෂණය සඳහා ප්‍රවේශීක තොරතුරු සංචිත කිරීම

RNAවල ව්‍යුහය

පුරුසිල් (U), සයිටොසින් (C), ගුවැනින් (G), ඇඩිනින් (A) හස්ම අඩංගු රසිබෝහිපුක්ලියෝඩිචිවලින් සම්බන්ධ මෙය සාමාන්‍යයෙන් තනි පට නිපුක්ලේසික් අමිලයකි.

අනුපූරක හස්ම පූගලනය RNA අණු දෙකක් අතර, හෝ ඇතැම් අවස්ථාවල එක ම අණුව තුළ සිදු විය හැකි ය. මෙසේ අනුපූරක හස්ම පූගලනය විම නිසා RNA වල කානායට අත්‍යවශ්‍ය වන ත්‍රිමාන ව්‍යුහය පවත්වා ගැනීමට පහසු වී ඇත.

ඇඩිනින් සහ පුරුසිල් හයිටුපන් බන්ධන දෙකකින් ද ගුවැනින් සහ සයිටොසින් හයිටුපන් බන්ධන කුනකින් ද බැඳී ඇත. ගෙසලවල RNA වර්ග කුනක් ඇත. එනම්,

- පණිවිඩිකාරක RNA (m-RNA- Messenger RNA)
- සංක්‍රාමී RNA (t-RNA - Transfer RNA)
- රසිබෝසෝම RNA (r-RNA - Ribosomal RNA)

1. පණිවිඩිකාරක RNA (m-RNA)

- mRNA රේඛිය අණුවකි. යාපේශ්‍යව සෙශල කුළ අඩුවෙන් ම පවතින RNA වර්ගයයි. කානා දෙකක් ඉටු කරයි.
 - DNA වල ගබඩා වී ඇති ප්‍රවේශීක තොරතුරු හයිටුපනිය හස්ම අනුපිළිවෙළක් ලෙස පිටපත් කරයි.
 - න්‍යුම්බිජ්‍යාස්මලයේ සිට ප්‍රෝටීන සංය්ලේෂණය සිදු වන ස්ථානයට (රසිබෝසෝම) න්‍යුම්බික සිදුරු හරහා ප්‍රවේශීක තොරතුරු පරිවහනය කරයි.

2. සංකීර්ණ RNA (t-RNA)

කුඩා ම RNA අණු වර්ගයයි. රේඛිය නමුත් පහත රුපයේ පෙන්වා ඇති පරිදි පූඩු තුනක් සහිත ව්‍යුහයක් සාදයි.



රුපය 2.17 t - RNA අණුවේ ව්‍යුහය

කෘත්‍යය - ප්‍රෝටීන් සංශ්ලේෂණය සිදු වන ස්ථානය වෙත ඇමයිනෝ අම්ල පරිවහනය

3. රයිබොසෝමිය RNA (r - RNA)

බහුලතම RNA වර්ගයයි. සංකීර්ණ වූ අනුමතවන් ව්‍යුහයක් ඇත. එය පොලිපොල්සයිඩ් දාම සැදිමට ස්ථානය සපයයි.

DNA හා RNA අතර, වෙනයේකම්

1. DNA ද්‍රව්‍යවල පට අණුවක් වන අතර, RNA තහි පට අණුවකි.
2. DNAවල A, T, G, සහ C යන භස්ම ඇත U නැත. RNA වල A, U, G, සහ C යන භස්ම ඇත. T නැත.
3. DNAවල ඩීමක්සිරයිබෝස් සිනි ඇති අතර, RNA වල රයිබෝස් සිනි ඇත.

නිපුණ්‍යෙක් අම්ලවලට අමතරව ජ්‍යෙන් තුළ අඩංගු වන නිපුණ්‍යෙක්වයි

ATP, NAD⁺, NADP⁺, FAD හා එවායේ කෘත්‍ය

ATP වල කෘත්‍ය

- සර්වනු ගක්නි වාහකයයි.

NAD⁺ වල කෘත්‍ය

- සහ එන්සයිම ලෙස ක්‍රියාකරයි.
- ඉලෙක්ට්‍රෝන වාහකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි
- ග්‍රියාකාරකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි.

NADP⁺ වල කෘත්‍ය

- සහ එන්සයිමයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි
- ඉලෙක්ට්‍රෝන වාහකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි.
- ප්‍රභාසංශ්ලේෂණයේ දී මක්සිකාරකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි.

FAD වල කාඩය

- සහ එන්සයිමයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි.
- ඉලෙක්ට්‍රොන් වාහකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි.

සෙසලය සහ සෙසලිය සංචිතාන පිළිබඳ දැනුම පූර්ව කර ගැනීම සඳහා අණවික්ෂණවල දායකත්වය

සෙසල විද්‍යාවේ දියුණුව වධාන් පදනම් වි ඇත්තේ අණවික්ෂණයේ හාටිනය සමඟ ය. අණවික්ෂණය නිපදවීමත් සමඟ සෙසලය පිළිබඳ අධ්‍යාපන සහ සොයා ගැනීම් වැඩි දියුණු විය.

ආලෝක අණවික්ෂය

දැඟා ආලෝකය නිදර්ශකය තුළින් ගමන් කළ පසු විදුරු කාව තුළින් ගමන් කරයි. ආලෝකය එම මාර්ගය ඔස්සේ ගමන් කරන විට කාව මගින් වර්තනය කර නිදර්ශකයේ විශාලනය කරන ලද ප්‍රතිඵිමිබයක් ඇස වෙත යොමු කරයි. සරලතම අණවික්ෂය වන්නේ තනි විශාලක කාවයයි.

සංයුත්ත ආලෝක අණවික්ෂය

පාසල් විද්‍යාගාරවල සහ වෛද්‍ය රසායනාගාරවල විකින්සා උපකරණයක් (රෝග හඳුනා ගැනීමේ උපකරණයක්) ලෙස පූලබව සංයුත්ත ආලෝක අණවික්ෂය හාටින කරයි.

විශේෂ බලය සහ විශාලනය යනු අණවික්ෂණවල ඇති වැදගත් පරාමිතින් දෙකකි.

විශාලනය යනු යම් වස්තුවක ප්‍රතිඵිමිබයේ ප්‍රමාණය එම වස්තුවේ සත්‍ය ප්‍රමාණයට දක්වන අනුපාතයයි. සාමාන්‍යයෙන් ආලෝක අණවික්ෂණයේ උපරිම විශාලනය නිදර්ශකයේ සත්‍ය ප්‍රමාණය මෙන් 1000 ගුණයක් වේ.

විශේෂ බලය යනු එකිනෙකින් වෙන් වූ ලක්ෂ දෙකක් ලෙස හඳුනා ගත හැකි, එම ලක්ෂ දෙක අතර, නිඩිය යුතු අවම දුරයි. (ආලෝක අණවික්ෂයේ විශේෂ බලය $0.2 \mu\text{m}$ ක් වේ). එය නිදර්ශකයේ පැහැදිලි බව පිළිබඳ මිතුමකි. විශේෂ මත අණවික්ෂයක විශාලනය සීමා වේ.

වස්තුව (කදාව මත ඇති නිදර්ශකය) තුළින් පැමිණන ආලෝකය පළමුව අවනෙන කාවය හරහා ගමන් කර නිදර්ශකයේ විශාලිත ප්‍රතිඵිමිබයක් සාදයි.

එම ප්‍රතිඵිමිබය දෙවන කාවය මත (෋පනෙන කාවයට) වස්තුවක් ලෙස ක්‍රියාකාරමීන් කවදුරටත් ප්‍රතිඵිමිබය විශාලනය කරයි.

එනිසා අණවික්ෂයෙන් ලබාදෙන සමස්ත විශාලනය එම එක් එක් කාවයේ විශාලනයේ එලයකි.

සමස්ත විශාලනය = අවනෙන් කාවයේ විශාලනය \times උපනෙන් කාවයේ විශාලනය

$$\text{උදා : } \text{අවනෙන් කාවයේ විශාලනය} = \times 40$$

$$\text{෋පනෙන් කාවයේ විශාලනය} = \times 15$$

$$\text{සමපූර්ණ විශාලනය} = 15 \times 40$$

$$= \times 600 \text{ වාරයක් විශාලනය වේ.}$$

ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතය

ආලෝකයේ තරංග ආයාමය මගින් ආලෝක අන්වීකෘතයේ විශේෂන බලය මත සීමාවක් පනවා ඇත. විශේෂන බලය තරංග ආයාමයට ප්‍රතිලෝමව සමානුපාතික වේ. එනියා විද්‍යාඥයන් සාර්සේස්ට් වඩාත් අඩු තරංග ආයාම සහිත වෙනත් විකිරණ ආකාර හාවිත කිරීම පිළිබඳ සළකා බලන ලදී.

එහි ප්‍රතිච්ඡලය ලෙස ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතය දියුණු විය. ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතයේ දී ඉලෙක්ට්‍රෝන කදුම්බයක් නිදර්ශකය හරහා හෝ එහි මතුපිට පාශ්චාත්‍ය තාහිගත කරයි. සෙස්ද්‍යාන්තිකව ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතයට විශේෂනක් 1×10^{-8} වාරයක් විශාලකල හැකි විය යුතු ය. ප්‍රායෝගිකව ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතය මගින් 5×10^{-5} වාරයක විශාලනයක් ලබා දෙයි. ආලෝක අන්වීකෘතය මගින් අනාවරණය කර ගැනීමට නොහැකි බොහෝ ඉන්දියිකා සහ අනෙක් උපමෙශලිය ව්‍යුහ ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතය මගින් අනාවරණය කර ඇත.

ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීකෘත වර්ග දෙකකි.

1. සම්පූර්ණ ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතය (TEM - Transmission electron microscope)
2. පරිලෝකන ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතය (SEM - Scanning electron microscope)

සම්පූර්ණ ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතය (TEM)

සෙලයේ අභ්‍යන්තර ව්‍යුහ අධ්‍යාපනය සඳහා හාවිත කරයි. මේ අණ්වීකෘතයේ දී යම් ද්‍රව්‍යයක විශේෂයෙන් සකස් කරන ලද තුනී කඩික් හරහා ඉලෙක්ට්‍රෝන කදුම්බයක් ගමන් කෙරේ. ඉනා තුනී නිදර්ශකයක් හාවිත කෙරේ. අනෙක් පුදේශවලට වඩා සමහර සෙසලිය ව්‍යුහවලට වැඩියෙන් සම්බන්ධ වන බැර ලෝහ මගින් නිදර්ශකය වර්ණ ගන්වයි. නිදර්ශකය තුළින් ගමන් කරන ඉලෙක්ට්‍රෝන රටාව, (ප්‍රතිඵ්‍යුම්හය) තිරයක් මතට පුද්රණය කරයි. නිදර්ශකය තුළින් ගමන් කරන ඉලෙක්ට්‍රෝන වැඩි ප්‍රමාණයක්, ව්‍යුහ සනට වර්ණ ගැනීම් ඇති පුදේශවල පුද්රණය වේ.

පරිලෝකන ඉලෙක්ට්‍රෝන අණ්වීකෘතය (SEM)

සිංහින් ඉලෙක්ට්‍රෝන කදුම්බයක් නිදර්ශකය මතුපිට පාශ්චාත්‍ය මගින් පරාවර්තනය කරයි. නිරික්ෂණයට පෙර නිදර්ශකයට වැඩි වශයෙන් රුහුන් ආලේප කරයි. මෙක් නිදර්ශකය මත පැතිත වන ඉලෙක්ට්‍රෝනවලින් වැඩි ප්‍රමාණයක් විසිර යන අතර, ඉතිරි ඉලෙක්ට්‍රෝන නිදර්ශකය මගින් අවශ්‍යාත්මකය කරයි. මතුපිට පාශ්චාත්‍ය ත්‍රිමාන පෙනුම නිරික්ෂණයට මේ අණ්වීකෘතය වඩාත් පුදුපු ය.

වගුව 2.3 අලෝක අණ්ට්‍රියෝය සහ ඉලෙක්ට්‍රොන් අණ්ට්‍රියෝය අතර, වෙනත්කම්

අලෝක අණ්ට්‍රියෝය	ඉලෙක්ට්‍රොන් අණ්ට්‍රියෝය
ආලෝක කිරණ නාඩිගත කිරීමට විදුරු කාව හාටිනා කරයි.	ඉලෙක්ට්‍රොන් කදම්බය නාඩිගත කිරීමට ප්‍රබල විදුත් වුම්බක හාටිනා කරයි.
ප්‍රතිච්‍රිත මෙහින් ම පියවි ඇයින් තිරික්ෂණය කළ හැකි ය.	පියවි ඇයින් ප්‍රතිච්‍රිත මෙහින් කළ නොහැකි ය. ඉලෙක්ට්‍රොන් අණ්ට්‍රියෝය ජායාරූප හාටිනා කරයි.
පිටි තිද්‍රියක මෙන් ම අපිටි තිද්‍රියක ද තිරික්ෂණය කළ හැකි ය.	අපිටි තිද්‍රියක පමණක් තිරික්ෂණය කළ හැකි ය.
තිද්‍රියකයේ සත්‍ය වර්ණ තිරික්ෂණය කළ හැකි ය.	තිද්‍රියකයේ ස්වාහාටින වර්ණ තිරික්ෂණය කළ නොහැකි ය. ජායාරූප විකසනය කළ යුතු ය.
තිද්‍රියකය වර්ණ ගැන්වීම යදා එයි වර්ග හාටිනා කරයි.	තිද්‍රියකය වර්ණ ගැන්වීමට බැර ලෙස්හා හාටිනා කරයි.

සෙසලය පිළිබඳ පෙශීහාසින පසුව්ම, උපසෙසලිය ඒකතවල වූහය සහ කෘතා විශ්ලේෂණය

සෙසලවාදය

සියලු ජේවින් සෙසලවුලින් සැදී ඇත (කළින් පැහැදිලි කරන ලද ජේවියේ සංවිධාන මට්ටම බුරාවලිය නැවත මතක් කරන්න). ඒක සෙසලික ජේවියකු (උදා: *Chlamydomonas* හේ සිස්ට්) බහු සෙසලික ගාකයක් හේ සන්න්ට්‍යයකු සැදීය හැකි හේ ජේවි ලෙස සැලකිය හැකි මූලික ඒකකය සෙසලයයි. ජේවිය මූලික වූහමය සහ කෘතාමය ඒකකය සෙසලයයි. ද්‍රව්‍යවල සෙසලයක් මගින් තිරුපාණය වන සංවිධාන මට්ටම මගින් ජේවිය සියලු ලාභණික ලක්ෂණ පෙන්වයි. ඒක සෙසලිය පිටියෙකුගේ හේ බහු සෙසලික ගාක හා සන්න්ට්‍යින් ව්‍යවද සෙසලයට පහළ මට්ටමක් ජේවි ලෙස සැලකිය නොහැකි ය.

Robert Hook (1665) සරල අණ්ට්‍රියෝක් මගින් වල්කයක් පරීක්ෂා කර, මූලික ඒකකය හැඳින්වීමට සෙසලය (Cell) යන පදය දෙන ලදී.

Anton Van Leeuwenhook (1650)

රෝබට පුක් යේ සමකාලීනයෙකු වන Anton Van Leeuwenhook, විසින් ඒක සෙසලික ජේවින්වන *Euglena* සහ බැක්ට්‍රේටා පිළිබඳ පළමුවෙන් ම විස්තර කර වාර්තා කරන ලදී.

Matthias Schleiden (1831)

ලද්ධිද විද්‍යායැයකි. ගාක පටක පිළිබඳ අධ්‍යාපනය කර සියලු ගාක, සෙසලවලින් සැදී ඇති බව නිගමනය කළේ ය.

Theodore Schwann (1839)

සන්න්ට් විද්‍යායැයකි. සන්න්ට් පටක ද සෙසලවලින් සැදී ඇති බව නිගමනය කළේ ය.

Rudolf Virchow (1855)

සියලු සෙසල ඇති වන්නේ කළින් පැවති සෙසලවල සෙසල විභාජනයෙන් බව පෙන්වා දුන්නේ ය.

අලුධින්, ග්වාන් සහ වර්ටෝට් යන විද්‍යායැයන් විසින් මෙසලවාදය ඉදිරිපත් කරන ලදී. සෙසලවාදයහි සඳහන් වන්නේ,

1. සියලු ජ්‍යෙන් එක සෙසලයකින් හෝ සෙසල කිහිපයකින් හෝ සැදී ඇත.
2. පිටින්ගේ මූලික ව්‍යුහමය සහ කෘත්‍යාමය ඒකකය සෙසලයයි.
3. සියලු සෙසල ඇති වන්නේ කළින් පැවති සෙසලවලිනි.

සෙසල සංවේධානය

සෙසල සංවේධාන ආකාර දෙකකි. එනම්: ප්‍රාග්නාජරික (Prokaryotic) සහ පුනාජරික (Eukaryotic) වේ. සියලුම සෙසලවලට පොයු මූලික ලක්ෂණ කිහිපයකි. එනම්:

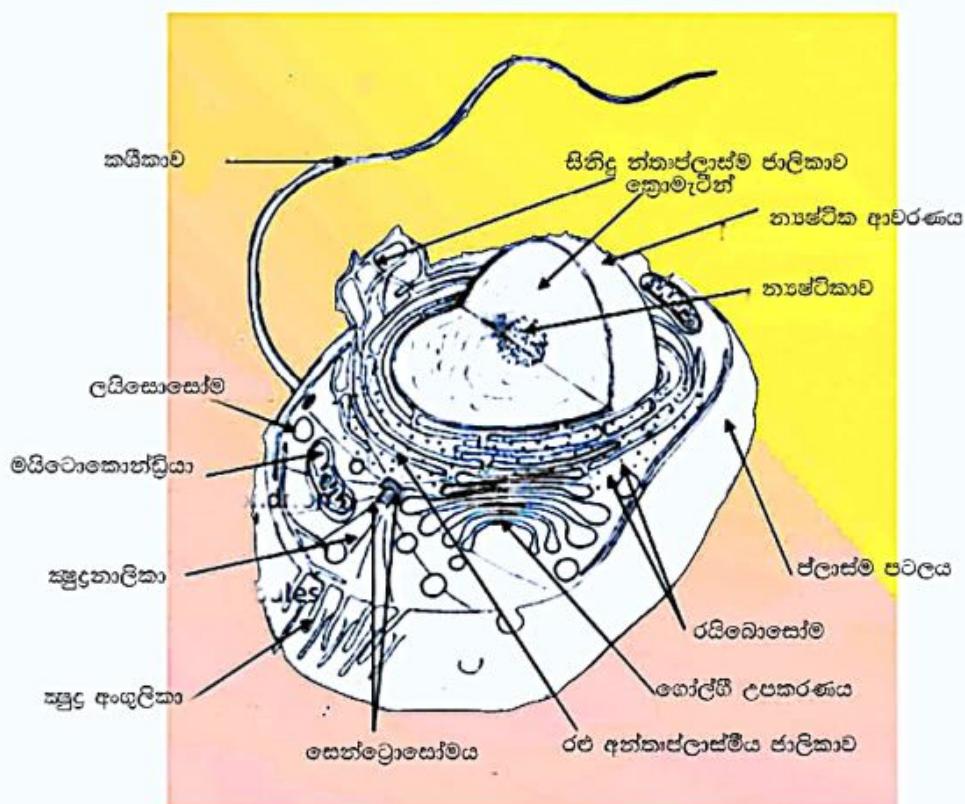
- සියලුම සෙසල වර්ණය බැඩකයක් වන ජ්ලාස්ම පටලයෙන් වටවී ඇත.
- සෙසලය තුළ සයිටොසොලය ලෙස හදුන්වන අර්ථ කරලමය සහ ජ්ලාස්මය ද්‍රව්‍යයක් ඇත. උපසෙසලිය සංසටක සයිටොසොලය තුළ අවලම්බනය වී ඇත.
- ප්‍රවේශීක ද්‍රව්‍යය ලෙස DNA ඇත.
- සියලුම සෙසලවල රයිඩොසෝම ඇත.

චැටුව 2.4 ප්‍රාග්නාජරික සහ පුනාජරික සෙසල අතර, ඇති වෙනස්කම්

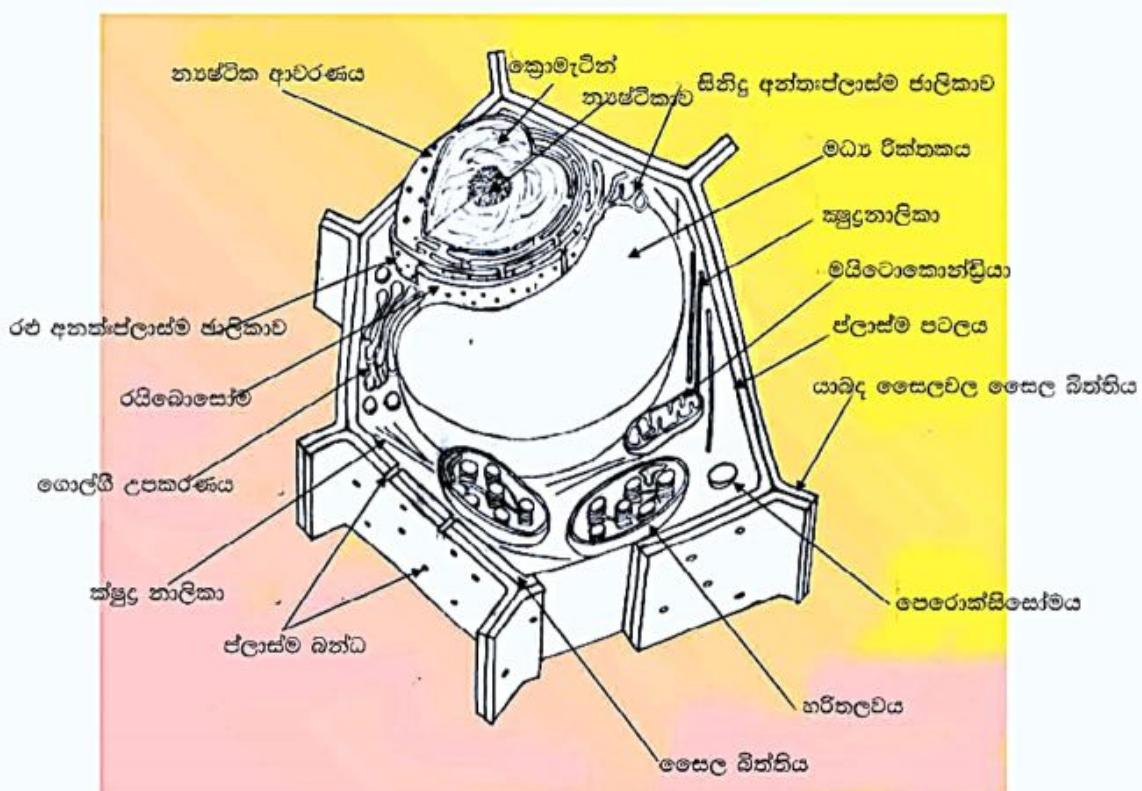
ලක්ෂණය	ප්‍රාග්නාජරික සෙසල	පුනාජරික සෙසලය
ඡ්‍රේඛු	බැක්ටීරියා, ආක් බැක්ටීරියා	ප්‍රාටීස්ටා, දිලීර, (fungi), ගාක සහ සන්න්ට්යන්
සෙසලවල ප්‍රමාණය	සාමාන්‍ය විෂ්කම්භය 1-5 μm	විෂ්කම්භය 10 μm-100 μm
ආකාරය	ප්‍රධාන වගයෙන් ඒක සෙසලික ය.	ප්‍රධාන වගයෙන් බහු සෙසලික ය. (බොහෝ ප්‍රාටීස්ටාවන් හැර සහ සමහර දිලීර ඒක සෙසලික ය)
පරිණාමික සම්බනය	අවුරුදු බ්ලියන 3.5ට පෙර	අවුරුදු බ්ලියන 1.8 ට පෙර ප්‍රාග් නාජරිකයන්ගේ සම්බනය විය.
සෙසල විභාජනය	දුම් බණ්ඩිනය සිදු වේ, උංනන විභාජනය සහ අනුනන විභාජනය සිදු හෝ මේ.	උංනන විභාජනය හෝ අනුනන විභාජනය හෝ (විභාජන තුම) දෙක ම

ප්‍රෙවිතීක දුව්ස	වලයාකාර DNA වන අතර, ඒවා සෙසල ජේලාස්ම්ය කුළ නිදහසේ ඇත. මෙය නියුක්ස්ලියෝබ් ප්‍රදේශය වන අතර, DNA ප්‍රෙවිත සමඟ බැඳී තැත.	න්‍යුල්ට්‍රිය කුළ අඩංගු වන උරුවිය DNA ප්‍රෙවිත සමඟ බැඳී ඇත.
රසිබොසෝම වර්ගය	70S කුඩා රසිබොසෝම	70S (මයිටොකාන්ස්ට්‍රියා සහ හරිතලව කුළ) සහ 80S (විශාල) රසිබොසෝම යන වර්ග දෙක අඩංගු වේ. (අන්තා: ජේලාස්ම්ය ජාලිකාවලට සම්බන්ධ වී පැවතිය ගැනී ය.)
ඉන්ඩුයිකා	ඉන්ඩුයිකා කිහිපයකි. ඒවා පටලවලින් වට වී තැත. අභ්‍යන්තර පටල දුර්ලභ ය. ඇත්තැම් ග්‍රෑසනය, ප්‍රහායංශුලේඛනය හා N ₂ තිර තීරීම හා සම්බන්ධ ය.	බොහෝ ඉන්ඩුයිකා ඇත. පටලවලින් වට වූ ඉන්ඩුයිකා ඇත. ඉන්ඩුයිකාවල ඉහළ විවිධත්වයක් ඇත. උදා: න්‍යුල්ට්‍රිය, මයිටොකාන්ස්ට්‍රියා, හරිතලව, පටල දෙකකින් වට වී ඇත. උදා: ලයිසොසෝම, මධ්‍යරිස්ක්‍රක, තනි පටලයකින් වට වී ඇත.
සෙසල බිත්තිය	බැක්ට්‍රීරියා හා සයනොබැක්ට්‍රීරියාවල පෙපේල්බිෂ්ලයිකුන් ඇත. අභ්‍යන්තරියා කුළ පොලිසැකරයිඩ් හා ප්‍රෙවිත ඇත.	හරින ගාක හා දිලිරවල සෙසල බිත්ති දැක්වා ය. පොලිසැකරයිඩ් ඇත. ගාක සෙසල බිත්තිවල සෙලිපුලෝස් ඇති අතර, දිලිර සෙසල බිත්තිවල කයිරින් අඩංගු වේ (සන්ත්ව සෙසලවල සෙසල බිත්ති තැත).
කයිකා	සරලය, ක්‍රුයු නාලිකා තැත. බහුත්සෙසලියයි (සෙසල මතුපිට පටලයෙන් ආවරණය වී තැත). විෂ්කම්ජය 20 nm	යෘකිරණය, ක්‍රුයුනාලිකාවලින් යැයුණු '9 + 2' ව්‍යුහය ගැනී. අන්තා: සෙසලය (සෙසල මතුපිට පටලයෙන් වට වී ඇත) විෂ්කම්ජය 200 nm
ග්‍රෑසනය	බොහෝ වට මිශොසෝම මගින් සිදුකරයි	ග්‍රෑසනයට මයිටොකාන්ස්ට්‍රියා ඇත.
ප්‍රහායංශුලේඛනය	හරිතලව තැත. ගොනු ලෙස සැකකි තැකී පටල මත සිදු වේ.	සාමාන්‍යයෙන් සුස්තර හෝ ග්‍රානාවලට ගොනු වී ඇති පටලවලින් සම්බන්ධ හරිතලව ඇත.
නයිටුරුන් තිර තීරීම	සමහර ජ්‍යේහු නයිටුරුන් තිර කරන්න.	නයිටුරුන් තිර කරන හැකියාව කිසිවතුවත් තැත.

