

පීඨයේ රසායනික පදනම Chemical Basis of Life

- පෘථිවියෙහි හඳුනාගත් මූලද්‍රව්‍ය 92ක් පමණ පවතී
- මේවා අතරින් ප්‍රතිශතයක් ලෙස 20% - 25%ක පමණ ප්‍රමාණයක් ජීවීන් සඳහා අත්‍යවශ්‍ය වේ
- මේවා ජීවීන් සඳහා අත්‍යවශ්‍ය මූලද්‍රව්‍ය ලෙස හැඳින්වේ
- අත්‍යවශ්‍ය මූලද්‍රව්‍ය යනු
 - නිරෝගී ජීවිතයක් පවත්වාගෙන යාම සඳහා සහ
 - ප්‍රජනනය සඳහා අත්‍යවශ්‍ය වන මූලද්‍රව්‍ය වේ

ජීවී පදාර්ථය සැලකූ විට ජීවීන්ගේ දේහ ස්කන්ධයට අනුව

- 96% - O, C, H, N ද
- 4% - ඛනුලබ්‍ධ Ca, P, K, S ද අඩංගු වේ

අත්‍යවශ්‍ය මූලද්‍රව්‍ය වර්ග දෙකකි

- අධිමාත්‍ර මූලද්‍රව්‍ය**
මේවා ජීවීන්ගේ දේහයේ වියළි බරින් 0.01%ක් හෝ ඊට වැඩි ප්‍රතිශතයක් අඩංගු වේ
- අංශුමාත්‍ර මූලද්‍රව්‍ය**
මේවා ජීවීන්ගේ දේහයේ වියළි බරින් 0.01% කට වඩා අඩු ප්‍රතිශතයක් අඩංගු වේ

මිනිසා සඳහා අත්‍යවශ්‍ය වන මූලද්‍රව්‍ය 25කි

- අධිමාත්‍ර මූලද්‍රව්‍ය (11)**
O, C, H, N, Ca, P, K, S, Na, Cl, Mg
- අංශුමාත්‍ර මූලද්‍රව්‍ය (14)**
B, Co, Cr, Cu, F, I, Fe, Mn, Mo, Se, Si, Sn, V, Zn

ශාක සඳහා අත්‍යවශ්‍ය වන මූලද්‍රව්‍ය 17කි

- අධිමාත්‍ර මූලද්‍රව්‍ය (09)**
O, C, H, N, Ca, P, K, S, Mg
- අංශුමාත්‍ර මූලද්‍රව්‍ය (08)**
Mo, Ni, Cu, B, Mn, Fe, Cl, Zn

වැදගත්

- අත්‍යවශ්‍ය අංශුමාත්‍ර මූලද්‍රව්‍ය අතරින් සමහර මූලද්‍රව්‍ය සියළු ජීවීන්ට අත්‍යවශ්‍ය වේ
නිදසුන් - Fe
- අත්‍යවශ්‍ය මූලද්‍රව්‍ය අතරින් සමහර මූලද්‍රව්‍ය ඇතැම් ජීවී විශේෂ සඳහා පමණක් අත්‍යවශ්‍ය වේ
නිදසුන් - පෘෂ්ඨවංශීන්ට I

ජීවය සඳහා වැදගත් වන ජලයේ භෞතික හා රසායනික ගුණ

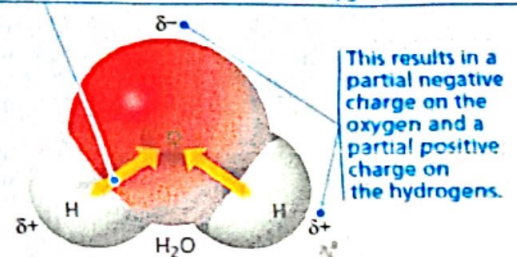
- ජලය ඉතා වැදගත් අකාබනික අණුවකි
- ජලය නොමැතිව මෙම ග්‍රහලෝකය තුළ ජීවය පැවතීමට නොහැකිය

ජලය වැදගත් වන හේතු

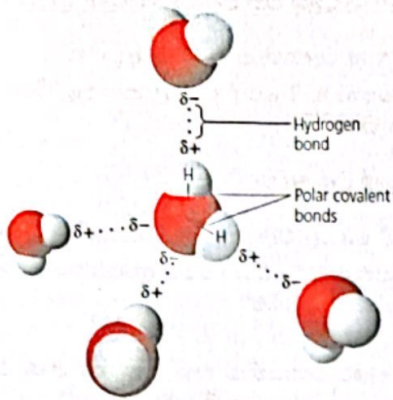
- ජීවී සෛල වල වැදගත්ම රසායනික සංසන්ධය වීම
 - සියළු ජීවීන්ට ජීවත් වීමට අවශ්‍ය ජෛව විද්‍යාත්මක මාධ්‍යය සැපයීම**
- ජල අණුවේ රසායනික සහ භෞතික ගුණ ජීවී භාවය පවත්වාගෙන යාමය හැකියාව ලබා දේ.
 - එම සුවිශේෂී ගුණ ඇතිකිරීම සඳහා ජල අණුවේ ව්‍යුහය හේතු වී ඇත. එම ව්‍යුහය හේතුවෙන්
 - ජල අණුව ධ්‍රැවීය වීම
 - ජල අණුව කෝණික වීම යන ලක්ෂණ ජල අණුවට ලැබී ඇත
 - ධ්‍රැවීයතාවය යනු අණුවක් තුළ අසමාකාර ආරෝපණ ව්‍යාප්ත වීමයි
 - ජල අණුවේදී O මත δ^- වූ භාගික සෘණ ආරෝපණය සහ
 - H මත ඇති δ^+ වූ භාගික ධන ආරෝපණය ද මේ සඳහා නිදසුන් වේ
 - ජල අණුවක පවතින මෙසේ සුළු වශයෙන් ධ්‍රැවීය H පරමාණුව සහ යාබද ජල අණුවක පවතින සුළු වශයෙන් ධ්‍රැවීය O පරමාණුව අතර දුර්වල ආකර්ෂණ බල විශේෂයෙන්ම ඇතිවේ
 - මේවා හයිඩ්‍රජන් බන්ධන ලෙස හඳුන්වයි

ජලයේ හයිඩ්‍රජන් බන්ධන

Because oxygen (O) is more electronegative than hydrogen (H), shared electrons are pulled more toward oxygen.



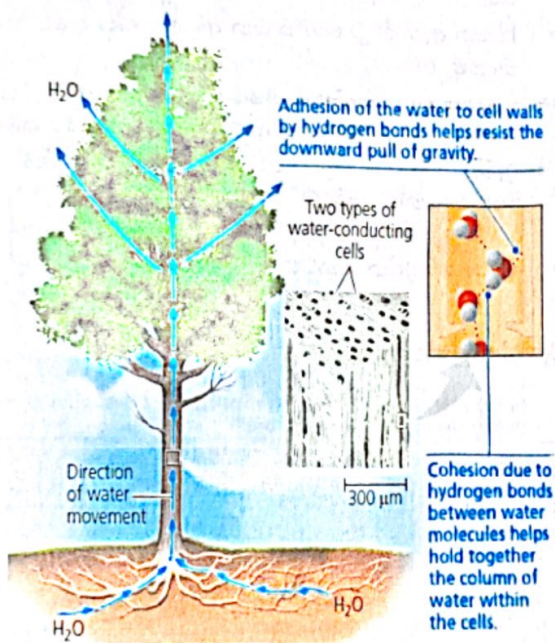
- ජලයට ලැබී ඇති සුවිශේෂී ගුණ පවත්වාගෙන යාමට මෙම හයිඩ්‍රජන් බන්ධන ඉතා වැදගත් වේ
- එසේම ජලය ද්‍රව අවස්ථාවේ දී මෙම හයිඩ්‍රජන් බන්ධන සෑදීම සහ බිඳ වැටීම සහ නැවත සෑදීම ඉතා ඉහළ සංඛ්‍යාතයකින් සිදුවේ



පාරිච්ඡය මත ජීවය පවත්වාගෙන යාමට දායක වන ජලය සතු ප්‍රධාන භෞතික ගුණාංග

1. සංසක්ති හැසිරීම
2. උෂ්ණත්වය මධ්‍යස්ථ කිරීමට ඇති හැකියාව
3. හිමායනයේදී සිදුවන ප්‍රසාරණය
4. ද්‍රාවකයක් ලෙස ඇති සාර්ව නිපුණත්වය

1. සංසක්ති හැසිරීම



සංසක්තිය - හයිඩ්‍රජන් බන්ධන නිසා ජල අණු ජල අණු අතර ඇතිවන ආකර්ෂණය

ආසක්තිය - ජල අණු සහ වෙනත් ද්‍රව්‍ය (ආගන්තුක ද්‍රව්‍ය) අතර ඇතිවන ආකර්ෂණය

මේ නිසා ජලයට

i. පරිවහන මාධ්‍යයක් ලෙස ක්‍රියාකිරීමේ හැකියාව ලැබී ඇත

- සංසක්තිය නිසා ජලය ජලයේ ද්‍රාව්‍ය ගෛලමය සහ ජලෝයමය ඔස්සේ ගුරුත්වයට එරෙහිව පරිවහනය කළ හැකිය
- ආසක්තිය මගින් ජල අණු හා සෛල බිත්ති අතර ඇතිවන ආකර්ෂණ බල ද ද්‍රව්‍ය පරිවහනයට දායක වේ

ii. ඉහළ පෘෂ්ඨික ආතතියක් පවතී

- මේනිසා ජලයට ජලජ පද්ධතියක් තුළ ජලයට පෘෂ්ඨික ජල පටලයක් සෑදීමට හැකි වේ
- මෙහිදී එම ජලයේ ඉහළ පෘෂ්ඨයේ ජල අණු පහළ පෘෂ්ඨයේ ජල අණු මගින් ආකර්ෂණය කෙරේ
- මේ නිසා දිය ලිස්සන්නා වැනි කෘමීන්ට ජලය මත ජීවත්වීමට හැකියාව ලැබී ඇත

2. උෂ්ණත්වය මධ්‍යස්ථ කිරීමට ඇති හැකියාව

ජලයට,

- i. අධික විශිෂ්ට තාප ධාරිතාවයක් හා
- ii. අධික වාෂ්පීකරණයේ විශිෂ්ට ගුප්ත තාපයක් ඇත

- අධික විශිෂ්ට තාප ධාරිතාවය නිසා ජලයේ උෂ්ණත්වයේ සුළු වෙනසක් සිදු වුවද සාපේක්ෂව අධික තාප ශක්ති ප්‍රමාණයක් අවශ්‍යවේය කිරීම / නිදහස් කිරීම සිදුකළ හැකි ය
- එබැවින් පාරිච්ඡයේ උෂ්ණත්වය උච්චාවචනය වන විට ජීවී පද්ධති සහ ජලජ ස්කන්ධ තුළ **තාප ස්ථාවරත්වයක්** ලෙස ජලයට ක්‍රියා කළ හැකිය
- අධික වාෂ්පීකරණයේ විශිෂ්ට ගුප්ත තාපය නිසා
- ජීවියෙකු තුළ අවම ජල හානියක් සිදු කරමින් වැඩි තාප ශක්තියක් නිදහස් කළ හැකිය
- එවිට දේහ පෘෂ්ඨ සිසිල්ව පවත්වා ගත හැකි වේ
- මිනිස් සමෙන් ස්වේදය වාෂ්පීභවනය වන විට සැලකිය යුතු තාප ප්‍රමාණයක් සමෙන් ලබාගනී. මෙවිට දේහය සිසිල් වී දේහ උෂ්ණත්වය නියත මට්ටමක පවත්වා ගනී.
- ශාකවල සිදුවන උත්ස්වේදනය මගින් ශාක දේහය මෙන්ම පත්‍ර වල පෘෂ්ඨ සිසිල්ව පවත්වා ගනිමින් සුර්යාලෝකය නිසා අධිකව උණුසුම් වීම වළක්වයි

3. හිමායනයේදී සිදුවන ප්‍රසාරණය

- සාමාන්‍යයෙන් ද්‍රව්‍ය වල උෂ්ණත්වය අඩුවන විට සනත්වය වැඩිවේ

- නමුත් ජලයේ සනත්වය උෂ්ණත්වය අනුව ඉහත ප්‍රස්තාරයේ ආකාරයට විචලනය වේ
- ඒ අනුව ජලයට 4°C දී උපරිම සනත්වයක් ඇත
- මේ නිසා ජලය මිදීමෙන් සෑදෙන අයිස් කුට්ටි ජලය මත පාවීම සිදුවේ
- මෙය ධ්‍රැව ප්‍රදේශ වල සිදුවන ශීත සෘතුලේදී සිදුවන අතර එහි වූ ජලාංශ වල මතුපිට පෘෂ්ඨයේ අයිස් ද ඊට පහළින් ද්‍රව ජලය ද පවතී
- එබැවින් එහි ජීවීන් වන සතුන්ට ශීත සෘතුලේදී නිරුපද්‍රිතව ජීවත් විය හැකිය

4. ද්‍රාවකයක් ලෙස ඇති සාර්ව නිපුණත්වය

- ජල අණු වල පවතින ධ්‍රැවීයතාවය නිසා ජලය හොඳ ද්‍රාවකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි
- මේ නිසා ජලයට විශාල පරාසයක සංයෝග වලට ජලයේ දියවීමට හැකිවේ

- ධ්‍රැවීය අණු
- ග්ලූකෝස්
- නිර්ධ්‍රැවීය අණු
- සෝඩියම් ක්ලෝරයිඩ්
- ධ්‍රැවීය මෙන්ම අයනික සංයෝග
- ලයිසෝසයිම්

මේවා ජලයේ දියවන්නේ මෙම එක් එක් ද්‍රාව්‍ය අණු ජල අණු මගින් වටකර ඒවා සමග හයිඩ්‍රජන් බන්ධන සෑදීම මගිනි

ජීවීන්ගේ ප්‍රධාන කාබනික සංයෝග වල රසායනික ස්වභාවය සහ ස්වභාවය

ජීවීන්ගේ දේහ ව්‍යුහය තැනීමට සහ දේහ ක්‍රියාකාරිත්වය පවත්වා ගැනීමට දායක වන ජෛව අණු වර්ග හතරකි

1. කාබෝහයිඩ්‍රේට්
2. ලිපිඩ්
3. ප්‍රෝටීන්
4. න්‍යෂ්ටික අම්ල / නියුක්ලෙයික් අම්ල

මේවා අතරින් සමහර ඒවා ජෛව මහා අණු වේ. ජෛව මහා අණුවක් වීමට නම් එම අණුව

- i. තැනුම් ඒකක බහුඅවයවීකරණයෙන් ඇතිවන බහුඅවයවික වීම
- ii. අණුකභාරය $10^4 - 10^{10}$ වන අණු වීම

යන අවශ්‍යතා සම්පූර්ණ කළ යුතු වේ

ජෛව මහා අණු සඳහා නිදසුන් ලෙස පොලිසැකරයිඩ්, ප්‍රෝටීන් සහ නියුක්ලෙයික් අම්ල දැක්විය හැකිය

කාබෝහයිඩ්‍රේට්

- පෘථිවියේ ඇති වඩාත් සුලභතම කාබනික සංයෝග කාණ්ඩයයි
- මෙහි මූලද්‍රව්‍ය සංයුතිය වන්නේ $\text{C}, \text{H}, \text{O}$ වේ
- මේවා කාබන් වල හයිඩ්‍රේට් වේ
- $\text{H}:\text{O}$ අනුපාතය 2:1 කි
- පොදු සූත්‍රය $\text{C}_x(\text{H}_2\text{O})_y$ වේ
- ප්‍රධාන කාබෝහයිඩ්‍රේට් කාණ්ඩ තුනකි

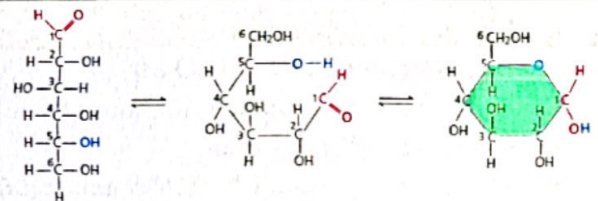
- i. මොනොසැකරයිඩ්
- ii. ඩයිසැකරයිඩ්
- iii. පොලිසැකරයිඩ්

වැදගත්

- මොනොසැකරයිඩ් ස්ඵටික අවස්ථාවේදී ජෛව ආකාරයටත් කාබන් පරමාණු පහකට වඩා වැඩියෙන් පවතින මොනොසැකරයිඩ් ජලීය මාධ්‍ය වලදී වක්‍රීය ව්‍යුහ ආකාරයටත් පවතී

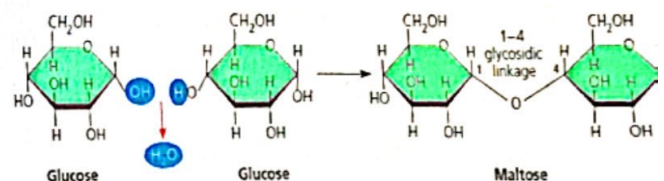
ඩයිසැකරයිඩ්

- මොනොසැකරයිඩ් අණු දෙකක් ග්ලයිකොසයිඩික් බන්ධනයකින් බැඳීයාමෙන් ඩයිසැකරයිඩ් ඇතිවේ



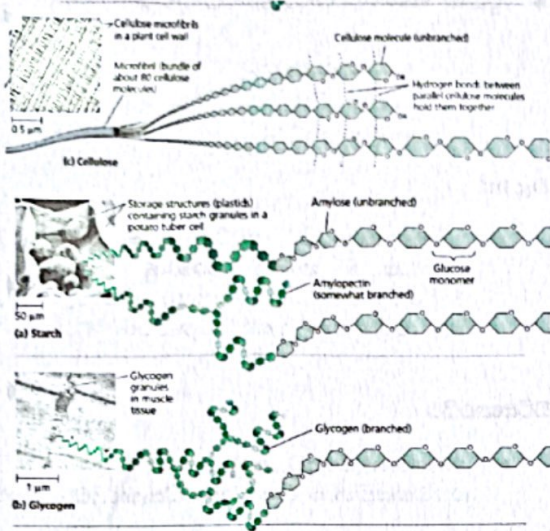
ග්ලයිකොසයිඩික් බන්ධනයක් යනු

- යාබද මොනොසැකරයිඩ් අණු දෙකක් අතර සිදුවන සංසන්ත ප්‍රතික්‍රියාවක් මගින්
- ජල අණුවක් ඉවත් වී ඇතිවන බන්ධන ආකාරයයි



පොලිසැකරයිඩ

- මොනොසැකරයිඩ අණු රාශියක් ග්ලයිකොසයිඩික බන්ධන වලින් බැඳී යාමෙන් සෑදෙන ජෛව ඛනු අවයවික වේ
- එසේම පොලිසැකරයිඩ ජෛව මහා අණු වේ
- හෙක්සෝස මොනොසැකරයිඩ වලින් ව්‍යුත්පන්න වන පොලිසැකරයිඩ වල පොදු සූත්‍රය $(C_6H_{10}O_5)_n$ වේ



ලිපිඩ

- මෙහි මූලද්‍රව්‍ය සංයුතිය C, H, O වේ
- $H:O$ අනුපාතය 2:1 නොවේ
- සාපේක්ෂව වැඩිපුර H ඇත
- මේවායේ අණුකභාරය $10^4 - 10^{10}$ ත් අතර පැවතිය ද මේවා ජෛව ඛනු අවයවික නොවන බැවින් මහා අණු ලෙස නොසළකයි
- මේවා ජලහීනික අණු සහිත විවිධාකාර සංයෝග සහිත කාණ්ඩයකි

ජෛවීය වශයෙන් වැදගත් වන ලිපිඩ වර්ග තුනකි

1. මේද
2. පොස්පොලිපිඩ
3. ස්ටෙරොයිඩ

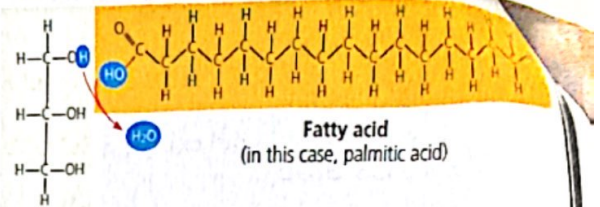
1. මේද

මේදය සෑදී ඇත්තේ

- එක් ග්ලිසරෝල් අණුවක් සහ
- මේද අම්ල අණු තුනකිනි

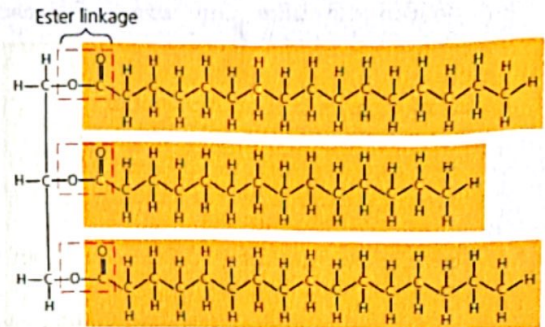
ග්ලිසරෝල් සහ මේද අම්ල සංඝනනය වීමේදී ග්ලිසරෝල් අණුවේ ඇති එක් එක් $-OH$ කාණ්ඩයට මේද අම්ල අණු 3ක් එස්ටර බන්ධන මගින් බැඳී යයි මෙවිට ට්‍රයිග්ලිසරයිඩ/ට්‍රයිග්ලිසරෝල් සෑදේ

- ඉහත දැක්වූ මේද අම්ල අණු ජලහීනික වේ



Glycerol

(a) One of three dehydration reactions in the synthesis of a fat



(b) Fat molecule (triacylglycerol)

- එයට හේතුව මේද අම්ල වල අඩංගු සාපේක්ෂව දිගු හයිඩ්‍රොකාබන දාමයයි
- මෙම හයිඩ්‍රොකාබන දාම ස්වභාවය අනුව මේද අම්ල ආකාර දෙකකට වර්ග කරයි

1. සන්තෘප්ත මේද අම්ල
2. අසන්තෘප්ත මේද අම්ල

1. සන්තෘප්ත මේද අම්ල

- මේවායේ හයිඩ්‍රොකාබන දාමයේ වූ කාබන් පරමාණු අතර ද්විත්ව බන්ධන කිසිවක් අඩංගු නොවේ

2. අසන්තෘප්ත මේද අම්ල

- මේවායේ හයිඩ්‍රොකාබන දාමයේ වූ කාබන් පරමාණු අතර ද්විත්ව බන්ධන එකක් හෝ වැඩි ගණනක් අඩංගු වේ

මෙම මේද අම්ල වල ආකාර දෙක අනුව මේද ප්‍රධාන වශයෙන් ආකාර දෙකකි

1. සන්තෘප්ත මේද
2. අසන්තෘප්ත මේද

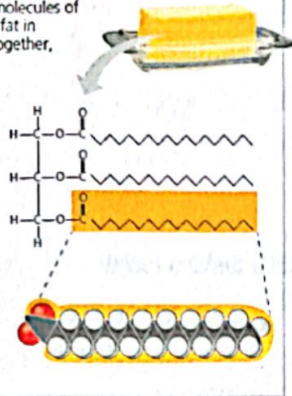
1. සත්තාපන මේද

(a) Saturated fat

At room temperature, the molecules of a saturated fat, such as the fat in butter, are packed closely together, forming a solid.

