

Unit 02 සෛලීය ශ්වසනය Cellular Respiration

සෛලීය ශ්වසනය

සෛලීය ශ්වසනය යනු

- කාබෝහයිඩ්‍රේට් වැනි කාබනික අණු
- එන්සයිම උත්ප්‍රේරිත ප්‍රතික්‍රියා මාලාවක් මගින්
- පියවරෙන් පියවර ඔක්සිකරණයට ලක්කර
- එම කාබනික අණු තුළ අඩංගු රසායනික ශක්තිය නිදහස් කර
- ඒවා ATP තුළ අඩංගු රසායනික ශක්තිය ලෙස ගබඩා කිරීමේ ක්‍රියාවලිය යි

- සෛලීය ශ්වසනය ප්‍රධාන ආකාර දෙකකි
- එනම්
 1. ස්වායු ශ්වසනය
 2. නිර්වායු ශ්වසනය

ස්වායු ශ්වසනය

- අණුක ඔක්සිජන් (O_2) පවතින විට
- ග්ලූකෝස් වැනි ශ්වසන උපස්තර යොදාගෙන
- ATP සංශ්ලේෂණය කිරීමේ ක්‍රියාවලිය ස්වායු ශ්වසනය ලෙස හැඳින්වේ
- ග්ලූකෝස් අණුවක් ස්වායු ශ්වසනයට ලක්වන ආකාරය පහත සඳහන් තුළින් සමීකරණය මගින් පෙන්විය හැකි වේ

- ස්වායු ශ්වසනය ක්‍රියාවලිය ප්‍රධාන පියවර තුනකින් සමන්විත වේ
- එනම්

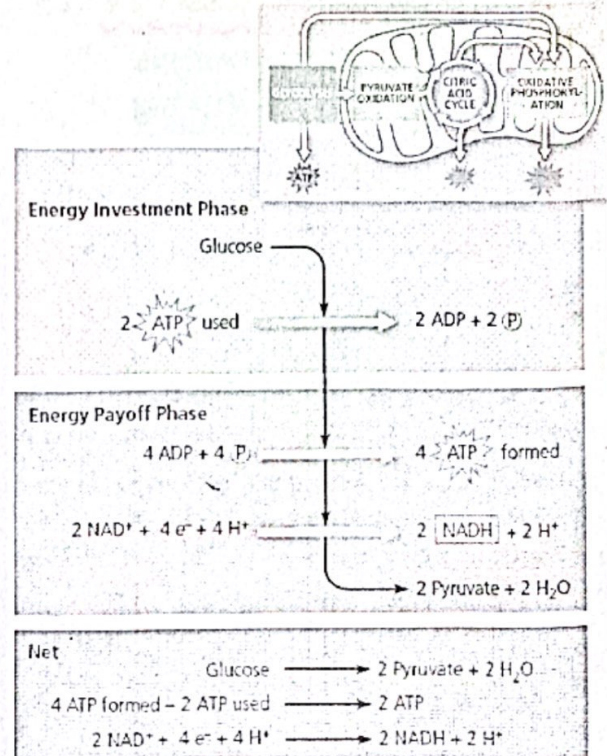
1. ග්ලයිකොලිසිස
2. පයිරුවේට් ඔක්සිකරණය හා සිට්‍රික් අම්ල චක්‍රය (ක්‍රෝබ්ස් චක්‍රය)
3. ඔක්සිකාරක පොස්පොරයිලීකරණය (ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමය)

1. ග්ලයිකොලිසිස

- ග්ලයිකොලිසිස පියවරේදී සිදුවන ජෛව රසායනික ප්‍රතික්‍රියා උත්ප්‍රේරණය කරන

සියළුම එන්සයිම පවතින්නේ සයිටොසොලය තුළ නිසා

- ග්ලයිකොලිසිස සයිටොසොලය තුළ සිදුවේ
- මෙම පියවර අණුක ඔක්සිජන් (O_2) ගේ පැවතීම මත රඳා නොපවතී



▲ Figure 9.8 The energy input and output of glycolysis.