බැක්ටීරියා, සයනොබැක්ටීරියා සහ ආකියා ප්‍රාග්‍රැන්ඩ් සෙසල වේ. අනතාක් සියලුම ණීවීන්ට සුන්‍යාල්පික සෙසල ඇත.



රුපය 2.18 සන්න්ට් සෙසලයක ව්‍යුහය



රුපය 2.19 ගාක සෙසලයක ව්‍යුහය

සෙසලිය හා අනෙකුත් උපසෙසලිය සංස්කවල ව්‍යුහය හා කානුව.
ජ්‍යෙෂ්ඨ පටලය

ජ්‍යෙෂ්ඨ පටලය, සෙසල ජ්‍යෙෂ්ඨයේ පිටත ම සිමාවයි. සියලු සෙසල පටල, ජ්‍යෙෂ්ඨ පටලයේ සියලුම ව්‍යුහයට සමානයි.

1972 දී සිරස සහ නිකොලසන් විසින් සෙසල පටලයේ තරල - විවිත ආකාශය ඉදිරිපත් කරන ලදී.

එය ප්‍රධාන වශයෙන් සැදි ඇත්තේ,

1. පොසපොලිපිඩි (ජ්‍යෙෂ්ඨ පටලයේ සුලඟනම ලිපිඩි ආකාරය)
2. ප්‍රෝටීන

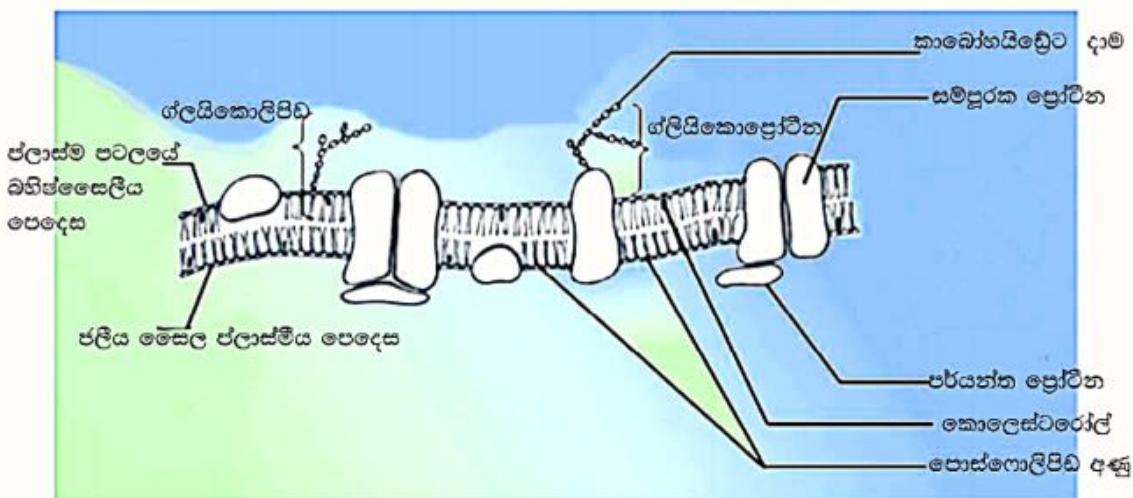
ජ්‍යෙෂ්ඨ පටලයට පහත උක්ෂණ ඇත.

එහි සනකම 7 nm පමණ වේ. එය ප්‍රධාන වශයෙන් පොසපොලිපිඩි ද්‍රිත්ව ස්තරයකින් සැදි ඇත. පොසපොලිපිඩි උගයසාහි අණු වේ. පොසපොලිපිඩිවල ජලකාමි හිස පිටතට මුහුණ ලා ඇත්තේ, සෙසලයේ පිටත සහ ඇතුළත යන දෙකෙහි ම ඇති රුමිය පරිසරයක් තුළට ය. ජල සිනික හයිල්ටූකාබන් විලිග ඇතුළු දෙසට මුහුණ ලා ජලහිටික අභ්‍යන්තරයක් සාදයි. ජ්‍යෙෂ්ඨමපටලය තරල විවිත ආකාශයට සම කළ හැකි ය.

පොසපොලිපිඩි අණු වාලක බැවින් පටලයට තරලමය ස්වභාවයක් ලබා දෙයි. අනුතු ලෙස ගිලි ඇති ප්‍රෝටීන අණු පටලයේ විවිත ස්වභාවයට දායක වේ. පටලය තුළින් සම්පූර්ණයෙන් ම විනිවිද යන ඇතැම් ප්‍රෝටීන අණු තීරයක් පටල ප්‍රෝටීන ලෙස හැඳින්වේ. පටලයේ කොටසක් තුළින් පමණක් විනිවිද යන ප්‍රෝටීන ද ඇත. මේ ප්‍රෝටීන වර්ග දෙක ම සම්පූර්ණ (integral) ප්‍රෝටීන ලෙස හැඳින්වේ. බොහෝ සම්පූර්ණ ප්‍රෝටීන ජලකාමි නාලිකා සහිත තීරයක් පටල ප්‍රෝටීන වේ. මේවා අයන සහ ඇතැම් මුළුවිලට ගමන් කළ හැකි සිදුරු ලෙස ක්‍රියා කරයි. ලිපිඩි ද්‍රිත්ව ස්තරයේ කොහොම් නොහිඳුණු, පටලයේ ඇතුළත ප්‍රෝටීන ප්‍රෝටීන ලෙස හැඳින්වේ.

ඇතැම් ප්‍රෝටීන සහ ලිපිඩිවල පිළිවෙළින් ග්ලයිකොප්‍රෝටීන් සහ ග්ලයිකොලිපිඩි සාදමින් ඇත්තෙනා මෙන්, කෙටි ගාබනය වූ කාබෝහයිඩිරෝට දාම ඇත. සන්ත්ව සෙසල පටලයේ ලිපිඩි ද්‍රිත්ව ස්තරයේ අභ්‍යුත් ඒකාබද්ධ වූ කොලෙස්ටරෝල් අණු ස්වල්පයක් අඩංගු ය. මේ කොලෙස්ටරෝල් අණු, මධ්‍යස්ථා උෂ්ණත්වවලදී පටලයේ තරල බව අඩු කිරීම මගින් පටලයට ස්ථායිකාවය සහ නම්‍යයිලිභාවය සපයන අතර, පහත උෂ්ණත්වවලදී පටලය සන විමෙන් ආරක්ෂා කරයි.

පටලය දෙපස සංපූර්ණයෙන් සහ ක්‍රියාකාරීන්වයෙන් වෙනස් වේ.



රුපය 2.20: ජ්ලැස්ම් පටලයේ ව්‍යුහය

කෘතා

- ජ්ලැස්ම් පටලය ජ්‍යේ සෙසලවල සෙසලජ්ලැස්මය වට නිරිම මගින් බහිජ්ලේඩ් පරිසරය, අන්තාසෙසල් සංසටකවලින් හොතිකව වෙන් කරයි.
- ජ්ලැස්ම් පටලය වරණීයව පාරුගම් වන අතර, පැවැත්ම සඳහා අවශ්‍ය දුව්‍ය පුවමාරුව යාමනය කිරීමට හැකි විම.
- ජ්ලැස්ම් පටලය තුළ ගිලුණු ප්‍රෝටීන සෙසල හඳුනා ගෙන, ආයන්න සෙසල එකිනෙක සමඟ සන්නිවේදනය කරයි (සෙසල හඳුනා ගැනීමට දායක වේ).
- හෝමෝන, ස්නායු සම්පූෂ්ඨක සහ ප්‍රතිඵ්‍යුතිකරණ ප්‍රෝටීන වැනි විශිෂ්ට ජේවර රසායනික දුව්‍ය සමඟ අන්තර්ඛියා සඳහා ඇතැම් ප්‍රෝටීන අණු, ප්‍රතිග්‍රාහක අණු ලෙස ක්‍රියා කරයි.
- සෙසල පටලයේ ඇති ඇතැම් ප්‍රෝටීන, සමහර සෙසල සැකිලි හන්තුවලට සම්බන්ධ වී සෙසලයේ හැඩිය පවත්වා ගැනීමට උපකාරී වේ.
- පටලයේ ඇති ඇතැම් ප්‍රෝටීන එන්සයිම ලෙස ක්‍රියා කරයි (අාහාර මාරුගයේ ඇතැම් කොටස්වල අපිවිෂ්ද සෙසල ආස්ථරණය මත ඇති ක්‍රියා අංශුලිකා දරන සෙසලවල පටල පාඨ්ධයේ ජීරණ එන්සයිම ඇති)

උපසෙසල් සංසටක (Subcellular Components)

සෙසල තුළ උපසෙසල් සංසටක රාකියක් ඇති. එවායින් සමහරක් විශේෂීන කෘතායක් ඉටු කිරීමට හැඩිගැපුණ, සුන්නාලික සයිටසොලයේ අවලම්බන සහ පටලවලින් වට වූ ඉන්දියිකා ය.

න්‍යුජ්ට්‍රීය (Nucleus)

කාමානා විෂ්කම්භය 5 μm වන, න්‍යුජ්ට්‍රීය ආවරණය ලෙස හඳුන්වන ද්විත්ව පටලයකින් ආවරණය වූ බොහෝ ජාතවලින් සමන්විත වඩාත් කුපි පෙනාන ඉන්දියිකාවයි.

න්‍යුජ්ට්‍රීය ආවරණය (Nuclear envelope) - පිටත පටලය සහ ඇතුළත පටලය ලෙස හඳුන්වන පටල දෙකකින් සමන්විත ය. පටල දෙක 20-40 nm පමණ ප්‍රමාණයේ අවකාශයකින් වෙන් වී ඇති. දුව්‍ය ඇතුළත විම පිට විම යාමනය කිරීමට ඇති සිදුරු සංකීරණ සහිත න්‍යුජ්ට්‍රීය සිදුරු

මගින් න්‍යාශේරී ආචාරණය සංඝු වී ඇත. න්‍යාශේරී ආචාරණයේ ඇතුළත ආස්ථිරය කරන ප්‍රෝටීන් සුඩුමූලු න්‍යාශේරීක තලාව ඇත.

න්‍යාශේරී පුරකය - න්‍යාශේරීය අභ්‍යන්තරයෙන් විශිෂ්ට ප්‍රෝටීන් සුඩුමූලු න්‍යාශේරීක පුරකය සැදී ඇත. න්‍යාශේරී පුරකයෙහි තොමැරින් සහ න්‍යාශේරීකාව හිලි ඇත.

න්‍යාශේරීකාව - න්‍යාශේරීකාව තොමැරින්වලට ආසන්නව ඇති තැංක් වර්ණ ගැන්වුණ තනතු සහිත කළීකා ලෙස දිස් වේ.

තොමැරින් - ඉලෙක්ට්‍රෝන් අංකිතිය ජායාරුප (micrographs) වලට අනුව විභාගනය නොවන සෙසල තුළ විසිරුණු ගොනුවක් ලෙස දිස් වේ. එය DNA සහ ප්‍රෝටීන සංකීරණයකි. න්‍යාශේරී විභාගනය සිදු වන විට තොමැරින් සහ වි තදින් දායර ගැසී වර්ණදේහ ලෙස හඳුන්වන තුළ වැනි ව්‍යුහ බවට පත් වේ. එවා වර්ණදේහ ලෙස හැඳින්වේ. එක් ජ්‍යෙ වියේ මැයිස්‍යක් තුළ නියත වර්ණදේහ සංඛ්‍යාවක් ඇත.

උදා: දරුණිය මානව සෙසලයක වර්ණ දේහ 46ක් ඇත.

කානුය

- සියලු සෙසලිය ක්‍රියාවලි පාලනය කරයි.
- සෙසල විභාගනය සඳහා නව න්‍යාශේරී නිපදවීමට DNA සංකීර්ණය කරයි.
- ප්‍රෝටීන් සංකීර්ණය සඳහා අවශ්‍ය වන rRNA සහ රයිබොසෝම උපඒකක න්‍යාශේරීකාව මගින් සංකීර්ණය කරයි.
- DNA වල ඇති තොරතුරුවලට අනුව mRNA සහ tRNA සංකීර්ණය කරයි
- ප්‍රෝටීනික තොරතුරු ගෙවා කිරීම සහ සම්පූර්ණය

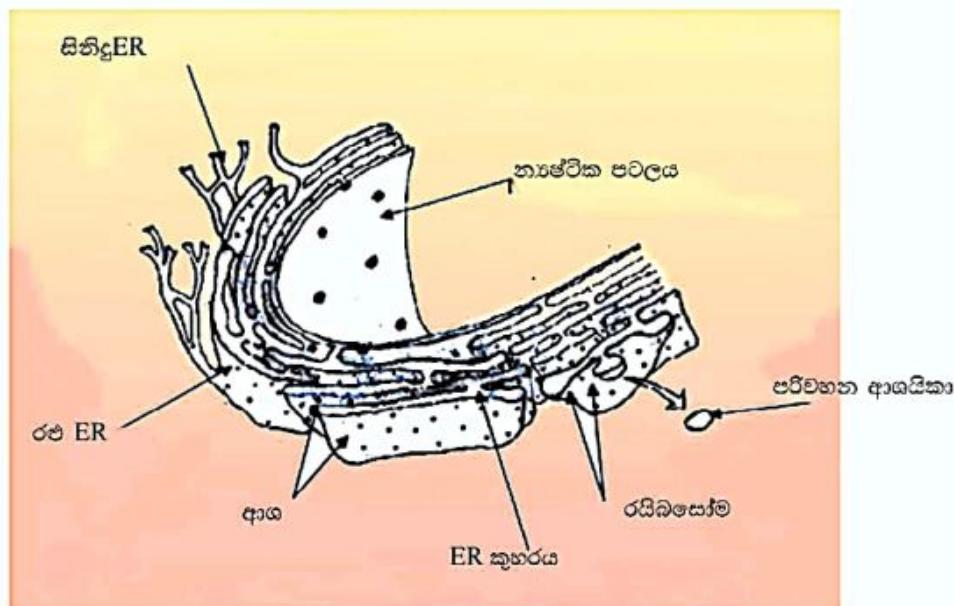
රයිබොසෝම (Ribosomes)

ප්‍රෝටීන් සංකීර්ණය සිදු කරන උපසෙසලිය සංස්වකයකි. උපඒකක දෙකකින් සැදී ඇත. විභාල උපඒකකය සහ තුඩා උපඒකකය. එවා rRNA සහ ප්‍රෝටීනවලින් සැදී ඇත. රයිබොසෝම වර්ග දෙකකි. එනම් 70s රයිබොසෝම හා 80s රයිබොසෝම වේ. 70s රයිබොසෝම, ප්‍රාග් න්‍යාශේරීක සෙසලප්ලාස්මයේ නිදහස්ව, මධ්‍යටොකොන්ඩ්‍රියා පුරකයේ සහ හරිතලව පංතරයේ ඇත. 80s රයිබොසෝම පුන්‍යාශේරීකයන් තුළ පමණක් ඇත. පවතින ස්වභාවය අනුව 80s රයිබොසෝම ආකාර දෙකකි. නිදහස් රයිබොසෝම සහ බැඳුණු රයිබොසෝම ලෙස නිදහස් රයිබොසෝම සෙසලප්ලාස්මය තුළ කාණ්ඩයක් ලෙස නිදහස් පවතී. බැඳුණු රයිබොසෝම රෑ අන්තාප්ලාස්මිය ජාලිකාවේ පටල පෘෂ්ඨයට බැඳී ඇත. කානුය - ප්‍රෝටීන සංකීර්ණය

අන්තාප්ලාස්මිය ජාලිකාව

අභ්‍යන්තර පටල මගින් සාදන පැතැලි හෝ නාලාකාර මධ්‍ය ජාලයකි. එය මගින් ER කූහරය

සයිටසොලයෙන් වෙන් කරයි. එය පිටත නැංවීමේ ආවරණය සමඟ අඩංගු වේ. අන්තාප්ලාස්මිය ජාලිකා ආකාර දෙකකි; රේ අන්තාප්ලාස්මිය ජාලිකාව හා සහ සිනිදු අන්තාප්ලාස්මිය ජාලිකාව.



රූපය 2.21 : අන්තාප්ලාස්මිය ජාලිකාවේ ව්‍යුහය

රේ අන්තාප්ලාස්මිම ජාලිකා

රේ අන්තාප්ලාස්මිය ජාලිකාව (Rough ER) පැතැලි මධ්‍යවලින් සැදී ඇත. එහි පිටත පාශ්චියට රයිබොසෝම බැඳී ඇත. රයිබොසෝම මගින් නිපදවන ප්‍රෝටීන අන්තාප්ලාස්මිම ජාලිකා ක්‍රියාත්මක ගමන් කරයි.

කෘතිය

- රයිබොසෝම මගින් නිපදවන ප්‍රෝටීන පරිවහනය කිරීම
- ග්ලයිකොප්‍රෝටීන සංශ්ලේෂණය කිරීම
- පරිවහන ආයධිකා නිර්දුවීම
- පොස්ගොලිපිඩ, ප්‍රෝටීන සහ කාබෝහයිඩ්‍රේට එන් කරමින් තම පටල වර්ධනය පහසු කරයි. එනිසා පටල කරමාන්තයාලා ලෙස හඳුන්වයි.

සිනිදු අන්තාප්ලාස්මිම ජාලිකා

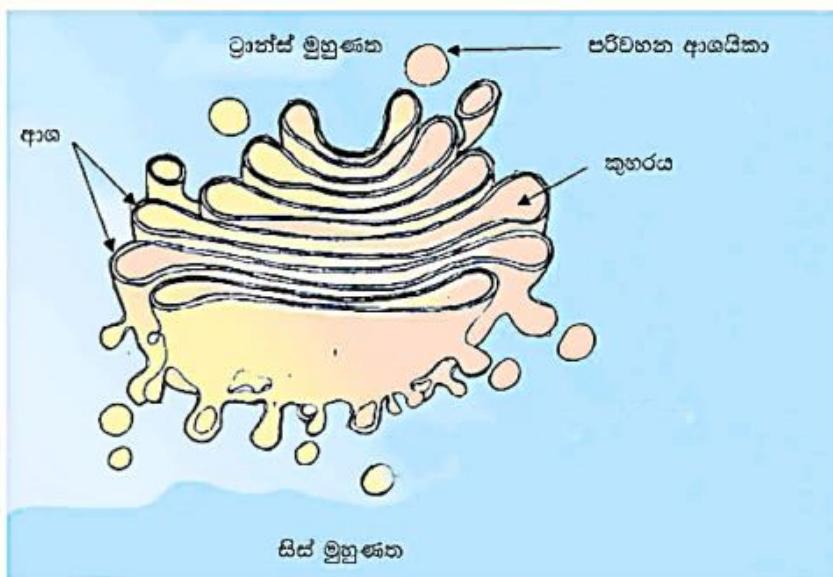
රයිබොසෝම රහිතව ඇති නාලිකාමය මධ්‍ය ජාලයක් වේ. පටලයට බැඳුණු එන්සයිම ඇත.

කෘතිය

- කෙල්, ස්ටේරොයිඩ සහ පොස්ගොලිපිඩ යන ලිපිඩ සංශ්ලේෂණය කරයි.
- කාබෝහයිඩ්‍රේට පරිවහනය සඳහා අවශ්‍ය පරිවහන ආයධිකා නිපදවයි.
- විෂ්ඨරණයට දායක වේ.
- Ca^{+2} අයන ගබඩා කරයි.

ගොල්ඩ් උපකරණය

ගොල්ඩ් උපකරණය යනු පැතැලි මධ්‍ය හෝ ආඟ එක මත එක පිහිටි ගොනුවකි. අනුලතා හා පිටත පැඡේ පිළිවෙළින් සිස් මූළුණන හා ව්‍යාන්ස් මූළුණන ලෙස හදුනාගත හැකි ය. සිස් මූළුණන ER සම්පයෙන් පිහිටුවන් ER වලින් පැමිණෙන ආයයිකා ලබා ගති. ව්‍යාන්ස් මූළුණනන් ප්‍රාථි ආයයිකා අංකුර ලෙස පැහනැගී අනෙක් පැන්තට ගමන් කරයි. ගොල්ඩ් සංකීර්ණ ප්‍රාථි සෙසලවල බහුල ය.



රූපය 2.22 ගොල්ඩ් උපකරණයේ ව්‍යුහය

කෘත්‍යාය

- ද්‍රව්‍ය එක්ස්ස් කිරීම, අපුරාලීම සහ බෙදාහැරීම
- සෙලිපුලෝස්ස් සහ සෙලිපුලෝස්ස් තොට්‍ය පෙක්ටින් බුදු ගෙසල වින්ති සංසටක නිපදවීම.
- ලයිසොසොම නිපදවීම

ලයිසොසොම (Lysosomes)

ඡීරණ ත්‍රියාකාරීන්වයක් ඉටු කිරීමට දායක වන තනි පවත්තියකින් වට තු ආයයිකා ය. ඒවා තුළ කාබේභයිඩ්‍රේට උපකරණය පෙළේ සහ නිපුක්ලයික් අම්ල බිඳහෙලීම උත්තේරණය කරන ජලවීවිශේදක එන්සයිම අධිංශු ය.

කෘත්‍යාය

- හසු සෙසලිකතාව මගින් ලබාන්නා ආභාර අංශු ඡීරණය කරයි.
- බහිජ්සෙසලිකතාව මගින් අවශ්‍ය ද්‍රව්‍ය සෙසලයෙන් පිටතට පරිවහනය කරයි.
- ගෙවී ගිය ඉන්දුයිකා ඡීරණය කරයි.
- ස්වයංඡීරණය හේතුවෙන් සෙසල මිය යැමට සෙතුවේ.

පෙරෝක්සියෝම්

මත්සිකරණ එන්සයිම සහිත තනි පටලවලින් වට වූ ආයයිකා වේ. ගාක සෙසලවලන් සහත්ව සෙයලවලන් ඇත. පෙරෝක්සියෝම් කුළ ඇති එන්සයිම මගින්, H_2O_2 බිඳහෙළන ප්‍රතික්ෂියාව උත්ප්‍රේරණය කරයි.

කාන්තය

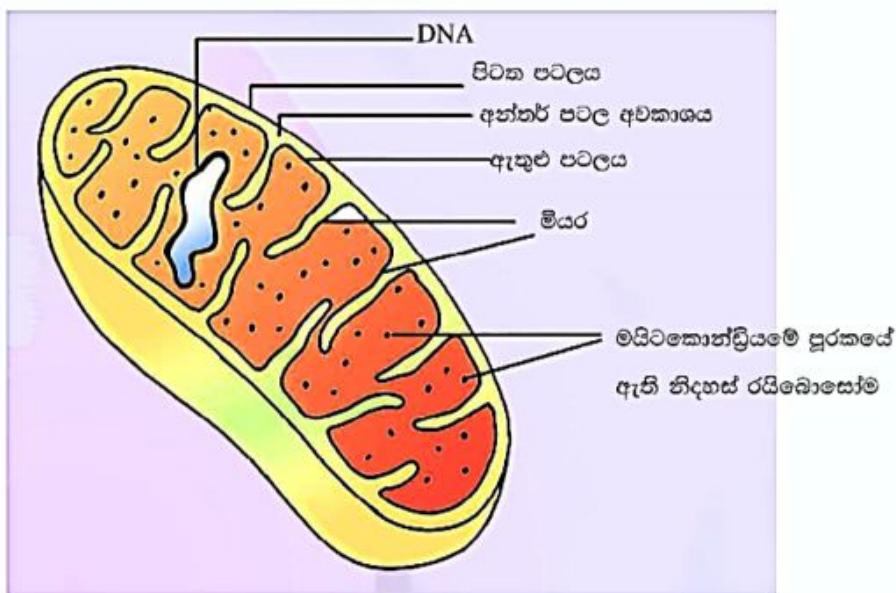
- පෙරෝක්සයිඩ් වල විෂහරණය
- ගාකවල ප්‍රහාශ්වසනය සිදු කිරීම

ගාකවල මේද සංවිත පටක කුළ විශේෂිත පෙරෝක්සියෝම් වන ග්ලයෝක්සියෝම් ඇත. ග්ලයෝක්සියෝම් මගින් මේද අම්ල සිනි බවට පරිවර්තනය කරයි.

මධිවොකාන්ඩ්‍රියා (Mitochondria)

සූන්‍යාල්ටික සෙසලවල බිඳුලතම ඉන්දියිකාවලින් එකකි. පටල දෙකකින් වට වූ දිගේ ඉන්දියිකාවකි. පිටත පටලය සිනිදු නමුත් ඇතුළත පටල මියර සැදීමට නැමි ඇත. මියර මගින් පාෂ්යිවර්ගලුය වැඩි කරයි. එහි සවාන්ත අංදු ඇත. මධිවොකාන්ඩ්‍රියමක පිටත සහ ඇතුළත පටලය අතර, ඇති අවකාශය අන්තර්පටල අවකාශය ලෙස හඳුන්වයි. ඉන්දියිකාවේ ඇතුළතින්ම ඇති කොටස මධිවොකාන්ඩ්‍රියම් පුරකයයි. පුරකය කුළ 70s රයිඩෝසෝම, ව්‍යුත්‍ය DNA අණු (මධිවොකාන්ඩ්‍රියම් DNA), පොස්ටෝට් කණිකා සහ එන්සයිම ඇත.

නෙශුබය් වතුයට (සෙසලිය ග්වසනයේ) අවකාශය එන්සයිම පුරකය කුළ ඇත. තව ද ස්වාදු ග්වසනයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමයට සහ මික්සිකාරක පොස්ගොරලීකරණයට අත්‍යවශ්‍ය ප්‍රෝටීන සහ එන්සයිමටලින් මියර සමන්විතයි.



රුපය 2.23 මධිවොකාන්ඩ්‍රියමක ව්‍යුහය

කානුකා

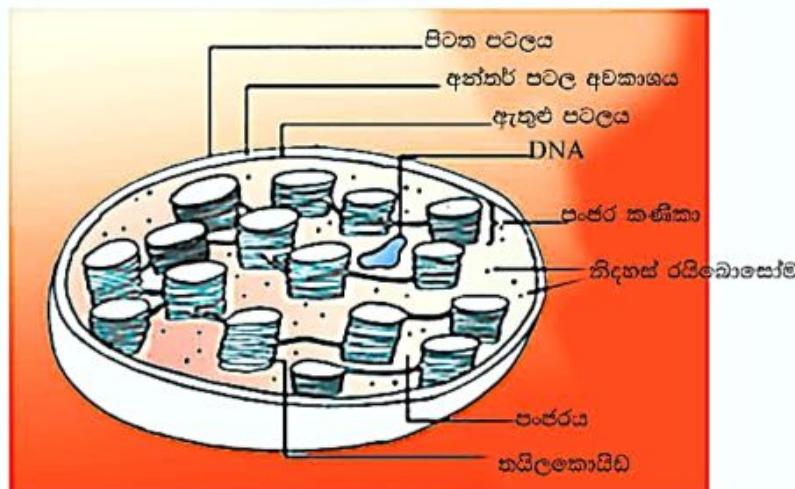
- ස්ට්‍රෑමු ග්‍රැන්ඩ්‍රෝනය මගින් ATP සංශේෂණය කරයි.
- ප්‍රහා ග්‍රැන්ඩ්‍රෝනයට දායක වේ.