Structural formula of a saturated fat molecule (Each hydrocarbon chain is represented as a zigzag line, where each bend represents a carbon atom and hydrogens are not shown.)

Space-filling model of stearic acid, a saturated fatty acid (red = oxygen, black = carbon, gray = hydrogen)



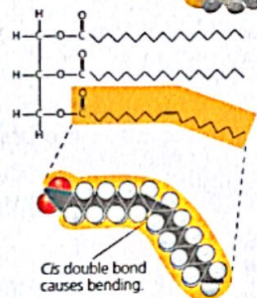
2. අසත්තාපන මේද

(b) Unsaturated fat

At room temperature, the molecules of an unsaturated fat such as olive oil cannot pack together closely enough to solidify because of the kinks in some of their fatty acid hydrocarbon chains.

Structural formula of an unsaturated fat molecule

Space-filling model of oleic acid, an unsaturated fatty acid



- මෙම අසත්තාපන මේද අම්ල වල වූ ද්විත්ව

ප්‍රෝටීන

බන්ධනයේ ස්වභාවය අනුව නැවත අසත්තාපන මේද ආකාර දෙකකි

- සිස් අසත්තාපන මේදය
- ට්‍රාන්ස් අසත්තාපන මේදය

වැදගත් :

- ධමනි බිත්ති සනවීම (Atherosclerosis) නමැති තත්ත්වය ඇතිවීම සඳහා හේතුවන්නේ ට්‍රාන්ස් අසත්තාපන මේදය සහ සත්තාපන මේදය අධිපරිභෝජනය වේ

2. පොස්පොලිපිඩ

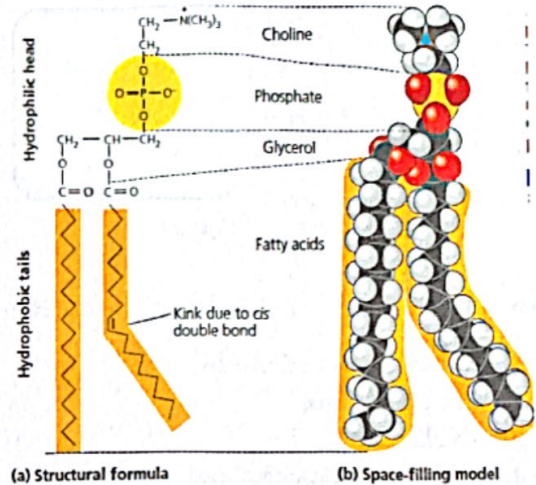
පොස්පොලිපිඩ සෑදී ඇත්තේ

- එක් ග්ලිසරෝල් අණුවකට
- මේද අම්ල අණු දෙකක් සහ
- එක් පොස්පේට් කාණ්ඩයක් බැඳීමෙනි

මෙහි මේද අම්ල අණු දෙක මගින් පොස්පොලිපිඩයට ජලහීනික ස්වභාවයක් ද (ජලහීනික වල්ගය)

පොස්පේට් කාණ්ඩය මගින් පොස්පොලිපිඩයට ජලකාමී ස්වභාවයක් ද (ජලකාමී හිස) ලබාදේ දේ

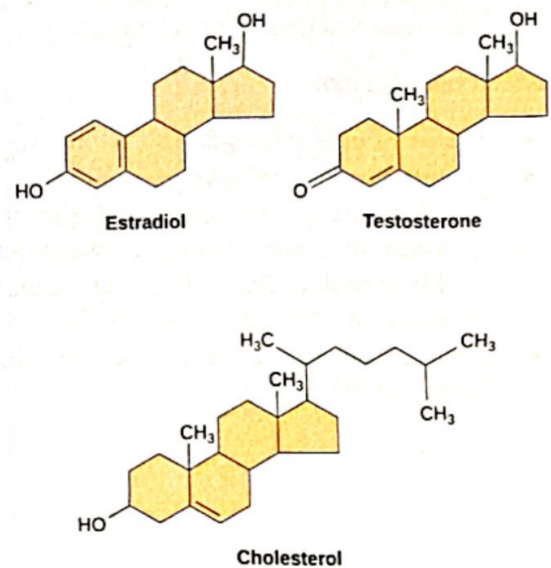
- ඒ අනුව පොස්පොලිපිඩ අණුව එකිනෙකට වෙනස් හැසිරීම් දෙකක් පෙන්වන කාණ්ඩ දෙකකින් සමන්විත වේ
- එබැවින් පොස්පොලිපිඩ අණුව උභයසාහි අණුවක් ලෙස හඳුන්වයි



3. ස්ටෙරොයිඩ

ස්ටෙරොයිඩ සෑදී ඇත්තේ

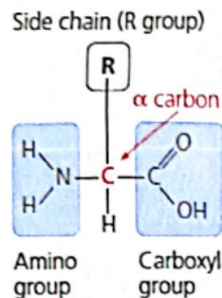
- එකිනෙක බද්ධ වූ කාබන් වළලු හතරක් සහ
- කාබන් වළයකට සම්බන්ධ වන විවිධ රසායනික කාණ්ඩ වලිනි



ප්‍රෝටීන වල මූලද්‍රව්‍ය සංයුතිය C, H, O, N හා S වේ

- ප්‍රෝටීන ජලයේ ධ්‍රැව අවයවික සහ ජලයේ මහා අණු වේ
- ප්‍රෝටීන ජල ද්‍රාව්‍ය/ජල අද්‍රාව්‍ය වේ
- ප්‍රෝටීන සෑදීම සඳහා එකිනෙකට වෙනස් ඇමයිනෝ අම්ල 20ක් සහභාගී වේ
- මෙවැනි ඇමයිනෝ අම්ල රාශියක් විශිෂ්ට අනුපිළිවෙලකට අනුව පෙප්ටයිඩ බන්ධන මගින් බැඳියාමෙන් ප්‍රෝටීන ඇති වේ

ඇමයිනෝ අම්ල අණුවක ව්‍යුහය පහත පරිදි වේ



ඉහත ව්‍යුහයේ පරිදි සෑම ඇමයිනෝ අම්ල අණුවක් ම

1. කාබන් පරමාණුවකින් (α -C)
2. H පරමාණුවකින්
3. $-NH_2$ කාණ්ඩයකින්
4. $-COOH$ කාණ්ඩයකින් සහ
5. ඇල්කිල් කාණ්ඩයකින් (R) සමන්විත වේ

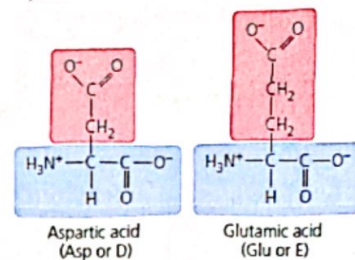
වැදගත් :

- ග්ලයිසින් නමැති ඇමයිනෝ අම්ලයේ R කාණ්ඩය ලෙස පවතින්නේ H පරමාණුවකි
- එබැවින් ග්ලයිසින් හි පමණක් සමමිතික වූ මධ්‍ය කාබන් පරමාණුවක් දරයි
- නමුත් ඉතිරි ඇමයිනෝ අම්ල 19යේම R කාණ්ඩ ලෙස H පරමාණු නොවන වෙනත් රසායනික කාණ්ඩ පවතින බැවින් එම ඇමයිනෝ අම්ල වූ මධ්‍ය කාබන් පරමාණුව අසමමිතික වේ

ඇමයිනෝ අම්ල වල ගුණ

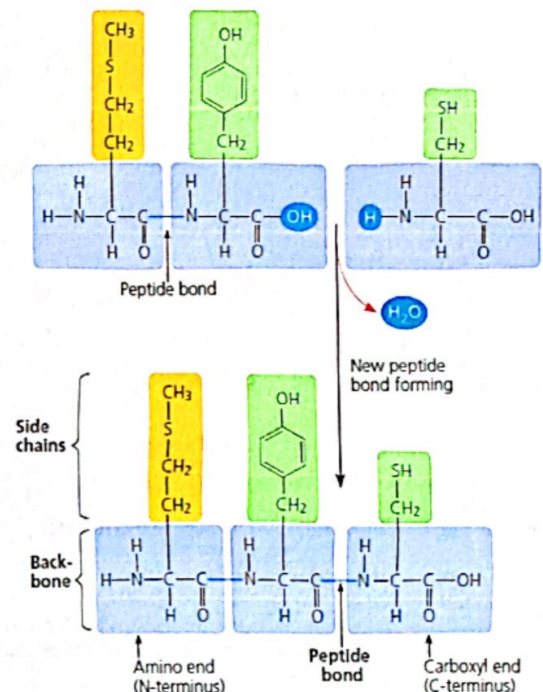
- ඇමයිනෝ අම්ල උභයගුණී වේ
- ඊට හේතුව ඇමයිනෝ අම්ලයක
 - H^+ ප්‍රතිග්‍රහණය කරමින් භාෂ්මික ගුණ පෙන්වන ඇමයින කාණ්ඩයක් පවතින අතරම
 - H^+ නිදහස් කරමින් ආම්ලික ගුණ පෙන්වන කාබොක්සිල් කාණ්ඩයක් පැවතීමයි
- එක් ඇමයිනෝ අම්ලයක කාබොක්සිල් කාණ්ඩ එකක් හෝ කිහිපයක් පැවතිය හැකිය

Acidic (negatively charged)



පෙප්ටයිඩ බන්ධන සෑදීම

- ඇමයිනෝ අම්ල අණු දෙකක් අතර
- සංසන්ත ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදුවී
- ඇමයිනෝ අම්ල දෙකම මගින් නව ජල අණුවක් නිදහස් කරමින් සෑදෙන බන්ධනය
- පෙප්ටයිඩ බන්ධනයක් ලෙස හැඳින්වේ



- මෙහිදී සෑදෙන ජල අණුව සඳහා අවශ්‍ය OH^- කාණ්ඩය $-COOH$ කාණ්ඩය මගින් ද
- H^+ කාණ්ඩය $-NH_2$ කාණ්ඩය මගින්ද සැපයේ
- මෙවිට සෑදෙන ව්‍යුහය පෙප්ටයිඩයක් ලෙස හැඳින්වෙන අතර මෙවැනි පෙප්ටයිඩ රාශියක් එකිනෙක බැඳියාමෙන් පොලිපෙප්ටයිඩ දාමයක් ඇතිවේ
- අනතුරුව මෙම පොලිපෙප්ටයිඩ දාමය විවිධ විකරණ වලට ලක්වීමෙන් ප්‍රෝටීනයක් සෑදේ
- එක් ප්‍රෝටීනයක් මෙවැනි පොලිපෙප්ටයිඩ දාම එකකින් හෝ කිහිපයකින් සෑදී ඇත

ප්‍රෝටීන වල ව්‍යුහ මට්ටම්

ප්‍රෝටීන වල කාර්යය නිසියාකාරව ඉටුකිරීම සඳහා වැදගත් වන ව්‍යුහ මට්ටම් හතරකි. එනම්

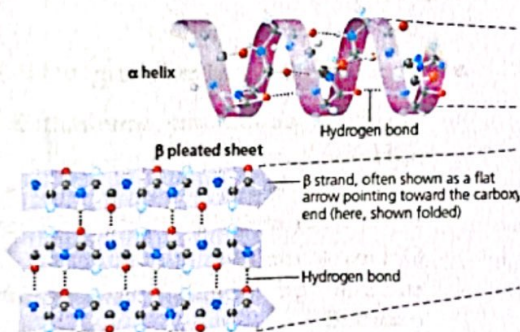
1. ප්‍රාථමික ව්‍යුහය
2. ද්විතියික ව්‍යුහය
3. තෘතියික ව්‍යුහය
4. චතුර්ථ ව්‍යුහය

1. ප්‍රාථමික ව්‍යුහය

- ප්‍රෝටීනයක ප්‍රාථමික ව්‍යුහය යනු පෙප්ටයිඩ බන්ධන මගින් සම්බන්ධ වී රේඛීයව සකස් වූ විශිෂ්ට ඇමයිනෝ අම්ල අනුපිළිවෙලයි
- මෙම විශිෂ්ට ඇමයිනෝ අම්ල අනුපිළිවෙල තීරණය කරනු ලබන්නේ නිශ්චිත ජානයක් මගිනි

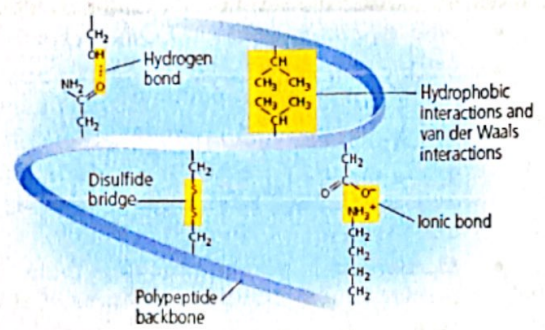
2. ද්විතියික ව්‍යුහය

- ප්‍රෝටීන සාදන ද්විතියික ව්‍යුහ ආකාර දෙකකි
 - i. α - හෙලික්ස්
(ප්‍රාථමික ව්‍යුහය දරන තනි පොලිපෙප්ටයිඩ දාමය දඟර ගැසීමෙන් ඇති වේ)
නිදසුන් - කෙරවින්
 - ii. β - ධූලිතල
(ප්‍රාථමික ව්‍යුහය දරන තනි පොලිපෙප්ටයිඩ දාමය දඟර නැගීමෙන් ඇති වේ)
නිදසුන් - මකුළුවාගේ සිල්ක් තන්තු

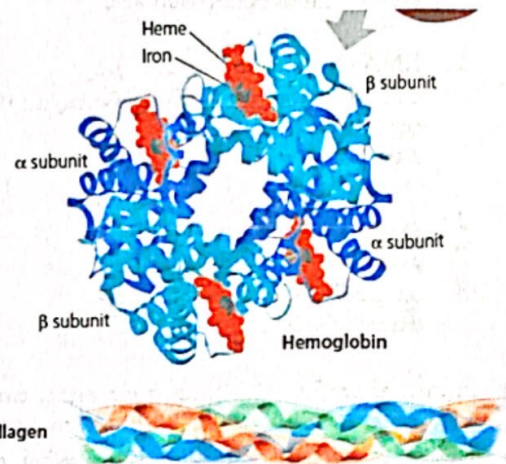


3. තෘතියික ව්‍යුහය

- මෙම තෘතියික ව්‍යුහය සෑදීම සඳහා අංශ දාම අතර ඇතිවන අන්ත: අණුක අන්තර්ක්‍රියා ආකාර කිහිපයකි
 - i. හයිඩ්‍රජන් බන්ධන
 - ii. ඩයිසල්ෆයිඩ් බන්ධන
 - iii. අයනික බන්ධන
 - iv. වැන්ඩර්වාල්/ජලහිතික අන්තර්ක්‍රියා



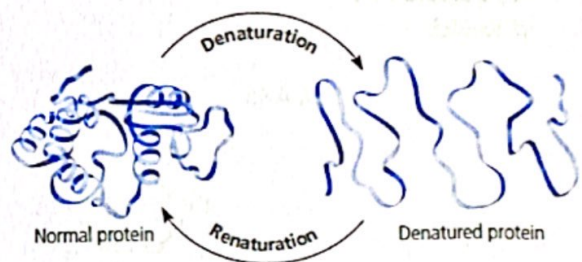
4. චතුර්ථ ව්‍යුහය



ප්‍රෝටීන දෘස්ථානාවිකරණය

ප්‍රෝටීනයක පවතින

- දුර්වල රසායනික බන්ධන සහ දුර්වල අන්තර්ක්‍රියා වෙනස්වීමෙන්
- ප්‍රෝටීනය සතු ක්‍රියාණ විශිෂ්ට කාර්යමය හැඩය අහිමිවීම
- ප්‍රෝටීන දෘස්ථානාවිකරණය ලෙස හැඳින්වේ



හිසුක්ලෙයික් අම්ල

- මෙහි මූලද්‍රව්‍ය සංයුතිය C, H, O, N හා P වේ
- මෙවා ජෛව බහු අවයවික වන අතර ජෛව මහා අණු ද වේ
- නියුක්ලියෝටයිඩ විශාල ප්‍රමාණයක් නිශ්චිත අනුපිළිවෙලකට අනුව පොස්පොඩයිඑස්ටර බන්ධන මගින් බැඳී ගොස් නියුක්ලෙයික් අම්ල ඇති වේ
- නියුක්ලෙයික් අම්ලය සෑදීමට දායක වන පෙන්ටෝස් සීනි වර්ගය අනුව නියුක්ලෙයික් අම්ල වර්ග දෙකකි

1. DNA (ඩිඔක්සිරයිබෝනියුක්ලෙයික් අම්ල)

තැනුම්ඵකකය

ඩිඔක්සිරයිබෝනියුක්ලියෝටයිඩ

2. RNA (රයිබෝනියුක්ලෙයික් අම්ල)

තැනුම්ඵකකය

- රයිබෝනියුක්ලියෝටයිඩ ඉහත රූපයේ පරිදි සෑම නියුක්ලියෝටයිඩයක්ම

1. පෙන්ටෝස් සීනි කාණ්ඩයකින්
2. පොස්පේට් කාණ්ඩයකින් සහ
3. නයිට්‍රජන් හෂ්ම කාණ්ඩයකින් සමන්විත වේ

- ඇතැම් නියුක්ලියෝටයිඩ වල ඉහත දැක්වූ කාණ්ඩ තුනෙන් පොස්පේට් කාණ්ඩය අන්තර්ගත නොවේ.
- එවැනි නියුක්ලියෝටයිඩ නියුක්ලියෝසයිඩ ලෙස හඳුන්වයි

නිදසුන් : ඇඩිනොසින් , ගුවැනිනොසින්

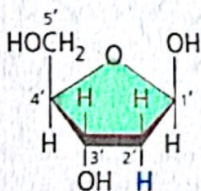
➤ වැදගත් : පොස්පේට් කාණ්ඩය මගින් නියුක්ලියෝටයිඩයට සෘණ ආරෝපණයක් ලබාදේ

නියුක්ලියෝටයිඩ වල පවතින පෙන්ටෝස් සීනි වර්ග දෙකකි. එනම්,

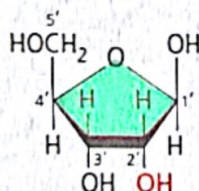
i. ඩිඔක්සිරයිබෝස්

ii. රයිබෝස්

SUGARS



Deoxyribose (in DNA)



Ribose (in RNA)

නයිට්‍රජන් හෂ්ම ප්‍රධාන කාණ්ඩ දෙකකි. එනම්,

- i. පියුරීන් - කාබන් වළයන් දෙකක් සහිත ප්‍රමාණයෙන් විශාල නයිට්‍රජන් හෂ්ම

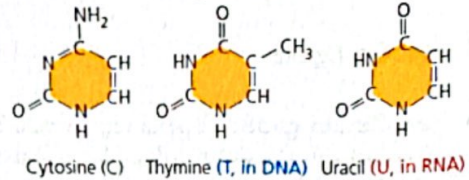
නිදසුන් : ඇඩිනීන් (A), ගුවැනීන් (G)

- ii. පිරිමිඩීන් - තනි කාබන් වළයක් සහිත ප්‍රමාණයෙන් කුඩා නයිට්‍රජන් හෂ්ම

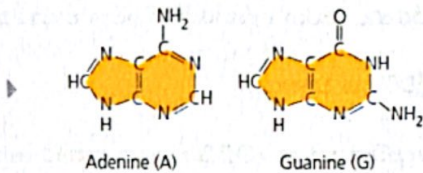
නිදසුන් : තයිමීන් (T), සයිටොසීන් (C), යුරැසිල් (U)

NITROGENOUS BASES

Pyrimidines



Purines



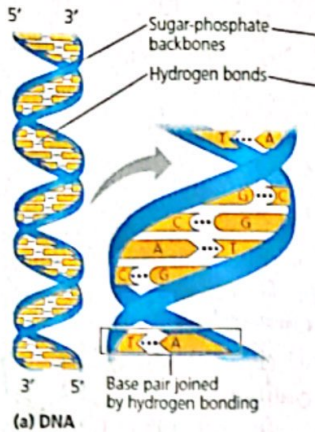
හිසුක්ලෙයික් අම්ල සෑදීම

- නියුක්ලියෝටයිඩ අතර සිදුවන සංඝතන ප්‍රතික්‍රියාවකින් සෑදෙන
- පොස්පොඩයිඑස්ටර බන්ධන මගින්
- නියුක්ලියෝටයිඩ විශාල ප්‍රමාණයක් එකිනෙක සම්බන්ධ වීමෙන් සෑදෙන
- පොලිනියුක්ලියෝටයිඩ දාම වලින් නියුක්ලෙයික් අම්ල සෑදේ.

පොස්පොඩයිඑස්ටර බන්ධනයක් යනු

- එක් නියුක්ලියෝටයිඩයක පොස්පේට් හි ඇති -OH කාණ්ඩයක්
- වෙනත් නියුක්ලියෝටයිඩයක පෙන්ටෝස් සීනි වල තුන්වන කාබන් පරමාණුවට සම්බන්ධ -OH කාණ්ඩයක් අතර සිදුවන
- සංඝතන ප්‍රතික්‍රියාවකින් සෑදෙන බන්ධන ආකාරයයි

DNA අණුවේ ව්‍යුහය (වොට්සන් - ක්‍රික් ව්‍යුහය)



DNA වල සිදුවන හයිඩ්‍රජන් හා සමග යුගලනය

- හයිඩ්‍රජන් හා සමග යුගලනය සිදුවන්නේ ද්විත්ව හේලික්සයේ ඇතුළතට වන්නටයි
- හා සමග යුගලනය යන්නෙන් අදහස් වන්නේ පියවරින් හා සමග යුගලනය වීමට හැකි පෙනෙන පිරිමික හා සමග හයිඩ්‍රජන් බන්ධන මගින් බැඳී යාමයි
- එහිදී A සෑම විටම T සමග හයිඩ්‍රජන් බන්ධන දෙකකින් ද ($A=T$),
- G සෑම විටම C සමග හයිඩ්‍රජන් බන්ධන තුනකින් ද ($G=C$) ද බැඳී යයි

DNA වල දූෂ්ඨතාවකරණය

- DNA අඩංගු වන මාධ්‍යය 90°C ට වඩා රත් කිරීමෙන් මාධ්‍ය හෝ භාෂ්මික කිරීමෙන්
- අනුපූරක හා සමග අතර පවතින H බන්ධන බිඳ වැටීම අනුපූරක පොලිනියුක්ලියෝටයිඩ දාම දෙක දෙක වෙන්වීම DNA වල දූෂ්ඨතාවකරණය ලෙස හඳුන්වයි.