- මෙහි ආරම්භයේදී 6C සංයුතියක් සහිත ග්ලූකෝස්, 3C සංයුතියක් සහිත ග්ලිසරැල්ඩිහයිඩ්-3-පොස්පේට් (G3P) අණු දෙකක් බවට පරිවර්තනය වීම සිදුවේ
- මෙම පියවර සඳහා ATP අණු දෙකක් මගින් ශක්තිය සැපයේ
- එනම් ග්ලයිකොලිසිසේ ආරම්භය සඳහා ATP ලෙස ශක්තිය වැයවේ
- අනතුරුව මෙසේ නිපදවනු ලැබූ අණු දෙක 3C සංයුතියක් සහිත පයිරුවේට් අණු දෙකක් බවට පරිවර්තනය කෙරේ
- මෙම ක්‍රියාවලියේදී H^+ 4ක් හා ඉලෙක්ට්‍රෝන 4ක් පිටකරයි
- එසේ පිටකරන H^+ හා ඉලෙක්ට්‍රෝන භාවිතා කර NAD^+ අණු දෙකක් ඔක්සිහරණය කිරීමෙන් $NADH$ අණු දෙකක් නිපදවයි

- එසේම මෙම පියවරේදී ATP අණු හතරක් නිපදවීම සිදුවේ
- නමුත් ග්ලයිකොලිසිස ආරම්භ කිරීමට ATP අණු දෙකක් වැයවන බැවින්
- ග්ලයිකොලිසිසේදී නිපදවෙන ශුද්ධ ATP ප්‍රමාණය ATP අණු දෙකකි

- ග්ලයිකොලිසිසේදී වැයවන එල වල සාරාංශය

- ග්ලූකෝස් අණු - 01
- ATP අණු - 02

- ග්ලයිකොලිසිස අවසානයේදී නිපදවෙන ශුද්ධ එල වල සාරාංශය

- + පයිරුවේට් අණු - 02
- + ATP අණු - 02
- + NADH අණු - 02
- + H^+ - 02

මෙසේ නිපදවෙන පයිරුවේට් අණු දෙක අණුක ඔක්සිජන් (O_2) පවතින තත්ත්ව යටතේදී පමණක් මයිටොකොන්ඩ්‍රියා තුළට ඇතුළු වී ඉතිරි පියවර වලට භාජනය වේ

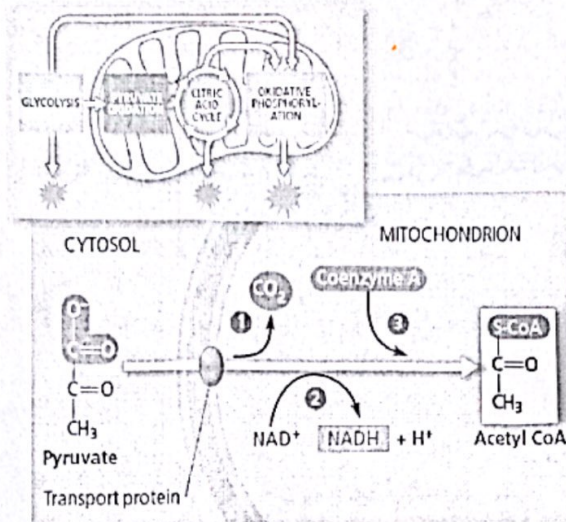
2. පයිරුවේට් ඔක්සිකරණය සහ සිට්‍රික් අම්ල චක්‍රය