හරිතලවය

යාකච්වල සහ සමඟර ප්‍රෝටීස්ට්‍රාවන් තුළ හමු වන, ද්‍රීවිලත්තල කාවයක හැඩිය ඇති පටල දෙකකින් වට වූ ඉන්දියිකාවකි. පිටත සහ ආනුජ්‍යා පටල සිනිදුය. ඒවා ඉතා ප්‍රා අන්තර්පටල අවකාශයකින් වෙන් වී ඇත. හරිතලවය තුළ වෙනත් පටල පද්ධතියක් ඇත. මේ පටල තයිලකායිඩ් ලෙස හඳුන්වන අන්තර් සම්බන්ධිත පැනලි මධ්‍ය සාදයි. එම තයිලකායිඩ්වල ප්‍රහාසංශේෂක වර්ණකවලින් සැදුණු ප්‍රහා පද්ධති ලෙස හඳුන්වන පාකිරණ ඇත. තයිලකායිඩ් එක මත එක පිහිටා පාර්ටර කණිකාවක් සාදයි. අන්තර් පාර්ටර කණිකා පූජ්‍රර මගින් පාර්ටර කණිකා එකිනෙක සම්බන්ධ වී ඇත. තයිලකායිඩ්වලට පිටතින් ඇති තරලය පාර්ටරයයි. පාර්ටරය තුළ ව්‍යුත්‍ය DNA (හරිතලව DNA), 70s රුජ්ඩොස්ම, බොහෝ එන්සයිම, පිළිටකණිකා සහ උපිට බිඳීති ඇත.

කානුකාය

- ප්‍රහාසංශේෂණය



රූපය 2.24 හරිතලවයේ ව්‍යුහය

සෞලිය සැකිල්ල (Cytoskeleton)

සෞලිය සැකිල්ල යනු සෞලයේ හැඩිය පවත්වා ගෙන යැමිව ආධාර කරන සන්ධාරක ව්‍යුහයකි. සෞල බිත්ති නොමැති සත්ත්ව සෞලවලට එය වඩාත් වැදගත් ය. සෞලිය සැකිල්ල සෑදී ඇත්තේ ක්‍රුයනාලිකා සහ ප්‍රෝටීන සුළුවිකාවලිනි. අවශ්‍යතාවට අනුව කැඳීමට හා නැවත සෑදීමට හැකි නිසා ගනික ව්‍යුහයකි.

සෙසලිය සැකිල්ලෙහි සංසටහන තුනක් ඇත. එනම්:

- කුදානාලිකා
- කුදා සුත්‍රිකා හෝ අක්වීන් සුත්‍රිකා
- අතර, මැදි සුත්‍රිකා

වගුව 2.5: කුදානාලිකා, කුදා සුත්‍රිකා සහ අතර, මැදි සුත්‍රිකා අතර, වෙනස්කම්.

ලක්ෂණය	කුදානාලිකා (විශ්වෘතිකා බහු අවයවික)	කුදා සුත්‍රිකා (අක්වීන් සුත්‍රිකා)	අතර මැදි සුත්‍රිකා
ව්‍යුහය	ඇහරමය නාල; බිත්තිය රිපුබ්ලික් අඟු ස්තූමිහි 13කින් සැදී ඇත.	එකිනෙක වෙත්තු ඇක්වීන් පට දෙකකින් සැදී ඇත. එක් එක් පට ඇක්වීන් උප ඒකකවල බුදුධාවයිකයි.	තත්ත්වමය ප්‍රෝටින අතියින් දායර ගැසුණු සහ යෙළුනක්
ප්‍රෝටින උපරේකක	විශ්වෘතිකා	අක්වීන්	සෙල වර්ගය මක රඳාපවතින විවිධ ප්‍රෝටින සිපයකින් එකකි. (උදා: තොගීන්)
ප්‍රධාන කෘතිය	සෙසලයේ හැඩය පවත්වා ගැනීම, සෙසලිය සවලනාව සඳහා (පසුම සහ කිඩිකා), සෙසල විභාජනයේදී වර්ණදේහ විලනයට, ඉන්ඩුයිකා විලනය විමට	සෙසලවල හැඩය පවත්වා ගැනීමට (අාතමි දරා ගැනීමේ ඒකක), සෙසලවල හැඩය වෙනස් කිරීමට, ජේඩි සංකීර්ණයට. සාක සෙසලවල සෙසල ජ්ලාස්මේය සංසරණයට, සෙසල සවලනාව (ව්‍යාපාද කුළ බෙදු), සන්ත්ව සෙසලවල සෙසල විභාජනයේදී (මෙදාන ඇලිය සැදීම)	සෙසලවල හැඩය පවත්වා ගැනීමට (අාතමි දරා ගැනීමේ ඒකක), න්‍යාෂ්ටිය සහ සම්භර වෙනත් ඉන්ඩුයිකා සහි විමට, න්‍යාෂ්ටික තලාව සැදීමට

කෘතිය

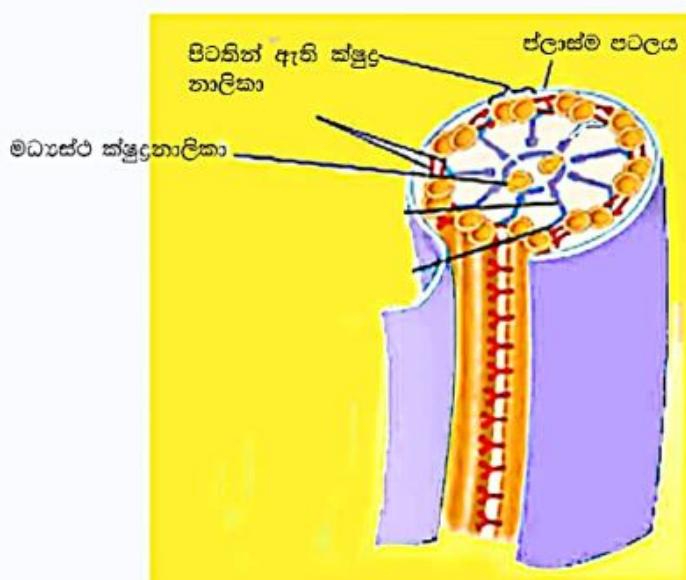
- සෙසල ජ්ලාස්මේයට සන්ධාරණය සපයයි.
- ඉන්ඩුයිකා සහ සයිටොසෝලයෙහි අධිංගු එන්සයිම රඳවා තබා ගැනීම
- සෙසල ජ්ලාස්මේය විලනය, සෙසල ජ්ලාස්මේය සංසරණය, ඉන්ඩුයිකා ස්ථානගතව තබා ගැනීමට සහ අවශ්‍ය වූ විට වර්ණදේහ විලන සඳහා
- සෙසලයේ හැඩය පවත්වා ගැනීමට (ප්‍රධාන ලෙස සන්ත්ව සෙසලවල)

පක්ෂම සහ කළිකා (Cilia an Flagella)

පක්ෂම සහ කළිකාවලට පොදු ව්‍යුහයක් ඇත. කළිකා දිගු දිගැටි ව්‍යුහයක් සහ පක්ෂම කෙටි සෞලීය තෙරුම් වන අතර, එවා පේලි ආකාරයට සැකසී ඇත. සෞල මතුපිට ඇති කළිකාවලට වඩා පක්ෂම බොහෝ ය. 9+2 ව්‍යුහය සහිත ක්‍රුද්‍යනාලිකාවලින් සැකසී ඇත (ක්‍රුද්‍යනාලිකා ද්විත්ව තවයක් ව්‍යුහයක් ආකාරයෙන් සැකසී ඇති අතර, එහි මධ්‍යයේ ක්‍රුද්‍යනාලිකා දෙකක් ඇත). එවා ප්ලාස්ම පටලයෙන් අවරණය වී ඇති අතර, පාදස්ථ දේහයට සම්බන්ධ වී පක්ෂමය හෝ කළිකාව සෞලයට සවී කරයි. පාදස්ථ කළිකාවේ ක්‍රුද්‍යනාලිකා සැකසුම 9+0 ලෙස ඇත. (එහි මධ්‍යයේ ක්‍රුද්‍ය නාලිකා තැන).

කෘතිය

- සංවරණ උපාංගයක් ලෙස කියා කරයි.
- පටකය මතුපිට තරලය වලනය කළ හැකි ය.
- ධිම්බ ප්‍රතාල ආස්ථරණයේ ඇති පක්ෂම ගරහාය දෙසට ධිම්බ වලනයට උදුව වේ.



රූපය 2.25 පක්ෂමයක ව්‍යුහය

කේන්ට්‍රිකා (Centrioles)

කේන්ට්‍රිකා ඩිලින්ඩරාකාරව සකස් වූ ක්‍රුද්‍යනාලිකාවලින් සැයුණ, පටලවලින් වට තොටු සත්ත්ව සෞලවල පමණක් පවතින උපසෞලීය සංසටහයයි. එක් එක් කේන්ට්‍රිකාවක ක්‍රුද්‍යනාලිකා තීත්ව තවයක් (9+0) වලයාකාරව සැකසී ඇත. තාක්ෂණීයට ආයත්තව එකිනෙකට ලම්බකව සැකසුණ කේන්ට්‍රිකා යුගලක් පිහිටි ප්‍රදේශය කේන්ට්‍රොස්මයක් (centrosome) ලෙස හැඳින්වේ.

කෘතිය :-

සෞල විභාජනයේ දී තුරුව හා තර්කුව නිපදවයි.

මධ්‍ය රික්තකය (Central Vacuole)

මධ්‍ය රික්තකය, ගාක සෙසල තුළ හමු වන, සෙසල යුතු ලෙස හඳුන්වන තරලයකින් පිරුණ නාහැපේලාස්ටයෙන් වට වූ විශාල ව්‍යුහයකි.

සෙසලයුතයේ සංයුතිය සයිටසොලයේ සංයුතියට වඩා වෙනස් ය. එහි ජලය, පොටැසියම් (K^+) සහ ක්ලෝරයිඩ් (Cl^-) වැනි අයන වර්ග ද ඇතැම් විට ඇත්තෙක්සයනින් වැනි ජලයේ දාචු විට වර්ණවත් වර්ණක ද ඇත.

කානාය

- ජලය සහ සිනි, අයන, වර්ණක වැනි වෙනත් දාචු ගබඩා කරයි.
- සෙසලයේ ජල තුළුනාව පවත්වාගනියි.
- සෙසලයට ගුනනාව සහ සන්ධාරණය ලබා දෙයි.
- යුමවර්ණක සහිත සමහර ගාක තුළ වර්ණය නිපදවයි.
- සෙසලිය ක්‍රියාකාරීත්වයන්ට අවශ්‍ය දාචු ගබඩා කරයි.

බහිෂ්සෙසලිය සංසටක (Extra cellular components)

සෙසල බිත්තිය (Cell wall)

සෙසල බිත්තිය, ගාක සෙසලවල ඇති බහිෂ්සෙසලිය ව්‍යුහයකි. සත්ත්ව සෙසලවල සෙසල බිත්තියක් නැත. කෙසේ නමුත් ප්‍රාග්නාස්ථේකයන්ට, දිලිර සහ සමහර ප්‍රාටිස්ටාවන්ට ද තුනි පුනම් සෙසල බිත්තියක් ඇත. විශේෂයෙන් විශේෂයටත්, එකම ගාකයේ සෙසල වර්ග අතරත්, සෙසල බිත්තියේ රසායනික සංයුතිය අධිකව වෙනස් වේ. එහෙත් යාමානායයෙන් ගාකවල සෙසල බිත්තිය සැදී ඇත්තේ සෙලියුලෝස්, පෙක්ටින් සහ හෙමිසෙලියුලෝස්, උග්නින් සහ පුබෙරින්විලිනි (සමහර ගාක සෙසලවල පමණක් ඇත).

ගාකවල සෙසල බිත්ති වර්ග දෙකක් සාදයි. එනම්: ප්‍රාථමික සෙසල බිත්තිය සහ ද්විතීයික සෙසල බිත්තියයි. ලපටි සෙසලවල පළමුව ආචුවය වන්නේ ප්‍රාථමික සෙසල බිත්තියයි. එය ගාක සෙසලවල සෙසල විභාරණයේ දී තැන්පත් වන බිත්තියයි.

ප්‍රාථමික සෙසල බිත්තියට වහා ම පිටතින් පෙක්ටින් ලෙස හඳුන්වන ඇලෙනසුපු පොලිසැකරයිඩියකින් පොහොසන් (මැග්නිසියම් සහ කැල්සියම් පෙක්ටිටි) තුනි ස්තරයක් ලෙස මධ්‍ය පුස්තරය ඇත. මධ්‍ය පුස්තරය මතින් යාබද සෙසල එකට අලවා තබා ගනී. ප්‍රාථමික සෙසල බිත්තිය මත දාඩි කාරක දාචු තැන්පත් විම නිසා ද්විතීයික බිත්තිය ද්විතීයිකව ඇති වේ.

ප්‍රාථමික සෙසල බිත්තිය පාරගම්ස, සාරේක්සට් තුනි, නමුජිලිය, ප්‍රධාන වශයෙන් බහිෂ්සෙසලිය පුරකය (මධ්‍ය පුස්තරය) හරහා අනුමතව විසිර යන සේ තැන්පත් සෙලියුලෝස් තන්තුවලින් සමන්විත ය. සෙසල බිත්තියේ ඇති නිදහස් අවකාශ තුළින් ජලය නිදහස් ගමන් කළ හැකි ය.

ද්‍රව්‍යීකිත බිත්තිය තැන්පත් වන්නේ ජ්‍යෙෂ්ඨම පටලය සහ ප්‍රාථමික සෙල බිත්තිය අතර ය. එය තද ද්‍රව්‍යවලින් සංස්කෘත ස්තර කිහිපයකින් යුත්ත දාඩ් ව්‍යුහයකි. සෙලියලෝස්වලට අමතරව ලිග්නින්, සුබෙරින් වැනි අපාරෑතමා වූ ද්‍රව්‍ය ද්‍රව්‍යීකිත බිත්තියට අන්තර්ගත වේ. ලිග්නින් බදාම මගින් සෙලියලෝස් තන්තු එකට රඳවා තබා ගනිමින් දාඩ් පුරකයක් සාදන අතර, සෙල බිත්තියට අමතර සන්ධාරණයක් ලබා දෙයි. සෙල බිත්තියේ ඇති කු හරහා විශිද්ධා ජ්‍යෙෂ්ඨම බින්ධ මගින් යාබද් සෙලවල සෙල ජ්‍යෙෂ්ඨම සම්බන්ධ කරයි.

කානුය

- ආරක්ෂාව සහ සන්ධාරණය
- සෙලයට ජලය ඇතුළ වන විට ගුනතාව වැඩි විමව ඉඩ ලබා දෙයි.
- ගුනතාවේ දී සෙලය පිපිරීම වළක්වයි.
- සෙල වර්ධනය පාලනය සහ සිමා කරයි.
- ඇපොජ්‍යාස්ට මාර්ගයේ සංස්කෘතයකි.
- සෙලයේ ගැඩිය පවත්වා ගනියි.
- ගුරුත්ව බලයට එරෙහිව ගාකය සාපුළුව දුරා සිටියි.

සෙල සන්ධි (Cell Junctions)

- සෙල සන්ධි යනු යාබද් ජ්‍යෙෂ්ඨම පටල සම්බන්ධ කරන ව්‍යුහ වේ. එවා සාපුළු හොඳික සම්බන්ධතා සහිත ප්‍රදේශ හරහා අන්තර්ජ්‍යා සහ සන්තිවේදනය කරයි.

කානුය

- යාබද් සෙලවල අභ්‍යන්තර රසායනික පරිසරය සම්බන්ධ කරයි.

සන්ත්ව සෙලවල සෙල සන්ධි ආකාර කුනකි.

තද සන්ධි

සෙල වටා සන්තික ලෙස මූදා යාදන විශිෂ්ට ප්‍රාථිමික මගින් යාබද් සෙලවල ජ්‍යෙෂ්ඨම පටල සම්බන්ධ කරයි.

කානුය

අන්තර සෙල්‍යා අවකාශ තුළින් බහිත්සෙල්‍ය තරල කාන්දු විම වළක්වයි.

උදා : සම් අවිවිෂ්දය

බෙශ්මොසෝම / නැංගරම සන්ධි

ගක්නිමත් බැඳීමක් සඳහා අතරමැදි සුත්‍රිකා මගින් යාබද් සෙලවල සෙල සැකිල්ල යාන්ත්‍රිකව සම්බන්ධ කරයි.

උදා : පේඩි පටකය

හිදැස් සන්ධි / සන්තිවේදන සන්ධි

එක් සෙලයක සිට යාබද් සෙලයට සෙල ජ්‍යෙෂ්ඨම නාලිකා සපයයි. හිදැස් සන්ධිවල අයන, සීනි, ඇමුදිනෝ අම්ලවලට ගමන් කළ හැකි සිදුරු ආවරණය කරන විශේෂ පටල ප්‍රාථිමික ඇති.

කතාවය:

එ්වා සාප්ත සම්බන්ධතා මගින් යාබදු සෙසල අතර, සංයුත සහ දුච්ච තුවමාරුවට ඉඩ සලසයි. උදා: හැත්පේඩි, සත්ත්ව කළල

ප්ලාස්ම බන්ධ

සෙසල බිත්ති තුළින් දිවෙන අන්විස්මිය නාලිකා වේ. එ්වා යාබදු සෙසලවල සෙසලප්ලාස්ම අතර, ඇති සෙසලප්ලාස්මිය නීති සම්බන්ධතා වේ. මේවා සෙසල ප්ලාස්මයෙන් පිරුණු පටලවිලින් ආස්ථරණය වූ නාලිකාවේ.

සත්ත්ව සෙසලවල බහිඡ්සෙසලිය පුරකය (ECM)

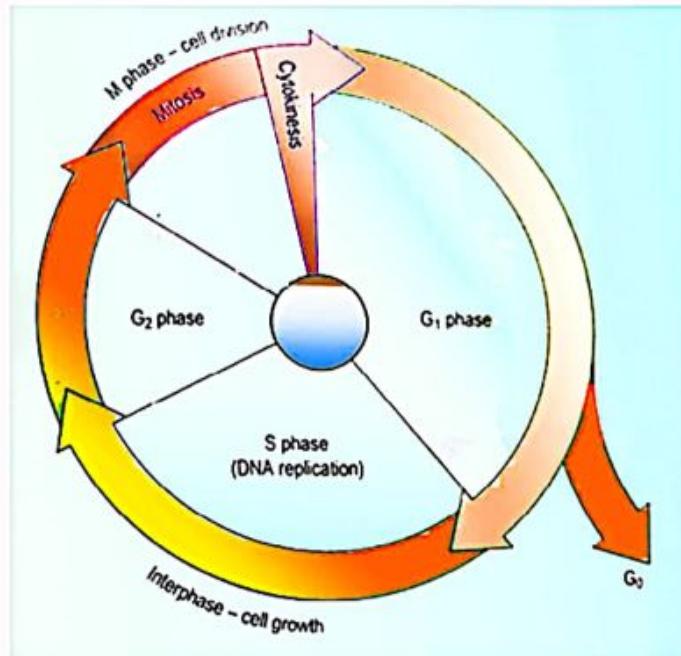
සත්ත්ව සෙසලවල සෙසල බිත්ති රහිත මුවන්, විස්තාරිත බහිඡ්සෙසලිය පුරකයක් ඇත. බහිඡ්සෙසලිය පුරකයේ ප්‍රධාන සංස්කෘති වන්නේ, ග්ලයිකොප්ට්‍රීන සහ සෙසල මගින් ප්‍රාවය කරන වෙනත් කොළෝයිඩ්‍රීට් අධිංශ අණු ය. බොහෝ සත්ත්ව සෙසලවල බහිඡ්සෙසලිය පුරකයේ වඩාත් පුහු ග්ලයිකොප්ට්‍රීනය වන්නේ, සෙසලයට පිටතින් සක්තිමත් තන්තු සාදන කොළුරුන් ය. සෙසල මගින් ප්‍රාවය කරන ප්‍රාටෝග්ලයිකැන්ටලින් වියන ලද ජාලය තුළ කොළුරුන් තන්තු ගිලි පවතී.

කාසාව

- සෙසල පාළේය මත ආරක්ෂක ජ්තරයක් සාදයි.
- සෙසල සැකිල්ල සහ බහිඡ්සෙසලිය පුරකය සම්බන්ධ කරයි.
- යාන්ත්‍රික හා රසායනික සංයුත ගෙන යුම්ට සහභාගි විම මගින් සෙසල වර්යාවලට බලපෑම් කරයි.

සෙසල ව්‍යුය සහ සෙසල විභාරන ක්‍රියාවලිය**සෙසල ව්‍යුය**

එක් සෙසල විභාරනයක අවසානයේ සිට ප්‍රාග සෙසල විභාරනයේ අවසානය තෙක් සෙසලයක සිදු වන සිදුවීම් අනුමිලිවල සෙසල ව්‍යුය ලෙස හැඳින්වේ. සෙසල විභාරනයේ අවසානයේදී මානා සෙසලයට සමාන ප්‍රවේශීකරීම සර්වයම දුනිනා සෙසල දෙකක් අනුනය මගින් නිපදවයි.



සුන්නත්ටේක සෙසල ව්‍යුහ

අනුනනය

සුන්නත්ටේක සෙසල ව්‍යුහ ප්‍රධාන කළා දෙකකට වෙන් කළ හැකි ය.

- අන්තර්කළාව
- අනුනන කළාව / M කළාව

අන්තර් කළාව සෙසල විභාගනයේ දීර්ශනම කළාව වෙයි. එය සෙසල ව්‍යුහයෙන් 90%ක් පමණ ආවරණය කරයි. අන්තර් කළාව කළා තුනකට වෙන් කළ හැකි ය.

- G₁ කළාව (ප්‍රථම පරතර කළාව)
- S කළාව (සංශෝධන කළාව)
- G₂ කළාව (දෙවන පරතර කළාව)

G₁ කළාව

මෙ කළාව තුළ ප්‍රෝටීන් සංශ්ලේෂණය සහ සෙසල වර්ධනයට මග පාදන සෙසලිය ඉන්දුයිකා නිපදවේයි. S කළාව සඳහා අත්‍යවශ්‍ය වන ප්‍රෝටීන මේ කළාව තුළ දී නිපදවේ.

S කළාව

DNA ප්‍රතිවිත වීම සහ හිස්ටෝන් ප්‍රෝටීන සංශ්ලේෂණය සිදු වේ. හිස්ටෝන ප්‍රෝටීන් (පබල හැඳිනි) මත DNA වෙළි තොමැටුවෙන් සාදයි.

G₂ කළාව

සෙසලිය ඉන්දුයිකා මෙන් ම ප්‍රෝටීන සංශ්ලේෂණය මගින් සෙසල වර්ධනය අඛණ්ඩව පවත්වා ගනියි.

අනුනන කළාව සඳහා අත්‍යවශ්‍ය වන ප්‍රෝටීන සංශ්ලේෂණය කරගනී. කේන්දුදේශය ද්‍රව්‍යකරණය වේ. සෙසල විභාගනයේ ඉදිරි කළාවලට යැමි සඳහා සෙසලය සූදානම් බව සහතික කිරීමට, සෙසල ව්‍යුහ පාලනය කරන පිරික්සුම් ස්ථාන G₁,G₂ හා M කළාවල ඇති.

සමහර සෙසලවලට G₁ පිරික්සුම් ස්ථානයේ දී ම ඉදිරියට යැමි සංයුෂා ලැබෙන අතර, එම සෙසල G₁,S,G₂ සහ M කළාව සම්පූර්ණ කර සෙසල විභාගනයට ලක් වෙයි. එහි දී ඉදිරියට යැමි සංයුෂා ලබා තොදුන් විට එම මෙසල සෙසල ව්‍යුහයෙන් ඉවත් වී G₁ කළාව ලෙස හැඳින්වෙන සෙසල විභාගනය සිදු නොවන අදියරට ඇතුළු වේ.

මිනිස් දේහයේ බොහෝ සෙසල G₁ කළාවේ පවති. නිදුසුන් - ස්නායු සෙසල හා පේඩි සෙසල

අනුනන කළාව / M කළාව

M කළාව සෙසල ව්‍යුහයෙන් 10%ක් ආවරණය කරයි. අනුනනය හා සෙසල ප්‍රාග්ධනය මෙයට අයත් වේ.

අනුතතය

අනුතතය යනු එක් මාතා න්‍යාම්පිටියකින්, ප්‍රවේශීකව සර්වසම දුෂීනා න්‍යාම්පිටි දෙකක් නිපදවන න්‍යාම්පිටික විභාගනයයි.

සෙල ව්‍යුයක ක්‍රියා ඉගෙනීම පහසු වීම සඳහා, ප්‍රාක් කළාව, පෙරයෝග කළාව, යෝග කළාව, වියෝග කළාව සහ අන්ත කළාව ලෙස අවධි පහකට බෙදයි.

1. ප්‍රාක් කළාව

ක්‍රාමැවින් තත්ත්ව කෙටි වීම හා සනාකම් වීම මගින් සහ වී වර්ණදේහ බවට පරිවර්තනය වේ. එහි ප්‍රතිඵලයක් ලෙස වර්ණදේහ ආලේඛ අන්ත්‍යාච්‍යායන් පෙනේ. න්‍යාම්පිටික අනුරුදුන් වී යන අතර, සෙන්ට්‍රොමියරය මගින් සම්බන්ධ වී ඇති සහෝදර වර්ණදේහාංශ දෙකක් සහිතව වර්ණදේහ පෙනේ. කොහොයින් තමැනි වියෝග ප්‍රාවේශීලි මගින් සහෝදර වර්ණ දේහාංශවල වර්ණදේහ බාහු බැඳී ඇත. අනුතත තරකුව ඇදිම ආරම්භ වේ. තරකුවට කේත්දුදේහය, තරකු ක්ෂේත්‍රනාලිකා හා තුරුව ඇතුළත් ය.

කේත්දුදේහ දෙක අතර, ක්ෂේත්‍රනාලිකා දික් වීම සේතු කොට ගෙන කේත්දුදේහ සෙලයේ ප්‍රතිවිරැදුළු මුළු දෙසට වලනය වේ.

2. පෙර යෝග කළාව

න්‍යාම්පිටික ආවරණය බැඳී යයි. වර්ණදේහ තවදුරටත් සහ බවට පත් වේ. කයිනෙටොකෝර් නමින් හැඳින්වන වියෝග ප්‍රාවේශ්‍යයක් මගින් එක් එක් වර්ණදේහයේ වර්ණදේහාංශවල සෙන්ට්‍රොමියරය අසල දී සම්බන්ධ වේ.