DNA වල සංස්ථාපිතකරණය

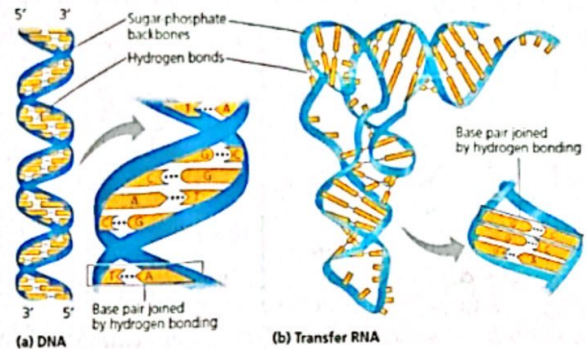
- දූෂ්ඨතාවකරණය වූ DNA අඩංගු උණුසුම් මාධ්‍ය නැවත සිසිල් කිරීම මගින් හෝ භාෂ්මික මාධ්‍යය නැවත උදාසීන කිරීමෙන්
- නැවත පොලිනියුක්ලියෝටයිඩ දාම වල පවතින අනුපූරක හා සමග යුගලනය සිදුවී එම හා සමග අතර H බන්ධන නැවත ඇතිවීම මගින් DNA වල ද්විත්ව හේලික්සය ව්‍යුහය නැවත ඇතිවීම DNA වල සංස්ථාපිතකරණයයි

ප්‍රවේණික ද්‍රව්‍ය ලෙස ක්‍රියා කිරීමට DNA අණුව සතු ගුණාංග

1. සියළුම ජීවීන්ගේ DNA වලට සරල පොදු ස්ථායී රසායනික ව්‍යුහයක් පැවතීම
2. නිශ්චිත නියුක්ලියෝටයිඩ අනුපිළිවෙලක් මගින් ප්‍රවේණික තොරතුරු ගබඩා කිරීමට ඇති හැකියාව
3. ස්වයං ප්‍රතිවලිත වීම මගින් ස්වයං පිටපත් නිපදවීමට ඇති හැකියාව
4. ප්‍රවේණික තොරතුරු ඉදිරි පරම්පරාවලට සම්ප්‍රේෂණය කිරීමට ඇති හැකියාව
5. විකෘති ඇති කිරීම මගින් DNA අණු වලට සුළු වශයෙන් වෙනස් වීමට ඇති හැකියාව

2. RNA

RNA වල ව්‍යුහය



RNA වල සිදුවන හයිඩ්‍රජන් හා සමග යුගලනය

- RNA වල සිදුවන හයිඩ්‍රජන් හා සමග යුගලනය RNA අණු දෙකක් අතර හෝ
- සමහර අවස්ථාවල එකම අණුව තුළ පවා සිදුවිය හැකිය
- මෙහිදී A සෑම විටම U සමග හයිඩ්‍රජන් බන්ධන දෙකකින් ද ($A=U$),
- G සෑම විටම C සමග හයිඩ්‍රජන් බන්ධන තුනකින් ද ($G=C$),
- අනුපූරක හා සමග යුගලනය සිදුවීම RNA වල ක්‍රියාත්මක කාරණය හැඩය පවත්වා ගැනීමට දායක වේ

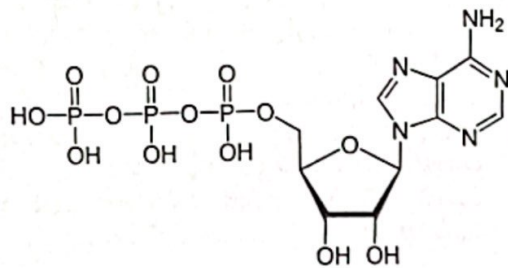
සෛල තුළ පවතින RNA වර්ග තුනකි

1. පණිවිඩකාරක RNA/m- RNA
2. සංක්‍රාමී RNA/t- RNA
3. රයිබොසෝම RNA/r- RNA

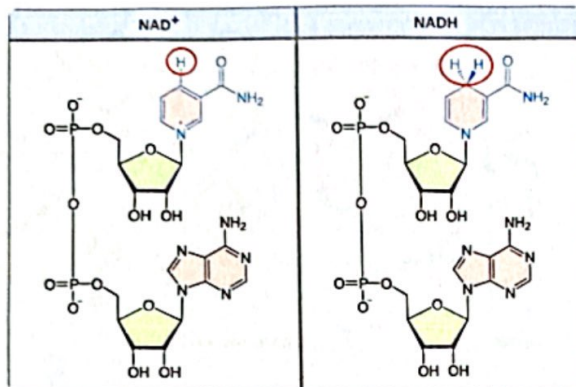
හිඳුක්ලෙයික් අම්ල නොවන නමුත් ජීවීන් තුළ අඩංගු වන අනෙක් හිඳුක්ලෙයික්වලයි

FAD (Flavin Adenine Dinucleotide)

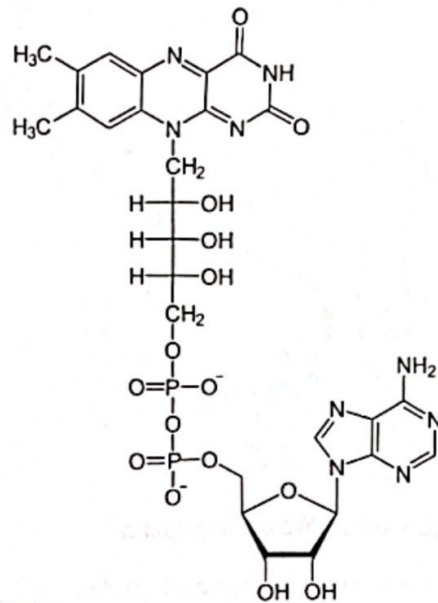
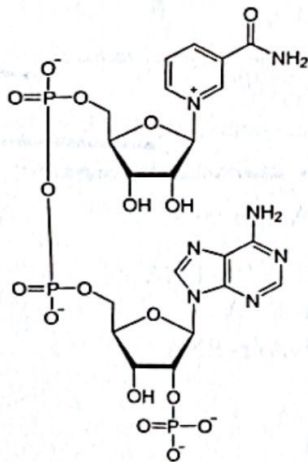
1. ATP (Adenosine Tri Phosphate)



2. NAD⁺ (Nicotinamide Adenosine Dinucleotide)



3. NADP⁺ (Nicotinamide Adenosine Dinucleotide phosphate)



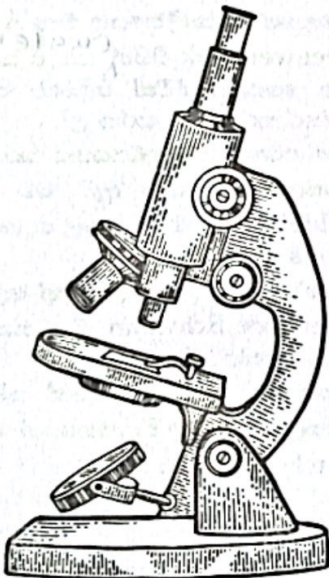
අන්වීක්ෂ

- සෛල විද්‍යාවේ දියුණුව වඩාත් පදනම් වී ඇත්තේ අන්වීක්ෂයේ භාවිතය සමගයි
- අන්වීක්ෂය නිපදවීමත් සමග සෛලය පිළිබඳ අධ්‍යයන සහ සොයා ගැනීම් වැඩි දියුණු විය

ආලෝක අන්වීක්ෂය

- මෙම අන්වීක්ෂ ආකාරයේ දී දෘශ්‍ය අලෝකය නිදර්ශකය තුළින් ගමන් කළ පසු විදුරු කාච තුළින් ගමන් කරයි
- විදුරු කාච තුළින් ආලෝකය ගමන් කිරීමේදී ආලෝකය වර්තනයට ලක් කර නිදර්ශකයේ විශාලිත ප්‍රතිබිම්බයක් ඇස වෙත යොමු කරයි
- අලෝක වර්තනය සඳහා තනි විශාලක කාචයක් පමණක් භාවිතා වන අන්වීක්ෂ සරල අන්වීක්ෂ ලෙස හැඳින්වේ
නිදසුන් : අක් කාචය
- අලෝක වර්තනය සඳහා විශාලක කාච එකකට වඩා වැඩි ප්‍රමාණයක් භාවිතා වන අන්වීක්ෂ සංයුක්ත අන්වීක්ෂ ලෙස හැඳින්වේ
නිදසුන් : සංයුක්ත අලෝක අන්වීක්ෂය

සංයුක්ත ආලෝක අන්වීක්ෂය



අන්වීක්ෂ වල වැදගත් පරාමිති

අන්වීක්ෂ වල ඇති වැදගත්ම පරාමිති දෙක ලෙස විශාලනය සහ විභේදන බලය හැඳින්විය හැකිය.

1. විශාලනය

- විශාලනය යනු යම් වස්තුවක ප්‍රතිබිම්බයේ ප්‍රමාණය එම වස්තුවේ සත්‍ය ප්‍රමාණයට දක්වන අනුපාතයයි

- සංයුක්ත ආලෝක අන්වීක්ෂයක දී වස්තුව තුළින් පැමිණෙන ආලෝකය පළමුව අවනෙත කාචය හරහා ගමන් කර නිදර්ශකයේ විශාලිත ප්‍රතිබිම්බයක් සෑදීම සිදුවේ
- එහිදී එම ප්‍රතිබිම්බය දෙවන කාචය ලෙස ක්‍රියාකරන උපනෙත් කාචයට වස්තුවක් ලෙස ක්‍රියාකරමින් තවදුරටත් ප්‍රතිබිම්බය විශාලනය කිරීමෙන් පසු ප්‍රතිබිම්බය දර්ශනය වේ
- ඒ නිසා සංයුක්ත අලෝක අන්වීක්ෂය මගින් ලබා දෙන සමස්ත විශාලනය එක් එක් කාචයේ විශාලනයේ සමස්ත එලයක් ලෙස ලැබේ

සංයුක්ත අලෝක අන්වීක්ෂයක සමස්ත විශාලනය පහත සූත්‍රය මගින් ලබා ගත හැකිය

$$\text{සමස්ත විශාලනය} = \text{අවනෙත් විශාලනය} \times \text{උපනෙත් විශාලනය}$$

නිදසුන් :

$$\begin{aligned} \text{අවනෙත් විශාලනය} &= \times 40 \\ \text{උපනෙත් විශාලනය} &= \times 15 \\ \text{සමස්ත විශාලනය} &= 15 \times 40 = 600 \end{aligned}$$

➤ සංයුක්ත අලෝක අන්වීක්ෂයක උපරිම විශාලන බලය සාමාන්‍යයෙන් නිදර්ශකයේ (වස්තුවේ) සත්‍ය ප්‍රමාණය මෙන් 1000 ගුණයක් වේ.

2. විභේදන බලය

- විභේදන බලය යනු එකිනෙකින් වෙන් වූ ලක්ෂ්‍ය දෙකක් ලෙස හඳුනා ගත හැකි එම ලක්ෂ්‍ය දෙක අතර කිසිය යුතු අවම දුරයි
- මෙය නිදර්ශකයේ පැහැදිලි බව පිළිබඳව මිනුමකි
- විභේදන බලය (වි.බ) මත අන්වීක්ෂයක විශාලනය සීමා වේ

- මානව ඇසේ වි.බ = 0.2mm
- ආ. අන්වීක්ෂයේ වි.බ = 0.2μm
- ඉ. අන්වීක්ෂයේ වි.බ = 2nm

ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂය

- විභේදන බලය තරංග ආයාමයට ප්‍රතිලෝමව සමානුපාතික වන බැවින්
- ආලෝකයේ තරංග ආයාමය මගින් ආලෝක අන්වීක්ෂයේ විභේදන බලය සීමා කර ඇත.
- එමගින් ආලෝක අන්වීක්ෂයේ විශාලනය ද සීමා කරනු ලබයි.
- මෙය මග හරවා ගැනීම සඳහා අලෝකයට සාපේක්ෂව අඩු තරංග ආයාමයක් පවතින ඉලෙක්ට්‍රෝන භාවිතා කරනු ලබන ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂ දියුණු විය.

- ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂයකට සෛද්ධාන්තිකව වස්තුවක් 1×10^8 වාරයක් ද
- ප්‍රායෝගිකව 5×10^5 වාරයක් ද විශාලතය කළ හැකිය.
- මේ නිසා අලෝක අන්වීක්ෂය මගින් අනාවරණය කරගැනීමට නොහැකි වූ බොහෝ ඉන්ද්‍රියකා සහ උපසෛදිය ව්‍යුහ ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂය මගින් අනාවරණය කර ගත හැකි විය.
- ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂ වල දී ඉලෙක්ට්‍රෝන කදම්භයක් නිරීක්ෂණය කිරීමට අවශ්‍ය නිදර්ශකය හරහා හෝ නිදර්ශකයේ මතුපිට පෘෂ්ඨයට නාභිගත කිරීම සිදු කරයි.

- මේ අනුව ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂ වර්ග දෙකකි

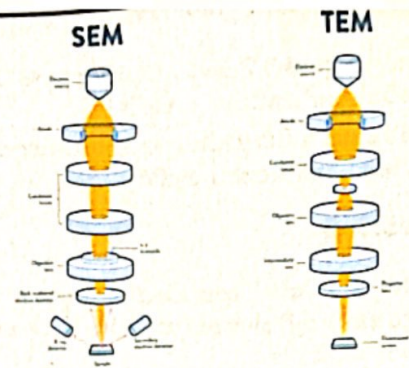
1. සම්ප්‍රේෂණ ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂය (TEM - Transmission Electron Microscope)
2. පරිලෝකන ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂය (SEM - Scanning Electron Microscope)

සම්ප්‍රේෂණ ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂය (TEM)

- සෛලයේ අභ්‍යන්තර ව්‍යුහ අධ්‍යයනය සඳහා භාවිතා කරයි
- මෙහිදී ඉලෙක්ට්‍රෝන කදම්භය නිරීක්ෂණය කිරීමට අවශ්‍ය නිදර්ශකය හරහා ගමන් කරවයි
- මේ සඳහා ඉතා තුනී නිදර්ශක භාවිතා කෙරේ
- නිදර්ශක නිරීක්ෂණයට පෙර බැර ලෝහ මගින් වර්ණ ගන්වන නිසා, අනෙක් සෛලීය ව්‍යුහ වලට සාපේක්ෂව සමහර සෛලීය ව්‍යුහ වලට බැර ලෝහ තදින් බැඳී ඒවා තදින් වර්ණ ගැන්වේ
- මෙවැනි නිදර්ශකයක් තුළින් ඉලෙක්ට්‍රෝන කදම්භය ගමන් කිරීමේදී තදින් වර්ණ ගැන්වී ඇති ප්‍රදේශ වල ඉලෙක්ට්‍රෝන වැඩි ප්‍රමාණයක් ප්‍රදර්ශනය වී ඉන් ඇතිකරන රටාව නිරයකට ලබා ගැනීමෙන් නිදර්ශකය නිරීක්ෂණය සිදු කළ හැකිය

පරිලෝකන ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්වීක්ෂය (SEM)

- සෛලයේ මතුපිට පෘෂ්ඨයේ ක්‍රියාණ පෙනුම අධ්‍යයනය සඳහා භාවිතා කරයි
- මෙහිදී ඉලෙක්ට්‍රෝන කදම්භය නිරීක්ෂණය කිරීමට අවශ්‍ය නිදර්ශකයේ මතුපිට පෘෂ්ඨයට නාභිගත කිරීම සිදු කරයි.
- මේ සඳහා භාවිතා කරන නිදර්ශක නිරීක්ෂණය කිරීමට පෙර වැඩි වශයෙන් රත්වූ ආලේප කිරීම නිසා නිදර්ශකය මත පතිත වන ඉලෙක්ට්‍රෝන වැඩි ප්‍රමාණයක් විසිර යන අතර ඉතිරි ඉලෙක්ට්‍රෝන නිදර්ශකය මගින් අවශෝෂණය කරයි.
- මෙසේ විසිර යන ඉලෙක්ට්‍රෝන මගින් ඇතිකරන රටාව නිරයකට ලබා ගැනීමෙන් නිදර්ශකය නිරීක්ෂණය සිදු කළ හැකිය



සෛල වාදය

- සියළු ජීවීන් සෛල වලින් සෑදී ඇත
- සෛලයක් යනු ඒක සෛලික ජීවියෙකු හෝ බහු සෛලික ජීවියෙකු හෝ සත්ත්වයෙකු සෑදිය හැකි හෝ ජීවී ලෙස සැලකිය හැකි මූලික ඒකකයයි.
- ජීවයේ සියළු ලාක්ෂණික ලක්ෂණ පෙන්විය හැකි ජීව සංවිධාන මට්ටම් දූරාවලියේ කුඩාම සංවිධාන මට්ටම සෛලය බැවින් සෛලය ජීවයේ මූලික ව්‍යුහමය සහ කෘත්‍යමය ඒකකය ලෙස හඳුන්වයි.
- මක් නිසාද යත් සෛලයට පහළින් පවතින කිසිදු මට්ටමක් ජීවී ලෙස සැලකිය නොහැකි බැවිනි.
- සෛලය යන පදය හඳුන්වා දෙනු ලැබුයේ Robert Hooke විසිනි
- මොහුගේ සමකාලීනයෙකු වන Anton Van Leeuwenhoek විසින් සහ බැක්ටීරියා යන ඒක සෛලික ජීවීන් පිළිබඳව පළමුවෙන්ම විස්තර කර වාර්තා කරන ලදී.
- ශාක පටක පිළිබඳ අධ්‍යයනය කර සියළු ශාක සෛල වලින් සෑදී ඇති බව Matthias Schleiden නිගමනය කළේ ය. (මොහු උද්භිද විද්‍යාඥයෙකි)
- සත්ත්ව පටක ද සෛල වලින් සෑදී ඇති බව Theodore Schwann නිගමනය කළේ ය. (මොහු සත්ත්ව විද්‍යාඥයෙකි)
- සියළු සෛල ඇති වන්නේ කලින් පැවති සෛල වල සෛල විභාජනයෙන් බව Rudolf Virchow පෙන්වා දුන්නේ ය.

අනතුරුව මෙම විද්‍යාඥයන් විසින් සෛල වාදය නමැති වාදයක් ඉදිරිපත් කරන ලදී. මෙහි එන සංකල්ප නම්

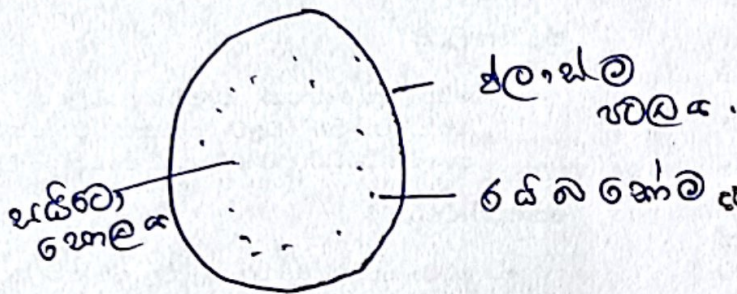
1. සියළු ජීවීන් එක සෛලයකින් හෝ සෛල කිහිපයකින් හෝ සෑදී ඇත
2. ජීවීන්ගේ මූලික ව්‍යුහමය හා කෘත්‍යමය ඒකකය සෛලය යි
3. සියළු සෛල ඇති වන්නේ කලින් පැවති සෛල වලිනි

වේ.

ලොව පවතින සෛල සංවිධාන ආකාර දෙකකි. එනම් ප්‍රාග්‍යන්‍ය සහ සත්ත්ව සෛල වේ

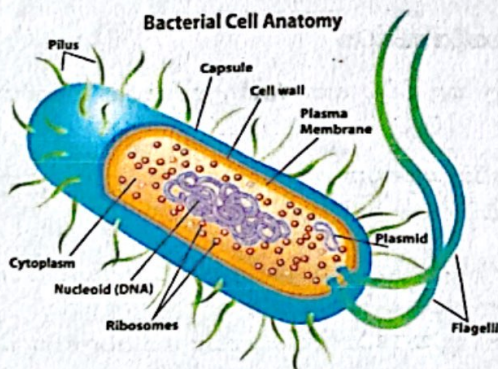
නමුත් මෙම සෛල ආකාර දෙකටම එනම් සියළුම සෛල වලට පොදු ලක්ෂණ හතරක් පවතී. එනම්

1. සියළුම සෛල වර්ණය බාධකයක් වන ජලාස්ම පටලයෙන් වටවී ඇත
2. සෛලය තුළ සයිටොසොලය ලෙස හඳුන්වන අර්ධ තරලමය සහ ජලීය ද්‍රව්‍යයක් පවතින අතර එහි උප සෛලීය සංඝටක මේ තුළ අවලම්භනය වී ඇත.
3. ප්‍රවේණික ද්‍රව්‍යය ලෙස DNA ඇත
4. සියළුම සෛල වල රයිබොසෝම ඇත



ප්‍රාග්‍යන්‍ය සෛල

- සංවිධානය වූ න්‍යෂ්ටියක් නොදරන සෛල මේ නමින් හැඳින්වේ
- මෙම සෛල වල පටලමය ඉන්ද්‍රියකා අඩංගු නොවේ
- බැක්ටීරියා සහ ආකියා අධිරාජ්‍යයානි වල සාමාජිකයන් ප්‍රාග්‍යන්‍ය සෛල සංවිධානය දරයි



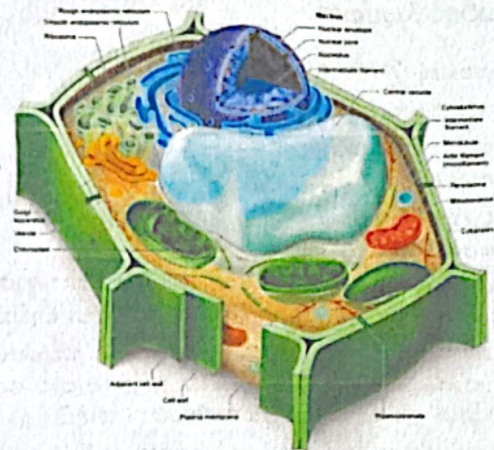
සත්ත්ව සෛල

- සංවිධානය වූ න්‍යෂ්ටියක් දරන සෛල මේ නමින් හැඳින්වේ
- මෙම සෛල වල පටලමය ඉන්ද්‍රියකා අඩංගු වේ
- ඉයුකැරියා අධිරාජ්‍යයානියේ සාමාජිකයන් මෙම සෛල සංවිධානය දරයි

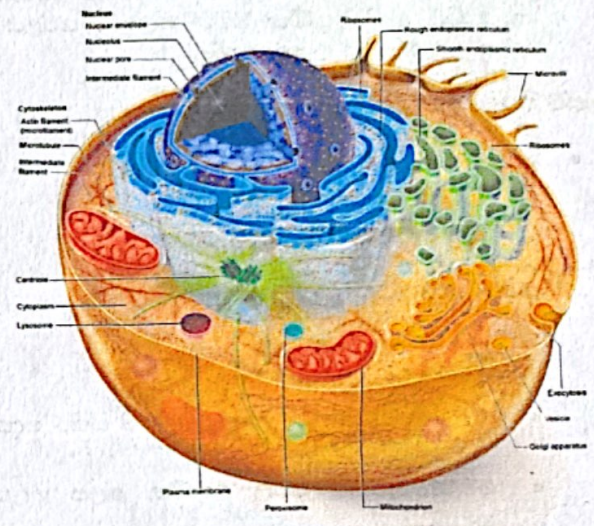
සත්ත්ව සෛල සංවිධානය දරන පටලමය ප්‍රධාන වශයෙන් ආකාර දෙකකි

1. ශාක සෛල
2. සත්ත්ව සෛල

දර්ශීය ශාක සෛලයක ව්‍යුහය

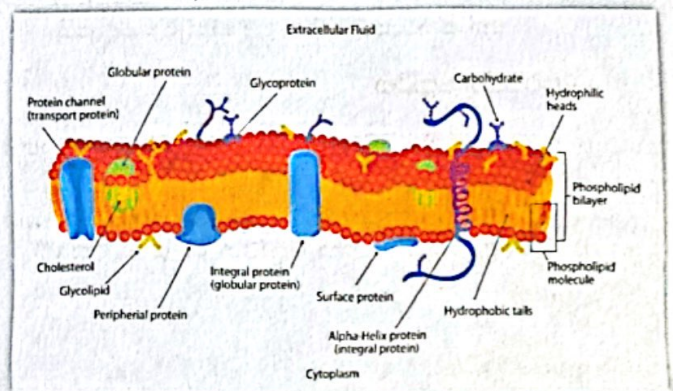


දර්ශීය සත්ත්ව සෛලයක ව්‍යුහය



සෛලීය සහ අනෙකුත් උපසෛලීය සංඝටක වල ව්‍යුහය සහ කාර්‍යය

ජලාස්ම පටලය



ජලාස්ම පටලයේ තරල - විචිත්‍ර ආකෘතිය

- එම ආකෘතියට අනුව ජලාස්ම පටලය ප්‍රධාන වශයෙන්ම සෑදී ඇත්තේ

1. පොස්පොලිපිඩ (බහුලතම සංඝටකය)
2. ප්‍රෝටීන වලිනි.

ජලාස්ම පටලයේ ලක්ෂණ

- ✓ සාකකම 7 nm පමණ වේ
- ✓ පොස්පොලිපිඩ ද්විත්ව ස්තරයකින් සෑදී ඇත
- ✓ එක් ස්තරයක පොස්පොලිපිඩ වල ජලකාමී හිස සෙසලයෙන් පිටත දෙසටත්
- ✓ අනෙක් ස්තරයේ පොස්පොලිපිඩ වල ජලකාමී හිස සෙසලයෙන් ඇතුළත දෙසටත්
- ✓ මුහුණලා පිහිටන්නේ සෙසලයේ පිටත සහ ඇතුළත යන දෙකෙහිම ජලීය පරිසරයක් පවතින බැවිනි
- ✓ ඊට අමතරව පොස්පොලිපිඩ ද්විත්ව ස්තරයේ වූ පොස්පොලිපිඩ වල ජලහීනික වලිග ඇතුළු දෙසට මුහුණ ලා ජලහීනික අභ්‍යන්තරයක් සාදයි.
- ✓ මෙම පොස්පොලිපිඩ අණු වාලක බැවින් ජලාස්ම පටලය තරලමය ස්වභාවයකින් යුක්ත වේ
- ✓ එසේම පොස්පොලිපිඩ ද්විත්ව ස්තරයේ තැනින් තැන ගිලී ඇති ප්‍රෝටීන මගින් ජලාස්ම පටලයට විචිත්‍ර ස්වභාවයක් එකතු කරයි

ජලාස්ම පටලයේ පවතින ප්‍රෝටීන

- ප්‍රධාන වශයෙන් ආකාර දෙකකි. එනම්
 1. සම්පූර්ණ ප්‍රෝටීන
 2. පර්යන්ත ප්‍රෝටීන

සම්පූර්ණ ප්‍රෝටීන

- ප්‍රධාන වශයෙන් ආකාර දෙකකි.
- එක් ආකාරයක් ජලාස්ම පටලයේ ස්තර දෙක හරහාම විනිවිද යයි
- මේවා නිර්යක් පටල ප්‍රෝටීන ලෙස ලෙස හඳුන්වයි
- නිර්යක් පටල ප්‍රෝටීන වල ජලකාමී නාලිකා පවතී
- මෙම ජලකාමී නාලිකා තුළින් අයන සහ ධ්‍රැවීය අණු වලට ගමන් කළ හැකි වේ
- අනෙක් ප්‍රෝටීන ආකාරය ජලාස්ම පටලයේ එක් ස්තරයක් හරහා පමණක් විනිවිද යයි

පර්යන්ත ප්‍රෝටීන

- පොස්පොලිපිඩ ද්විත්ව ස්තරයේ කොහොත්ම නොගිලුණු
- පටලයේ ඇතුළු පෘෂ්ඨයට ලිහිල්ව බැඳී පවතින ප්‍රෝටීන පර්යන්ත ප්‍රෝටීන ලෙස හැඳින්වේ

ජලාස්ම පටලයට සම්බන්ධ අතිරේක රසායනික කාණ්ඩ

- ජලාස්ම පටලයේ වූ පොස්පොලිපිඩ වල සම්බන්ධ වී මෙන්ම පොස්පොලිපිඩ ද්විත්ව ස්තරය අතරය ද විවිධ රසායනික කාණ්ඩ පවතී
- මේවා ජලාස්ම පටලයේ කාන්‍ය සඳහා දායක වන අතරම ජලාස්ම පටලයේ ව්‍යුහය පවත්වා ගැනීම සඳහා ද දායක වේ
- එම රසායනික කාණ්ඩ සඳහා නිදසුන් ලෙස ග්ලයිකොප්‍රෝටීන, ග්ලයිකොලිපිඩ සහ කොලෙස්ටෙරෝල් දැක්විය හැකිය

ග්ලයිකොප්‍රෝටීන

- මේවා සෑදෙන්නේ ජලාස්ම පටලයේ තැනින් තැන ගිලී පවතින ප්‍රෝටීන වලට ශාඛනය වූ කෙටි කාබෝහයිඩ්‍රේට් දාම සම්බන්ධ වීමෙනි

ග්ලයිකොලිපිඩ

- මේවා සෑදෙන්නේ ජලාස්ම පටලයේ වූ පොස්පොලිපිඩ වලට ශාඛනය වූ කෙටි කාබෝහයිඩ්‍රේට් දාම සම්බන්ධ වීමෙනි

කොලෙස්ටෙරෝල්

- මේවා සත්ත්ව සෙසල වල ජලාස්ම පටලයේ පමණක් හමුවන අණු විශේෂයකි
- මේවා පොස්පොලිපිඩ ද්විත්ව ස්තරයේ අහඹු ලෙස අඩංගු වේ
- මේවා මධ්‍යස්ථ උෂ්ණත්ව වලදී පටලයේ තරලමය බව අඩු කර පටලයට ස්ථායීභාවය සහ නම්‍යශීලීභාවය සපයයි
- පහත් උෂ්ණත්ව වලදී පටලයේ තරලමය බව වැඩි කර පටලය සහ වීමෙන් ආරක්ෂා කරයි

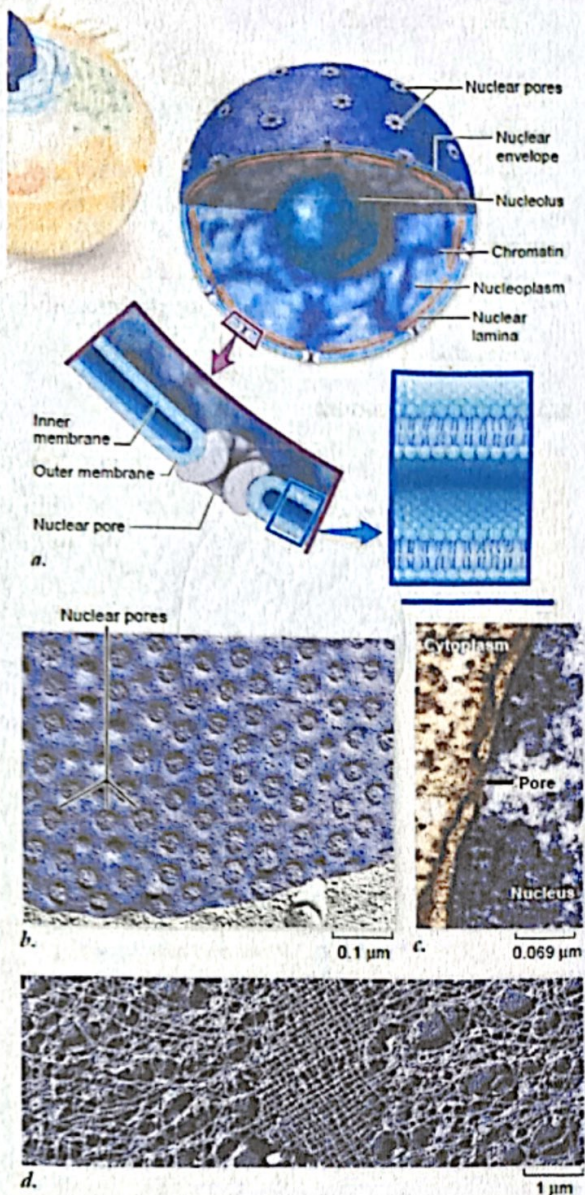
මෙම රසායනික කාණ්ඩ නිසා ජලාස්ම පටලය දෙපස සංයුතියෙන් හා ක්‍රියාකාරීත්වයෙන් වෙනස් වේ

උපසෙලීය සංඝටක

සෙසල තුළ විවිධ ආකාරයේ උපසෙලීය සංඝටක අඩංගු වේ.

ඒ අතරින් සමහරක් උපසෙලීය සංඝටක ඉන්ද්‍රයිකා ලෙස හඳුන්වයි. මෙම ඉන්ද්‍රයිකා,

- විශේෂිත කාන්‍යයක් ඉටුකිරීම සඳහා හැඩගැසී ඇත
- පටල වලින් වටවී ඇත
- සු න්‍යෂ්ටික සයිටොසොලයේ අවලම්බිත වී ඇත



2. රයිබොසෝම

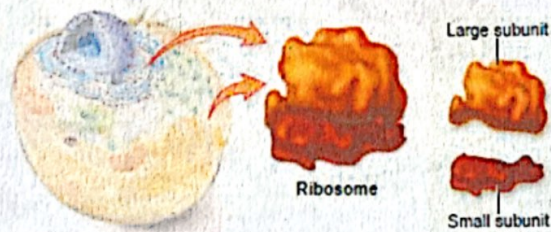
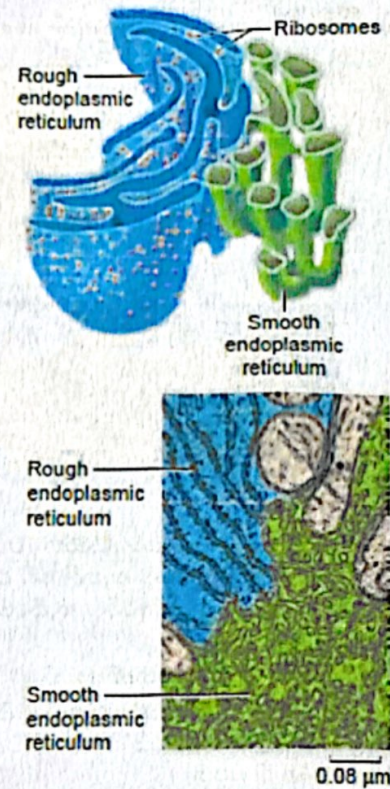


Figure 4.9 A ribosome. Ribosomes consist of a large and a small subunit composed of rRNA and protein. The individual subunits are synthesized in the nucleolus and then move through the nuclear pores to the cytoplasm, where they assemble to translate mRNA. Ribosomes serve as sites of protein synthesis.



- මෙය සෛල ජලාස්මය පුරා ජාලයක් ලෙස පැතිරුණු පැතලි හෝ නාලාකාර මඩි ජාලයකි
- මෙමගින් සෛල ජලාස්මය අන්තර්ලාස්මික ජාලිකා කුහරයෙන් වෙන් කරනු ලබයි
- මෙය තනි පටලමය ඉන්ද්‍රයිකාවකි
- මෙහි වූ පටලය බාහිර න්‍යෂ්ටි පටලය සමඟ සම්බන්ධ වී සන්නතිකව පිහිටයි
- අන්තර්ලාස්මික ජාලිකා ආකාර දෙකකි

1. රළු අන්තර්ලාස්මික ජාලිකා (RER)
2. සිහින් අන්තර්ලාස්මික ජාලිකා (SER)

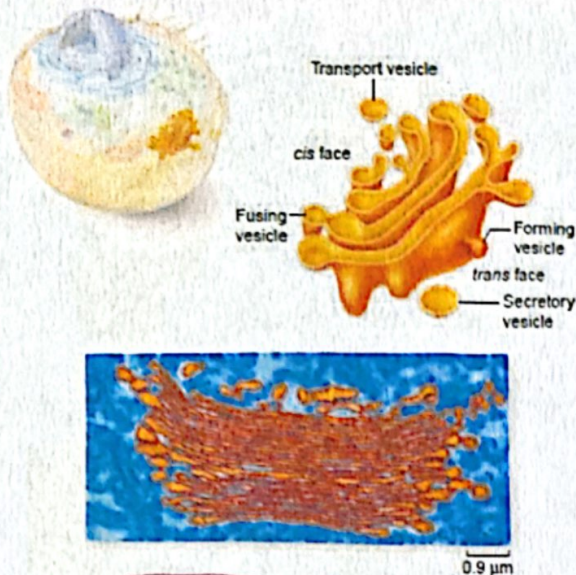
රළු අන්තර්ලාස්මික ජාලිකා

- මෙය සෛල ජලාස්මය තුළ පැතිරුණු එකිනෙක අන්තර්සම්බන්ධ වූ පැතලි මඩි ජාලයකි
- මෙම මඩිවල පිටත පෘෂ්ටයට රයිබොසෝම බැඳී පවතී (බැඳුණු රයිබොසෝම)
- මෙම රයිබොසෝම මගින් නිපදවන ප්‍රෝටීන කුහරයට ඇතුළු කරනු ලබයි

සිහින් අන්තර්ලාස්මික ජාලිකා

- මෙය සෛල ජලාස්මය තුළ පැතිරුණු එකිනෙක අන්තර්සම්බන්ධ වූ නාලාකාර මඩි ජාලයකි
- මෙහි පෘෂ්ටයට රයිබොසෝම සම්බන්ධ වී නොමැත
- නමුත් පටලයට සම්බන්ධ වූ එන්සයිම පවතී

4. ගොල්ගි උපකරණය



- මෙය ප්ලාස්ම පටලයට සමාන ව්‍යුහයක් දරන පටලයකින් ආවරණය වූ පැහැලි මඩි එකිනෙක මත පිළියෙල වීමෙන් (අට්ටි ගැසීමෙන්) සෑදුණු ඉන්ද්‍රයිකාවකි
- මෙය තනි පටලමය ඉන්ද්‍රයිකාවකි
- මෙය සෑදීමට දායක වන පැහැලි මඩියක් ගොල්ගි දේහයක් ලෙස හඳුන්වයි මෙම මඩිවල පර්යන්තය ප්‍රසාරණය වී පවතී
- ගොල්ගි සංකීර්ණය ඇතුළත සහ පිටත පෘෂ්ට පැහැදිලිව හඳුනාගත හැකි වේ
- මේවායේ ඇතුළත පෘෂ්ටය උත්තල වන අතර අන්ත:ප්ලාස්මය ජාලිකාවට සම්පූර්ණයෙන් පිහිටයි
- මෙම මුහුණත සිස් (cis) මුහුණත ලෙස හඳුන්වයි
- මෙම මුහුණත මගින් අන්ත:ප්ලාස්මය ජාලිකාවෙන් නිකුත් කරන පරිවහන ආශයිකා ප්‍රතිග්‍රහණය කරයි
- පිටත පෘෂ්ටය අවතල වන අතර මෙය ට්‍රාන්ස් (trans) මුහුණත ලෙස හඳුන්වයි
- මෙමගින් ප්‍රාචීය ආශයිකා ඇති කරනු ලබයි
- අනතුරුව මෙසේ ඇති කරන ආශයිකා අංකුර ලෙස ගොල්ගි දේහ වලින් ගැලවී සෛලයේ වෙනත් ස්ථාන වලට පරිවහනය වීම සිදුවේ
- එබැවින් ප්‍රාචීය සෛල වල ගොල්ගි සංකීර්ණ බහුලව අඩංගු වෙයි

5. ලයිසොසෝම

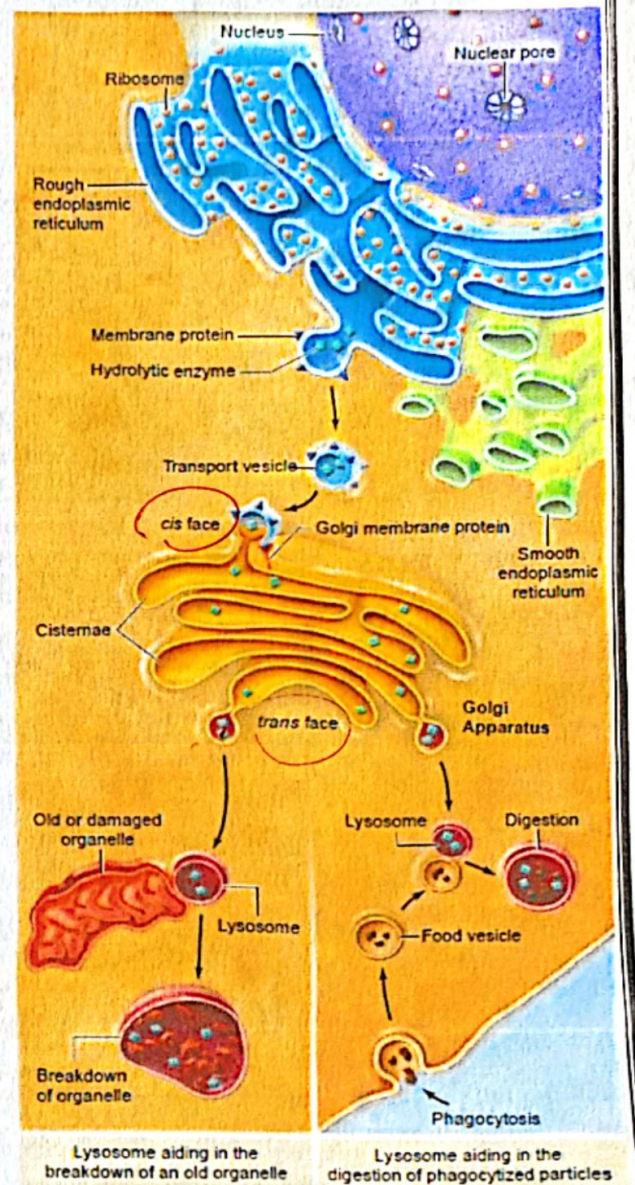
- මෙය සෛල වල ජීරණ කෘත්‍යය ඉටු කිරීම සඳහා දායක වන තනි පටලමය ඉන්ද්‍රයිකාවකි
- මේවා තුළ රෙජව අණු ජල විච්ඡේදනය උත්ප්‍රේරණය කරනු ලබන එන්සයිම අඩංගු වේ

- එනම් මෙම එන්සයිම මගින් කාබෝහයිඩ්‍රේට් ප්‍රෝටීන සහ න්‍යෂ්ටික අම්ල ජල විච්ඡේදන උත්ප්‍රේරණය කරයි

කාබෝහයිඩ්‍රේට් → කාබෝහයිඩ්‍රේස්
ලිපිඩ → ලිපිල්ස්
ප්‍රෝටීන → ප්‍රෝටියේස්
න්‍යෂ්ටික අම්ල → නියුක්ලියේස්

- මෙම ලයිසොසෝම හක්ෂක හැකියාවක් සහිත සෛලවල බහුලව අඩංගු වේ (නියුට්‍රොෆිල, මොනොසොටො, මහා හක්ෂාණු)