වර්ණදේහවල කයිනෙටොකෝර්වලට සම්බන්ධ වී ඇති සමහර ක්ෂේත්‍රනාලිකා වර්ණදේහ ඉදිරියට හා පසුපසට වලනය කරවයි.

කයිනෙටොකෝර්වලට සම්බන්ධ නොවූ ක්ෂේත්‍රනාලිකා ප්‍රතිවිරැදුළු මුළුවල සිට එන ක්ෂේත්‍රනාලිකා සමඟ අන්තර්ක්‍රියා කරයි.

3. යෝග කළාව

කේත්දු දේහ ප්‍රතිවිරැදුළු මුළු දෙසට ලාභ වෙයි. එක් එක් මුළුයේ සිට සම දුරකින් පිහිටි යෝග කළා තලය ලෙස හඳුන්වන ස්ථානයකට වර්ණදේහ පැමිණ ඇත. සැම වර්ණදේහයක ම සෙන්ට්‍රොමියර යෝග කළා තලය මත පිහිටයි. මේ කළාව අවසාන වන විට සෙලයේ එක් එක් වර්ණදේහය රේවායේ සෙන්ට්‍රොමියරය අසල දී කයිනෙටොකෝර් ක්ෂේත්‍රනාලිකාවලට බැඳී යෝග කළා තලයේ පෙළගැසී පවතී.

4. වියෝග කළාව

සහෝදර වර්ණදේහාංශ සෙන්ට්‍රොමියරයන් වෙන් වේ. කයිනෙටොකෝර්වලට සම්බන්ධ වූ ක්ෂේත්‍රනාලිකා කෙටි වී වර්ණදේහාංශ ප්‍රතිවිරැදුළු මුළු දෙසට ඇතේ. කයිනෙටොකෝර්වලට සම්බන්ධ නොවූ ක්ෂේත්‍රනාලිකා දිගු වීම නිසා සෙලය දිගින් වැඩි වේ. යෝග කළාව අවසාන විමත් සමඟ සමාන හා පමුප්පරු වර්ණදේහ කුටිවල සෙලයේ එක් එක් මුළුයේ පිහිටයි.

5. අන්ත කළාව

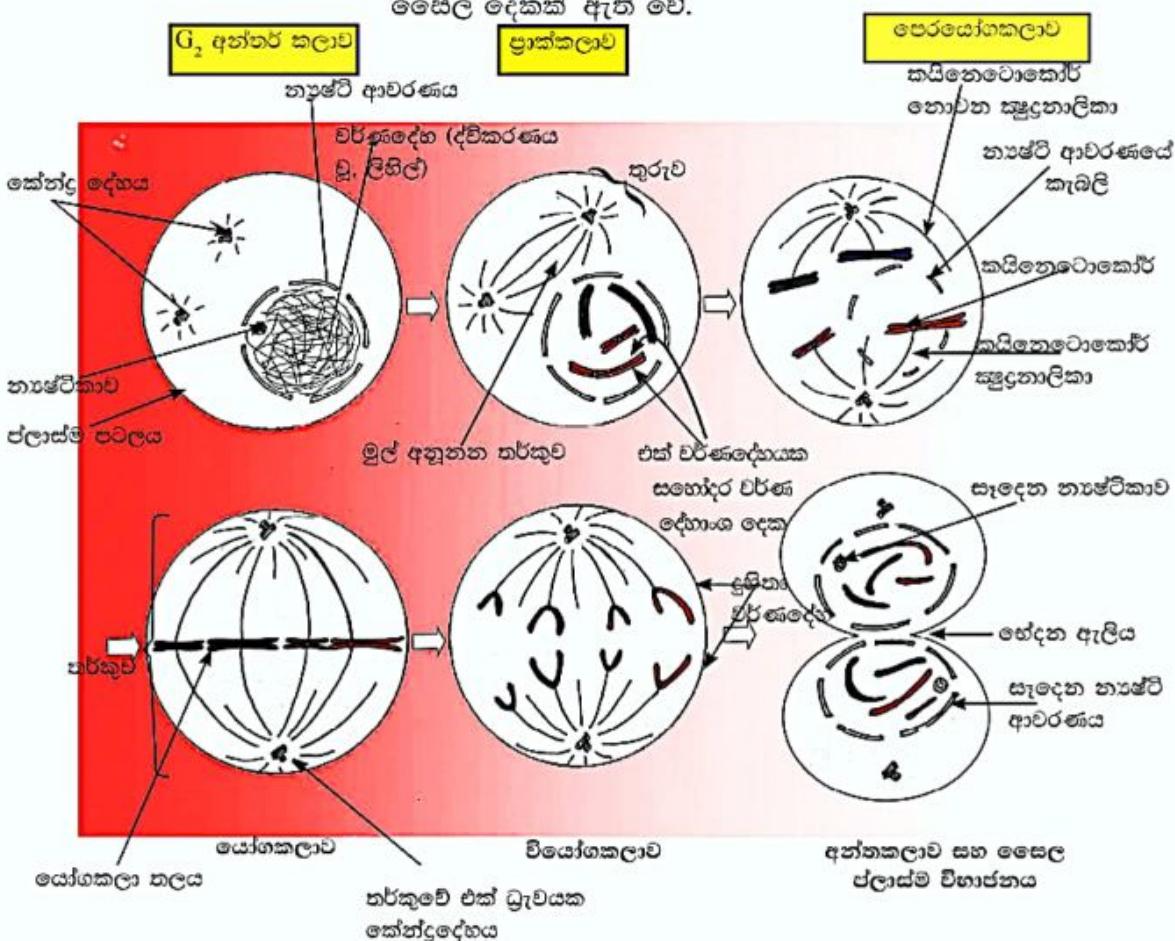
ප්‍රතිච්‍රියාද මැට්ටවල ඇති එක් එක් වර්ණයේන් කට්ටලය වටා න්‍යාශේ ආවරණය නැවත සැදේ. න්‍යාශේකාව නැවත දැරුණය වේ. හරකු ක්ෂේත්‍ර තාලිකා විබහු අවධාරණය වේ. කොමුට්‍රින් සැදීමට වර්ණයේන් ලෙසි සහ වීම අඩු වේ. එකිනෙකට ප්‍රවේශීකව සර්වසම දුනිනා න්‍යාශේ සැදේ.

සෙල ජ්ලාස්ම විභාගනය

අන්තකළාව අවසාන වන විට සෙල ජ්ලාස්ම විභාගනය ආරම්භ වේ. එනිසා අනුතාත විභාගනය අවසාන වන විට ප්‍රවේශීකව සර්වසම දුනිනා සෙල දෙකක් නිපදවයි.

සන්ත්ව සෙලවල - හේදන ඇලියක් ඇති වේ. ප්‍රවේශීකව සර්වසම දුනිනා සෙල දෙකක් නිපදවයි.

ගාක සෙලවල - ගොල්ඩ් උපකරණයන් නිපදවන ආයෝජිකාවල ප්‍රතිච්‍රියක් ලෙස සෙල තුළයක් සැදේ. මේ මගින් සෙල ජ්ලාස්මය දෙකට බෙදී, මාතා සෙලයට ප්‍රවේශීකව සර්වසම දුනිනා සෙල දෙකක් ඇති වේ.



රුපය 2.27 සෙල ව්‍යුයක අවස්ථාව අනුනායේ වැදගත්කම

අනුහනයේ වැදගත්කම

1. ප්‍රවේශීක ස්ථානික ප්‍රවත්තා ගැනීමට
2. වර්ධනය හා විකසනයට
3. සෞල අලුත් වැඩියාව, ප්‍රතිස්ථාපනය හා ප්‍රතිච්ඡල වර්ධනයට
4. අලිංගික ප්‍රජනනයට

උගනය

ලිංගීකව ප්‍රජනනය කරන ඒවාන් සිදු කරන වෙනස් ආකාරයක සෞල විභාගනයක් උගනය ලෙස හැඳින්වේ.

උගනය ද්‍රව්‍යග්‍රෑහණ මාතා න්‍යාමීයකින් ප්‍රවේශීකව සර්වසම නොවන ඒකග්‍රෑහණ දුෂ්කිතා න්‍යාමීය හතරක් සාදන න්‍යාමීය විභාගන ක්‍රමයකි. උගනය අනුයාතව සිදු වන න්‍යාමීය විභාගන දෙකකින් යුත්තය. උගනය I හා උගනය II ලෙස හඳුන්වයි.

උගනය I වර්ණදේහ සංඛ්‍යාව අඩු වන විභාගන ක්‍රමයන් වන අතර, උගනය II අනුහනයට සමාන වේ. එක් එක් පියවර උප කළා හතරකින් සමන්විත ය. ඒවා ප්‍රාක්කළාව, යෝග කළාව, වියෝග කළාව හා අන්තකළාවයි. උගනයට පෙර අන්තර් කළාවේ ඇති එක් සෞලයක් අන්තර් කළාවේ S කළාවේ දි DNA ප්‍රතිවිශිෂ්‍ය සිදු වේ.

උගනය I

1. ප්‍රාක්කළාව I

සෞලය අන්තර් කළාවේ සිට ප්‍රාක්කළාව I ට ඇතුළු වේ. වර්ණදේහ සන බවට පන් විම ඇරෙහි. න්‍යාමීකාව අනුරුද්‍යන් විමට පටන් ගනී. පසුව විශිෂ්ට ප්‍රාග්‍රෑහණක් මගින් සමඟාත වර්ණදේහ දෙක තදින් එකට බැඳ තබන 'උපාගමපට සංකිරණය' නමින් හඳුන්වන, සිජ් එකක් (zipper) වැනි ව්‍යුහයක් සැරුදේ. සමඟාත වර්ණදේහ යුගලනය හා නොහිකව සම්බන්ධ විම උපාගමය ලෙස හැඳින්වේ.

උපාගමයේ දි සමඟාත වර්ණදේහ යුගලේ සහෝදර නොවන වර්ණදේහා යුගල DNA අණුවේ කොටස් කැඩී, තුවමාරු වී අනුරුද්‍ය ලක්ෂා අසල දී නැවත සම්බන්ධ විම සිදු වේ. මේ ක්‍රියාවලිය අවතරණය ලෙස හැඳින්වේ. උපාගම පට සංකිරණය වෙන් වූ පසු අවතරණය සිදු වූ ලක්ෂා (ස්ථාන) මංසල ලෙස පෙනෙන අතර, සමඟාත වර්ණදේහ සුළු වශයෙන් එකිනෙකින් ඇත් වේ. න්‍යාමී ආවරණය බැඳ වැට්ටේ. සන්න්ව සෞලවල තර්කුව සාදුමින්, කෙන්දුදේහ ප්‍රතිවිරුද්ධ බුළු කර ගමන් කරයි.

එක් බුළුයක හෝ අනෙක් බුළුයේ සිට එන ස්ක්‍රේනාලිකාවලට එක් එක් සමඟාත වර්ණදේහවල කයිනෙනෙවාකොරවලට සම්බන්ධ වේ.

සමඟාත වර්ණදේහ යුගල, පසුව යෝග කළා තලය දෙසට ගමන් කරයි.

2. යෝග කළාව I

සමරාත වර්ණදේහ පුළුල යෝග කළා තලය මත එක් එක් පුළුලේ එක් වර්ණදේහයක්, එක් එක් මුළුවයට මුහුණලා සකස් වේ. එක් සමඟාත වර්ණදේහයක, වර්ණදේහාංග දෙක ම එක් මුළුවයක සිට එන කයිනෙනටොකෝර් සැපුදුනාලිකාවලට සම්බන්ධ වී ඇති අතර, අනෙක් සමඟාත වර්ණදේහයේ වර්ණදේහාංග දෙක, ප්‍රකිවිරුද්ධ මුළුවයේ සිට එන කයිනෙනටොකෝර් සැපුදු නාලිකාවලට සම්බන්ධ වේ. සමඟාත වර්ණදේහ අහසු ලෙස යෝග කළා තලය මත සකස් වේ.

3. වියෝග කළාව I

තරකුවේ කයිනෙනටොකෝර් නාලිකා කෙටි විම අරඹයි. සමඟාත වර්ණදේහ පුළුල වෙන් වන අතර, එක් එක් සමඟාත පුළුලේ එක වර්ණදේහයක් ප්‍රකිවිරුද්ධ මුළුව දෙසට වලනය වේ. එක් එක් වර්ණදේහයේ සහෝදර වර්ණදේහාංග සෞඛ්‍යාම්‍යාරයට සම්බන්ධ වී පවතින අතර, ඒවා තනි ඒකකයක් ලෙස අදාළ මුළුවයට වලනය වේ.

4. අන්ත කළාව I

සම්පූර්ණ ඒකගුණ වර්ණදේහ කටිවලයක් එක් එක් මුළුවයේ ඒකරායි වී පවතී. න්‍යාෂේ ආවරණය එම එක් එක් ඒකගුණ වර්ණදේහ කටිවලය වටා යළි සැදේ. න්‍යාෂේ කාවල යළි පෙනේ. තරකුව කැඩි බිඳී යයි. වර්ණ දේහ සනවීම ලිඛිල් වී හෙළුමැටින් බවට පත් වේ. ප්‍රවේශීකව සර්වසම නොවන ඒකගුණ න්‍යාෂේ දෙකක් එක් සෞඛ්‍යාරයක් තුළ සැදේ.

සෙල ප්‍රායෝගික විභාගනය

අන්තකළාව I ව සමගාමිව සිදු වේ. ප්‍රවේශීකව සර්වසම නොවන ඒක ගුණ යුතිනා සෙල දෙකක් සැදේ. සත්ත්ව සෙලවල හේදන ඇලියක් සකස් වේ. ගාක සෙලවල සෙල තලයක් සකස් වේ.

උග්‍යනය I හා උග්‍යනය II අතර, DNA ප්‍රකිවලික විමක් සිදු නොවේ.

උග්‍යනය II

1. ප්‍රාක් කළාව II

කේන්දුදේහය මගින් තරකු උපකරණ නිපදවීම අරඹයි (තරකු තන්තු, තුරුව, කේන්දු දේහය) හෙළුමැටින් තන්තු සනවී සහෝදර වර්ණදේහාංග දෙකක් සහිත වර්ණදේහ නිපදවයි. න්‍යාෂේ ආවරණය කැබේලිවලට බිඳ වැමේ. න්‍යාෂේ කාවල අතුරුදුන් වේ. පසු ප්‍රාක්කළාව II වන විට වර්ණදේහවල සෞඛ්‍යාම්‍යාරය යෝගකළා II තලය වෙතට වලනය වී ඇත.

2. යෝග කළාව II

සියලු වර්ණදේහ ඒවායේ සෞඛ්‍යාම්‍යාරවලින් සැපුදු නාලිකාවලට සම්බන්ධ වී යෝග කළා තලය මත පෙළ ගැසේ. සහෝදර වර්ණදේහාංගවල කයිනෙනටොකෝර්වලට මුළුව දෙකෙන් ම විහිදෙන ක්ෂුදු නාලිකා සම්බන්ධවේ.

උගනනය I එහි දී අවතරණය සිදු වූ නිසා එක් වර්ණදේහයක ඇති වර්ණදේහාංග පුළුලය ප්‍රවේශීකව සර්වසම නො වේ. උගනනය II සාමාන්‍යයෙන් උගනනය I විභාජන කළයට ලම්බකව සිදු වේ. එනිසා උගනනය II හි ඇති යෝග කළා තලය උගනනය I හි ඇති යෝග කළා තලයට ලම්භක වේ.

3. වියෝග කළාව II

සහෝදර වර්ණදේහාංග එකිනෙක බැඳී ඇති ප්‍රෝටීන් බිඳවැවීම නිසා වර්ණදේහාංග සෙන්ට්‍රොමියරයෙන් වෙන්ව යයි. සූයුනාලිකා ගකටි විමේ ප්‍රතිඵලයක් ලෙස එක් එක් වර්ණදේහයේ සහෝදර වර්ණදේහාංග ප්‍රතිවිරැදු බුළු දෙසට වෙනය වේ.

4. අන්තකළාව II

න්‍යාල්ට්‍රි ආවරණය සහ න්‍යාල්ට්‍රිකාව යළි සැදේ. වර්ණදේහ ලිහිල් වි කොමැරීන් බවට පත් වේ. තරකුව බිඳවැවේ. ප්‍රවේශීකව සර්වසම නොවන ඒකගුණ දුහිතා න්‍යාල්ට්‍රි හතරක් එක් මාතා සෙසලයකින් සකස් වේ.

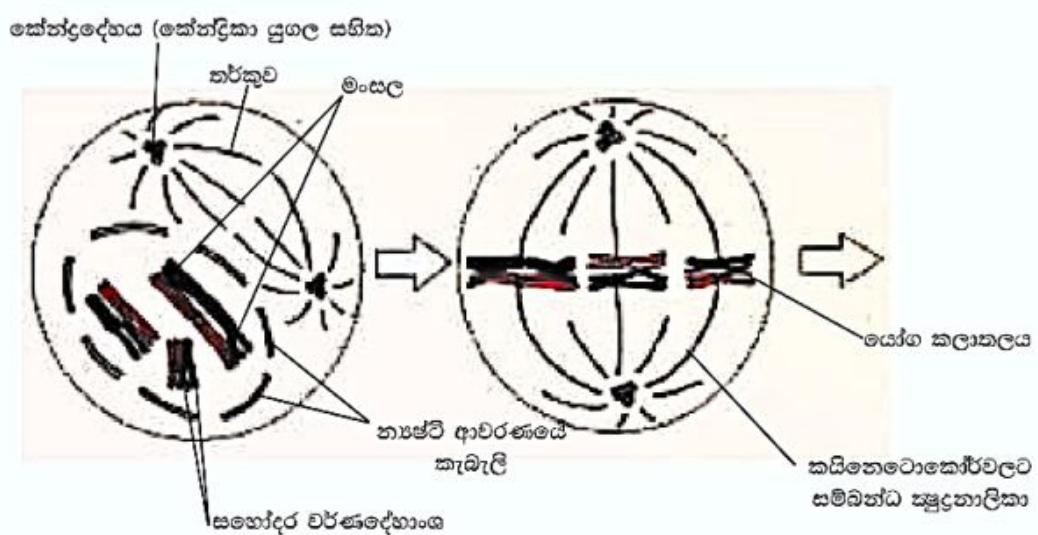
සෙසල ඒලාස්ම විභාජනනය

ඒලාස්ම විභාජනය අනුහතයේ ලෙසට ම සිදු වේ. ප්‍රවේශීකව සර්වසම නොවන ඒකගුණ, දුහිතා සෙසල හතරක් සාදයි. මේ දුහිතා සෙසල හතර ඒවායේ මාතා සෙසලයට ද සර්වසම නොවේ.

කේන්දුදේහය හෝ කේන්දුකා ගාක සෙසලවල නැත. කෙසේ වුව ද තරකුව සාදනු ලබන්නේ සෙසල විභාජනයේ දී ඒකරායි වන සූයුනාලිකා සංකිරණයෙන් ය.

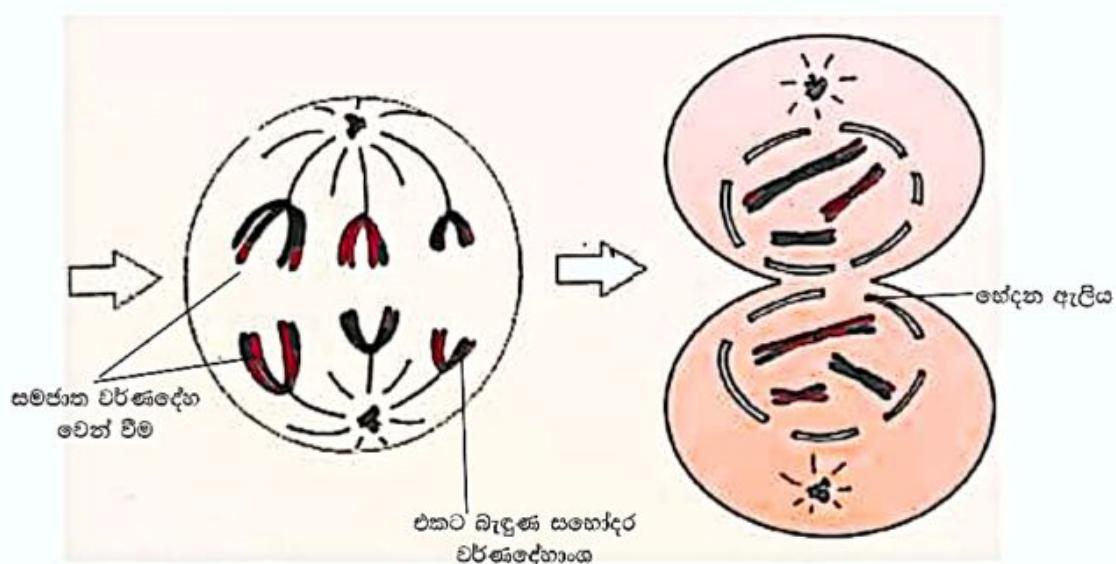
උගනනයේ වැදගත්කම

- ලිංගිකව ප්‍රජනනය කරන විශේෂවල පරමිපරා මස්සේ, නියත වර්ණදේහ සංඛ්‍යාවක් පවත්වා ගැනීම
- පරිනාමයට මග පාදන නව ප්‍රවේශීක ප්‍රශේදන නිපදවීම
- අවතරණය, ප්‍රතිසංස්කරණය සහ ස්වාධීන සංරචනය නිසා, ප්‍රවේශීක ප්‍රශේදන ඇති වීම.



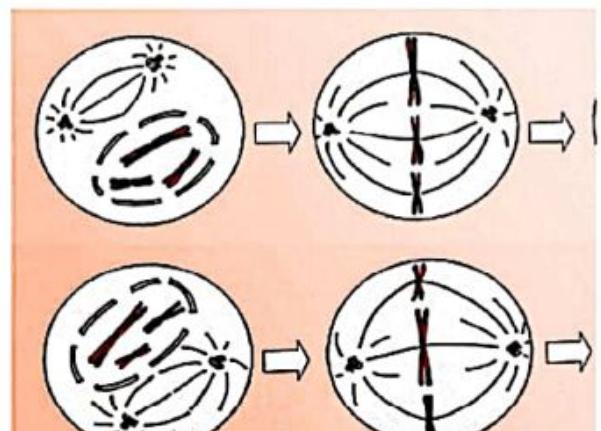
උග්‍යනය I
ප්‍රාක්කළාව I

උග්‍යනය I
යෝගකළාව I



උග්‍යනය I
වියෝග කළාව I

උග්‍යනය I
අන්තකළාව I
සෙසල ජ්‍යාස්ථිය විභාගය

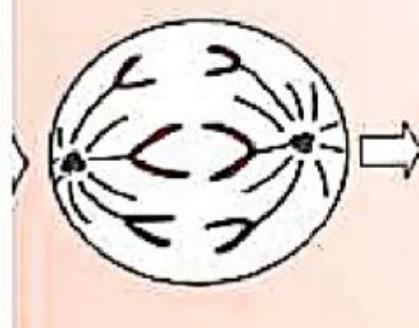
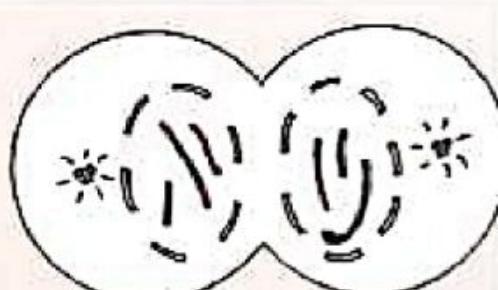


උගනය II ප්‍රාක්කලාව II

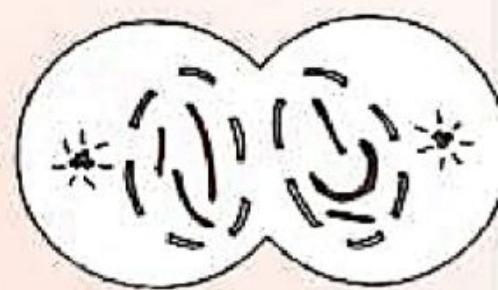
උගනය II යෝගකලාව II

සහෙර විරෝධීනාග වෙන් විම

ඒකුණ දුම්බා මෙයල යැදීම



උගනය II
වියෝගකලාව II



උගනය II
අන්තකලාව II සහ
මෙයල ජ්ලාස්මීය විභාගනය

රූපය 2.28 උගන විභාගනයේ අවස්ථා

අරුබුද, පිළිකා සහ ගඩු

අරුබුද, ගඩු සහ පිළිකා

- සෙසල ව්‍යුය බාහිර සහ අභ්‍යන්තර සාධක මගින් මෙහෙයවේ. මේවා රසායනීක හෝ ගොජික සාධක විය හැකි ය.
- සාමාන්‍යයෙන් පිළිකා සෙසල දේහයේ පාලන යන්ත්‍රණවලට ප්‍රතිචාර නොදක්වයි.
- මේවා අධිකව බෙදී අනෙක් පටක ද ආක්‍රමණය කරයි. මැඩ පැවැත්වීම සිදු නොකළ නොත් ජීවීය මරණයට වුව ද පත් කළ හැකි ය.
- සෙසල ව්‍යුය යාම්නය කරන සාමාන්‍ය සංයුත්‍ය පිළිකා සෙසල නොසැලකයි.
- ජීවාට වර්ධන සාධක අවශ්‍ය නොවේ. ඔවුන්ට අවශ්‍ය වර්ධන සාධක මුවුන් විසින් ම සාදා ගැනීම හෝ වර්ධන සාධක රහිතව සෙසල ව්‍යුය ඉදිරියට ගෙන යුමට සංයුත්‍ය ලබා දෙයි.
- අසාමාන්‍ය සෙසල ව්‍යු පාලන පදනම් යි, ජීවාට තිබිය හැකි කවත් හැකියාවකි.
- ගැටුව ආරම්භ වන්නේ පටකයක ඇති තනි සෙසලයක් පරිණාමනය වූ විට ය. මේ ක්‍රියාවලිය සාමාන්‍ය සෙසලයක්, අසාමාන්‍ය සෙසලයක් බවට පරිවර්තනය කරයි.
- දේහයේ ප්‍රතිශක්තිකරණ පදනම් යිය හැඳුනාගැනීමට හා විනාශ කිරීමට නොහැකි නම්, සෙසල ගුණනය විමට හා අරුබුදයක් සැදීමට මෙය මූග පාදයි.
- අසාමාන්‍ය සෙසල මුල් ස්ථානය තුළ ම රුදුණෙන් ඇති වන ඉදිමුම නිරුපදුව අරුබුදයකි. බොහෝ නිරුපදුව අරුබුද, අනෙකුරුදායක ගැටුවවලට සේතු නොවන අතර, ගලුකර්මයක් මගින් සම්පූර්ණයෙන් ම ඉවත් කළ හැකි ය.
- සෞඛ්‍යව අරුබුද ආක්‍රමණයෙන් වි අවයව එකකට හෝ කිපයකට පහර දේ. සෞඛ්‍යව අරුබුදයක් ඇති පුද්ගලයකුට පිළිකාවක් අනුයි කියනු ලැබේ.
- මුල් අරුබුදයෙන් අරුබුද සෙසල ස්වල්පයක් වෙන් විම සිදු වි රුධිර වාසිනී, හෝ ව්‍යා තුළට ඇතුළු වි දේහයේ අනෙක් කොටස්වලට ඇතුළු විය හැකි ය. ජීවා ගුණනය වි නව අරුබුදයක් සාදයි.
- මුල් ස්ථානයේ සිට දුර පිහිටිමකට පිළිකා සෙසල පැතිරීම, 'ස්ථානාන්තරණය' (metastasis) නම් වේ.