ලයිසොසෝම වල කාර්‍යය



පෙරොක්සිසෝම

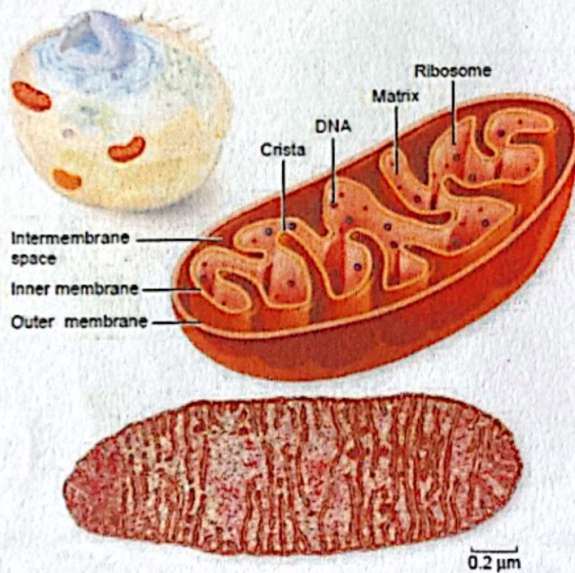
- මෙය ඖක්සිකරණ එන්සයිම අඩංගු වන තනි පටලමය ඉන්ද්‍රියකාවකි
 - ශාක සෛල වල මෙන්ම සත්ත්ව, සෛල වලද අඩංගු වේ
 - මෙහි පවතින ප්‍රධානතම එන්සයිමය කැටලේස් වන අතර මෙමගින් H_2O_2 බිඳ හෙළීම උත්ප්‍රේරණය කරයි
- $$H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$$

වැදගත්

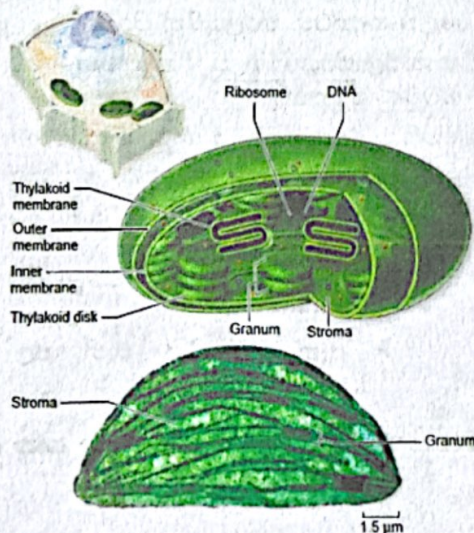
ශාකවල මේද සංචිත පටක තුළ විශේෂිත පෙරොක්සිසෝම වර්ගයක් වන ග්ලයොක්සිසෝම ඇත. මෙමගින් මේද අම්ල සිනි බවට පරිවර්තනය කරයි

මේද අම්ල $\rightarrow$ සිනි

7. මයිටොකොන්ඩ්‍රියා

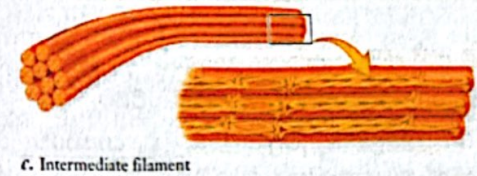
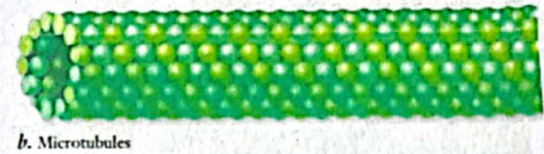
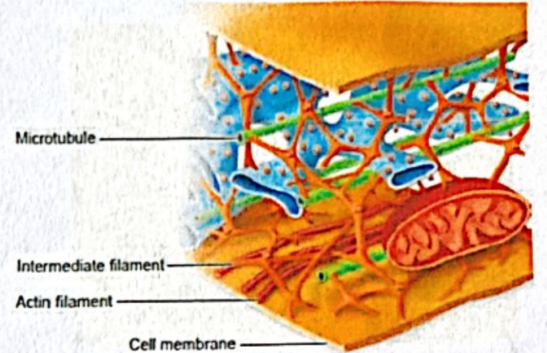


8. හරිතලවය



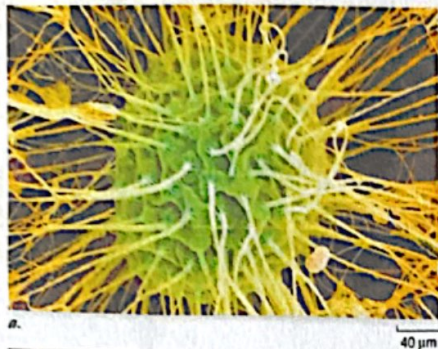
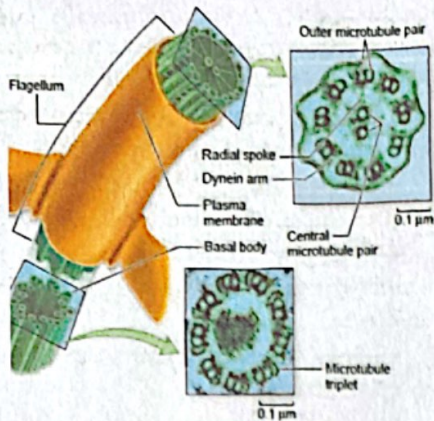
9. සෛල සැකිල්ල

- සූ න්‍යෂ්ටික සෛල වල හැඩය පවත්වා ගැනීම සඳහා දායක වන සෛල සන්ධාරණය සඳහා දායක වන සන්ධාරක ව්‍යුහයකි
- මෙය වඩාත්ම වැදගත් වන්නේ සෛල බිත්ති නොමැති සෛල (සත්ත්ව සෛල) වලට වේ
- සෛල සැකිල්ලට අවශ්‍යතාවය පරිදි කැඩී බිඳී ගොස් නැවත අවශ්‍ය පරිදි සකස් වීමට හැකි බැවින් ගතික ව්‍යුහයක් ලෙස හැඳින්වේ
- සෛල සැකිල්ල ක්ෂුද්‍ර නාලිකා සහ ප්‍රෝටීන සූත්‍රිකා වලින් සැදී ඇත
- සෛල සැකිල්ල සෑදීමට දායක වන ප්‍රධාන සංඝටක තුනකි. එනම්



- ක්ෂුද්‍රනාලිකා
- ක්ෂුද්‍ර සූත්‍රිකා (ඇක්ටින් සූත්‍රිකා)
- අතරමැදි සූත්‍රිකා

10. පක්ෂම සහ කෘමිකා



පක්ෂම සහ කෘමිකා අතර සමානකම්

- ක්ෂුද්‍ර නාලිකා 9+2 ව්‍යුහය දැරීම (ක්ෂුද්‍රනාලිකා ද්විත්ව 9ක් වළයාකාරව සැකසී තවත් ක්ෂුද්‍රනාලිකා ද්විත්වයක් මධ්‍යයේ පවතී)
- මෙම සැකැස්ම ජලාස්ම පටලයෙන් ආවරණය වී පැවතීම (අන්ත:සෙසලිය වීම)
- පාදස්ථ කණිකාව මගින් මේවා සෙසලයට සම්බන්ධ වී පවතී
- පාදස්ථ කණිකාව ක්ෂුද්‍රනාලිකා සැකැස්ම 9+0 ලෙස ඇත (මධ්‍යයේ ක්ෂුද්‍රනාලිකා ද්විත්වයක් නොපවතී)

පක්ෂම සහ කෘමිකා අතර වෙනස්කම්

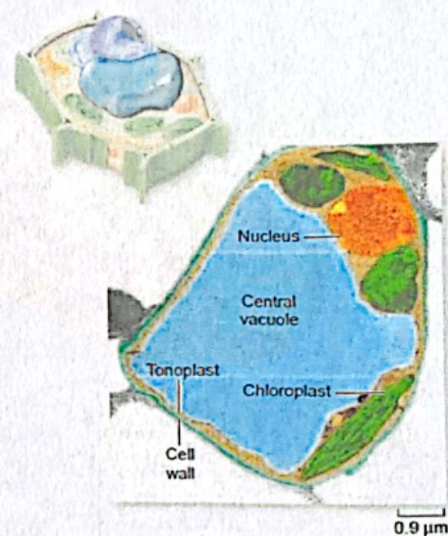
- කෘමිකා දිගටි ව්‍යුහ වන නමුත් පක්ෂම කෙටි ව්‍යුහ වේ
- කෘමිකා සංඛ්‍යාවෙන් අඩු වන අතර පක්ෂම සංඛ්‍යාවෙන් වැඩි වේ
- කෘමිකා සෙසලයක පේළි වශයෙන් සැකසී නොපවතින නමුත් පක්ෂම සෙසලයක පේළි වශයෙන් සැකසී පවතී

11. කෙහෙල්



- සත්ත්ව සෙසල වල පමණක් පවතින පටල වලින් ආවරණය නොවූ උපසෙලිය සංඝටකයකි
- මෙය සිලින්ඩරාකාරව සකස් වූ ක්ෂුද්‍රනාලිකා වලින් සැදී ඇත
- කේන්ද්‍රිකාවක ක්ෂුද්‍රනාලිකා ත්‍රිත්ව නවයක් වළයාකාරව (9+0 ව්‍යුහය) සැකසී ඇත
- සත්ත්ව සෙසල වල නාෂ්ටියට ආසන්නව කේන්ද්‍රිකා යුගලක් එකිනෙකට ලම්භකව සකස් වීමෙන් කේන්ද්‍ර දේහ සකස් වී ඇත

12. මධ්‍ය රික්තකය



- ශාක සෙසල වල සෙසල ජලාස්මයේ මධ්‍යයේ පිහිටන කැපී පෙනෙන ව්‍යුහයකි
- මෙය විශාල ව්‍යුහයක් වන අතර සෙසල යුෂය ලෙස හඳුන්වන තරලයකින් පිරුණු
- තානාජලාස්වය ලෙස හඳුන්වන පටලයකින් වටවුණු ව්‍යුහයකි
- මෙහි වූ සෙසල යුෂයේ සංයුතිය සයිටොසොලයට වඩා වෙනස් වේ එහි

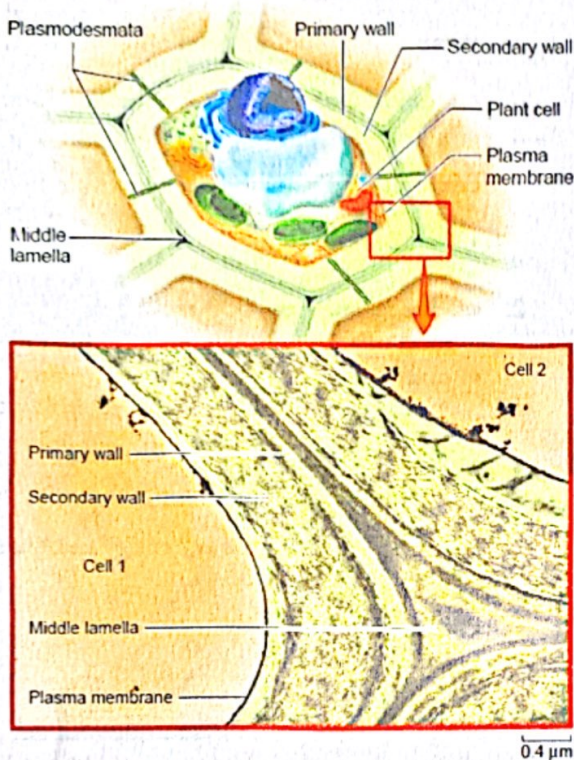
- ජලය
- පොටෑසියම් සහ ක්ලෝරයිඩ් වැනි අයන වර්ග
- ඇන්තොසයනීන් වැනි ජල ද්‍රාව්‍ය වර්ණක පවතී

මධ්‍ය රික්තකයක් සහිත ශාක සෙසල රේඛිත ශාක සෙසල හඳුන්වයි

බහිස්සෛලීය සංඝටක

- සෛල වල ජලාස්ම පටලයට පිටතින් පවතින සෛලීය සංඝටක බහිස්සෛලීය සංඝටක ලෙස හැඳින්වේ
- සෛල වල පවතින බහිස්සෛලීය සංඝටක කිහිපයකි එනම්
 - සෛල බිත්තිය
 - සෛල සත්වි
 - බහිස්සෛලීය පූරකය

1. සෛල බිත්තිය



- සත්ව සෛල වල සෛල බිත්ති නොපවතින අතර ප්‍රාග් න්‍යෂ්ටික සෛල ඇතැම් ප්‍රොටිස්ටාවන් හා දිලීර වල සහ ශාක සෛල වල ජලාස්ම පටලයට පිටතින් සෛල බිත්ති පවතී
- මේ අතරින් ශාක සෛල වල සෛල බිත්ති වලට සාපේක්ෂව අනෙකුත් ජීවීන්ගේ පවතින සෛල බිත්ති සාපේක්ෂව තුනී හා ප්‍රත්‍යස්ථතාවයෙන් වැඩි වේ
- ශාක සෛල වල පවතින සෛල බිත්ති අප්ථි දෘඪ හා පූර්ණ පාරගම්‍ය වේ
- එසේම එකම ශාකයේ විවිධ සෛල වල පවතින සෛල බිත්ති වලත් රසායනික සංයුතිය අධිකව වෙනස් වේ
- නමුත් සාමාන්‍යයෙන් ශාක සෛල සැදී ඇත්තේ සෙලියුලෝස්, හෙමිසෙලියුලෝස්, පෙක්ටින්, ලිග්නින් සහ සුබෙරින් වලිනි

> මෘදුස්කර ස්පූලකෝණාස්ථර

- ප්‍රාථමික සෛල බිත්ති පමණක් පවතී

> දෘඪස්කර සෛල ම වාහිනී වාහකය

- ලිග්නින් දරන ද්විතියික සෛල බිත්ති පවතී

> වල්ක සෛල මුල් අන්තස්ථරමීය සෛල

- සුබෙරින් සහිත ද්විතියික සෛල බිත්ති පවතී

- ශාක සෛලයක සෛල බිත්තිය ප්‍රධාන වශයෙන් කොටස් 3කි එනම්

- මධ්‍ය සුස්කරය
- ප්‍රාථමික සෛල බිත්තිය
- ද්විතියික සෛල බිත්තිය

1. මධ්‍ය සුස්කරය

- ශාක සෛල බිත්තිවල ප්‍රාථමික සෛල බිත්තියට පිටතින් මධ්‍ය සුස්කරය පිහිටයි
- මෙය පෙක්ටින් නමැති ඇලෙනසුළු පොලිසැකරයිඩයෙන් සෑදුනු තුනී ස්ථරයකින් සැදී ඇත
- මෙමගින් යාබද ශාක සෛල එකිනෙක සම්බන්ධ කරනු ලබයි

2. ප්‍රාථමික සෛල බිත්තිය

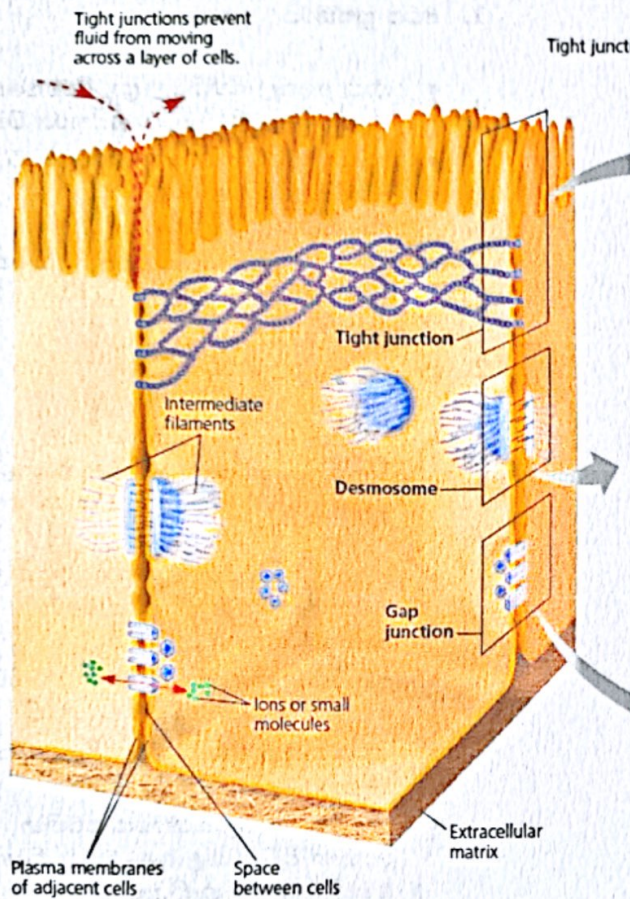
- ප්‍රාථමික සෛල බිත්තිය සෛල විභාජනයෙන් පසුව ඇතිවන නව ළපටි සෛල මගින් මුලින්ම ප්‍රාථමික සෛල බිත්තියයි
- මෙය මධ්‍ය සුස්කරය මත සෙලියුලෝස් තන්තු අහඹු සහ අක්‍රමවත් ලෙස තැන්පත් වීමෙන් ඇති වේ
- ප්‍රාථමික සෛල බිත්තිය තුනී නමුත් ශීඝ්‍ර පාරගම්‍ය දෘඪ බවින් අඩු ව්‍යුහයකි
- මෙය ප්‍රධාන වශයෙන් සෙලියුලෝස් වලින් සමන්විත වේ
- ප්‍රාථමික සෛල බිත්තියේ පවතින අවකාශ තුලින් ජල අණු වලට නිදහසේ ගමන් ගැනීමේ හැකියාව පවතී

3. ද්විතියික සෛල බිත්තිය

- සෛල පරිණත වන විට ඇතැම් සෛල වල පමණක් ද්විතියිකව ද්විතියික සෛල බිත්ති ඇති වේ
- මේවා ප්‍රාථමික සෛල බිත්තිය මත ජලාස්ම පටලයට ඇතුළතින් ඇති වේ
- මෙහි ප්‍රධාන සංඝටකය සෙලියුලෝස් වේ
- මීට අමතරව ඇතැම් සෛල වල ජලයට අපාරගම්‍ය තද බවින් වැඩි ලිග්නින් හා සුබෙරින් තැන්පත් වීම සිදුවේ

- මේවා මගින් සෙලියුලෝස් තන්තු සම්බන්ධ කර ඉතා දෘඪ ද්විතියක සෙල බිත්ති ඇති කරයි
- මේවා සනකමින් වැඩි අපාරගමය නම්‍යශීලී නොවන ව්‍යුහ වේ
- සෙල බිත්ති වල පවතින සිදුරු කුලෙස හඳුන්වනු ලබන අතර එම කුහරණ යාබද සෙල වල සෙල ජලාස්මීය රැහැන් වන ජලාස්ම බන්ධ ගමන් කරයි

2. සෙල සන්ධි

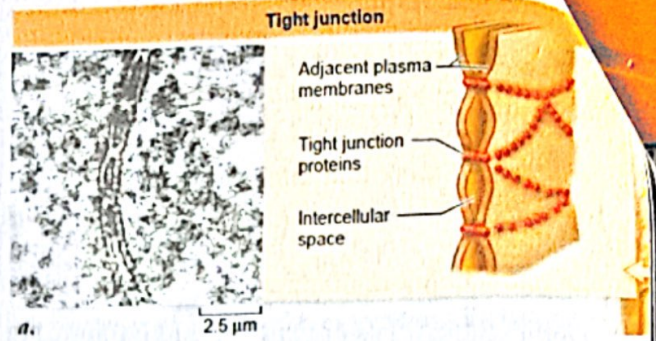


- සෙල සන්ධි යනු යාබද ජලාස්ම පටල සම්බන්ධ කරනු ලබන ව්‍යුහ වේ
- සෙල සන්ධි මගින් සෘජු යාන්ත්‍රික සම්බන්ධතා මගින් සෙල අතර අන්තර්ක්‍රියා සන්නිවේදනය කරනු ලබයි
- සන්තති සෙල වල අඩංගු ප්‍රධාන සන්ධි වර්ග 3කි

1. තද සන්ධි
2. ඩෙස්මොසෝම / නැංගුරම් සන්ධි
3. හිදැස් සන්ධි / සන්නිවේදන සන්ධි

1. තද සන්ධි

- යාබද සෙල වල ජලාස්ම පටල විශේෂිත ප්‍රෝටීන අණු මගින් තදින් බැඳී යාම මගින් ඇති වේ



- මේවා මගින් සෙලය වටා සන්නික මුද්‍රාවක් ඇති කරනු ලබයි
- මේ හේතුවෙන් සෙල අතර අන්තර්සෙලීය අවකාශ අවහිර වේ

කෘත්‍යය

- අන්තර් සෙලීය අවකාශ තුළින් ඩිස්සෙලීය තරලය කාන්දු වීම වැළැක්වීම

පිහිටීම

- සම අපිච්ඡදය

2. ඩෙස්මොසෝම / නැංගුරම් සන්ධි

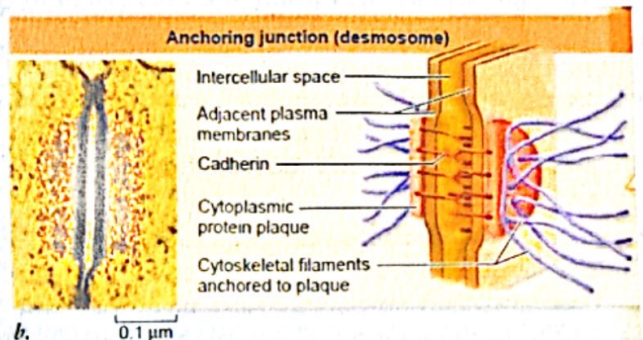
- යාබද සෙල වල සෙල සැකිලි අතර මැද සූත්‍රිකා මගින් යාන්ත්‍රිකව තදින් සම්බන්ධ කරනු ලබන සෙල සන්ධි ඩෙස්මොසෝම වේ

කෘත්‍යය

- යාබද සෙල වල සෙල සැකිලි යාන්ත්‍රිකව තදින් සම්බන්ධ කිරීම

පිහිටීම

- පේශි පටකය



3. හිදැස් සන්ධි / සන්නිවේදන සන්ධි

- යාබද සෙල අතර සංඥා හා ද්‍රව්‍ය හුවමාරුවට දායක වන සෘජු සම්බන්ධතා හිදැස් සන්ධි වේ
- මෙමගින් එක් සෙලයක සිට තවත් සෙලයකට සෙල ජලාස්මීය නාලිකා සපයයි
- මෙම හිදැස් සන්ධි වල පවතින ජිදු වට කෙරෙන ලෙස පිළියෙල වූ විශේෂිත නිර්‍යාක පටල ප්‍රෝටීන පවතී

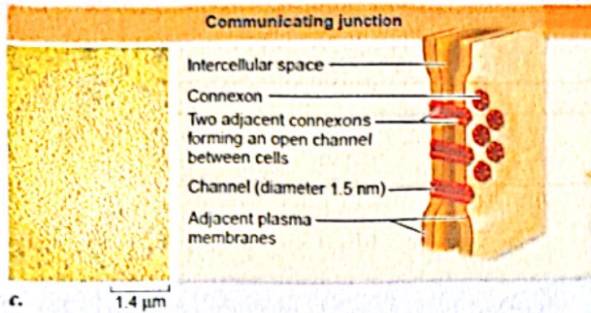
- මෙම සන්ධි වල වූ ජිද්‍ය හරහා අයන වර්ග සිනි වර්ග හා ඇමයිනෝ අම්ල වර්ග වැනි දෑ පරිවහනය කෙරේ