ගාකවල ඇති ගඩු

- මෙය ගාක සෙසලවිල පාලනය කළ නොහැකි අනුත්‍ය විභාගනය නිසා සිදු වේ.
- ගාක සෙසල විභාගනය පාලනය කරනු ලබන්නේ ඔක්සින් සහ සයිටෝකයිනින් වැනි ගාක වර්ධන යාමක අතර, නියමිත තුළනය පවත්වා ගැනීමෙනි. මේ සම්බුද්ධතාවය තැනිවූ විට ගාක සෙසල විශේදනය නොවූ සෙසල ස්කන්ධයක් නිපදවයි.

- ගුවු යනු ඉදිමුමක් සහ වර්ධනයක් වන අතර, ඇතැම් පුවිගේ ජීවීන් ආක්‍රමණය කිරීමෙන් පසුව ගාකවල විවිධ කොටස් මත විකසනය වේ.
- වයිරස්, දිලිර, බැක්ටීරියා, කාලීන් සහ මයිටාවන් ඇතුළු හේතු පරාසයක් ගුවිවලට තිබේ.
- සාමාන්‍යයෙන් ගුවු තාරක, යම් ආකාරයකට ගාකයක වර්ධනය වන පටක ආක්‍රමණය හෝ විනිවිද යෑම, බාරකයාට නම සෙල ප්‍රකිස්ඩ්‍යානය කර අසාමාන්‍ය වර්ධනයක විකසනයට හේතු වේ.

පරිවෘත්තිය ක්‍රියාවලිවල ගක්ති සම්බන්ධතා

ජීවීන් තුළ සිදු වන සියලුම ජෙව් රසායනික ප්‍රතික්‍රියා පරිවෘත්තිය ක්‍රියා ලෙස හඳුන්වන අතර, ඒවා සියල් සංවෘත්තිය හා අපවෘත්තිය ප්‍රතික්‍රියාවලින් සම්බන්ධ වේයි.

අපවෘත්තිය ප්‍රතික්‍රියාවල දී සංකීරණ අණු, සරල අණු බවට බිඳ හෙළමින් නිදහස් ගක්තිය මුදා හරියි. එවැනි ප්‍රතික්‍රියා ගක්තිදායක ප්‍රතික්‍රියා ලෙස හැඳුන්වේ. නිදහස් ගක්තිය අවශ්‍යෙළය කිරීමෙන්, සරල අණුවලින් සංකීරණ අණු සැදිම සංවෘත්තියයි. එනිසා එය ගක්ති අවශ්‍යෙළක ක්‍රියාවලියකි. ඒවි පද්ධතිවල අපවෘත්තිය ප්‍රතික්‍රියාවල දී තිදහස් වන ගක්තිය අවශ්‍යෙළය මගින් සිදු වන ජෙව් රසායනික ප්‍රතික්‍රියා සංවෘත්තිය ප්‍රතික්‍රියා ලෙස හැඳුන්වේ.

සරලතම බැක්ටීරියා ඇතුළු සියල් ජීවීන්ගේ ගක්තිවාහකයා ලෙස ATP ක්‍රියා කරයි. ATP ගක්ති පූවමාරු ක්‍රියාවලියේ සාරවතු විනිමය වේයි.

කිසියම් කාර්යයක් ඉවු කිරීමේ ධාරිතාව ලෙස ගක්තිය හඳුන්වා දිය හැකි ය. ජීවුනු විවිධ ජෙව් ක්‍රියාවලි සඳහා ගක්තිය හාවිත කරයි.

එබඳ ක්‍රියා වන්නේ,

- දුව්‍ය සංය්ලේෂණය
- ජේඛ්‍ම පටල භරා සිදු වන සක්‍රිය පරිවහනය
- ස්නායු ආවේග සම්ප්‍රේෂණය
- පේඩි සංකෝචනය
- ප්‍රස්ථම හා කැසිකා සැලිම
- ජෙව් සංදීජ්‍යිතය
- විදුන් විසරණ

ජෙව්ගෙළය තුළ ජීවී පද්ධතිවල ගක්ති සම්බන්ධතා පහත පියවරවලින් දැක්විය හැකි ය.

- සුරය විකිරණ මගින් ගක්තිය පරිකරයේ සිට ජෙව් පද්ධති තුළට මගින් කරයි. (සුරයයා ප්‍රාථමික ගක්ති ප්‍රහවයයි).
- ප්‍රහාසංය්ලේෂණ වර්ණක (හරිනපුද) සහිත සෙල ප්‍රහාසංය්ලේෂණ ක්‍රියාවලිය මගින් ග්‍රහණය කළ ආලේක ගක්තිය, කාබේහයිඩිරේට වැනි කාබනික සංයෝගවල රසායනික ගක්තිය ලෙස ගබඩා කරයි.
- සෙලිය ග්‍රහණය නමින් හැඳුන්වෙන, ක්‍රියාවලියක් මගින් කාබනික ආහාරවල ගබඩා වී ඇති ගක්තිය, ATP තුළ රසායනික ගක්තිය බවට පරිවර්තනය කරයි.

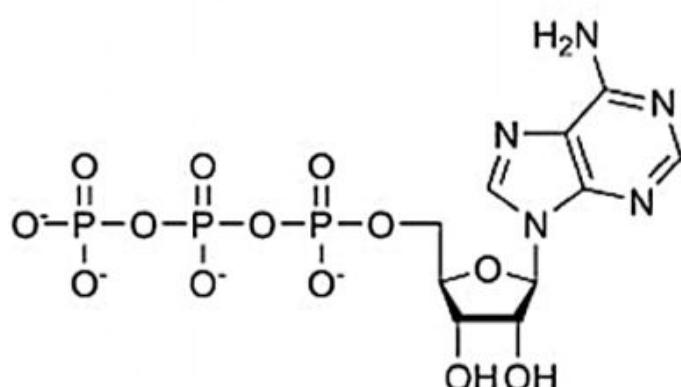
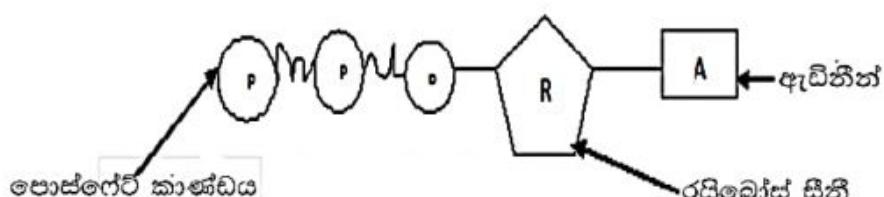
- ATPවල ගබඩා වී ඇති ගක්තිය, විවිධ ගක්ති අවශ්‍යතා ක්‍රියාවලි සඳහා දොදා ගනී.

ATP (ඇඩිනෝසින් මුයිජ්‍යාස්පේර්ට්)

ATP නිපුක්ලියෝටයිඩියක් වන අතර, එය සමන්විත වන්නේ,

- රයිබෝස් - සිනී
- ඇඩිනින් - නයිට්‍රොජ්නිය හස්ම
- පොස්පේර් කාණ්ඩ තුනක දාමයක් මගිනි

ATP ජලවිවිශේදනයේදී ADP සහ Pi ලබා දෙයි. මෙහි ප්‍රතිඵලය ලෙස විශාල ගක්තියක් නිදහස් කරයි. මක් නිසා ද යන්, එල (ADP + Pi) හා සඡන විට, ප්‍රතික්‍රියකවල (ATP + ජලය) බොහෝ ගක්තියක් අවශ්‍ය බැවැනි. එනිසා එය ගක්තිය නිපදවන අතර, ගක්තිදායක ප්‍රතික්‍රියාවකි. ATP ජල විවිශේදනයේදී පැම පොස්පේර් කාණ්ඩයක් සඳහාම ලබා දෙන නිදහස් ගක්තිය -30.5 kJ/mol.



රුපය 2.29 ATP අණුවෙන් රසායනික ව්‍යුහය

(මතක තබා ගැනීම අවශ්‍ය නැත)

බොහෝ පෙරව විද්‍යාත්මක ප්‍රතික්‍රියා අග්‍රස්ථ පොස්පේර් බන්ධනය බිඳෙන විට එට වන ගක්තිය හාවිත කරයි. ATP අණුව සවලය, එබැවින් එයට සෙසලය තුළ මිනැම ම ගක්තිය අවශ්‍යතා ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදු වන ඕනෑම ස්ථානයකට ගක්තිය රැගෙන යාමට හැකි ය.

ADP, අකාබනික පොස්ගේට් (Pi) සහ ගක්තිය භාවිතයෙන්, එම් සෙල තුළ කෙටි කාලයක් තුළ දී ATP නිපදවා ගත හැකි ය. සෙල තුළ ATP නිපදවීම, පොස්ගොරයිලිකරණය ලෙස හැඳුන්වේ.

ගක්ති ප්‍රහාරයට අනුව පොස්ගොරයිලිකරණය ආකාර කුනකට බෙදිය හැකි ය.

1. ප්‍රහාරපොස්ගොරයිලිකරණය

- ප්‍රහාරයේල්ලේපණයේ දී සූර්ය ගක්තිය භාවිතයෙන් ATP සංශෝධනය සාර්ථක වේ.

2. උපස්තර පොස්ගොරයිලිකරණය

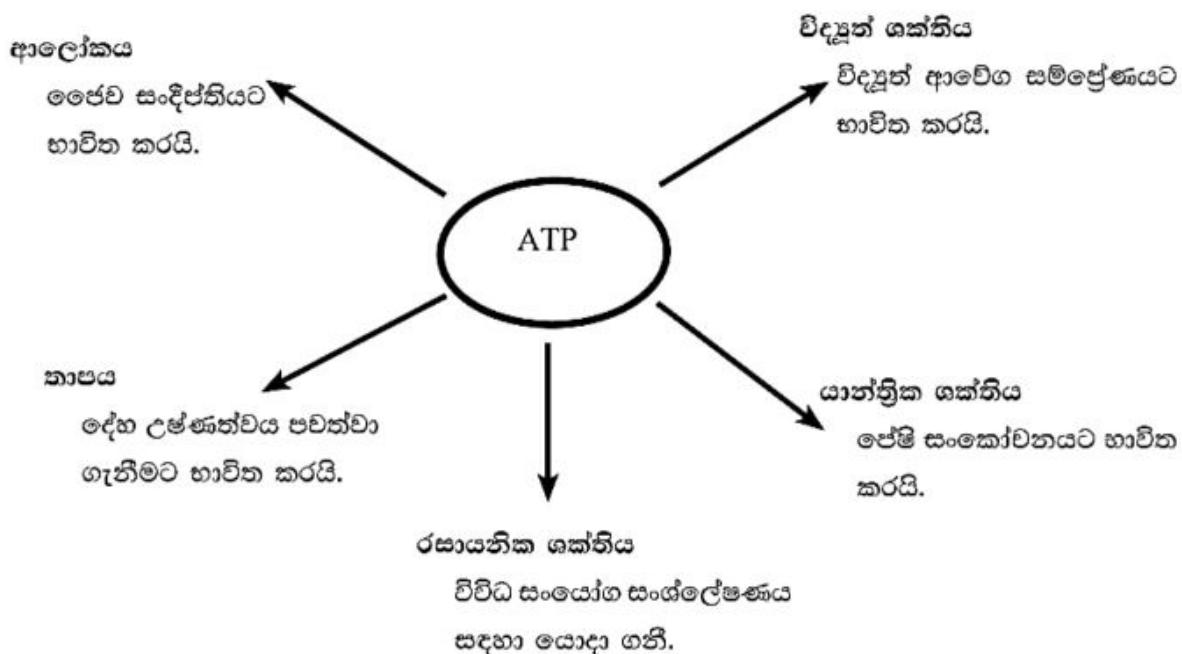
- සංකිර්ණ අණු සරල අණු බවට බිඳ තෙවැම් දී නිදහස් වන ගක්තිය භාවිතයෙන් ATP සංශෝධනය

3. මක්සිකාරක පොස්ගොරයිලිකරණය

- අණු මක්සිකරණයෙන් නිදහස් වන ගක්තිය භාවිතයෙන් ATP සංශෝධනය

සාර්ථක සංශෝධනය

එම් සෙල තුළ ATP වල අඩංගු ගක්තිය විවිධ කෘත්‍ය ඉටු කර ගැනීම සඳහා විවිධ ගක්ති ආකාරවලට පරිණාමනය වේ.

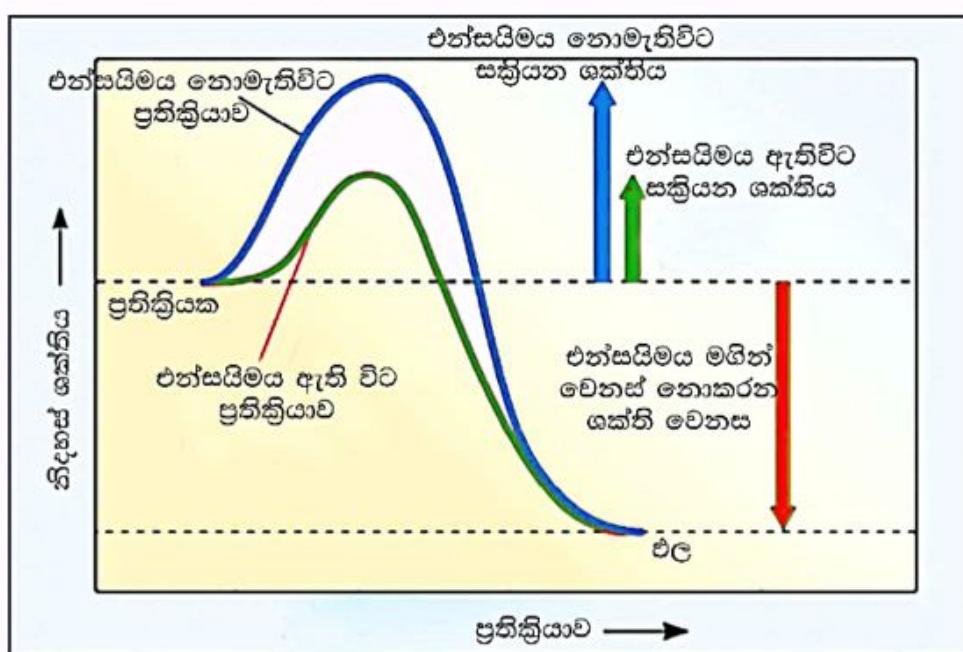


පරිවාන්තිය ප්‍රතිඵ්‍යා යාමනයේ දී එන්සයිමලවල කාර්යභාරය

එන්සයිම ගේව උත්ප්‍රේරක ලෙස ක්‍රියාකරන මහා අණු වේ. එන්සයිම එම් සෙල තුළ නිරදවේ.

එන්සයිමලල යාමානා ලාභ්‍යීක ගණ

1. බොහෝ එන්සයිම ගෝලීය පුරුවින් වේ.
 2. එන්සයිම ජෙව උත්ප්‍රේරක වේ. එවා මගින් උත්ප්‍රේරණය වන ප්‍රතික්‍රියාවක සත්‍යායන ගක්තිය අඩු කරයි (ප්‍රතික්‍රියා හිසුතාව වැඩි කරයි).
 3. බොහෝ එන්සයිම තාප අස්ථායි/සංවේදී ය
 4. මිනැඳ ම ප්‍රතික්‍රියාවක අන්ත එලවල ගණ හෝ ස්වභාවය, එන්සයිම මගින් වෙනත් නොකරයි.
 5. එන්සයිම උපස්තරයට අධිකව විශිෂ්ටවයි (෋පස්තර විශිෂ්ටයි).
 6. බොහෝ එන්සයිම උත්ප්‍රේරක ප්‍රතික්‍රියා ප්‍රතිචරණය වේ.
 7. එන්සයිම ක්‍රියාකාරිත්ව හිසුතාවට pH, උෂණත්වය හා උපස්තර සාන්දුණ්‍ය බලපායි.
 8. ප්‍රතික්‍රියාව තුළ දී ප්‍රතික්‍රියාවට සහභාගි නොවේ. (ප්‍රතික්‍රියාවට අවසානයේ දී නොවෙනස්ව පවතී.)
 9. එන්සයිමවල ප්‍රතික්‍රියාව සිදු වන සක්‍රිය ස්ථාන ඇතුළු.
 10. ප්‍රතික්‍රියාව උත්ප්‍රේරණය සඳහා සමහර එන්සයිමවලට සහ සාධක නම්ත් හඳුන්වන පුරුවිනා නොවන සාධක අවශ්‍ය යි.



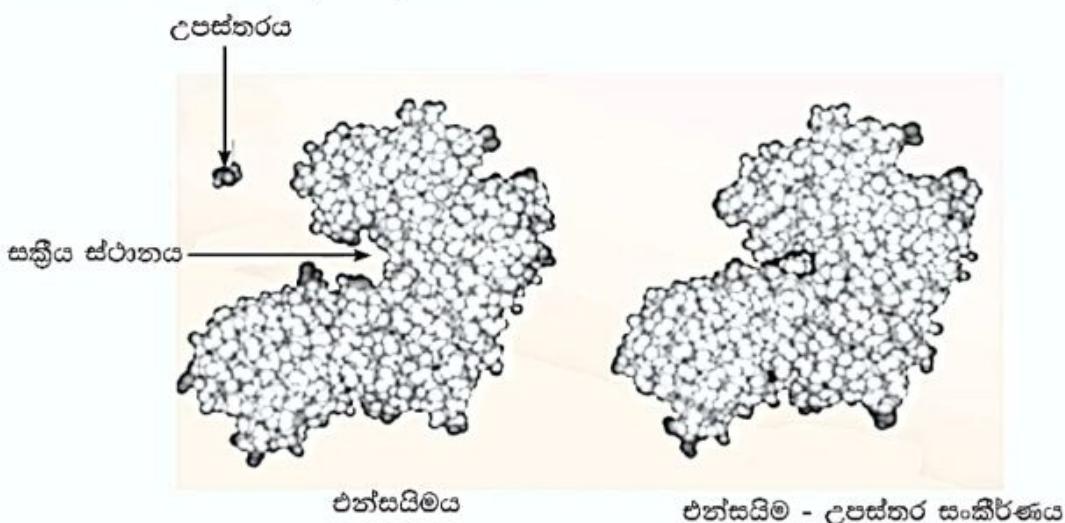
రూపය 2.30 అన్నియని ఉచ్చతీయ ఐలా లెన్సుపడిత ఫోటో, కొత్తినేందులు

එන්සයිල ක්‍රියාවේ යන්ත්‍රණය

එන්සයිමය ක්‍රියා කරන ප්‍රතිඵ්‍යකය උපස්තරය ලෙස හැඳින්වේ. එන්සයිමය, උපස්තරයට බැඳී, එන්සයිම - උපස්තර පාකිරණය සාදයි. එන්සයිමය උපස්තරයට බැඳී පාකිරණය සැදෙන අතරතුර දී එන්සයිමයේ උත්ප්‍රේරක ක්‍රියාවලිය මගින් උපස්තරය එල බවට පත් වේ.

లీన్‌సిడిమ్ + లైపస్‌కిరయ \leftrightarrow లీన్‌సిడిమ్

එක් එක් එන්සයිමය මගින් ඉතා විශිෂ්ට ප්‍රතික්‍රියාවක් බැඳින් උත්ප්‍රේරණය කරයි. එන්සයිමයේ හැඩිය එහි විශිෂ්ටතාවට හේතු වේ. උපස්තරය එන්සයිමයේ විශිෂ්ට ස්ථානයකට බැඳේ. මේ ස්ථානය සක්‍රිය ස්ථානය ලෙස හැඳින්වේ. ඇමයිනෝ අම්ල කිහිපයක් පමණක් මගින් සක්‍රිය ස්ථානය සාදයි. අනෙකුත් ඇමයිනෝ අම්ල අවශ්‍ය වන්නේ එන්සයිමයේ හැඩිය පවත්වා ගැනීමට ය. සක්‍රිය ස්ථානයෙහි හැඩිය, එන්සයිමයේ විශිෂ්ට උපස්තරයේ හැඩියට අනුපූරක වේ. එනිසා මෙය එන්සයිමයේ උපස්තර විශිෂ්ටතාවට වැදගත් වේ. එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානය සැම විට ම උපස්තරයට සම්පූර්ණයෙන් ම අනුපූරක නොවේ. එන්සයිමය දැඩි ව්‍යුහයක් නොවන නියා, එන්සයිමය හා උපස්තරය අතර, ඇති වන අන්තර්ක්‍රියාව හේතුවෙන් එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ හැඩිය මධ්‍යේ වෙනස් විය හැකි ය. ඒ හේතුවෙන් උපස්තරය හා සක්‍රිය ස්ථානය එකිනොකට අනුව අනුවුල නිවැරදි දියාතාතිය තහවුරු කරයි. ප්‍රතික්‍රියාව ප්‍රගත්තයට සහ උපස්තරය එල බවට පත් වීම උත්ප්‍රේරණයට ද උදුව වේ. ඉන් පසුව එල එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයෙන් ඉවත් වේ. දැන් එන්සයිමය එහි සක්‍රිය ස්ථානයට තවත් උපස්තරයක් ලබා ගැනීම සඳහා නිදහස්ව පවතී.



රුපය 2.31 එන්සයිම සහ උපස්තරය අතර, ප්‍රේරිත සිදුම් යන්ත්‍රය

සහ සාධක

සමහර එන්සයිමවල උත්ප්‍රේරක ක්‍රියාකාරීන්වයට අත්‍යවශ්‍ය වන ප්‍රේරිත නොවන සංසටක සහසාධක ලෙස නම් කෙරේ. මේ සහසාධක එන්සයිමයට ආකාර දෙකකින් බැඳේ. සමහර ඒවා ඉතා තදින් බැඳේ, ස්ථීර ලෙස පවතී. අනෙකුත් ඒවා කාවකාලිකව හා ලිඛිල්ව බැඳී පවතී. යම් යම් තත්ත්ව යටතේ දි ලිඛිල්ව බැඳී පවතින සහසාධක ප්‍රතිවර්තන වේ.

කාබනික සහ සාධක සහ එන්සයිම ලෙස හැඳින්වේ.

අදා: විටමිනවල ව්‍යුහ්පත්න

NAD, FAD සහ බෙයෝරීන්

අකාබනීක සහසාධක - Zn^{+2} , Fe^{+2} , Cu^{+2}

එන්සයිලිය ප්‍රතික්‍රියාවලට බලපාන සාධක

1. උපැණිත්වය
2. pH
3. උපස්තර සාන්දුණය
4. එන්සයිම සාන්දුණය
5. නිශේෂක

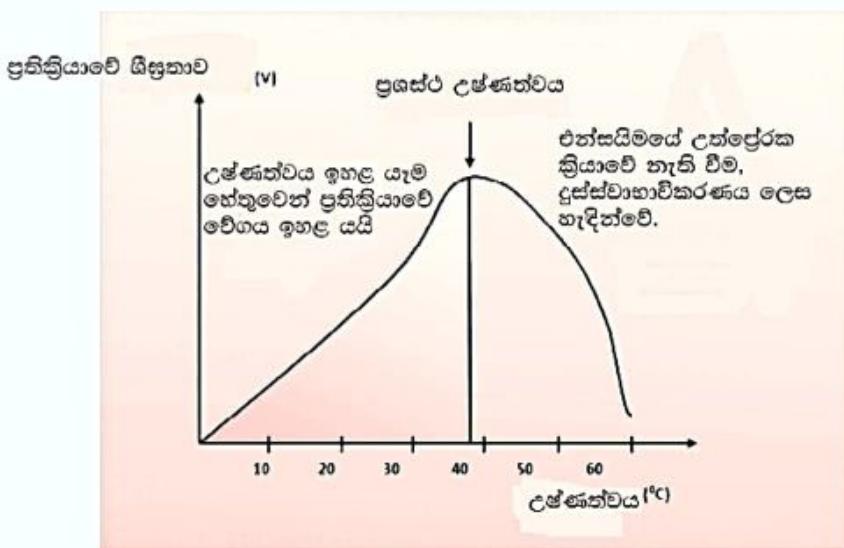
උපැණිත්වය

උපැණිත්වය වැඩි විමේ දී අණුවල වලිනය වැඩි වේ. එනිසා එන්සයිම අණුවල හා උපස්තර අණුවල වලිනයේ වෙශය වැඩි වේ. මේ හේතුවෙන් එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථාන හා උපස්තර අණුවල සංසටහනය විමේ සම්භාවිතාව වැඩි වේ.

එනිසා එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථාන හා උපස්තරය අණුවල වැඩි සංසටහන හේතුවෙන්, ප්‍රතික්‍රියාව සිදු විමේ අවස්ථාව වැඩි වේ. මෙය යම් කිසි අවස්ථාවක් දක්වා වැඩි විය හැකි ය. මෙයින් පසුව ඉතා ශිෂ්ටයෙන් එන්සයිමයේ ක්‍රියාකාරීත්වය අඩු වේ. මේ ලක්ෂණ ප්‍රශ්න උපැණිත්වය ලෙස හැඳුන්වේ. මෙය ත්‍රිත්වයෙන් ත්‍රිත්වයෙන් වෙනස් වේ.

රඳා: බොහෝ මානව එන්සයිමවල ප්‍රශ්න උපැණිත්වය දේහ උපැණිත්වයට සමාන වේ. (35-40 °C) උණු දිය උල්පත්වල සිටින බැක්ට්‍රීජයාවන්ගේ ප්‍රශ්න උපැණිත්වය 70°C පමණ වේ.

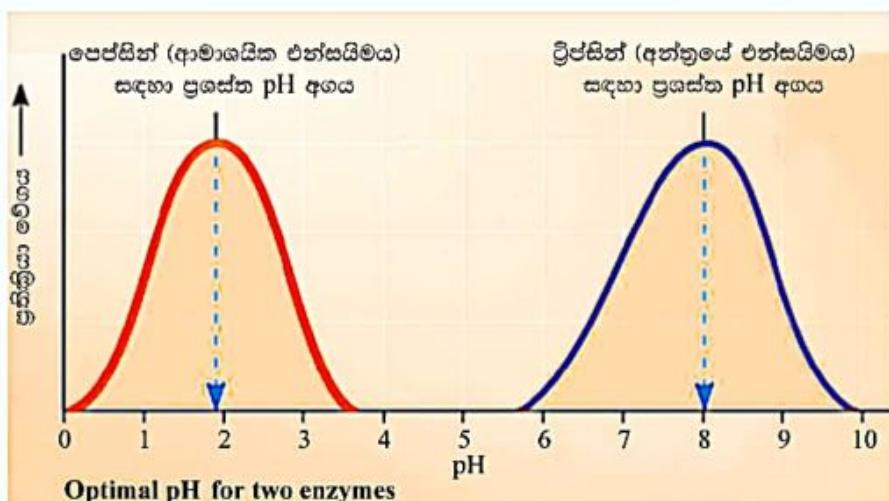
ප්‍රශ්න උපැණිත්වය ඉක්මවා උපැණිත්වය වැඩි වන විට, එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ භාඩිඩුජන් බන්ධන, අයනික බන්ධන සහ යුරුවල රසායනික බන්ධන බිඳ වැවේ. මේ හේතුවෙන් එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ හැඩාය වෙනස් විමෙන් එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ අනුපූරක ස්වභාවය වෙනස් වේ. එනිසා එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානය හා උපස්තර අණුවල අනුපූරකව බැඳීම වැළැක්වේ. ඉහත අවස්ථාව එන්සයිම අණුවල යුස්වාහාවිකරණය ලෙස හැඳුන්වේ. උපැණිත්වය වැඩි කිරීමේ දී අණුවල සංසටහන ශිෂ්ටාව වැඩි වෙමින් පැවතුණ් ප්‍රශ්න උපැණිත්වයට ඉක්මවා උපැණිත්වය වැඩි වූ විට එන්සයිමය මෙයින් උත්ප්‍රේරණය කරන ප්‍රතික්‍රියාවේ ශිෂ්ටාව අඩු විම ඇරඹී, කිසියම (නිශ්චිත) උපැණිත්වයක දී එය සම්පූර්ණයෙන් නවති.