කෘත්‍යය

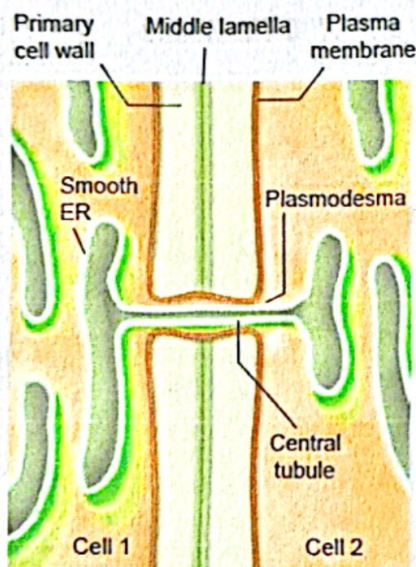
- සෘජු සම්බන්ධතා මගින් යාබද සෛල අතර සංඥා සහ ද්‍රව්‍ය හුවමාරුවට ඉඩ සැලැස්වීම කිරීම

පිහිටීම

- හෘත් පේශි සන්තති කළල



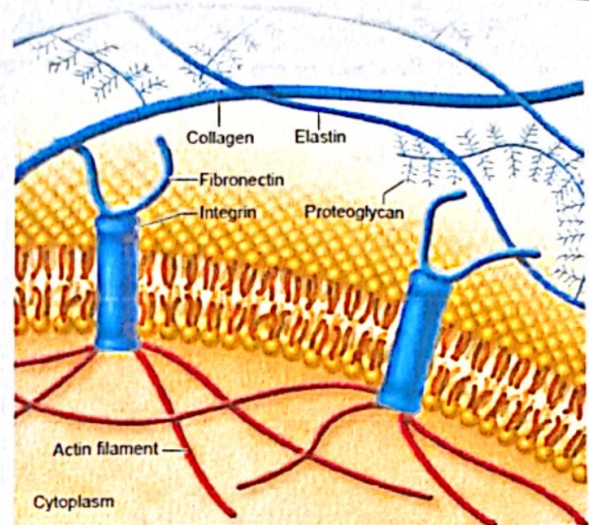
ජලාස්ම බන්ධ



- ශාක සෛල වල සෛල සන්ධි අඩංගු නොවේ. නමුත් ශාක සෛල වල පවතින ජලාස්ම බන්ධ සෛල සන්ධි ලෙස ක්‍රියා කරයි
- මේවා සෛල බිත්ති තුළින් දිවෙන අන්වීක්ෂීය නාලිකා වන අතර
- මෙමගින් යාබද ශාක සෛල වල සෛල ජලාස්ම ඵකිනෙක සම්බන්ධ කරනු ලබන සෘජු සෛල ජලාස්මීය සම්බන්ධතා ලෙස ක්‍රියා කරයි

- මේවා සෛල ජලාස්මයෙන් පිරී ජලාස්ම පටලයෙන් ආවරණය වී පවතින නාලිකා වේ

3. බහිස්සෛලීය පූරකය



- සන්තති සෛල වල සෛල බිත්තියට පිටතින් සෛල බිත්ති නොපවතී
- නමුත් සන්තති සෛල වල ජලාස්ම පටලය මතුපිට සෛලය මගින් ම ප්‍රාචය කරගනු ලබන බහිස්සෛලීය පූරකය පිහිටයි
- බහිස්සෛලීය පූරකයේ ප්‍රධාන සංඝටක දෙකකි. එනම්

- ග්ලයිකොප්‍රෝටීන (කොලැජන්)
- වෙනත් කාබෝහයිඩ්‍රේට් අඩංගු අණු (ප්‍රෝටියෝග්ලයිකැන්)

- බොහෝ සන්තති සෛල වල බහිස්සෛලීය පූරකයේ සුලභතම ග්ලයිකොප්‍රෝටීනය කොලැජන් වේ
- සුලභතම කාබෝහයිඩ්‍රේට් අඩංගු අණු වන්නේ ප්‍රෝටියෝග්ලයිකැන් වේ
- එබැවින් මෙම සෛල මගින් ප්‍රාචය කරනු ලබන ප්‍රෝටියෝග්ලයිකැන් වලින් වියන ලද ජාලය තුළ කොලැජන් තන්තු ගිලියාමෙන් සන්තති සෛල වල බහිස්සෛලීය පූරකය සාදා ඇත

බහිස්සෛලීය පූරකයේ කෘත්‍යය

- සෛල පෘෂ්ඨය මත ආරක්ෂක ස්ථරයක් සැදීම
- සෛල සැකිල්ල සමග බහිස්සෛලීය පූරකය සම්බන්ධ කිරීම
- යාන්ත්‍රික හා රසායනික සංඥා සම්ප්‍රේෂණයට දායක වෙමින් සෛල වල වර්ධනට බලපෑම් ඇති කිරීම

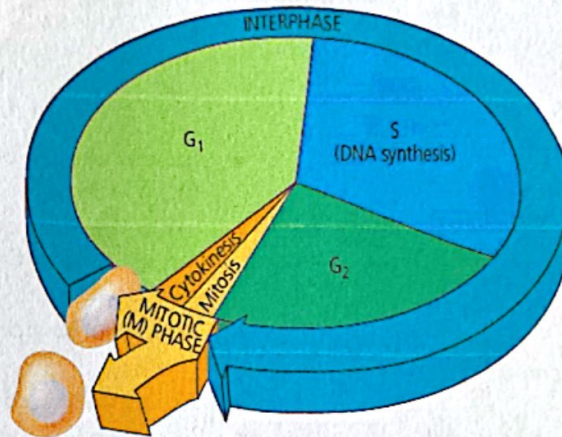
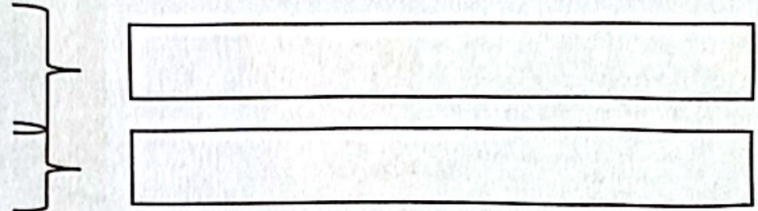
සෛල චක්‍රය

සෛල චක්‍රය යනු

- එක් සෛල විභාජනයක අවසානයේ සිට
- ඊළඟ සෛල විභාජනයේ අවසානය දක්වා
- සෛලයක් තුළ සිදුවන සිදුවීම් අනුපිළිවෙල වේ
- සෛල විභාජනය අවසානයේදී අනුනත විභාජනය මගින් එක් ජනක සෛලයකින් ඊට ප්‍රවේණිකව ස්වභාවිකව ද්විතීය සෛල දෙකක් ඇති වීම සිදු වේ

සූ න්‍යෂ්ටික සෛල චක්‍රය

1. G1 - පරතරකලාව - I
2. S - සංශ්ලේෂණ කලාව
3. G2 - පරතරකලාව - II
4. M - අනුනතය
5. C - සෛල ජලාස්ම විභාජනය



සූ න්‍යෂ්ටික සෛල චක්‍රය ප්‍රධාන කලා දෙකකින් සමන්විත වේ

1. අන්තර් කලාව
2. අනුනත කලාව

1. අන්තර් කලාව

- සෛල චක්‍රයේ ආරම්භක සහ දීර්ඝතම කලාව වේ
- එය සෛල චක්‍රයෙන් 90% ක් පමණ ආවරණය කරයි
- අන්තර් කලාව, කලා තුනකට බෙදා දැක්වේ

1. G1 - පරතරකලාව - I
2. S - සංශ්ලේෂණ කලාව
3. G2 - පරතරකලාව - II

මූලික කලා වලදී සෛලයක් තුළ සිදුවන වෙනස්කම් පහත වගුවේ දක්වා ඇත

G1 කලාව	S කලාව	G2 කලාව

2. අනුනත කලාව

- අනුනත කලාව සෛල චක්‍රයෙන් 10% ක් පමණ ආවරණය කරයි
- අනුනත කලාව, කලා දෙකකට බෙදා දැක්වේ

1. M - අනුනතය

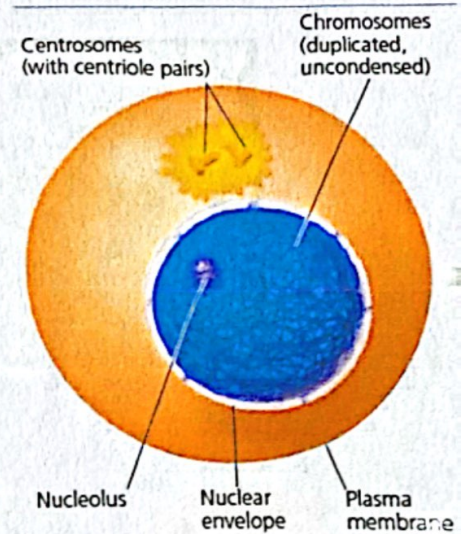
අනුනතය යනු,

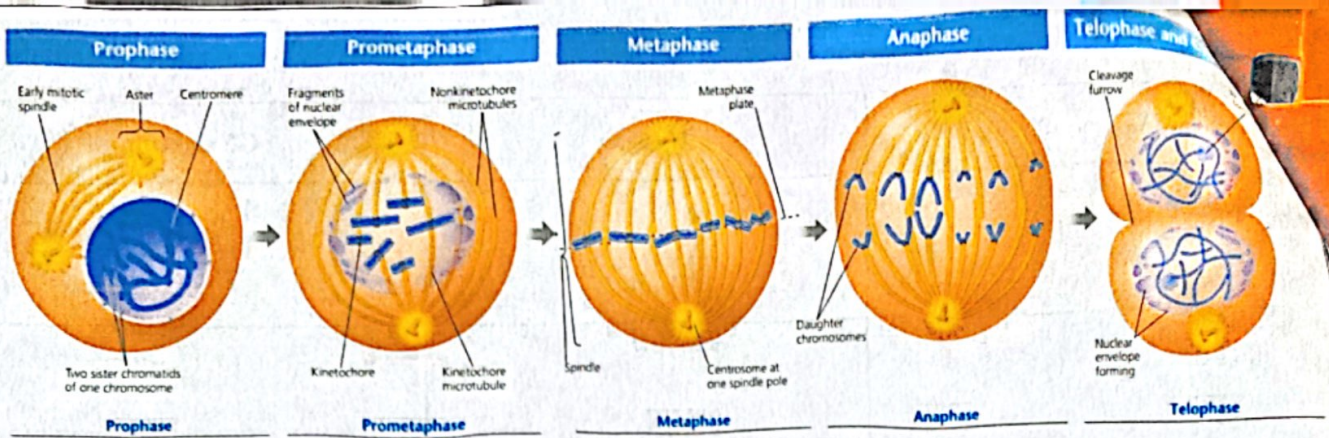
එක් මාතෘ න්‍යෂ්ටියකින්
ප්‍රවේණිකව සර්වසම
දූහිතෘ න්‍යෂ්ටි දෙකක් නිපදවීමේ
න්‍යෂ්ටි විභාජන ක්‍රියාවලියකි

2. C - සෛල ජලාස්ම විභාජනය

- සෛල චක්‍රය අධ්‍යයනය කිරීම පහසු කිරීම සඳහා එය පහත පරිදි අවධි පහකට බෙදා දක්වයි

- ප්‍රාක් කලාව
- පෙර යෝග කලාව
- යෝග කලාව
- වියෝග කලාව
- අන්ත කලාව

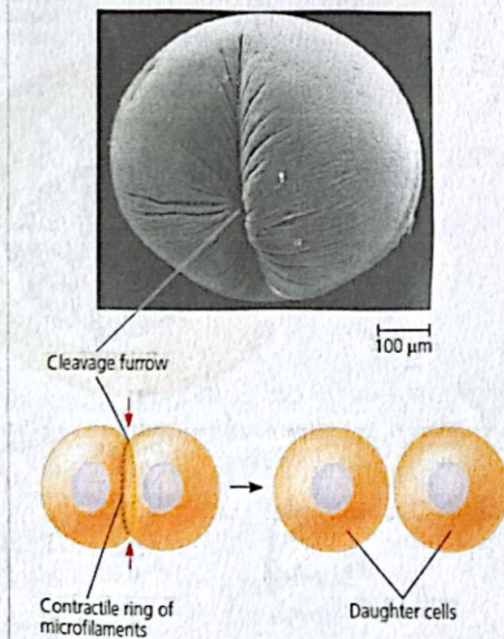




සෛල ජලාස්ම විභාජනය

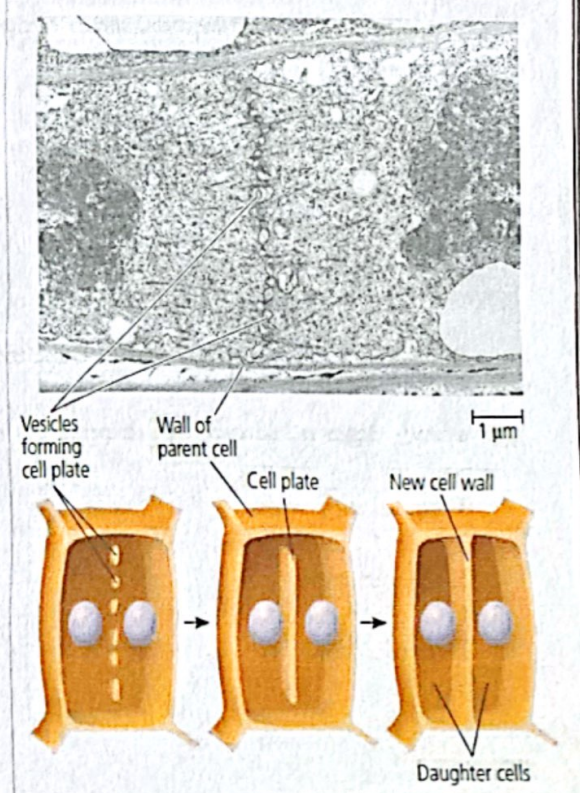
- අන්ත කලාව අවසාන වත් විට සෛල වල සෛල ජලාස්ම විභාජනය ආරම්භ වේ
- ඒ නිසා අනුනත විභාජනය අවසාන වන විට ප්‍රවේණිකව සර්වසම දුහිතා සෛල දෙකක් නිපදවයි

(a) Cleavage of an animal cell (SEM)

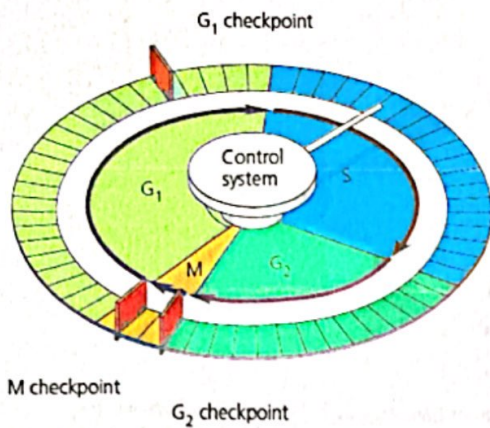


- සත්ත්ව සෛල වල සෛල ජලාස්ම විභාජනය හේදන ඇලියක් නිපදවීම මගින් සිදුවේ
- මේ සඳහා ප්‍රධාන වශයෙන් ඇක්ටීන් සූත්‍රිකා දායක වේ
- ශාක සෛල වල සෛල ජලාස්ම විභාජනය සෛල තලයක් සෑදීම මගින් සිදු වේ
- මේ සඳහා ගොල්ගි ආශයිකා දායක වේ

(b) Cell plate formation in a plant cell (TEM)



සූ ත්‍යාජික සෛල චක්‍රයේ පවතින පිරික්සුම් ස්ථාන



- සෛල විභාජනයේ ඉදිරි කලා වලට යෑම සඳහා සෛල සුදානම් බව සහතික කිරීමට සෛල චක්‍රය පාලනය කරන පිරික්සුම් ස්ථාන G₁, G₂ හා S කලා වල ඇත
- සමහර සෛල පිරික්සුම් ස්ථානයට පැමිණි විට එම ස්ථානයේදීම ඉදිරියටම යාමේ සංඥා ලැබෙන අතර එවැනි සෛල සෛල චක්‍රයේ ඉදිරි කලාවන් සම්පූර්ණ කර විභාජනයට ලක්වේ
- නමුත් සමහර සෛල වලට එසේ ඉදිරියට යාමේ සංඥා නොලැබේ
- එවිට එවැනි සෛල සෛල චක්‍රයෙන් ඉවත් වී G₀ කලාව ලෙස හඳුන්වන සෛල විභාජනය සිදු නොවන අදියරකට ඇතුළු වේ
- මානව දේහයේ බොහෝ සෛල මෙම G₀ කලාවේ පවතී නිදසුන් ස්නායු සෛල පේශි සෛල

අනුනත විභාජනයේ වැදගත්කම

1. ප්‍රවේණික ස්ථායීතාවය පවත්වා ගැනීමට
2. වර්ධනය හා විකසනයට
3. සෛල අළුත්වැඩියාවට ප්‍රතිස්ථාපනයට හා පුනර්වර්ධනයට
4. අලිංගික ප්‍රජනනයට

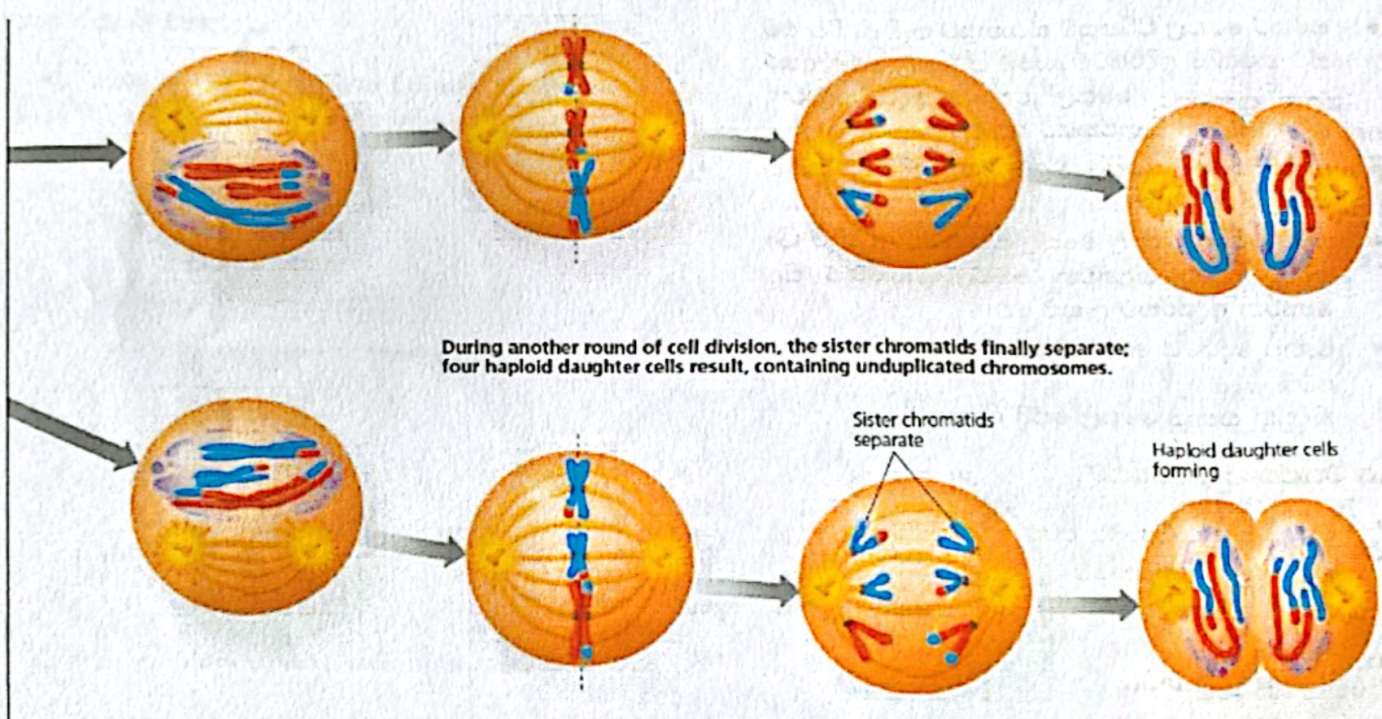
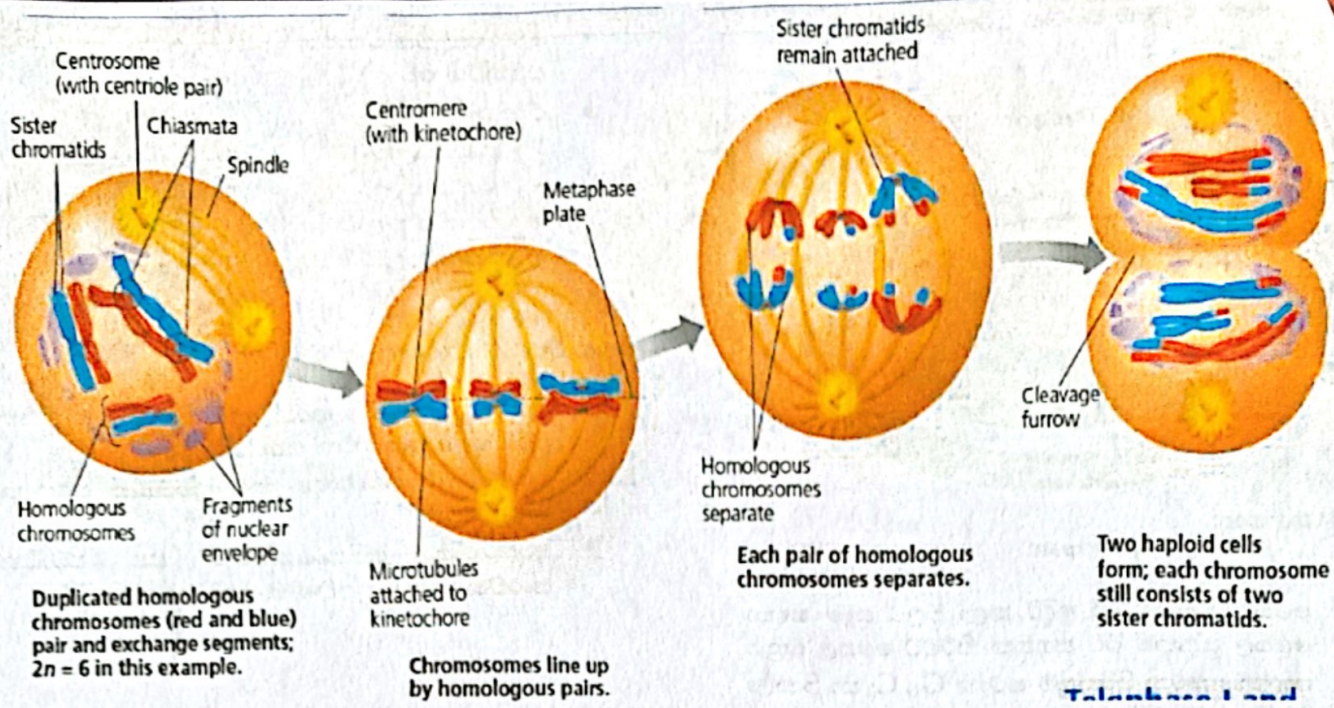
උෞත විභාජනය