රූපය 2.32 ප්‍රතික්ෂියාවේ වේගය හා උෂ්ණත්වය අතර, ප්‍රසාදය pH

පරිසරයේ උෂ්ණත්වය තොවනායේ පැවතියන්, එන්සයිම යම් pH පරාසයක් තුළ ඉතා කාර්යක්ෂමව ක්‍රියා කෙරේ.

යම් එන්සයිමයක් මගින් උත්පේරීත ප්‍රතික්ෂියාවක් සිදු වන පමු pH පරාසය එහි pH පරාසය ලෙස හැදින්වේ. ඉහළ ම ප්‍රතික්ෂියා සිසුකාවයක් ඇති pH අයය එම එන්සයිමයේ ප්‍රයෝග පහැදිලි. ප්‍රයෝග පහැදිලිව වන්නේ එන්සයිමය උපස්ථිර සංකීර්ණය ඇති විමට හේතු වන රසායනික බන්ධනවල වෙනස්වීම නිසාය. බොහෝ එන්සයිමවල ප්‍රයෝග පහැදිලිවන්නේ 6-8 වන නමුත් මෙයින් අපගමනය වන අවස්ථා ද ඇත. පෙරසින pH 2 දී ඉතා හොඳින් ක්‍රියා කරන අතර, විශේෂීන සඳහා ප්‍රයෝග පහැදිලිවයා ඇත.



රූපය 2.33 විවිධ pH අයන්වල දී එන්සයිම දෙකක ප්‍රතික්ෂියා වේගය

උපස්තර සාන්දුනය

උපස්තර සාන්දුනය වැඩි කිරීමේදී එන්සයිමය හා උපස්තර අණු අතර, නිවැරදි දිගානකීයෙන් සංස්ටිවනය විමේ සම්භාවනාව වැඩි වේ. එහෙත් කිසියම් උපස්තර සාන්දුනයක දී එන්සයිම අණු සංතාප්ත වේ. එනිසා එයින් පසුව තවදුරටත් ප්‍රතික්‍රියාවේ දිසුනාව වැඩි නොවේ.

එන්සයිම නිශේධක

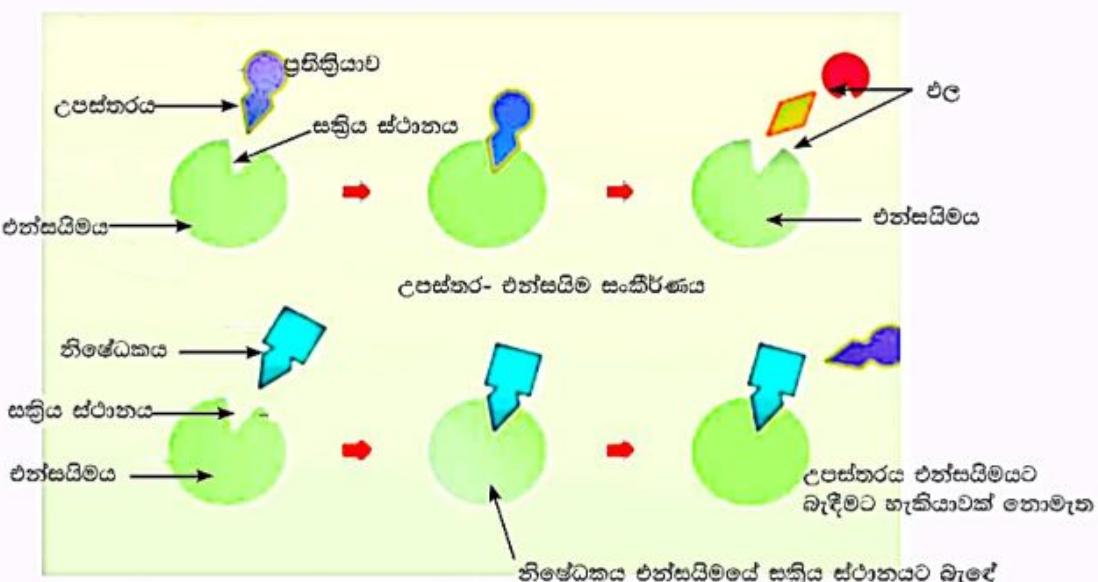
සමහර අණු හෝ අයන එන්සයිමයට ස්ථිර ලෙස හෝ කාවකාලිකව හෝ බැඳී එන්සයිම උපස්තර සංකීර්ණය ඇදිම වැළැක්වේ. මේ ද්‍රව්‍ය නිශේධක ලෙස හැඳින්වේ. මෙවා දුරටත බන්ධන මගින් ප්‍රතිච්චිත හෝ සහසුපුරුෂ බන්ධන මගින් අප්‍රතිච්චිත ලෙස බැඳේ.

අප්‍රතිච්චිත නිශේධක - විෂ (toxins, poisons)

ප්‍රතිච්චිත නිශේධක - කුඩා ජීවීන්ට එරෙහිව භාවිත කරන මායාධිය.

තරගකාරී නිශේධක

බොහෝ තරගකාරී නිශේධක ප්‍රතිච්චිත නිශේධක වේ. මේ රසායනික උපස්තරයේ හැඩිය හා ස්වභාවයට සමාන වේ. එනිසා ඒවා සමහර එන්සයිමවල සක්‍රිය ස්ථානය සඳහා වරණීය ලෙස තරග කරයි. ඒ සේතුවෙන් උපස්තරය සඳහා ඇති සක්‍රිය ස්ථාන අඩු වේ, එන්සයිම උත්ස්ථීරිත ප්‍රතික්‍රියාවේ දිසුනාව අඩු වේ. උපස්තර සාන්දුනය වැඩි කිරීමෙන් ඉහත තත්ත්වය ප්‍රතිච්චිත කළ හැකි ය.

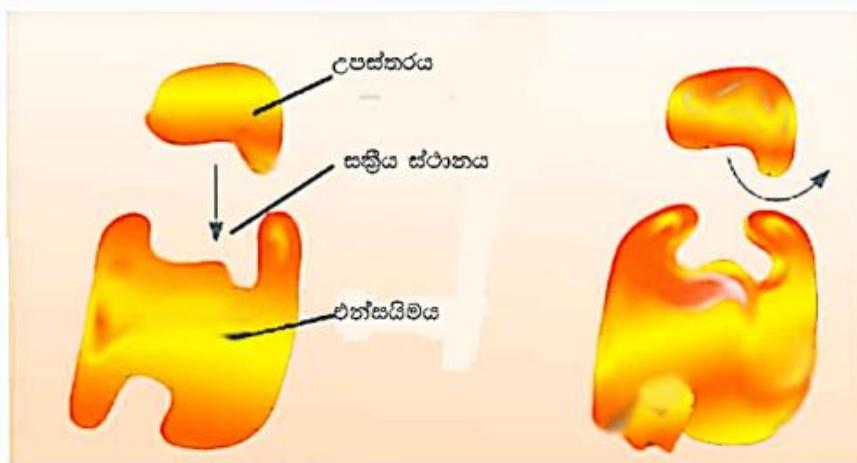


රූපය 2.24 තරගකාරී නිශේධක

තරගකාරී නොවන නිශේධක

මේ රසායනික උපස්තර අණු සමග තරග නොකරයි. මෙවා සක්‍රිය ස්ථාන හැර එන්සයිමයේ වෙනත් කොටසකට බැඳීම සේතුවෙන් එන්සයිමිය ප්‍රතික්‍රියාවට බාධා කරයි. මේ සේතුවෙන්

එන්සයිමයේ හැඩිය වෙනස් විමෙන් එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ එන්සයිම - උපස්තර සංකීරණය සැදිම් එලදායි බව අඩු වේ.



රූපය 2.25 කරගකාරී තොට් නිශේධික

සෙසලයක් තුළ එන්සයිම ක්‍රියාකාරීත්වය යාමනය කරන යන්ත්‍රණ

එන්සයිමවල ඇලොස්ටරික යාමනය

බොහෝ අවස්ථාවල සෙසලය තුළ දී, එන්සයිම ක්‍රියාවලිය ස්වාහාවිකව යාමනය කරන අතු කරගකාරී තොට් ප්‍රතිචරිත නිශේධික ලෙස ක්‍රියා කරයි. යාමක අතු (සක්‍රියක හෝ නිශේධික විය නැති ය) එන්සයිමයේ විශිෂ්ට යාමක ස්ථානයකට (සක්‍රිය ස්ථානය තොට් ස්ථානයකට) සහ සංපුෂ්ප්‍ර තොට් අන්තර ක්‍රියා මගින් බැඳේ. එමගින් එන්සයිමයේ හැඩියට භා කෘත්‍යයට බලපෑම කෙරේ. එමගින් එන්සයිමයේ ක්‍රියාකාරීත්වය උත්සේෂණය හෝ නිශේධිනය හෝ සිදු කෙරේ.

(a) ඇලොස්ටරික සක්‍රියනය හා නිශේධිනය

ඇලොස්ටරික යාමනය මගින් යාමනය වන බොහෝ එන්සයිම උපරීකන දෙකකින් හෝ එව වැඩි ප්‍රමාණයකින් සැදි ඇත. එක් එක් උපරීකන පොලිපෙප්ටයිඩ් දාමයකින් සමන්විත අතර, එවාට සක්‍රිය ස්ථානය බැහිත් ද ඇත. සම්පූර්ණ සංකීරණය වෙනස් හැඩි දෙකක් අතර, දේශීලනය වේ. එම හැඩි දෙක නම් සක්‍රිය උත්ස්පේරක හැඩිය හා අක්‍රිය හැඩියයි. මේ ආකාර දෙකේ දී යාමක අතු, යාමක ස්ථානය වන ඇලොස්ටරික ස්ථානයට බැඳේ. බොහෝ විට මේ ස්ථානය උපරීකන සම්බන්ධ වන ස්ථානයේ පිළිටියි.

සක්‍රියකයක් මේ යාමක ස්ථානයට බැඳුණු විට, කෘත්‍යමයට සක්‍රිය ස්ථානයේ හැඩිය තහවුරු කරයි. එලෙස ම නිශේධිකයක් මේ යාමක ස්ථානයට බැඳුණු විට, එන්සයිමයේ අක්‍රිය ආකාරය

තහවුරු කරයි. එන්සයිමවල උපේකක සැකසී ඇත්තේ, සංයු ඉතා වේගයෙන් අනෙක් උපේකකයට සම්පූර්ණය වන ආකාරයට ය. උප එකකවල අන්තර්ග්‍රියට හේතුවෙන්, තනි අණුවක් (සක්‍රියක හෝ නිශේධික) එක් සක්‍රිය ස්ථානයකට බැඳීමෙන් වුව ද සියලු උප එකකවල සක්‍රිය ස්ථානවලට බලපෑමක් ඇති කෙරේ.

උදා:- ADP ඇලොස්ටරික සක්‍රියක ලෙස ක්‍රියා කරන අතර, එය එන්සයිමයට බැඳේ. ඒ හේතුවෙන් අපවාන්තිය මගින් ATP නිපදවීම උත්තේරනය කරයි.

එමෙන් ම, ATP සැපයුම අවශ්‍යතාවට වඩා වැඩි වූ විට, ATP එම එන්සයිමයට ම බැඳී, නිශේධිකයක් ලෙස ක්‍රියා කර, අපවාන්තිය වේය අඩු කරයි.

(b) සහයෝගිතාව (Cooperativity)

මෙය තවන් වර්ගයේ ඇලොස්ටරික සක්‍රියනයකි. එක් උපස්තර අණුවක් බැඳීම හේතුවෙන්, වෙනත් සක්‍රිය ස්ථානයකට උපස්තර අණුවක් බැඳීම හෝ ක්‍රියාකාරීත්වය උත්තේරනය හෝ සිදු කරයි. මගින් උත්පූරක ක්‍රියාකාරීත්වය වැඩි කරයි.

උදා: සිලොය්ලොවින (එන්සයිමයක් නොවේ) උපේකක හතරකින් සැදී ඇතා. එක් එක් උපේකකයට මක්සිජන් බන්ධක ස්ථානය බැඳීන් ඇතා. එක් මක්සිජන් අණුවක් එම බන්ධක ස්ථානයට බැඳුණ විට, අනෙකුත් මක්සිජන් බන්ධක ස්ථානවල මක්සිජන් බන්ධුතාව වැඩි වේ.

(c) ප්‍රතිපෝෂී නිශේධනය

එන්සයිම ක්‍රියාවලියක දී ඇති වන අන්තර්ලයක් නිශේධකයක් ලෙස බැඳීම හේතුවෙන්, පරිවාන්තිය මාරුගය නවති. ඒ හේතුවෙන් අවශ්‍යතාවට වඩා අන්තර්ල නිපදවීම හා රසායනික සම්පත් හානිය අවම කරයි.

පරිවාන්තිය ක්‍රියාවලියක දී අන්තර්ල නිපදවීම යාමනය කරන අක්‍රමණ ක්‍රියාවලියකි.

උදා: අපවාන්තිය ක්‍රියාවලියක දී, ADP ඇලොස්ටරික සක්‍රියක ලෙස ක්‍රියා කරමින් ATP නිපදවීමට උත්තේරනය කරයි.

ATP සැපයීම ඉල්ලුම ඉක්මවූ විට ATP ඇලොස්ටරික් නිශේධකයක් ලෙස ක්‍රියා කරමින් අපවාන්තිය වේය අඩු කරයි. සියලු ජ්‍යෙ ක්‍රියාවලින් සඳහා අවශ්‍ය සක්‍රිය යාමනය ලබා ගත්තේ ATP මගිනි.

ATP ප්‍රධාන වශයෙන් ම ජ්‍යෙ සෙසල තුළ සිදු වන සෙසලිය ග්‍රියානය යන ක්‍රියාවලියක් මගින් නිපදවයි.

ශක්තිය තිර කරන ක්‍රියාවලියක් ලෙස ප්‍රහාසංග්ලේෂණය

ප්‍රහාසංග්ලේෂණය යනු පරිවාන්තිය ක්‍රියාවලියකි. එමගින් ආලෝක ගක්තිය ග්‍රහණය කර, රිය රසායනික සක්‍රිය බවට පරිවර්තනය කෙරේ. රසායනික ගක්තිය කාබෝගයිඩ්ට්‍රිට, මේද,

තෙල් හා ප්‍රෝටීනවල ඇති රසායනික බන්ධනවල ගබඩා කෙරේ. පාරීවිය මත ඇති සියලු ම ජීවය, සාපුවම හෝ වත්‍රාකාරව ප්‍රහාසංශ්ලේෂණය මත යැපෙති. ඇල්ගාටන් තුළ හා සම්හර ප්‍රාග්න්‍යාශ්‍රීකයන් තුළ ද ප්‍රහාසංශ්ලේෂණය සිදු වේ.

ප්‍රහාසංශ්ලේෂණයේ ගෝලීය වැදගත්කම

- සියලුම ජීවීපු සාපුව ම හෝ වත්‍රාකාරව ප්‍රහාසංශ්ලේෂණය මත යැපෙති.
- නිවිත්ගේ කාබන් හා සක්ති අවශ්‍යතාව සපුරාලයි.
- ස්වාපු ජීවිත්ගේ ස්විසනයට අවශ්‍ය O_2 සපයයි.
- වායුගෝලයේ O_2 හා CO_2 සම්බුද්ධතාව පවත්වා ගනියි.
- ගොයිල ඉන්ධන නිපදවයි.
- ගෝලීය උණ්ණත්වය පවත්වා ගනියි.

ප්‍රහාසංශ්ලේෂණයේදී CO_2 ජලයේ ඇති H මගින් මක්සිහරණය වන අතර, ආලෝක සක්තිය හා විතයෙන් සිනි නිපදවයි. ප්‍රහාසංශ්ලේෂක ප්‍රහාසංශ්ලේෂක ගෙයලවල ප්‍රහාසංශ්ලේෂණය සිදු වන ස්ථානය හරිතලවයයි.

ප්‍රහාසංශ්ලේෂණ ක්‍රියාවලිය ප්‍රධාන අදියර දෙකකින් සමන්විත වන අතර, එවා එකිනෙකට බැඳී පවතී.

- ආලෝකය මත රඳා පවතින ප්‍රතික්‍රියාව
- කැල්වින් වතුය

CO_2 කිර කිරීමේදී පළමු ස්ථායි එලයේ C පරමාණු සංඛ්‍යාව මත ප්‍රහාසංශ්ලේෂණ යන්ත්‍රණ (මාරග) දෙකකට බෙදේ.

- C₁ යන්ත්‍රණය - පළමු ස්ථායි එලයේ C පරමාණු 03 ඇත.
- C₂ යන්ත්‍රණය - පළමු ස්ථායි එලයේ C පරමාණු 04 ඇත.

ආලෝකය මත රඳා පවතින ප්‍රතික්‍රියා තයිලොකොයිඩ් පටල පද්ධතිය තුළ සිදු වේ. එවා තරල පිරි පැනලි මධ්‍ය වේ. එවා එක මත එක පිහිටා ප්‍රාන්තර ඇතිව ප්‍රානා සාදයි. මේ තයිලකොයිඩ් පටල පද්ධතිය මත ක්ලෝරෝගිල්, කැලරාරිනොයිඩ් හා ඉලෙක්ට්‍රෝන ප්‍රතිග්‍රාහක ස්ථානගතව ඇත. පංතරය ජේලි වැනි ව්‍යුහයයි. එහි දාච්‍ය එන්සයිම, වෙනත් රසායනික අඩංගු වේ. එය කැල්වින් වතුය සිදු වන ස්ථානයයි.

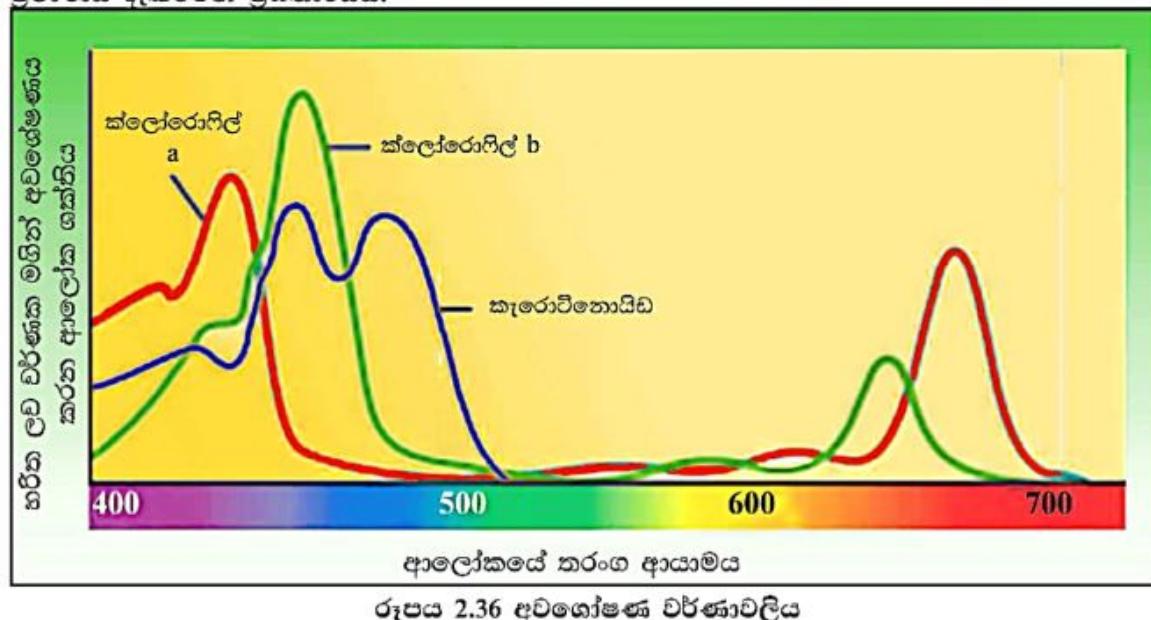
ප්‍රහාසංශ්ලේෂණ වර්ණක දායා ආලෝකය අවශ්‍යාෂණය කරන ද්‍රව්‍ය වේ. යාක පත්‍රයක් කොළ පැහැති ලෙස දිස් වන්නේ ක්ලෝරෝගිල් මගින් දම්, නිල්, රතු වර්ණ අවශ්‍යාෂණය කර කොළ වර්ණය සම්පූෂ්ණය කර පරාවර්තනය කරන නිසා ය. විවිධ වර්ණක විවිධ තරග ආයාමයෙන් යුත් ආලෝකය අවශ්‍යාෂණය කරයි. හරින ලව තුළ වර්ණක වර්ග දෙකක් අඩංගු වේ. එවා නම්: ක්ලෝරෝගිල් සහ කැලරාරිනොයිඩ්. ක්ලෝරෝගිල් a ආලෝකය ග්‍රහණය කරන ප්‍රධාන වර්ණකය වන අතර, එය සාපුවම ප්‍රහාසංශ්ලේෂණයේ ආලෝක ප්‍රතික්‍රියාවට සම්බන්ධ වේ. ක්‍රියා වර්ණාවලියට අනුව, ක්ලෝරෝගිල් a නිල් සහ රතු ආලෝකය සඳහා වට්ටාන් එලදායි වේ. ක්ලෝරෝගිල් b සහ කැලරාරිනොයිඩ් (කැලරාරින් හා සැන්තොගිල්)

වෙනස් වර්ණ සඳහා අදාළ විශේෂිත පරාසයක ඇති තරංග ආයාම අවශ්‍යෝගයේ දී එලදායි මේ.

සමහර කුරොටොයිඩ්වල අනෙක් වැදගත් කෘත්‍යය වන්නේ ප්‍රහා ආරක්ෂණයයි. ප්‍රහා ආරක්ෂාව යනු අමතර අධික ආලෝක ගත්තිය අවශ්‍යෝගය හා විපුරුවා හැඳිමයි. එසේ නොවුනහාත් අමතර අධික ආලෝකය ක්ලෝරෝෆිල්වලට හානි කරයි. නැති නම් එම ආලෝකය මක්සිජන් සමඟ අන්තර්ක්‍රියා කර, සෙසලයට හානි කර ප්‍රතික්‍රියාකාරී මක්සිජාරක අණු නිපදවයි.

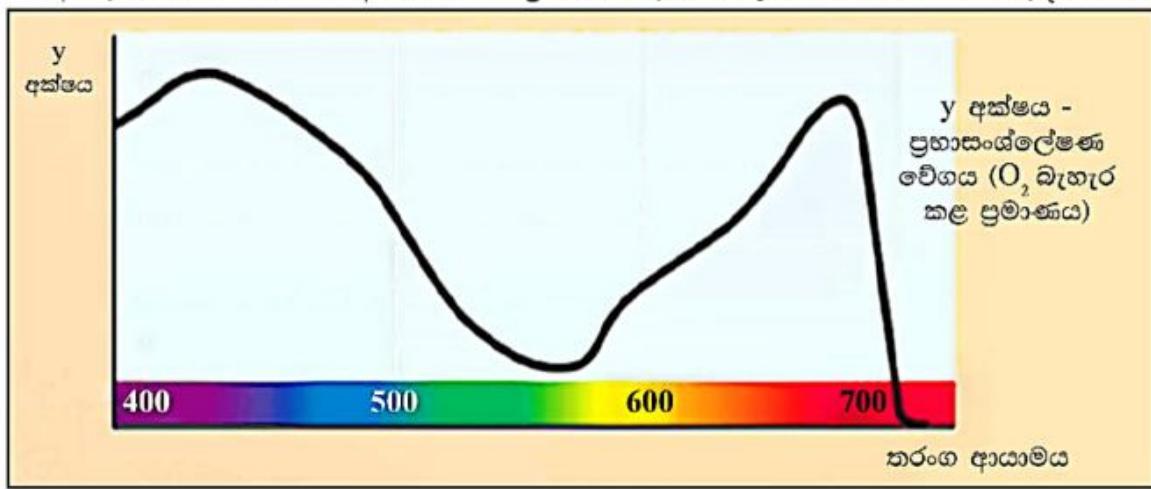
අවශ්‍යෝග වර්ණවලිය

වර්ණකයක් මගින් විවිධ තරංග ආයාමවල දී ආලෝකය අවශ්‍යෝගය කරන සාර්ථක ප්‍රමාණය දැක්වෙන ප්‍රස්ථාරයයි.



ක්‍රියා වර්ණවලිය

ආලෝකයේ විවිධ තරංග ආයාම මගින් ප්‍රහාසංශේල්පය උත්තේෂ්නය කිරීමේ එලදායිත්වය



ක්ලෝරෝෆිල් ආලෝකය මගින් උදෑස්පනයවීම

ක්ලෝරෝෆිල් අණුවක් හෝ වෙනත් ප්‍රහාසංය්ලේෂක වර්ණකයක් ආලෝකය අවශ්‍යාත්‍යය කිරීමෙන් උදෑස්පනයට ලක් වේ. ආලෝකයෙන් ලබා ගන්නා ගක්තිය ඉලෙක්ට්‍රෝන ඉහළ මට්ටමක් දක්වා නැංවීමට හා ධන ආරෝපිත වීමට යොදා ගනියි. උදෑස්පනයට ලක් වූ අවස්ථාව අස්ථායි නිසා නැවත මුළු පහළ ගක්ති මට්ටම තත්ත්වයට පත් වේ. මේ උදෑස්පනය වූ ඉලෙක්ට්‍රෝන අවසාන ඉලෙක්ට්‍රෝන ප්‍රතිග්‍රහකයා වෙත ප්‍රාග්‍රාමික ප්‍රතිග්‍රහකයා වන තුරු ඉලෙක්ට්‍රෝන වාහක ගණනාවක් හරහා ගමන් කරයි.



එම නිසා ක්ලෝරෝෆිල් මක්සිකරණය වී ඉලෙක්ට්‍රෝන ප්‍රතිග්‍රහකයා මක්සිහරණය වේ.

ප්‍රහා පද්ධති

ක්ලෝරෝෆිල් අණු, අනෙකුත් කාබනික අණු හා ප්‍රෝටීන හරිතලවයේ ඇති තයිලකොයිඩ පටල මත, සංකීරණවලට සංවිධානය වී ඇත. ඒවා ප්‍රහා පද්ධති ලෙස හැඳින්වේ.

ප්‍රහා පද්ධතියක, ප්‍රතික්ෂිය මධ්‍යස්ථාන සංකීරණයක් (reaction centre complex) සහ ආලෝකය එල ලබා ගන්නා සංකීරණයක් (light harvesting complex) අධිංගු වේ. ප්‍රතික්ෂිය මධ්‍යස්ථාන සංකීරණය තුළ ප්‍රාථමික ඉලෙක්ට්‍රෝන ප්‍රතිග්‍රහකයෙක් ද ඇත (primary electron acceptor). තයිලකොයිඩ පටල මත වර්ග දෙකකට අයත් ප්‍රහා පද්ධති ඇත. ඒවා නම් ප්‍රහාපද්ධති I (PSI) හා ප්‍රහා පද්ධති II (PSII) ය. ප්‍රහාපද්ධති I හි ඇති ක්ලෝරෝෆිල් අණුව P700 ලෙස හඳුන්වන අතර, එය තරුණ ආයාමය 700nm වන ආලෝකය එලදායිව අවශ්‍යාත්‍යය කරයි. ප්‍රහා පද්ධති II හි ප්‍රතික්ෂිය මධ්‍යස්ථානයේ ඇති ක්ලෝරෝෆිල් අණුව P680 ලෙස හඳුන්වන අතර, එය තරුණ ආයාමය 680 nm වන ආලෝකය එලදායිව අවශ්‍යාත්‍යය කරයි.

ප්‍රහාසංය්ලේෂණයේ ආලෝකය මත රඳා පවතින ප්‍රතික්ෂියාව/ආලෝක ප්‍රතික්ෂියාව

රේඛිය ඉලෙක්ට්‍රෝන ගලනය

ප්‍රහාසංය්ලේෂක වර්ණක මගින් ආලෝකය අවශ්‍යාත්‍යය කළ පසු හරිතලව තුළ ඇති තයිලකොයිඩ පටල මත හිලි ඇති ප්‍රහාපද්ධති I හා II උදෑස්පනය වී ATP හා NADPH සංය්ලේෂණය කරයි. තයිලකොයිඩ තුළ ඇති ප්‍රහා පද්ධති හා වෙනත් අණුක සංස්ටක මගින් ඉලෙක්ට්‍රෝන එක් දිගාවකට ගැඹුම මේ ගක්ති පරිණාමනයේ දී ප්‍රධාන වශයෙන් සිදු වේ. මේ ක්ෂියාවලිය රේඛිය ඉලෙක්ට්‍රෝන ගලනය ලෙස හැඳින්වේ.

ආලෝකයේ ගෝටෝන වර්ණක මත ගැටුම නිසා ප්‍රහාපද්ධති II හි ඉලෙක්ට්‍රෝන අධිගත්ති මට්ටමකට උදෑස්පනය වේ.

එම ඉලෙක්ට්‍රෝන ප්‍රහාපද්ධති II හි ප්‍රාථමික ඉලෙක්ට්‍රෝන ප්‍රතිග්‍රහකයා මගින් ප්‍රතිග්‍රහණය කර ගනී.

එන්සයිම උත්ප්‍රේරිත ප්‍රතික්‍රියා මගින් ජලය විවිධේනය වේ. එහි ප්‍රතිඵලයක් ලෙස O_2 , වායු, H^+ අයන හා ඉලෙක්ට්‍රොන නිදහස් කරයි.

ජලය විවිධේනය විමෙහි දී නිදහස් වන ඉලෙක්ට්‍රොන උද්දීපනය වූ ප්‍රහාපද්ධති II හි (P680) උදායිත කිරීම සඳහා යොදවයි.

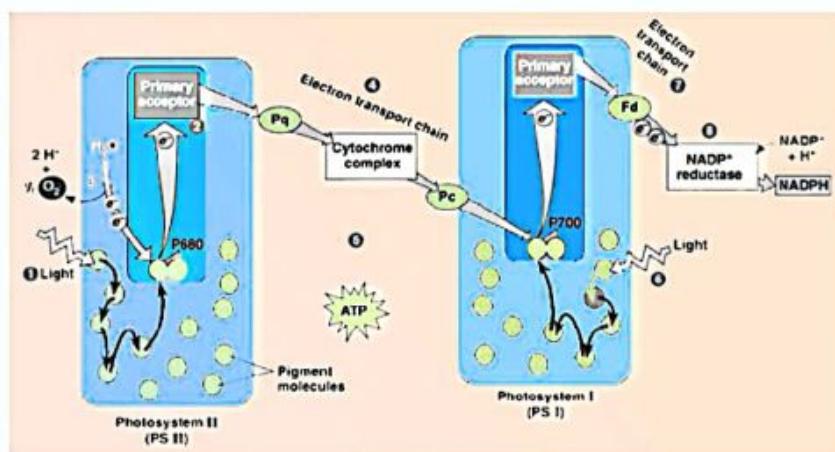
ගොටැවේන ලෙස වර්ණක මත ගැවෙන ආලේංක කිරණ නිසා ප්‍රහා පද්ධති I (P700) හි ඇති ඉලෙක්ට්‍රොන අධිගෝනී මට්ටමකට උද්දීපනය වේ. උද්දීපනය වූ ඉලෙක්ට්‍රොන ප්‍රහා පද්ධති I හි ප්‍රාථමික ඉලෙක්ට්‍රොන ප්‍රතිග්‍රාහකයා විසින් ප්‍රතිග්‍රහණය කරනු ලබයි. ප්‍රහා පද්ධති II උද්දීපනය හි නිදහස් වූ ඉලෙක්ට්‍රොන ප්‍රහා පද්ධති II හි ප්‍රාථමික ඉලෙක්ට්‍රොන ප්‍රතිග්‍රාහකයාගේ සිට ඉලෙක්ට්‍රොන ප්‍රතිග්‍රාහක ශේෂීයක් හරහා ගමන් කර, ප්‍රහා පද්ධති I වෙතට පැමිණ, උද්දීපනය වූ ප්‍රහාපද්ධති I උදායිත කරයි.

මෙම ලෙස ඉහළ ගක්ති මට්ටමක සිට පහළ ගක්ති මට්ටමකට ඉලෙක්ට්‍රොන පැමිණීමේ දී නිදහස් වූ ගක්තිය ATP සංශ්ලේෂණයට යොදවනු ලබයි. මේ ක්‍රියාවලිය ප්‍රහා පොස්ගොරයිලිකරණය ලෙස හඳුන්වයි.

ප්‍රහා පද්ධති I හි ද උද්දීපනයට ලක් වේ, එහි ප්‍රාථමික ඉලෙක්ට්‍රොන ප්‍රතිග්‍රාහකයා මගින් ප්‍රතිග්‍රහනය කළ ඉලෙක්ට්‍රොන වෙනත් ඉලෙක්ට්‍රොන ප්‍රතිග්‍රාහක ශේෂීයක් හරහා ගමන් කර NADP මක්සිහරණය කර එහි ප්‍රතිඵලයක් ලෙස NADPH සාදයි. NADP මක්සිහරණ ක්‍රියාවලිය NADP රිඛකටේ එන්සයිමය මගින් උත්ප්‍රේරණය කරයි.

ව්‍යුත්‍ය ඉලෙක්ට්‍රොන ගලනය

මෙය ප්‍රහාපද්ධති I හි සිදු වේ; ප්‍රහා පද්ධති II හි සිදු නොවේ. මෙහි දී ප්‍රහා උද්දීපනයට ලක් වූ ඉලෙක්ට්‍රොන වෙනත් ව්‍යුත්‍ය ඉලෙක්ට්‍රොන පරියක් හරහා ගමන් කරයි. මේ පියවරේ දී ATP සැදෙන අතර, NADPH සැදීම හෝ O_2 නිදහස් විම සිදු නොවේ.



රූපය 2.39 ප්‍රහාසංශ්ලේෂණයේ ආලේංක ප්‍රතික්‍රියාවේ දී රේඛිය ඉලෙක්ට්‍රොන ගමන් කිරීම

කැල්වීන් ව්‍යුය

කැල්වීන් ව්‍යුය හරින ලවය තුළ පංතුරය දී සිදු වේ. ආලෝක ප්‍රතික්‍රියාවේ දී නිපදවනු ලබන ATP හා NADPH වල ගක්තියෙන් CO_2 ඔක්සිහරණය කෙරේ. එන්සයිම උත්ප්‍රේරිත ප්‍රතික්‍රියා මගින් සිදු වන අතර, එම අනුමිලිවෙළ සෞයා ගැනීමේ ගොරවය කැල්වීන් නම් විද්‍යාඥයාට හිමි වෙයි. මෙවා සංවෘත්තිය ප්‍රතික්‍රියා වෙයි.

එන් G3P අනුවක් ගුද්ධ සංය්ලේෂණය සඳහා කැල්වීන් ව්‍යුය තෙවරක් සිදු විය යුතු වෙයි. ප්‍රහාසය්ලේෂණයේ කැල්වීන් ව්‍යුය පියවර 3කින් සමන්විත වෙයි.

කාබොක්සිල්කරණය (කාබන් තිර කිරීම)

මක්සිහරණය

CO_2 ප්‍රතිග්‍රාහකය ප්‍රත්‍රේණය

කාබොක්සිල්කරණය / කාබන් තිර කිරීම

CO_2 ප්‍රතිග්‍රාහකය 5C සංයුතියකින් යුත්ත සිනි අනුවක් වන අතර, එය රිබියුලෝස් බිස්පොස්ගේට් (RuBP) වේ. RuBP ට CO_2 එකතු වීම කාබොක්සිල්කරණයයි. RuBP කාබොක්සිලේජ්- මක්සිජන්ස් බවත් රුබිස්කො (Rubisco) මේ ප්‍රතික්‍රියාව උත්ප්‍රේරණය කරයි.

RuBP කාබොක්සිල්කරණයේ ප්‍රථම එලය කාබන් 06 සංයුතියකින් යුත්ත අස්ථායි අනුවක් වන අතර, එය වහා ම කාබන් 3 බැහින් යුත්ත 3 - පොසොගලිසරේට් (3-PGA) අනු දෙකක් බවට බිඳී යයි. මෙය ප්‍රහාසය්ලේෂණයේ දී සංඛ්‍යාත ප්‍රථම ස්ථායි එලයයි. RuBP කාබොක්සිලේජ් මක්සිජන්ස් (රුබිස්කො) එන්සයිමය විශාල ප්‍රමාණයකින් හරිනලව පංතුරය තුළ පවතී.

මක්සිහරණය

1,3 - බිස්පොසොගලිසරේට්, ගලිසයල්බිහයිඩ් 3 - පොස්ගේට් (G3P) බවට පියවරන් පියවර මක්සිහරණය වෙයි. මෙවා එන්සයිම උත්ප්‍රේරිත ප්‍රතික්‍රියා වන අතර, ආලෝක ප්‍රතික්‍රියාවේ දී නිපදවූ NADPH හා ATP මේ සඳහා වැය කරයි. G3P කාබොක්සිලිට් (ග්ලුකොස්) සංය්ලේෂණයේ පුරුවග අනු වේ (Precursor).

RuBP ප්‍රත්‍රේණය

සංකීරණ ප්‍රතික්‍රියා ග්‍රේනියක් හරහා ගොස් RuBP ප්‍රත්‍රේණය වේ. මේ ක්‍රියාවලිය සඳහා ආලෝක ප්‍රතික්‍රියාවේ දී නිපදවා ගත් ATP වැය වේ.

ප්‍රහා ග්‍රේනය

නමින් යෝජිත පරිදි ම, රුබිස්කො එන්සයිමය මගින් විසින්ට ප්‍රතික්‍රියා දෙකත් උත්ප්‍රේණය කරනු ලබයි. එය කාබොක්සිලේජ් හා මක්සිජන්ස් ලෙස ක්‍රියා කරයි.

මක්සිජනෝස් ප්‍රතික්‍රියාවේ දී රැඩිස්කොර් එන්සයිලය සමාන උපස්ථරයක්, RuBP හාවිත කළ ද එය ප්‍රතික්‍රියා කරන්නේ O_2 සහුණි. කාබොක්සිලේස් එන්සයිල ප්‍රතික්‍රියා උත්ප්‍රේරණය සඳහා ක්‍රියාත්මක වූ RuBPවල ඇති, ප්‍රතික්‍රියා ස්ථානය ම මක්සිජනෝස් ප්‍රතික්‍රියා උත්ප්‍රේරණය සඳහා යොදා ගනියි. එනම්, CO_2 හා O_2 තරගකාරීව ක්‍රියා කරන උපස්ථර වේ. CO_2 මක්සිජනෝස් ප්‍රතික්‍රියාවට නිශ්චිතයක් ලෙසත්, O_2 කාබොක්සිලේස් ප්‍රතික්‍රියාවට නිශ්චිතයක් ලෙසත් ක්‍රියා කරයි.

මක්සිජනෝස් ප්‍රතික්‍රියාවේදී 3PGA එක් අණුවක් දී, කාබන් දෙකක සංප්‍රතියකින් යුත් 2-පොස්ගොල්යිකොල්ට්‍රි අණුවක් ද සාදයි. 2-පොස්ගොල්යිකොල්ට්‍රි කැල්ටින් විකුදේ දී වහා භාවිත නොවන අතර, එහි සාන්දුණිය අධික විමෙන් එය ගාකයට විෂ වෙයි. එය වැළැකවේම සඳහා වෙනත් පරිවෘතිය මාරුගයක් ක්‍රියාත්මක වන අතර, එය ප්‍රහාස්වසනය සඳහා හරිතලව, මධිවොකාන්ත්‍රියම හා පෙරෙක්සිසෝම තුළ ඇති එන්සයිල ආයක වෙයි (මේ මාරුගයේ විස්තර අපේක්ෂා නොකෙරේ).

ප්‍රහාස්වසනය ගක්ති අවශ්‍යතාය ඉලක්ක කර ගත් ක්‍රියාවලියක් නොවන අතර, CO_2 වෙනුවට O_2 හාවිත කළ විට, O_2 වෙනුවට CO_2 හාවිත කරන සැම වාර්යකට ම වඩා 50%කින් ගාකය 3PGA නිපදවන ප්‍රමාණය අඩු වෙයි. තවද ගුද්ධ CO_2 හානියකට මග පාදයි. ඒ නිසා ප්‍රහාස්වසනය සඳහා ඉලක්ක ඉවත් විම සහ නිශ්පාදකතාව අඩු විම සිදු වේ.

ප්‍රහාස්වසනයට අවශ්‍ය CO_2 පුරිකා මස්සස් පත්‍ර තුළට ඇතුළත් වේ. උත්ස්වේදනය සිදු වන ප්‍රධාන මාරුගයක් වන්නේ ද පුරිකා ය. උණුසුම්, වියලි දිනවල, ජල සංරක්ෂණය උදෙසා බොහෝ ගාකවල පුරිකා වැඩි යයි. ඒ අතර, ම ආලෝක ප්‍රතික්‍රියාවෙන් O_2 නිදහස් විම වැඩි විම ඇරඹේ. මෙය සයිවොසෝලයේ CO_2 ; O_2 , අනුපාතය කළ දුරටත් අඩු විමට මගපාදයි. ඉහළ උණුසුම්වය, වියලිව සහ අධික ආලෝක තිවුතා යටතේ ගාක පත්‍ර තුළ ඇති වන මේ තත්ත්වය ප්‍රහාස්වසනය නම් නැශ්චල ක්‍රියාවලියට හිතකර වේ.

ගාක පරිණාමයේ දී මේ තත්ත්වයට මූහුණ දීමට විවිධාකාරයෙන් සුදානම් වූ අතර, එහි සාර්ථක ප්‍රතිඵලයක් ලෙස රැඩිස්කොර් එන්සයිලය වටා CO_2 සාන්දුණිය වැඩි කර ගැනීමට C_4 ප්‍රහාස්වසනය පරියට හැකි විය.

C_4 ප්‍රහාස්වසනය පරියේ දී රැඩිස්කොර් එන්සයිලය අවට CO_2 සාන්දුණිය ඉහළ මට්ටමක තබාගැනීමට ඉඩ සැලයිල සඳහා ගාක තුළ විවිධ පෙළට රසායනික හා ව්‍යුහ විද්‍යාත්මක විකරණයන් සිදු වී ඇත. මෙහින් C_4 ගාකවල මක්සිජනෝස් ප්‍රතික්‍රියාව හා ඉන් පසුව වන ප්‍රහාස්වසනය විශාල වශයෙන් අඩු වී ඇත.

බොහෝ C_4 ගාකවල පැහැදිලිව විශේෂණය වූ මෙසෙල වර්ග දෙකක් වන පත්‍ර මධ්‍ය මෙසෙල හා කලාප කොපු මෙසෙල ඇති වී ඒ අතර, ප්‍රම විහාරනය විමෙන් CO_2 සාන්දුණිය යන්ත්‍රණයක් හැඩි ගැනී ඇත.

C_3 ගාක සමග සයදන විට C_4 ගාකපතුවල කළාප කොපු සෙසල පුළුල් වශයෙන් කායික විද්‍යාත්මක කාන්තා සඳහා හැඩාගැසී ඇත. C_4 ගාකවල මේ සෙසල සාර්ථක්ෂව විශාල වී ඉහළ ඉන්දුයිකා ප්‍රමාණයක් අත්තරුගත විමෙන් එය පෙන්වයි. C_4 මාරුගය වඩාත් කාර්යක්ෂව සිදු කර ගැනීම සඳහා පත්‍ර මධ්‍ය සෙසල හා කළාප කොපු සෙසල අතර, තදින් බැඳුණු සම්බන්ධතා පවතින අතර, එකිනෙක අතර, විශාල ජ්‍යෙෂ්ඨම්බන්ධ සංඛ්‍යාවක් ද පවත්වා ගති. සහාල කළාප වට කරමින් කළාප කොපු සෙසල පිහිටීමත්, රට පිටතින් පත්‍ර මධ්‍ය සෙසල වලින් වට විමෙන් සිදු වන මේ පත්‍ර පටක ව්‍යුහය කුන්ස් ව්‍යුහය ලෙස හදුන්වනු ලබයි. මෙහි කළාප කොපු සෙසල තුළ අධික CO_2 , සාන්දුණයක් යටතේ රුනීස්කෝෂ එන්සයිමය ක්‍රියා කරයි. ඒ නිසා රුනීස්කෝෂ C_3 ගාකවලට වඩා වැඩි කාර්යක්ෂමතාවකින් ක්‍රියා කරයි. ජල හානිය අවම කරගැනීම සඳහා දුටිකා වැඩි තිබියදීන්, අවශ්‍ය තරම් CO_2 සාන්දුණයක් ලබා ගැනීමට හැකියාවක් CO_2 සාන්දුණ යන්ත්‍රණය නිසා C_4 ගාකවලට ඇත.

ප්‍රහාසන්ලේජනයේ C_4 පරිය

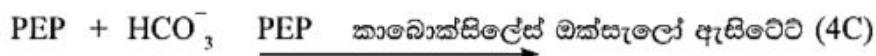
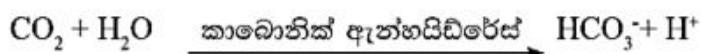
C_4 ගාකවල පත්‍ර මධ්‍ය සෙසලවලදී CO_2 , කාබොනික් ඇන්හයිඩිරේස් එන්සයිමය ආධාරයෙන් බහිකාබනේට් අයන බවට පත් කරන අතර, එම HCO^- , CO_2 ප්‍රතිග්‍රහකයකු වන පොස්තො රැනෝල් ගයිරුවේට (PEP) මගින් ආරම්භක වශයෙන් ප්‍රතිග්‍රහණය කර, කාබන් 04 ක සංයුතියකින් යුත් ඔයිල් ඔයිල් ප්‍රායිඩ් පොස්තො (OAA) පරිවර්තනය කරයි.

මේ (OAA) C_4 සංයෝගයක් නිසා මේ ප්‍රහාසන්ලේජන පරිය C_4 පරිය ලෙස නම් කෙරේ. මක්සැලෝ ඇයිටෙට් (OAA) ඉක්මනින් වඩාත් ස්ථායි C_4 සංයෝගයක් වන මැලේට් හෝ ඇස්පරුටෙට් බවට පරිවර්තනය වී, කළාප කොපු සෙසල තුළට සිමා ව්‍යුහය වෙයි.

මෙහිදී කාබොක්සිල්හරණ එන්සයිම ක්‍රියාත්මක වී CO_2 නිදහස් වන අතර, එම CO_2 රුනීස්කෝෂ එන්සයිමය මගින් යළින් තිර කරයි. එය C_4 ගාකවල කළාප කොපු සෙසල තුළට සිමා ව්‍යුහය.

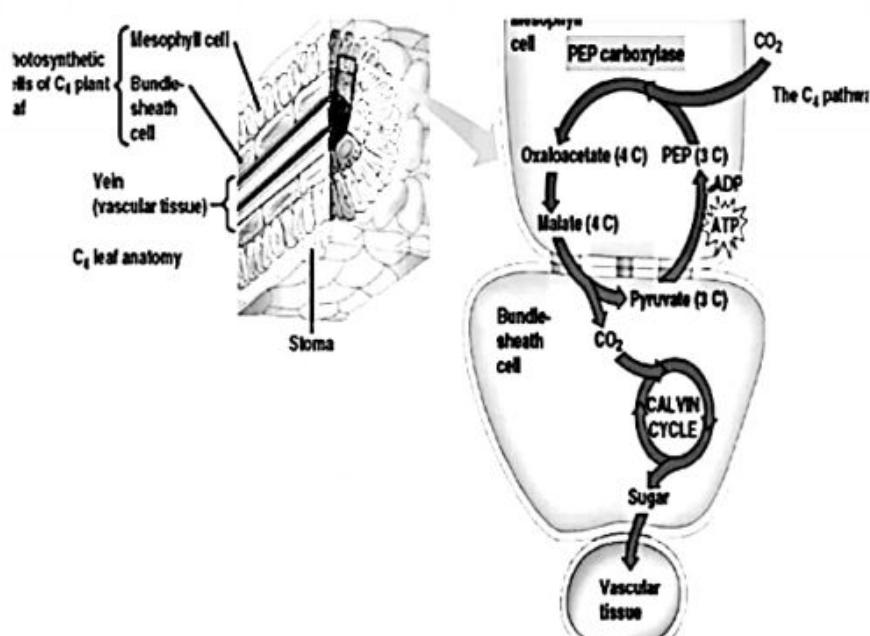
පත්‍ර මධ්‍ය සෙසලවල හරිතලව ව්‍යුහ විද්‍යාත්මකව කළාප කොපු සෙසලවල හරිතලවවලට වඩා වෙනස් වේ.

පත්‍ර මධ්‍ය සෙසල හරිතලව ආලේක ප්‍රතික්‍රියාව පමණක් සිදු විමට හොඳින් අනුවර්තනය වී ඇති අතර, ඒවා ග්‍රානාවලින් පොහොසත්ය. මේවා සාර්ථක්ෂව විශාල වන අතර, ආලේක ප්‍රතික්‍රියාව සිදු වීම සඳහා හොඳින් විශේෂනය වී ඇත. කළාප කොපු සෙසලවල ග්‍රානා අඩුවෙන් විශේෂනයක් පෙන්වන අතර, ප්‍රමාණයෙන් අඩු ය; සමහර විට ග්‍රානා නොපිහිටයි. කළාප කොපු සෙසලවල PS II ප්‍රමාණය අඩු අතර එම නිසා මෙම සෙසල තුළ O_2 නිපදවීමද ඉතා අඩු ය.



මේ PEP කාබොක්සිලේස් එන්සයිම. රැඩිස්කෝර් එන්සයිමය හෙවත් RuBP කාබොක්සිලේස් එන්සයිමයට වඩා කරුණු දෙකකින් වඩාත් කාර්යක්ෂම වේ.

1. PEP, CO_2 වලට වඩා වැඩි වෙශයකින් HCO^- , සමඟ ක්‍රියා කරයි. සයිටොසෝලය තුළ HCO^- වල සාන්දුන්‍යය CO_2 වලට වඩා 50%කින් පමණ ඉහළ ය.
2. PEP ඔක්සිජින් සමඟ බන්ධුතාවක් තැක.



රූපය 2.39: C₄ පරිය

C₄ පරියේ වැදගත්කම

- රැඩිස්කෝර් එන්සයිමය අවකාශමය වශයෙන් වෙන් වීම හේතුවෙන් ප්‍රහාය්වසනයට ඇති මාරුග වැඩි යයි. ඒ හේතුවෙන් අඩු CO_2 සාන්දුන්‍යක දී ද, ගාක තුළ CO_2 තිර විමේ කාර්යක්ෂමතාව වැඩි කර ගත හැකි ය.
- උණුසුම්, වියලි දේශගුණ තත්ත්වයන්හි දී ගාක තුළ උත්ස්වේදනයෙන් සිදු වන ජලභානිය අවම කර ගැනීම සඳහා පුරිකා වැසිම අන්තර්ගත වේයි. මේ තත්ත්ව තුළ ගාකවලට CO_2 , ලබා ගැනීමේ හැකියාව අඩු වේයි. මේ නිසා නිවර්තන කළාපය රටවල හේ උණුසුම් පරිසර තත්ත්ව තුළ වැඩින ගාකවලට CO_2 උනනාවක් ඇති වේ. කළාප කොප සෙසලවල ද CO_2 සාන්දුන්‍ය වැඩි කර තබා ගැනීමෙන් C₄ ගාකවලට අඩු CO_2 සාන්දුන්‍යක දී ද ප්‍රහාය්වේලුන් කාර්යක්ෂමතාව වැඩිකර ගත හැකි ය.

C₄ ගාකවල ජලය හාවිත කිරීමේ කාර්යක්ෂමතාව C₃ ගාකවලට වඩා වැඩි ය. පුරිකා වැසි නිවියදීන් CO_2 සාන්දුන්‍ය යන්ත්‍රණය නිසා ප්‍රමාණවත් CO_2 ලබා ගැනීමට හැකි ය. උත්ස්වේදනයෙන් සිදු වන ජලභානිය අවම කර ගත හැකි ය.

කලාප කොපු සෙයල තුළ වැඩි CO_2 සාන්දුනෝක දී රුවිස්කේර් එන්සයිමය ක්‍රියාත්මක වන නිසා C_3 ගාකවලට වඩා වැඩි කාර්යක්ෂමතාවකින් C_4 ගාකවල රුවිස්කේර් එන්සයිමය ක්‍රියාත්මක වෙයි. එබැවින් C_4 ගාකවලට මේ එන්සයිමයෙන් අඩු ප්‍රමාණයක් අවශ්‍ය වේ. මේ නිසා C_4 ගාකවල තයිටුප්ත් භාවිත කිරීමේ කාර්යක්ෂමතාව C_3 වලට වඩා වැඩි ය.