- උෞත විභාජනය යනු ලිංගිකව ප්‍රජනනය කරනු ලබන ජීවීන් විසින් සිදුකරනු ලබන වෙනස් ආකාරයක සෛල විභාජන ක්‍රමයකි
- උෞතයේදී ද්විගුණ මාතෘ න්‍යෂ්ටියකින් ප්‍රවේණිකව සර්වසම නොවන ඒකගුණ දුහිතෘ න්‍යෂ්ටි හතරක් සාදනු ලැබේ
- මෙම විභාජන ක්‍රමය අනුයාතව සිදුවන න්‍යෂ්ටි විභාජන ක්‍රියාවලි දෙකකින් සමන්විත වේ
- ඒවා උෞතනය - I හා උෞතනය - II ලෙස හැඳින්වේ
- මෙහි උෞතනය - I හිදී වර්ණදේහ සංඛ්‍යාව අඩුවන අතර
- උෞතනය - II අනුනතයට සමාන වේ

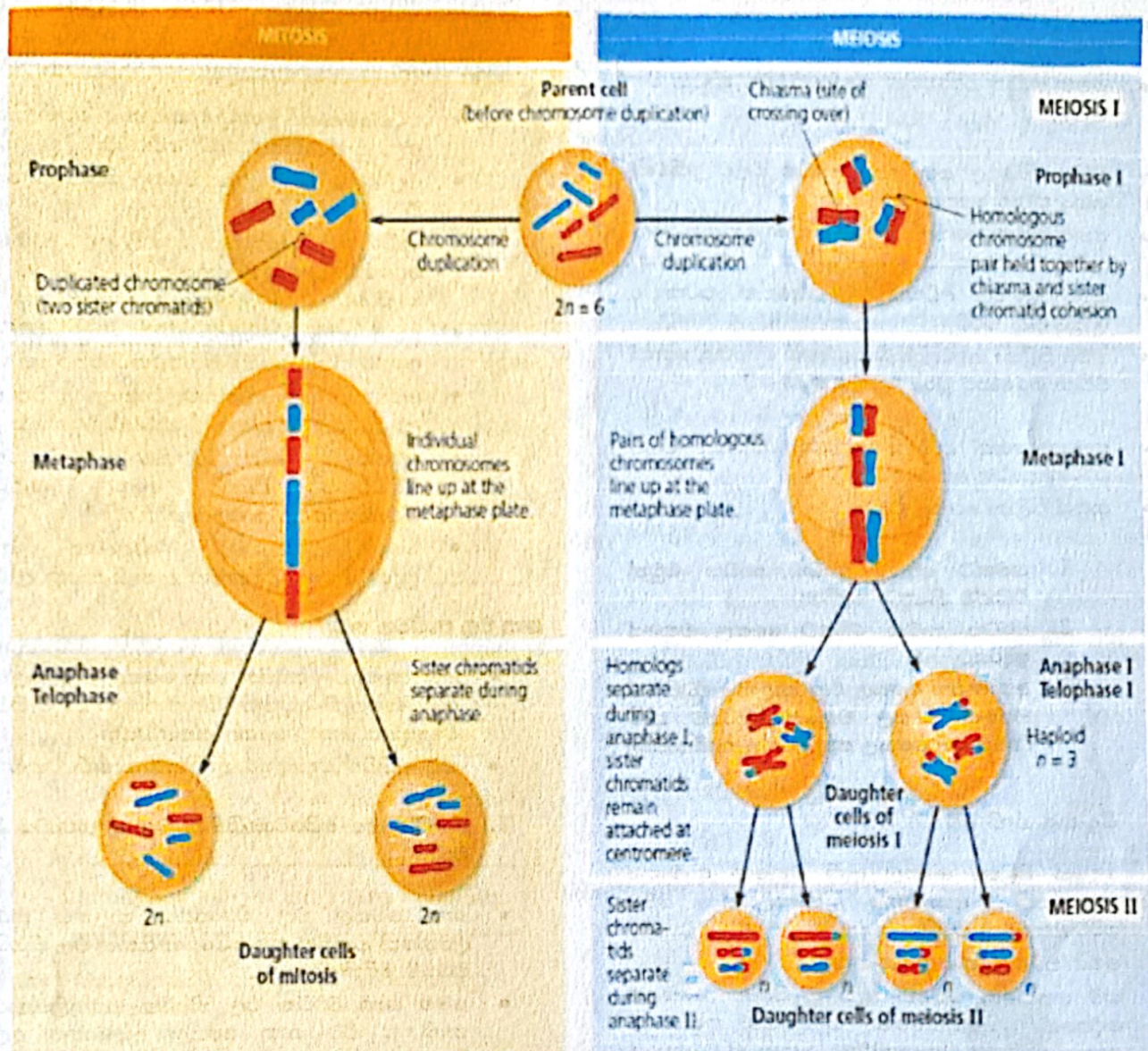
- මෙම එක් එක් විභාජන ක්‍රියාවලි උපකලා හතරකින් සමන්විත වේ
- ඒවා නම්
 - ප්‍රාක් කලාව
 - යෝග කලාව
 - වියෝග කලාව
 - අන්ත කලාව වේ

උෞත විභාජනයේ වැදගත්කම

1. ලිංගිකව ප්‍රජනනය කරන පරම්පරා ඔස්සේ නියත වර්ණදේහ සංඛ්‍යාවක් පවත්වා ගැනීම
2. පරිණාමයට මග පාදන නව ප්‍රවේණික ප්‍රභේදන නිපදවීම
3. අවතරණය, ප්‍රතිසංයෝජනය සහ ස්වාධීන සංරචනය නිසා ප්‍රවේණික ප්‍රභේදන ඇති වීම



අවතරණය	ප්‍රතිසංයෝජනය	ස්වාධීන සංරචනය



අර්බුද පිළිකා සහ ගඩු

- සෛල චක්‍රය බාහිර සහ අභ්‍යන්තර සාධක මගින් පාලනය වේ
- මෙම සාධක රසායනික හෝ භෞතික සාධක විය හැකි වේ
- පිළිකා සෛල යනු ඉහත සාධක වලට ප්‍රතිචාර නොදක්වන සෛල විශේෂයකි
- එනම් පිළිකා සෛල දේහයේ පාලන යන්ත්‍රණවලට ප්‍රතිචාර නොදක්වයි
- මෙම සෛල අධිකව බෙදී අනෙක් පටක ද ආක්‍රමණය කරයි
- මෙම පිළිකා සෛල මැඩ පැවැත්ම නොකළ හොත් ජීවියා මරණයට වුවද පත්විය හැකි වේ
- සාමාන්‍යයෙන් නම් සෛලයක් වර්ධනය වීමට වර්ධක සාධක අත්‍යවශ්‍ය වේ
- නමුත් පිළිකා සෛල වලට

1. තමන්ට අවශ්‍ය වර්ධක සාධක ඔවුන් විසින්ම නිපදවා ගැනීම
2. වර්ධක සාධක රහිතව සෛල චක්‍රයේ ඉදිරියට යාම
3. අසාමාන්‍ය සෛල චක්‍ර පාලන පද්ධතියක් ඔස්සේ සෛල චක්‍රයේ ඉදිරියට යාම (මෙය එම සෛල සතු විශේෂ හැකියාවකි)

සිදු කළ හැකි වේ

- මෙසේ පිළිකා සෛල ඇති වන්නේ සාමාන්‍ය සෛලයක් අසාමාන්‍ය සෛලයක් බවට පරිවර්තනය වූ විටයි
- මෙය පරිණාමණය ලෙස හඳුන්වයි
- යම් තෙයකින් මෙසේ ඇති වූ පිළිකා සෛලය දේහයේ ප්‍රතිශක්තිකරණ පද්ධතියට හඳුනාගත නොහැකි වී එය විනාශ කිරීමට නොහැකි වුවහොත් මෙම සෛල ගුණනය වී සෛල ගොනුවක්/සෛල ගුලියක් සෑදීමට හේතු වේ
- මෙසේ සෑදෙන සෛල ගුලිය අර්බුදයක් ලෙස හඳුන්වයි
- සාමාන්‍යයෙන් අර්බුද ආකාර දෙකකි
- එනම්

1. නිරූප්‍යව අර්බුද
2. සෝපායව අර්බුද ලෙසයි

නිරූප්‍යව අර්බුද

- පරිණාමණයට ලක්වූ අසාමාන්‍ය සෛල ඒවා ඇති වූ ස්ථානයේම රැඳී පැවති විට ඇතිවන්නේ නිරූප්‍යව අර්බුද වේ
- මේවා බහුතරයක් අනතුරුදායක ගැටළු වලට හේතු නොවේ

- මේවා ශල්‍යකරණයට ලක්වී ස්ථානයේම ඉවත් කළ හැකි වේ

සෝපායව අර්බුද

- පරිණාමණයට ලක්වූ අසාමාන්‍ය සෛල ඒවා ඇති වූ ස්ථානයේම රැඳී නොසිට
- මුල් අර්බුදයෙන් අර්බුද සෛල කිහිපයක් වෙන් වී
- රුධිර වාහිනී හෝ වසා වාහිනී තුළට ඇතුළු වී දේහයේ අනෙකුත් කොටස් වලට ඇතුළු විය හැකි වේ
- එනම් මෙම සෝපායව අර්බුද ආක්‍රමණශීලී වී අවයව එකකට හෝ කිහිපයකට පහර දේ
- මේවා අනිකුත් අවයව වලට ඇතුළු වූ විට එම අවයව තුළද ගුණනය වී නව අර්බුද සාදයි
- මෙසේ මුල් ස්ථානයේ සිට වෙනත් දුරස්ථ පිහිටීමකට පිළිකා සෛල පැතිරීම ස්ථානාන්තරණය ලෙස හඳුන්වයි
- මෙසේ සෝපායව අර්බුදයක් ඇති පුද්ගලයෙකුට පිළිකාවක් ඇතැයි කියනු ලැබේ

ශාක වල ඇතිවන ගඩු

- මෙය ශාක වල පවතින ශාක සෛල වල පාලනය කළ නොහැකි අනුනත විභාජනය නිසා ඇතිවන විභේදනය නොවූ සෛල ස්කන්ධයකි
- ගඩු ඇතිවීම සඳහා ප්‍රධාන හේතු දෙකකි. එනම්

1. ඔක්සිජන් සහ සයිටොකයිනීන් වල තුල්‍යතාවය බිඳ වැටීම

- ශාක සෛල වල විභාජනය පාලනය කරනු ලබන්නේ ඔක්සිජන් සහ සයිටොකයිනීන් වල නියමිත මට්ටම් මගිනි
- මෙම ශාක වර්ධක වල නියමිත සමතුලිතතාවය නැති වූ විට ශාක සෛල අසාමාන්‍ය ලෙස විභාජනය වී ගඩු ඇති කරයි

2. සුවිශේෂී ජීවීන් විසින් ශාක පටක ආක්‍රමණය කිරීම

- බැක්ටීරියා, වෛරස, දිලීර, මයිටා, කෘමීන් වැනි සුවිශේෂී ජීවීන්
- ශාකයක වර්ධනය වන පටක ආක්‍රමණය හෝ විනිවිද යාම නිසා
- ශාක සෛල ප්‍රතිසංවිධානයට ලක්වී අසාමාන්‍ය ලෙස සෛල විභාජනයට ලක් වීමට හේතු වේ
- මෙමගින් ගඩු ඇති වේ
- එබැවින් මෙවැනි ජීවීන් ගඩුකාරක ලෙස හඳුන්වයි

පරිවෘත්තීය ක්‍රියාවලි වල ශක්ති සම්බන්ධතා

- ජීවීන් තුළ සිදුවන සියළුම ජෛව රසායනික ප්‍රතික්‍රියා පරිවෘත්තීය ප්‍රතික්‍රියා ලෙස හඳුන්වයි
- පරිවෘත්තීය ප්‍රතික්‍රියා ප්‍රධාන ප්‍රතික්‍රියා ආකාර දෙකකින් සමන්විත වේ
- එනම්

1. සංවෘත්තීය ප්‍රතික්‍රියා
2. අපවෘත්තීය ප්‍රතික්‍රියා

1. සංවෘත්තීය ප්‍රතික්‍රියා

- සරල අණු වලින් සංකීර්ණ අණු සෑදීම සිදුවේ
- මෙය ශක්ති අවශේෂක ක්‍රියාවලියකි
- මේ සඳහා අවශ්‍ය ශක්තිය අපවෘත්තීය ප්‍රතික්‍රියා මගින් නිදහස් වේ

ශක්තිය + සරල අණු → සංකීර්ණ අණු

2. අපවෘත්තීය ප්‍රතික්‍රියා

- සංකීර්ණ අණු, සරල අණු බවට බිඳ හෙලීම සිදුවේ
- මෙය ශක්තිදායක ක්‍රියාවලියකි
- එනම් මෙහිදී සංකීර්ණ අණු බිඳ හෙලීමේදී නිදහස් ශක්තිය මුදා හැරීම සිදුවේ

සංකීර්ණ අණු → සරල අණු + ශක්තිය

- ඉහත සඳහන් ශක්තිය යනු කිසියම් කාර්යයක් ඉටු කිරීමේ ධාරිතාවයි
- එබැවින් ජීවීන් විවිධ ක්‍රියාවලි සඳහා ශක්තිය භාවිතා කරයි

ජෛව ශෝෂය තුළ පවතින ශක්ති සම්බන්ධතා

- ප්‍රාථමික ශක්ති ප්‍රභවය වන සූර්යයාගෙන් ඇතිවන සූර්ය විකිරණ වල වූ ආලෝක ශක්තිය, පරිසරයේ සිට ජෛව පද්ධති තුළට ගමන් කිරීම
- අනතුරුව ප්‍රභාසංස්ලේෂී වර්ණක සහිත සෛල භාවිතයෙන් ප්‍රතිග්‍රහණය කළ ආලෝක ශක්තිය, ප්‍රභාසංස්ලේෂණ ක්‍රියාවලිය හරහා, කාබෝහයිඩ්‍රේට වැනි කාබනික සංයෝග තුළ රසායනික ශක්තිය ලෙස ගබඩා කිරීම
- අනතුරුව මෙම කාබනික සංයෝග තුළ අඩංගු රසායනික ශක්තිය

සෛලීය ශ්වසන ක්‍රියාවලිය හරහා

ATP තුළ අඩංගු රසායනික ශක්තිය බවට පරිවර්තනය කරයි

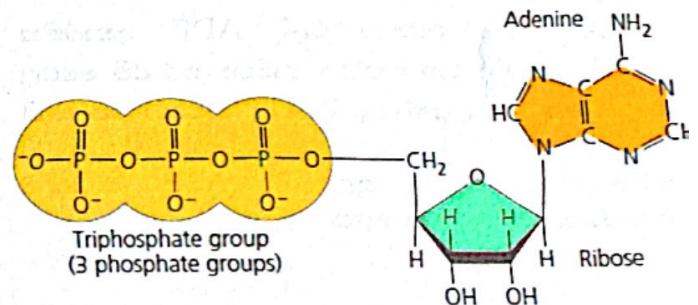
- අනතුරුව මෙම ATP තුළ අඩංගු රසායනික ශක්තිය, විවිධ ශක්ති අවශ්‍ය ක්‍රියාවලි සඳහා යොදාගනී

ජීවීන් තුළ සිදුවන විවිධ ශක්ති අවශ්‍ය ක්‍රියාවලි

- ද්‍රව්‍ය සංශ්ලේෂණය
- සක්‍රීය පරිවහනය
- ස්නායු ආවේග සම්ප්‍රේෂණය
- ජෛව සංකෝචනය
- පක්ෂම සහ කශිකා සැලීම
- විද්‍යුත් විසර්ජන
- ජෛව සංදීප්තිය

- ජීවීන් තුළ සිදුවන මෙවැනි ශක්තිය අවශ්‍ය ක්‍රියාවලි සඳහා ශක්ති වාහකයා ලෙස ක්‍රියාකරන්නේ ATP වේ
- මෙය සරලතම බැක්ටීරියාවන්ගේ සිට සියළුම ජීවීන්ගේ ශක්ති වාහකයා ලෙස ලෙස ක්‍රියාකරයි
- එබැවින් ATP, ශක්ති හුවමාරු ක්‍රියාවලියේ සර්වත්‍ර විනිමය ලෙස හැඳින්වේ

ATP (ඇඩිනොසින් ට්‍රයිපොස්පේට්)



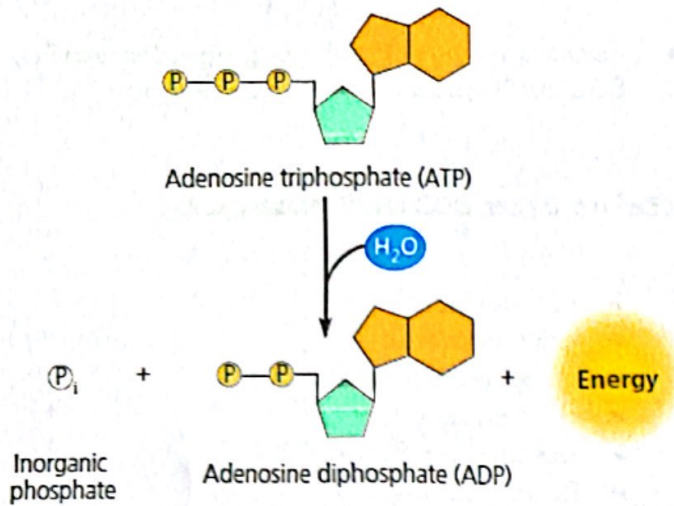
ATP යනු නියුක්ලියෝටයිඩයකි

- එබැවින් මෙහි ප්‍රධාන රසායනික කාණ්ඩ තුනකි

1. පෙන්ටෝස් සීනි - රයිබෝස්
2. නයිට්‍රජනීය හෂ්මය - ඇඩිනීන්
3. පොස්පේට් කාණ්ඩ තුන

- ATP ජල විච්ඡේදනයේදී ADP සහ P_i ලබා දේ
- මෙහි ATP වල අඩංගු ශක්තිය, ADP සහ P_i වල අඩංගු ශක්තියට වඩා බොහෝ බැවින්
- ATP වල ජල විච්ඡේදනයේ ප්‍රතිඵලයක් ලෙස ශක්තියක් නිදහස් වේ

- එබැවින් ATP ජල විච්ඡේදනය ශක්තිදායක ප්‍රතික්‍රියාවකි



- ATP වල වූ එක් අඩිශක්ති පොස්පේට් බන්ධනයක් ජල විච්ඡේදනයේදී 30.5kJ/mol ක ශක්ති ප්‍රමාණයක් නිදහස් කළ හැකිය
- ATP සතුව මෙසේ ශක්තිය නිදහස් කළ හැකි අඩිශක්ති පොස්පේට් බන්ධන දෙකක් පවතී
- නමුත් බොහෝ ජෛව විද්‍යාත්මක ප්‍රතික්‍රියා සඳහා ATP වල වූ අග්‍රස්ථ අඩිශක්ති පොස්පේට් බන්ධනය ජල විච්ඡේදනය වන විට පිටවන ශක්තිය භාවිතා කෙරේ
- ATP අණුව සවල බැවින් ජීවී සෛල තුළ ශක්තිය අවශ්‍ය වන ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදුවන ඕනෑම තැනකට ශක්තිය රැගෙන යාමට මෙයට හැකි වේ
- එසේම අවශ්‍ය අවස්ථා වලදී ADP, අකාබනික පොස්පේට් (P_i) සහ ශක්තිය භාවිතා කර ජීවී සෛල තුළ දී කෙටි කාලයක් තුළ දී ATP නිපදවා ගත හැකි වේ
- මෙසේ සෛලයක් තුළ දී ATP නිපදවීම පොස්පොරයිලීකරණය ලෙස හැඳින්වේ

සෛලයක් තුළ ATP නිපදවා ගත හැකි ආකාර

- ශක්ති ප්‍රභවය අනුව පොස්පොරයිලීකරණය ආකාර තුනකි

ආකාරය	විස්තරය
ප්‍රභා පොස්පොරයිලීකරණය	සූර්ය ශක්තිය භාවිතයෙන් ATP සංශ්ලේෂණය
උපස්තර පොස්පොරයිලීකරණය	සංකීර්ණ අණු සරල අණු බවට බිඳ හෙලීමේදී නිදහස් වන ශක්තියෙන් ATP සංශ්ලේෂණය

මක්සිකාරක පොස්පොරයිලීකරණය	අණු මක්සිකාරණයෙන් නිදහස් වන ශක්තියෙන් ATP සංශ්ලේෂණය
---------------------------	---

- ඉහත ආකාර අතරින්

ප්‍රභා පොස්පොරයිලීකරණය ප්‍රභාසංශ්ලේෂණය තුළදී සිදුවන අතර

උපස්තර පොස්පොරයිලීකරණය සහ මක්සිකාරක පොස්පොරයිලීකරණය සිදුවන්නේ සෛලීය ශ්වසනය තුළදී වේ

ජීවී සෛල තුළ සිදුවන ශක්ති පරිණාමණ

- ජීවී සෛල තුළදී ATP වල අඩංගු රසායනික ශක්තිය අවශ්‍යතාවය අනුව විවිධ කාර්යයන් ඉටු කර ගැනීම සඳහා විවිධ ශක්ති ආකාර වලට පරිණාමණය වේ

- රසායනික ශක්තිය $\rightarrow$ විද්‍යුත් ශක්තිය
විද්‍යුත් ආවේග සම්ප්‍රේෂණය සඳහා
- රසායනික ශක්තිය $\rightarrow$ යාන්ත්‍රික ශක්තිය
පේශි සංකෝචනය සඳහා
- රසායනික ශක්තිය $\rightarrow$ තාප ශක්තිය
දේහ උෂ්ණත්වය පවත්වා ගැනීම සඳහා
- රසායනික ශක්තිය $\rightarrow$ ආලෝක ශක්තිය
පේශි සංදීප්තිය සඳහා
- රසායනික ශක්තිය
විවිධ සංයෝග සංශ්ලේෂණය සඳහා

පරිවෘත්තීය ප්‍රතික්‍රියා යාමනයේදී එන්සයිම වල කාර්යභාරය

- එන්සයිම ජෛව උත්ප්‍රේරක ලෙස ක්‍රියාකරන මහා අණු වේ
- මේවා සජීවී සෛල තුළ සංශ්ලේෂණය වේ

එන්සයිම වල ලාක්ෂණික ගුණ

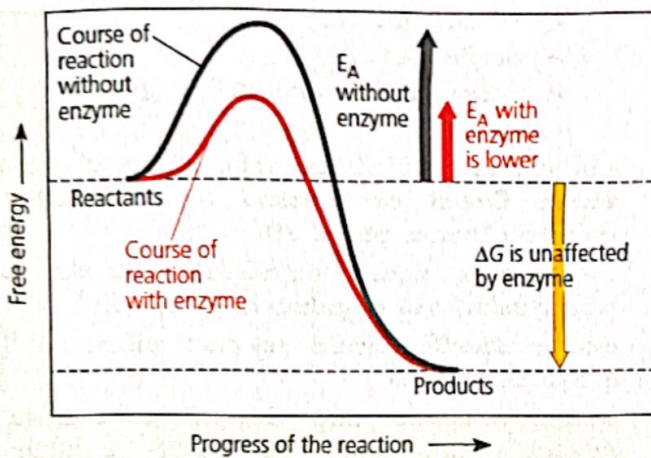
සියළුම එන්සයිම,

- ජෛව උත්ප්‍රේරක වේ
(එන්සයිම මගින් උත්ප්‍රේරණය වන ප්‍රතික්‍රියාවක සක්‍රියතා ශක්තිය අඩු කිරීම මගින් අදාළ ප්‍රතික්‍රියාවේ ශීඝ්‍රතාවය වැඩි කිරීමට එන්සයිම වලට හැකි වේ)
- ඕනෑම ප්‍රතික්‍රියාවක අන්තඵල වල ගුණ හෝ ස්වභාවය වෙනස් නොකරයි
- උපස්තරයට අධිකව විශිෂ්ට වේ

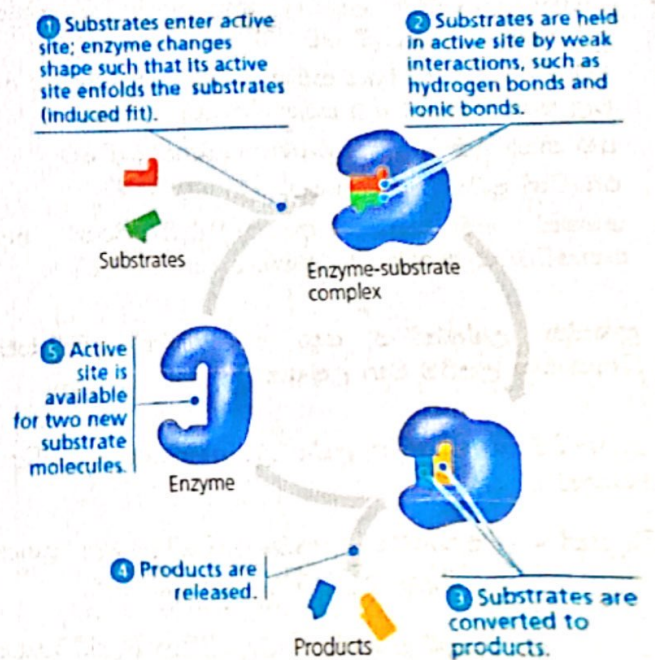
4. ප්‍රතික්‍රියාව තුළදී ප්‍රතික්‍රියාවට සහභාගී නොවේ (ප්‍රතික්‍රියාවේදී වැය නොවේ)
5. වල උත්ප්‍රේරණ ශීඝ්‍රතාවය සඳහා ප්‍රතික්‍රියා මාධ්‍යයේ pH අගය, උෂ්ණත්වය හා උපස්තර සාන්ද්‍රණය බලපායි
6. වල ප්‍රතික්‍රියාව සිදුවන සක්‍රීය ස්ථාන පවතී

බොහෝ එන්සයිම,

7. ගෝලීය ප්‍රෝටීන වේ
8. තාප සංවේදී නිසා තාප අස්ථායී වේ
9. වල උත්ප්‍රේරණ ප්‍රතික්‍රියා ප්‍රතිවර්තය වේ
10. සමහර එන්සයිම වල උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාකාරීත්වය සඳහා සහසාධක අවශ්‍ය වේ (සහසාධක යනු ප්‍රෝටීන නොවන සාධක විශේෂයකි)



එන්සයිම වල උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාවේ යන්ත්‍රණය



▲ Figure 8.16 The active site and catalytic cycle of an enzyme

සහසාධක

- සමහර එන්සයිම වල
- උත්ප්‍රේරක ක්‍රියාකාරීත්වය සඳහා අත්‍යවශ්‍ය වන
- ප්‍රෝටීන නොවන සංඝටක සහසාධක නම් වේ
- සහසාධක එන්සයිමයට සම්බන්ධ වන ආකාරය අනුව සහසාධක වර්ග දෙකකි

1. කදින සහ ස්ථිර ලෙස බැඳෙන සහසාධක
2. ලිහිල් සහ කාලිකාලික ලෙස බැඳෙන සහසාධක

- සහසාධක වල රසායනික ස්වභාවය අනුව සහසාධක වර්ග දෙකකි

1. කාබනික සහසාධක (එනම් සහඑන්සයිම)
NAD, FAD සහ බයෝටින්
2. අකාබනික සහසාධක
 Zn^{2+} , Fe^{2+} , Cu^{2+}

එන්සයිමය ප්‍රතික්‍රියා වලට බලපාන සාධක

1. ප්‍රතික්‍රියා මාධ්‍යයේ උෂ්ණත්වය
2. ප්‍රතික්‍රියා මාධ්‍යයේ pH අගය
3. උපස්තර සාන්ද්‍රණය
4. එන්සයිම සාන්ද්‍රණය
5. නිශේධක පැවතීම

1. ප්‍රතික්‍රියා මාධ්‍යයේ උෂ්ණත්වය

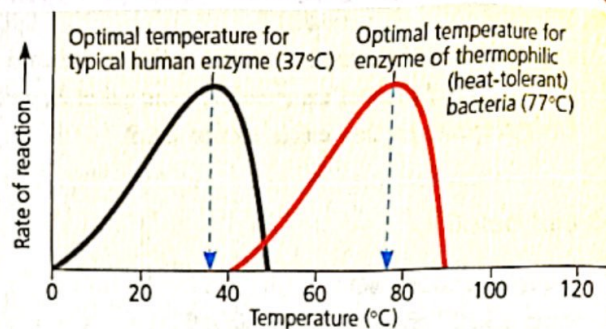
- උෂ්ණත්වය වැඩි වීමේදී අණුවල චලිතය වැඩි වේ
- එනිසා එන්සයිම අණුවල හා උපස්තරය අණුවල චලිතයේ වේගය වැඩි වේ
- මේ නිසා එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථාන සහ උපස්තර අණුවල සංඝට්ටනය වීමේ සම්භාවිතාවය වැඩි වේ
- මේ නිසා ප්‍රතික්‍රියාව සිදුවීමේ අවස්ථාව වැඩිවේ
- එබැවින් ප්‍රතික්‍රියා ශීඝ්‍රතාවය වැඩි වේ
- මෙසේ ප්‍රතික්‍රියා ශීඝ්‍රතාවය වැඩිවන්නේ අදාළ එන්සයිමයේ ප්‍රශස්ත උෂ්ණත්වය දක්වා පමණි

- ප්‍රශස්ත උෂ්ණත්වය යනු එන්සයිමය ප්‍රතික්‍රියාවක ශීඝ්‍රතාවය උපරිම වන උෂ්ණත්වය යි

- එන්සයිම වල ප්‍රශස්ත උෂ්ණත්වය ජීවියාගෙන් ජීවියාට වෙනස් වේ

නිදසුන් - බොහෝ මානව එන්සයිම වල ප්‍රශස්ත උෂ්ණත්වය $35^{\circ}\text{C} - 40^{\circ}\text{C}$ වේ

උණුදිය උල්පත වල සිටින බැක්ටීරියාවන්ගේ ප්‍රශස්ත උෂ්ණත්වය 70°C පමණ වේ



(a) Optimal temperature for two enzymes

- ප්‍රශස්ත උෂ්ණත්වය ඉක්මවා උෂ්ණත්වය වැඩි කිරීමේදී ඉතා ශීඝ්‍රයෙන් එන්සයිමය ක්‍රියාකාරීත්වය අඩුවීමට පටන් ගනී
- මෙසේ සිදුවන්නේ ප්‍රශස්ත උෂ්ණත්වය ඉක්මවා උෂ්ණත්වය වැඩිවන විට එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ පවතින

- හයිඩ්‍රජන් බන්ධන
- අයනික බන්ධන
- දුර්වල රසායනික බන්ධන බිඳ වැටේ

- මේ හේතුවෙන් එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ හැඩය වෙනස් වීමෙන් එය උපස්තර අණුවට පෙන්වන අනුපූරක ස්වභාවය වෙනස් වේ
- එබැවින් මේ අවස්ථාවේදී එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානය සමග උපස්තර අණු අනුපූරකව බැඳීම වැළැක්වේ
- මෙම අවස්ථාවේදී එන්සයිම අණු දුස්ස්වභාවිකරණය වී ඇතැයි කියනු ලැබේ
- මෙවැනි අවස්ථාවට පත්වූ විට ප්‍රතික්‍රියා මාධ්‍යයේ උෂ්ණත්වය වැඩි කරන විට අණුවල සංඝට්ටන ශීඝ්‍රතාවය වැඩි වෙමින් පැවතුණත්
- එන්සයිම අණු දුස්ස්වභාවිකරණය වී ඇති බැවින් එන්සයිමයේ ප්‍රතික්‍රියා උත්ප්‍රේරණ ශීඝ්‍රතාවය අඩු වීම ඇරඹේ
- කිසියම් උෂ්ණත්වයකදී සම්පූර්ණයෙන්ම නතර වීම සිදු වේ

2. ප්‍රතික්‍රියා මාධ්‍යයේ pH අගය

- පරිසරයේ උෂ්ණත්වය නොවෙනස්ව පැවතියත් එන්සයිම ඉතා කාර්යක්ෂමව ක්‍රියා කරන්නේ යම් pH පරාසයක් තුළයි
- යම් එන්සයිමයක් මගින් උත්ප්‍රේරිත ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදුවන පටු පරාසය අදාළ එන්සයිමය සඳහා වන pH පරාසය ලෙස හැඳින්වේ
- මෙම pH පරාසය තුළ අදාළ එන්සයිමය ඉහළම ප්‍රතික්‍රියා ශීඝ්‍රතාවයක් පෙන්වන pH අගය අදාළ එන්සයිමයේ ප්‍රශස්ත pH අගය ලෙස හැඳින්වේ

- එන්සයිමයේ උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාකාරීත්වය තතර කෙරේ

සෛලයක් තුළ එන්සයිම ක්‍රියාකාරීත්වය යාමනය කරන යන්ත්‍රණය

- සෛලය තුළ දී එන්සයිම වල උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාවලිය ස්වභාවිකව යාමනය කරන අණු යාමක අණු ලෙස හැඳින්වේ
- බොහෝ අවස්ථා වල මේවා තරඟකාරී නොවන ප්‍රතිවිර්තය නිශේධක ලෙස ක්‍රියාකරයි
- මෙම යාමක අණු එන්සයිම සක්‍රියක හෝ එන්සයිම නිශේධක හෝ විය හැකි වේ
- මේවා එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානය නොවන වෙනත් ස්ථානයකට සහසංයුජ නොවන අන්තර්ක්‍රියා මගින් බැඳී
- එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ හැඩයට බලපෑම් එල්ල කිරීම හරහා එහි කාර්යයට බලපෑම් එල්ල කරයි
- මෙහිදී එන්සයිමයේ උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාකාරීත්වය උත්තේජනය කිරීම හෝ නිශේධනය කිරීම හෝ සිදු කෙරේ

- සෛලයක් තුළ එන්සයිම ඇලොස්ටරිකව යාමනය වන ආකාර තුනකි. එනම්,

1. ඇලොස්ටරික සක්‍රියනය හා නිශේධනය
2. සහයෝගීතාවය
3. ප්‍රතිපෝෂී නිශේධනය

- ඇලොස්ටරික සක්‍රියනය හා නිශේධනය ඇලොස්ටරික ස්ථානය සමග සක්‍රියකයක් බැඳුණු විට එමගින් එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ සක්‍රිය උත්ප්‍රේරක හැඩය ස්ථාවර කරයි
- ඇලොස්ටරික ස්ථානය සමග නිශේධකයක් බැඳුණු විට එමගින් එන්සයිමයේ සක්‍රිය ස්ථානයේ අක්‍රිය හැඩය ස්ථාවර කරයි
- එසේම එන්සයිමයක පවතින උපඒකක සැකසී ඇති ආකාරය අනුව ඒවා අතර සංඥා ඉතා වේගයෙන් අනෙක් උප ඒකක වලට සම්ප්‍රේෂණය කළ හැකි වේ
- එබැවින් එන්සයිමයේ පවතින ඇලොස්ටරික ස්ථාන අතරින් එක් ඇලොස්ටරික ස්ථානයකට පමණක් යාමක අණුවක් සම්බන්ධ වීමෙන් පවා සියළු උප ඒකක වල සක්‍රිය ස්ථානයේ හැඩය කෙරෙහි බලපෑම් ඇති කිරීම සිදුවේ

නිදසුන් -

- ADP ඇලොස්ටරික සක්‍රියක ලෙස ක්‍රියා කරමින් එන්සයිමය සමග බැඳී අපවාන්තිය මගින් ATP නිපදවීම උත්තේජනය කරවයි
- එසේම සැපයුම අවශ්‍යතාවයට වඩා ATP වැඩි වූ විට එම එන්සයිමයටම ඇලොස්ටරික නිශේධකයක්

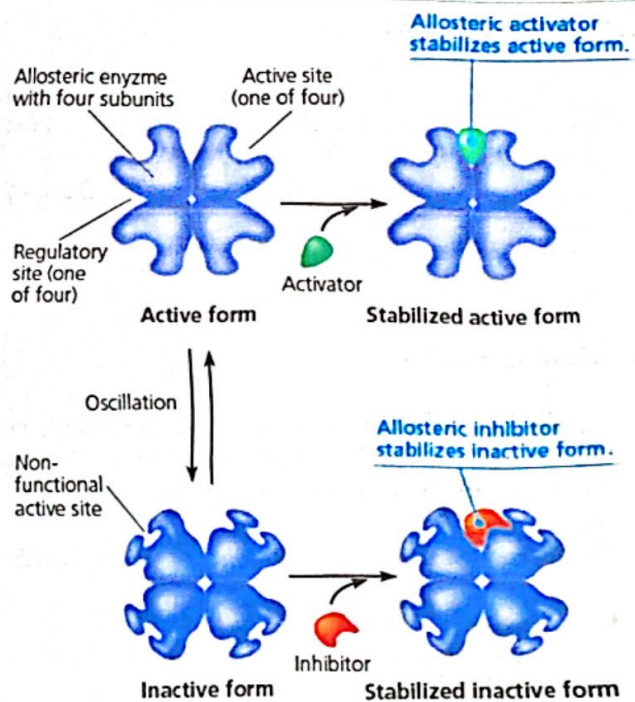
ලෙස ATP බැඳී අපවාන්තිය මගින් ATP නිපද නිශේධනය කරවයි

1. ඇලොස්ටරික සක්‍රියනය හා නිශේධනය

- ඇලොස්ටරික යාමනය මගින් යාමනය වන බොහෝ එන්සයිම උප ඒකක දෙකකින් හෝ ඊට වැඩි ගණනකින් සැදී ඇත
- මෙම එක් එක් උප ඒකකය පොලිපෙප්ටයිඩ දාමයකින් සමන්විත වන අතර
- ඒ එක් එක් උප ඒකකය සතුව සක්‍රිය ස්ථානයක් බැගින් පවතී
- සාමාන්‍යයෙන් මෙම එන්සයිම වල සම්පූර්ණ සංකීර්ණයම සෛලයක් තුළදී එකිනෙකට වෙන්ස් හැඩ දෙකක් අතර දෝලනය වීම සිදුවේ
- මෙම හැඩ දෙක
 - සක්‍රිය උත්ප්‍රේරක හැඩය
 - අක්‍රිය හැඩය

ලෙස නම් කෙරේ

(a) Allosteric activators and inhibitors



At low concentrations, activators and inhibitors dissociate from the enzyme. The enzyme can then oscillate again.

සක්‍රිය උත්ප්‍රේරක හැඩය

- එන්සයිමය සක්‍රිය උත්ප්‍රේරක හැඩයේ පවතින විට දී සක්‍රිය ස්ථානය සමග උපස්තර අණුවකට සම්බන්ධ වීමට හැකි අනුපූරක ස්වභාවය පවතින උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාවලිය සිදුවේ

අක්‍රිය හැඩය

නමුත් එන්සයිමය අක්‍රිය හැඩයේ පවතින විටදී එහි සක්‍රිය ස්ථානය උපස්තර අණුව සමග හරියටම අනුපූරක නොවන පරිදි වෙනස් වන බැවින් උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාවලිය සිදු නොවේ

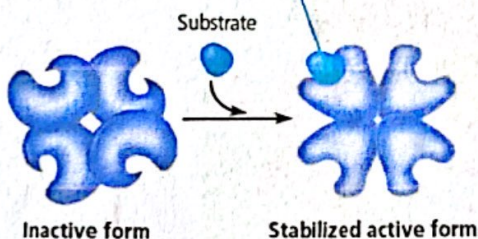
- ඉහත දැක්වූ හැඩ ආකාර දෙකේදීම යාමක අණු එන්සයිමයේ අදාළ යාමක ස්ථානයන් සමග බැඳීම සිදුවේ
- මෙම යාමක ස්ථානය ඇලොස්ටරික ස්ථානය ලෙස හඳුන්වයි
- මෙය බොහෝ විට එන්සයිම වල උපස්තක සම්බන්ධ වන ස්ථානයේ පිහිටයි
- එන්සයිමයන් සමග සම්බන්ධ විය හැකි යාමක වර්ග දෙකකි. එනම්

- සක්‍රියක
- නිශේධක ලෙසයි

2. සහයෝගීතාවය

(b) Cooperativity: another type of allosteric activation

Binding of one substrate molecule to active site of one subunit locks all subunits in active conformation.



The inactive form shown on the left oscillates with the active form when the active form is not stabilized by substrate.

- සහයෝගීතාවය යනු තවත් වර්ගයක ඇලොස්ටරික සක්‍රියක ආකාරයකි
- මෙහිදී සිදුවන්නේ එන්සයිමයේ පවතින එක් සක්‍රිය ස්ථානයක් සමග එක් උපස්තර අණුවක් බැඳීම නිසා
- එන්සයිමයේ පවතින ඉතිරි සක්‍රිය ස්ථාන වල ක්‍රියාකාරීත්වය ඉහළ නැංවීම මගින් හෝ

- එම ඉතිරි සක්‍රිය ස්ථාන සමග උපස්තර අණුවක් බැඳීම දිරිගැන්වීම මගින් හෝ
- එන්සයිමයේ උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාකාරීත්වය ඉහළ නැංවීමයි

නිදසුන් -

- හිමොග්ලොබින් ප්‍රෝටීනය උප ඒකක හතරකින් සැදී ඇත
- මෙහි එක් එක් උප ඒකකය සතුව ඔක්සිජන් සඳහා වන බන්ධක ස්ථානයක් බැගින් පවතී
- මෙම බන්ධක ස්ථාන හතර අතරින් එක් බන්ධක ස්ථානයකට එක් ඔක්සිජන් අණුවක් බැඳුණු විටදී
- එහි පවතින ඉතිරි බන්ධක ස්ථාන වල ඔක්සිජන් සඳහා වන බන්ධනාවය වැඩි වීම සිදු වේ

3. ප්‍රතිපෝෂී නිශේධනය

- එන්සයිමය උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාවලියකදී ඇතිවන අන්තඵලයක්, අදාළ එන්සයිමයටම නිශේධකයක් ලෙස බැඳීම හේතුවෙන් අදාළ එන්සයිමය උත්ප්‍රේරණ ක්‍රියාවලිය තතර වීම මෙහිදී සිදු වේ
- මේ හේතුවෙන් අවශ්‍යතාවය ඉක්මවා අන්තඵල නිපදවීම ජීවී පද්ධති තුළ රසායනික සම්පත් වල හානිය අවම කිරීම මෙහිදී සිදුවේ
- එබැවින් පරිවෘත්තීය ක්‍රියාවලියක දී අන්තඵල නිපදවීම යාමනය කිරීම සඳහා ප්‍රතිපෝෂී නිශේධනය අත්‍යවශ්‍ය ක්‍රියාවලියකි

නිදසුන් -

- සියළු ජීවී ක්‍රියාවලි සඳහා අවශ්‍ය ශක්තිය ලබාදෙන්නේ ATP මගිනි
- එබැවින් සෛල තුළ ශක්ති අවශ්‍යතාවය ඉහළ ගිය විට අපවෘත්තීය මගින් ATP නිපදවීම, ADP ඇලොස්ටරික සක්‍රියක ලෙස ක්‍රියා කරමින් උත්තේජනය කිරීම සිදුවේ
- නමුත් අවශ්‍ය ශක්ති ප්‍රමාණය ඉක්මවා ATP නිපදවීම සිදුවන විට ATP ඇලොස්ටරික නිශේධකයක් ලෙස ක්‍රියාකරමින් පමණ ඉක්මවා ATP නිපදවීම නිශේධනය කරයි