වගුව 2.6: C_3 හා C_4 ගාක සැයැදීම

ලක්ෂණ	C_3 ගාක	C_4 ගාක
උදාහරණ	නිවේදු, එ්, බැරලි	බඩුරියු, උක්, තැය
ප්‍රහාසනයේල්ප්‍රාග්‍යන් උග්‍රතාවය	15°C - 25°C	35°C දී 50% කින් කාර්යක්ෂමතාව වැඩි වේ.
CO_2 තිරකිරීම	එක්වරකි	දෙවරකි. පළමුව පත්‍ර මධ්‍ය සෙයල තුළ යා දෙවනුව කලාප කොපු සෙයල තුළ
CO_2 ප්‍රතිග්‍රීහකයා	5C, RuBP	3C, PEP පත්‍ර මධ්‍ය සෙයල තුළ 5C, RuBP කලාප කොපුතුළ
CO_2 තිරකිරීමට අදාළ එන්සයිම	රුවිස්කේර්	PEP කාබොන්සිලේජ් පත්‍ර මධ්‍ය සෙයල තුළ ඉතා කාර්යක්ෂම වේ. කලාප කොපු සෙයල තුළ වැඩි CO_2 සාන්දුනෝක දී උපරිම කාර්යක්ෂමතාවකින් යුත්තා ක්‍රියා කරයි.
CO_2 තිරකිරීමේ ප්‍රථම එළය	කාබන් 3 ක සංපුනියක් සහිත 3 පොයොය්ලිසලරේට් (3-PGA)	කාබන් 04 සංපුනියක් සහිත මික්සුලෝ ඇයිටෙටි (OAA)
පත්‍ර ව්‍යුහය	කලාප කොපු සෙයල නිවුණුහාන් ප්‍රහාසනයේල්ප්‍රාග්‍යන් සිදු නොවේ (කොළ පැහැඩි නොවේ). ප්‍රහාසනයේල්ප්‍රාග්‍යන් පත්‍රමධ්‍ය සෙයල තුළ සිදු වේ.	ක්‍රාන්ස් ව්‍යුහය පවතින නිසා පත්‍ර මධ්‍ය සෙයල තුළත්, කලාප කොපු සෙයල තුළත් ප්‍රහාසනයේල්ප්‍රාග්‍යන් සිදු වේ.

ප්‍රහාසනයේල්ප්‍රාග්‍යන් බ්ලපාන සාධක

බේග නිෂ්පාදනය සඳහා ප්‍රහාසනයේල්ප්‍රාග්‍යන් සිසුතාව ඉතා වැදගත් වෙයි. සිසුතාවය කරුණු

කිහිපයක් මත රඳා පවතී.

උදා: ආලෝක තීව්‍යතාව, CO_2 සාන්දුනය, උෂ්ණත්වය, ජලය, දුෂක, තිශ්ඨතක ඒ කෙරෙහි බලපායි.

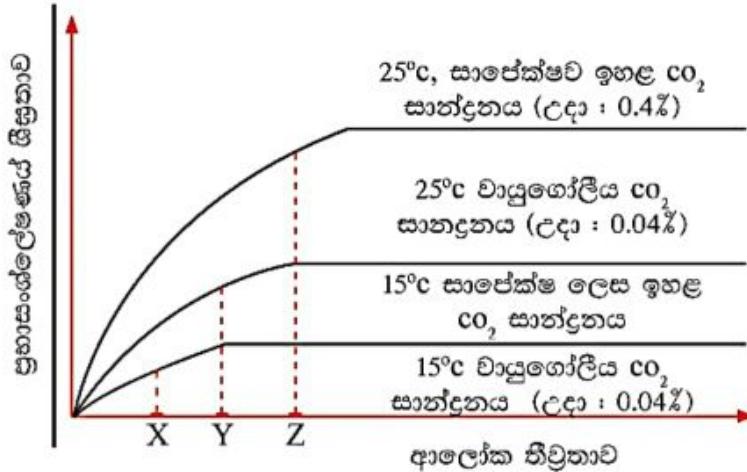
ප්‍රහාසංය්ලේෂණය ප්‍රතික්‍රියා ග්‍රේනියකින් යුත්ත වෙයි. එම නිසා විවිධ සාධක දායක වෙයි. විද්‍යාදූයකු වන බලැක්මාන් සීමාකාරී සාධක මුල්ධරුමය පිළිබඳ අදහස මුළුවරට කරුණු දැක්විය.

එක ම රසායනික ක්‍රියාවලියක් කෙරෙහි සාධක එකකට වඩා බලපාන විට කිසියම් අවස්ථාවක දී, ක්‍රියාවලියේ සිපුතාව තීරණය වන්නේ එම අවස්ථාවේ දී අවම මට්ටමීන් ලැබෙන සාධකය මත ය.

උදා: ආලෝක තීව්‍යතාව

ආලෝක තීව්‍යතාව

ආලෝක තීව්‍යතාව තුමයෙන් වැඩි කිරීමෙන්, ප්‍රහාසංය්ලේෂණ සිපුතාවය වැඩි කළ හැකි ය. එහෙන් යම් අවස්ථාවක දී වෙනත් සාධකයක් සීමාකාරී වන නිසා ප්‍රහාසංය්ලේෂණ සිපුතාව අඩු වෙයි.



රූපය 2.40 විවිධ උෂ්ණත්ව යටතේ ආලෝක තීව්‍යතාව සමඟ ප්‍රහාසංය්ලේෂණයේ සිපුතාව

අධික ආලෝක තීව්‍යතා යටතේ දිගින්තපුද් විරුද්‍යතාවට උක් වීමට ඉඩ ඇති නිසා ප්‍රහාසංය්ලේෂණ සිපුතාව අඩු වෙයි. කෙසේ වුව ද, අධික ආලෝක තීව්‍යතාවල ආරක්ෂා වීම සඳහා එවැනි ගාක්වලට සහ උච්චරීම, අපිවරුම් ශක්ෂර සහිත පත්‍ර වැනි විවිධ උපාංග ඇත.

සාමාන්‍ය තත්ත්ව යටතේ, CO_2 ප්‍රහාසංය්ලේෂණ ක්‍රියාවලිය සඳහා ප්‍රධාන සීමාකාරී සාධකයක් වෙයි.

CO_2 සාන්දුනය ඉහළ යන විට ප්‍රහාසංය්ලේෂණ සිපුතාව ද ඉහළ යනු ඇත. උදා:

CO_2 සාන්දුනය වැඩි හරින ගෘහ තුළ තක්කාලී යාක වගා කිරීමේ දී ඇතැම් විට මෙය සිදු වේ.

ගක්තිය නිපදවා ගැනීමේ ක්‍රියාවලියක් ලෙස සෙලිය ග්‍රව්‍යනය

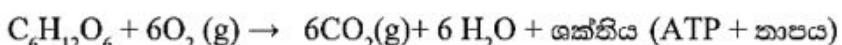
කාබෝහයිට්‍රීට වැනි කාබනික අණුවල ඇති රසායනික ගක්තිය, මක්සිකාරක ක්‍රියාවලියක් යිස්සේ පියවරෙන් පියවර තිද්‍යුණු කිරීම සෙලිය ග්‍රව්‍යනයයි. මෙය උත්ප්‍රේරණය කරනු ලබන්නේ එන්සයිමවලින් වන අතර, සෙල තුළ ඒවා ATP ලෙස පවතී. සෙලිය ග්‍රව්‍යනය

- ස්වාපු ග්‍රව්‍යනය
- නිරවාපු ග්‍රව්‍යනය ලෙස බෙදා දැක්විය හැකි ය.

ස්වාපු ග්‍රව්‍යනය

අණුක ඔක්සිජන් පවතින විට, ග්ලුකෝස් වැනි ග්‍රව්‍යන උපසනර යොදා ගෙන ATP සංශේෂණය කිරීමේ ක්‍රියාවලිය ස්වාපු ග්‍රව්‍යනයයි. ඒවි සෙල තුළ ප්‍රධාන ග්‍රව්‍යන උපසනරය ලෙස ග්ලුකෝස් දැක්ය හැකි ය.

ග්ලුකෝස් අණුවක ස්වාපු ග්‍රව්‍යනය පහත තුළින රසායනික සමිකරණයෙන් පෙන්වා දිය හැකි ය.



මේ ක්‍රියාවලියේ ප්‍රධාන පියවර 03ක් ඇත. ඒවා නම්,

- ග්ලයිකොලිසිය
- පයිරුවේට මක්සිකරණය හා සිට්‍රික් අම්ල ව්‍යුහ (කුබිස් ව්‍යුහ)
- මක්සිකාරක පොයිගොරයිලිකරණය (ඉලෙක්ට්‍රොෂ්‍ය පරිවහන දාමය)

ග්ලයිකොලිසිය

මෙය සෙලයේ සෙටොස්ලය තුළ සිදු වේ. එයට සේතුව වනනේ ග්ලයිකොලිසියේ ප්‍රතික්‍රියා උත්ප්‍රේරණය සියලු එන්සයිම සෙලයේ සයිටස්ලය තුළ පැවතිමයි. මෙය අණුක ඔක්සිජන් (O_2) මත රඳා නොපවති. මෙහි දී කාබන් කේ සහිත ග්ලුකෝස් අණුවක් පියවරෙන් පියවර කාබන් 03ක් සහිත පයිරුවේට අණු 02ක් බවට බිඳු වැවේ.

ආරම්භක ක්‍රියාවලියේ දී ATP අණු 02ක් හාවත වේ. ග්ලුකෝස් ඩිං දැමීමේ දී පිටවන H^+ පරමාණු 04 හා ඉලෙක්ට්‍රොෂ්‍ය මගින් NAD^+ අණු 02ක් ඔක්සිහරණය කිරීමෙන් NADH අණු 02 ක් නිපදවේ.

ග්ලයිකොලිසිය අවසානයේ දී ATP අණු හතරක් නිපදවේ. මූලික පියවරේ දී ATP අණු දෙකක් වැය වන නිසා ඉදෑ අත්තු පියවර පරමාණය ATP අණු දෙකකි.

O_2 ඇති විට දී පමණක් මේ පයිරුවේට අණු මයිටොකාන්ස්ප්‍රීයා තුළට ඇතුළු වී, ඉතිරි පියවර සිදු වේ.

පයිරුවේට මක්සිකරණය / සම්බන්ධක ප්‍රතික්‍රියාව

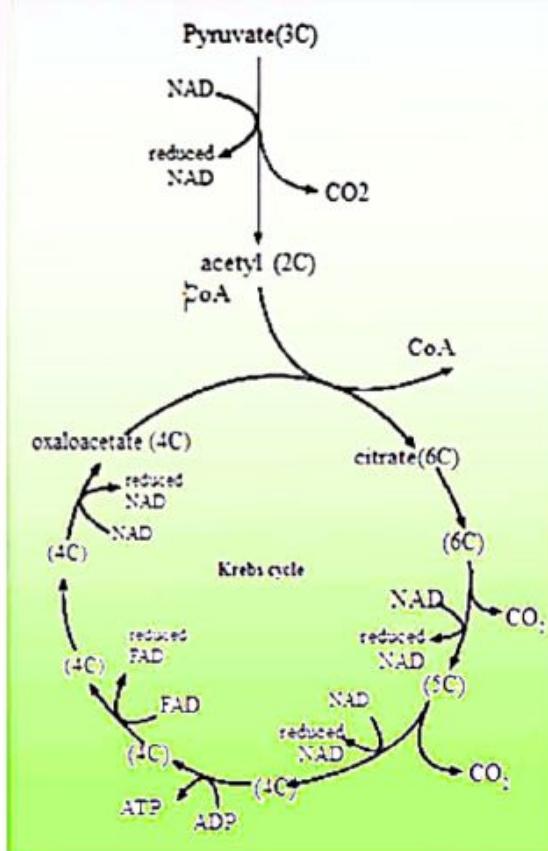
මේ පයිරුවේට අණු දෙක පටලය හරහා සක්‍රිය පරිච්චනය මගින් මයිටොකොන්ඩ්‍රියා තුළට ඇතුළු වේ. මයිටොකොන්ඩ්‍රියා පුරකය තුළ දී පයිරුවේට CO_2 අණු දෙකක් පිට කරමින් ඇසිටයිල් කාණ්ඩයක් බවට පරිච්චනය වේ. ඉන් පසුව මේ ඇසිටයිල් කාණ්ඩය සහ එන්සයිමය - A සමඟ සම්බන්ධ වී ඇසිටයිල් Co-A සාදයි. මේ ප්‍රතික්‍රියාවේ දී NAD^+ අණු දෙකක්, NADH අණු දෙකක් බවට පත් වේ. සම්පූර්ණ ප්‍රතික්‍රියාව පහත ආකාරයට ලියා දැක්වේය හැකි ය.



පයිරුවේට මක්සිකරණය ග්ලයිකොලිසිය හා සිටිරික් අම්ල වකුය සම්බන්ධ කරන ප්‍රතික්‍රියාවකි. ඇසිටයිල් - CoA එහි ඇසිටයිල් කාණ්ඩය සිටිරික් අම්ල වකුයට ලබා දෙයි.

සිටිරික් අම්ල වකුය

මෙය මයිටොකොන්ඩ්‍රියා පුරකය තුළ විශේෂිත එන්සයිම හාටිනයෙන් සිදු වේ. මේ ව්‍යුත මාර්ගයේ ප්‍රධාන එලය සිටිරික් අම්ලය නිසා මෙය සිටිරික් අම්ල වකුය ලෙස නම් කෙරේ. මේ මාර්ගය හාන්ස් තෙතුවස් (පරමානු - බ්‍රිනානා ජාතික) විද්‍යාඥයා විසින් සොයා ගන්නා ලදී. එනිසා මෙය කෙළුවේ වකුය ලෙස ද නම් කෙරේ. සිටිරික් අම්ලය කාබොක්සිලික් කාණ්ඩ විකින් පුක්ත නිසා ව්‍යුක්කාබොක්සිලික් අම්ල වකුය (TCA) ලෙස ද නම් කෙරේ. මේ සිටිරික් අම්ල වකුයේ දී කාබන් හතරක් සහිත මක්සුලෝ ඇසිටෙට්, කාබන් දෙකක් සහිත ඇසිටයිල් Co-A සමඟ සම්බන්ධ වී කාබන් හයක් සහිත සංයෝගයක් වන සිටිරික් අම්ලය සැදේ. සිටිරික් අම්ලය ප්‍රතික්‍රියා ග්‍රේනි මස්සේ ගොස් මක්සුලෝ ඇසිටෙට් ප්‍රනර්ජනනය කරයි. මෙහි දී කාබොක්සිලිනරණයෙන් කාබන්ඩයාක්සයිඩ් අණු දෙකක් පිට වෙයි. උපස්ථර පොස්ගොරසිලිකරණයෙන් එක් ATP අණුවක් නිපදවයි. මක්සිකරණ ප්‍රතික්‍රියා මගින් එක් FADH₂ අණුවක් සහ NADH අණු තුනක් නිපදවේ. මෙය සිටිරික් අම්ල වකුයට ඇතුළු වූ එක් ඇසිටයිල් කාණ්ඩයක් මගින් ඇති වන එලයකි. එනිසා එක් ග්ලකොස් අණුවක් සඳහා මේ සංඛ්‍යාව දෙදුන් කළ යුතු ය.



රුපය 2.41 කෙළුවේ වකුය (විභාගය සඳහා යන්ත්‍රණය අවශ්‍ය නැති)

ඉලක්ටෝන පරිවහන දාමය

මෙම පියවර මධ්‍යවාකොන්ඩ්‍රියා ආතුච් පටලය (මියර) හරහා සිදු වේ. මියරවල තැමීම හේතුවෙන් මක්සිකාරක පොස්ගොරයිලිකරණය සඳහා පාශ්ධීක වර්ගේලය වැඩි වේ. ස්වායු ග්‍රෑසනයේ මුල් අවස්ථාවේ දී නිපදූ නැංඡා NADH හා FADH₂ ඉලක්ටෝන පරිවහන දාමය ඔස්සේ ඉලක්ටෝන පුවමාරුව හේතුවෙන් මක්සිකරණය වේ. අවසානයේ දී මෙම ඉලක්ටෝන අණුක මක්සිජන් O₂ ලබා ගනී. ඉලක්ටෝන පරිවහන දාමය මධ්‍යවාකොන්ඩ්‍රියාවල ආතුච් පටලයේ ස්ථානගත වේ ඇත. මෙය මියර හරහා ඉලක්ටෝන සහ ප්‍රෝටෝන වලනයට දායක වන ප්‍රෝටින සහ ප්‍රෝටින නොවන අණු ප්‍රෝටියකින් සමන්විත ය. එනිසා ස්වායු ග්‍රෑසනයේ අවසාන ඉලක්ටෝන ප්‍රිග්‍රාහකයා වන්නේ අණුක මක්සිජන් (O₂) ය. ඉලක්ටෝන පරිවහන දාමයේ දී මක්සිකාරක පොස්ගොරයිලිකරණයෙන් ATP නිපදවනු ලැබේ. ඉලක්ටෝන පරිවහන දාමයේ දී NADH හා FADH₂, වලින් ක්‍රමයෙන් ලෙස නිදහස් වූ ගක්තිය ATP සංය්ලේෂණයට යොදා ගනී.

ඉලක්ටෝන පරිවහන දාමයේ දී එක NADH අණුවක් මක්සිකාරක පොස්ගොරයිලිකරණය මගින් මක්සිකරණයේ දී සාමාන්‍ය වගයෙන් NADH අණු 2.5ක් දී FADH₂ එක අණුවක් එසේ මක්සිකරණයෙන් ATP අණු 1.5ක් දී නිපදවේ. මෙම පියවර දී සම්පූර්ණයෙන් නිපදවන ලද ATP අණු සංඛ්‍යාව වන්නේ 28කි.

මෙය සහා වන්නේ අක්මා සෙයල සහ හාන් ජේඩි සෙයල වැනි ක්‍රියාකාරී සෙයලවලටයි. එහෙත් අනෙකුත් සෙයලවල දී ග්ලයිකාලියියේ දී නිපදවන ලද ATP අණු 02ක් යොදා ගෙන NADH අණු 02ක් සයිටොකෝලයේ සිට මධ්‍යවාකොන්ඩ්‍රියම් පුරකයට පරිවහනය භාවිත වේ. එබැවින් එම සෙයලවල එක් ග්ලකෝස් අණුවකින් නිපදවන ATP සංඛ්‍යාව (32-2) = 30 වේ.

ස්වායු ග්‍රෑසනයේ දී එක් ග්ලකෝස් අණුවකින් නිපදවන සම්පූර්ණ ATP අණු සංඛ්‍යාව වන්නේ,

ග්ලයිකාලියියේ දී

ATP ලෙස → 2 ATP

2 NADH → 5 ATP (මක්සිකාරක පොස්ගොරයිලිකරණය)

පයිරුවේ මක්සිකරණයේ දී

2 NADH → 5 ATP (මක්සිකරණය)

සිටිරික් අම්ල වකුයේ දී

ATP → 2ATP (ලුපස්තර පොස්ගොරයිලිකරණය)

NADH අණු 06කින් → 15 ATP (මක්සිකාරක පොස්ගොරයිලිකරණය)

FADH₂ අණු 02කින් → 3 ATP

එනිසා සම්පූර්ණ ATP සංඛ්‍යාව = 32 ATP

නිරවායු ග්‍යෙයනය

අණුක මක්සිජන් (O₂) නැති විට ග්ලුකෝස් බිඳ දැමීම නිරවායු ග්‍යෙයනය සි. මෙය සයිටොසෝලයේ ඇති එන්සයිම මගින් යාමනය කරයි. අණුක මක්සිජන් නැති විට, පයිරුවේ අණුවලට තව දුරටත් බිඳ වැටිය තොගැකි ය. නිපදවූ ATP ගක්ති අවශ්‍යතාව සපුරා ගැනීමට යොදා ගති. එහෙත් ග්ලයිකොලිසියේ දී නිපදවූ NADH ප්‍රයෝගනයට ගත තොගැකි වේ. NAD⁺ සීමාකාරී විම NADH ප්‍රතිව්‍යුතුකරණය කර NAD⁺ ප්‍රයෝගනයට ගැනීමට ඇති හැකියාව වැඩි කිරීමට හේතු වේ.

පැයීම, මක්සිජන් තොමැති ATP නිපදවීමේ කුමයක් වේ. පයිරුවේ මගින් නිපදවූ අන්තර්ල අනුව, පැයීම් ආකාර වර්ග රාශියකි. ඉනා සුලබ ආකාර වන්නේ,

1. එතිල් ඇල්කොහොල් පැයීම
2. ලැක්ටික් අම්ල පැයීම

එතිල් මධ්‍යසාර පැයීම

- ස්වායු ග්‍යෙයනයේ ලෙස ම, මෙහි ද පලමු පියවර ග්ලයිකොලිසියයි.
- එනිසා එක් ග්ලුකෝස් අණුවක් පයිරුවේ අණු 02ක්, ATP අණු 02ක් සහ NADH අණු 02ක් බවට පත් වේ.
- ඉන් පසු මේ පයිරුවේ පියවර 02කට දායක වේ.
- පලමු පියවරේ දී පයිරුවේ ඇසිටැල්ඩිහයිඩ් බවට CO₂ අණුවක් නිදහස් කරමින් පත් වේ.
- දෙවන පියවරේ දී ඇසිටැල්ඩිහයිඩ් එතනෝල් බවට NADH භාවිතයෙන් මක්සිහරණය වේ. මේ NADH අණුව ග්ලයිකොලිසියේ දී නිපදවේ.
- එනිසා එතිල් මධ්‍යසාර පැයීමේ දී අවසාන හයිටුජන් ප්‍රතිග්‍රාහකයා ඇසිටැල්ඩිහයිඩ් වේ. (කාබනික සංයෝගයකි).
- බොහෝ බැක්ටීරියා එතනෝල් පැයීම සිදු කරයි.
- ඉනා සුලබ එතිල් මධ්‍යසාර පැයීම සිදු කරන නීවියා වන්නේ සිස්ටි ය.

ලැක්ටික් අම්ල පැයීම

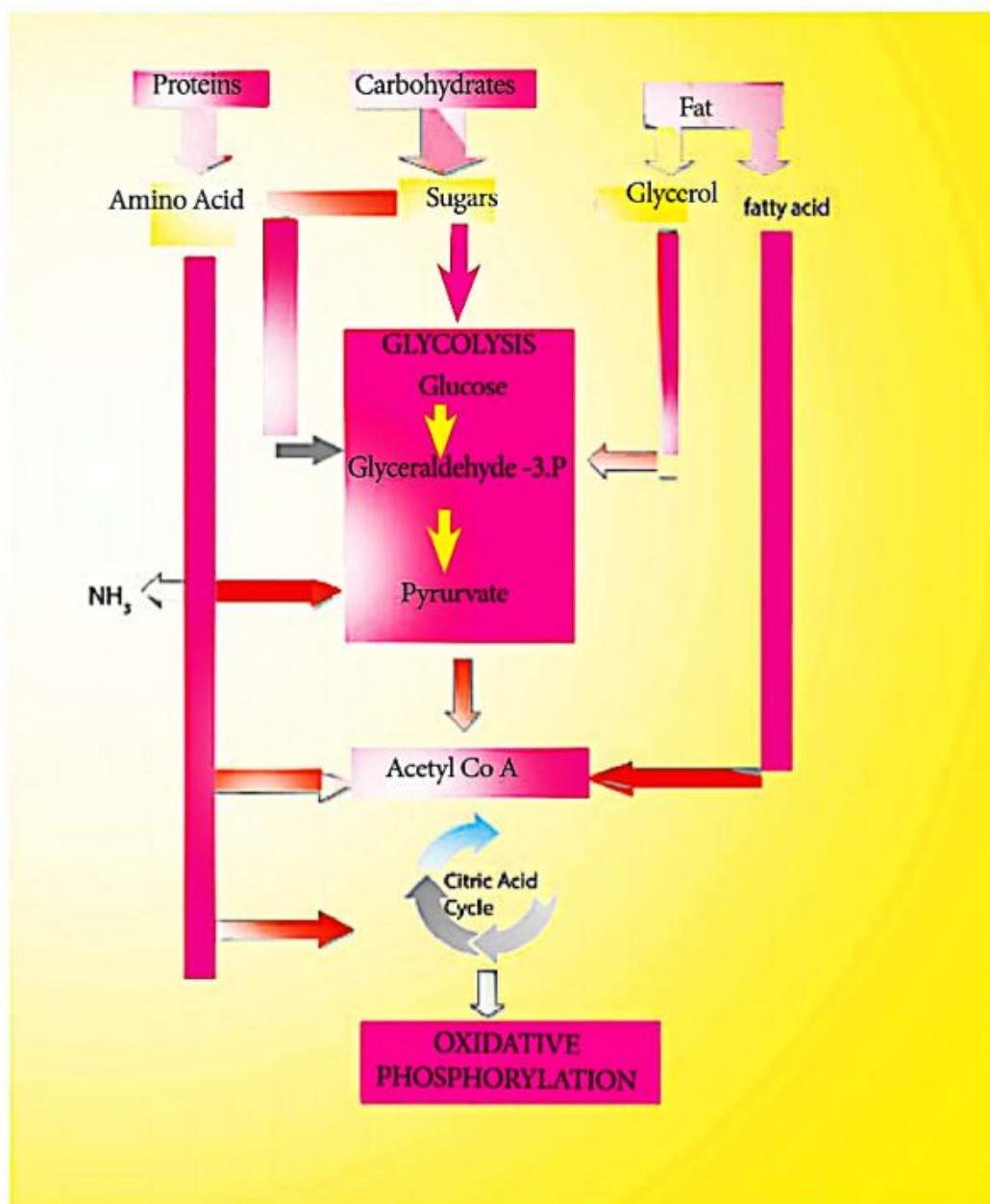
- එතිල් මධ්‍යසාර පැයීමේ දී ලෙස ම, ලැක්ටික් අම්ල පැයීමේ දී ද ග්ලයිකොලිසියේ පලමු පියවර ලෙස සිදු වේ.
- එනිසා එක් එක් ග්ලුකෝස් අණුවතින් පයිරුවේ අණු 2ක්, ATP අණු 02ක් ද NADH අණු 02ක් ද නිපදවේ.
- ඉන් පසු පයිරුවේ සාපුරුම අන්තර්ලය ලෙසට ලැක්ටික් අම්ල බවට NADH මගින් මක්සිහරණය වේ. මෙහි දී CO₂ නිදහස් තොවේ. එනිසා අවසාන H ප්‍රතිග්‍රාහකයා වන්නේ කාබනික සංයෝගයි.
- සමහර දිලිර හා බැක්ටීරියා ලැක්ටික් අම්ල පැයීම සිදු කරයි. එහෙත් සුලබ වන්නේ යෝග්‍ය සහ මුදවුපු කිරී නිපදවන ලැක්ටික් අම්ල බැක්ටීරියා ය.

ඁ්‍රවසන ලබාධිය

දෙන ලද කාලයක දී දෙන ලද ඁ්‍රවසන උපස්ථරයක් සඳහා නිදහස් වූ CO_2 පරිමාවට, පරිශෝෂ්‍යතාය කරන ලද O_2 පරිමාවේ අනුපාතයයි.

$$\text{RQ} = \text{VCO}_2/\text{VO}_2$$

කාබෝහයිලේට්, මේද සහ ප්‍රෝටීන සඳහා ඁ්‍රවසන ලබාධිය පිළිවෙළින් 1.0, 0.7 සහ 0.8 වේ.



රුපය 2.42 ඁ්‍රවසනයේ දී ප්‍රෝටීන, කාබෝහයිලේට් හා මේදවල භාවිතය