පයිරුවේට් ඔක්සිකරණය

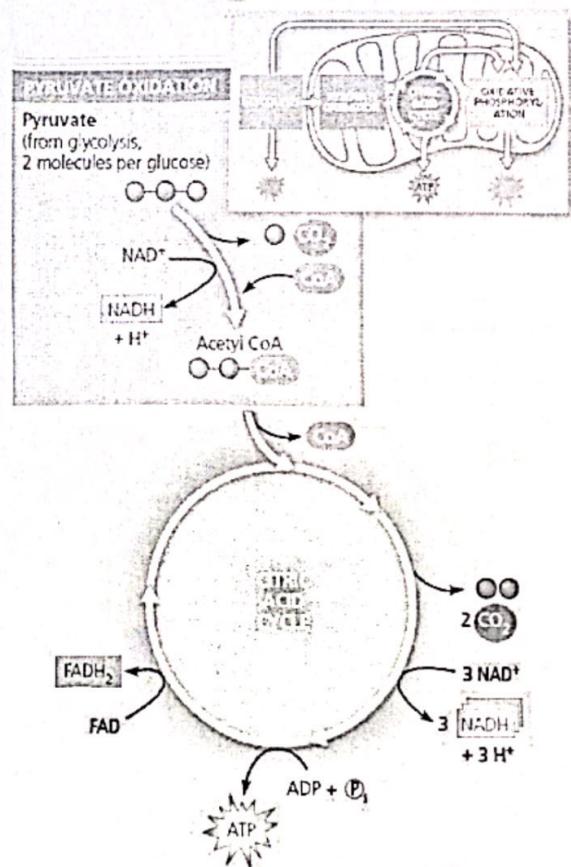
- ඉහත පයිරුවේට් අණු දෙක මයිටොකොන්ඩ්‍රියා පටල හරහා සක්‍රීය පරිවහනය මගින් මයිටොකොන්ඩ්‍රියා තුළට ඇතුළු වේ
- මයිටොකොන්ඩ්‍රියා පූර්ණය තුළදී
 - එක් පයිරුවේට් අණුවක් මගින් CO_2 අණුවක් පිටකර ඇසිටයිල් කාණ්ඩයක් සාදයි
 - එසේම මෙම ප්‍රතික්‍රියාවේදී NAD^+ අණුවක් $NADH$ බවට ඔක්සිහරණය වේ
 - ඉන්පසු මෙම ඇසිටයිල් කාණ්ඩය, සහඑන්සයිම-A සමග සම්බන්ධ වී ඇසිටයිල් සහඑන්සයිම-A සාදයි
- පයිරුවේට් අණු දෙකක් සඳහා නම් ඉහත අණු සංඛ්‍යා දෙගුණ වේ
- පයිරුවේට් ඔක්සිකරණය මගින් ග්ලයිකොලිසිස හා සිට්‍රික් අම්ල චක්‍රය

සම්බන්ධ කිරීම සිදුකරන බැවින් මෙය සම්බන්ධක ප්‍රතික්‍රියාව ලෙසද හැඳින්වේ

- එසේම මෙම ප්‍රතික්‍රියාවේදී නිපදවන ඇසිටයිල් මගින් සිට්‍රික් අම්ල චක්‍රය සඳහා එහි ඇසිටයිල් කාණ්ඩය ලබාදීම සිදු කෙරේ



සිට්‍රික් අම්ල චක්‍රය



- මෙම වක්‍රය මාර්ගය සිටින්නේ අම්ල වක්‍රය ලෙස හැඳින්වෙන්නේ,
- මෙම මාර්ගයේදී නිපදවෙන ප්‍රධාන ඵලය සිටින්නේ අම්ලය බැවිනි
- එසේම මෙම සිටින්නේ අම්ලය කාබොක්සිලික් කාණ්ඩ තුනකින් යුක්ත බැවින් ට්‍රයිකාබොක්සිලික් අම්ල (TCA) වක්‍රය ලෙසද නම් කෙරේ
- තවද මෙම මාර්ගය අනාවරණය කරන ලද්දේ හාන්ස් ක්‍රේබ්ස් විද්‍යාඥයා විසින් බැවින් මෙය ක්‍රේබ්ස් වක්‍රය ලෙසද නම් කෙරේ
- මෙහිදී සිදුවන ක්‍රියාවලි සියල්ලම මයිටොකොන්ඩ්‍රියා පූර්කය තුළ විශේෂිත එන්සයිම මගින් උත්ප්‍රේරණය කෙරේ
- මෙය ආරම්භ වන්නේ 4C සංයුතියක් සහිත ඔක්සලෝ ඇසිටේට් (OAA)
- 2C සංයුතියක් සහිත ඇසිටයිල් සමග සම්බන්ධ වී
- 6C සංයුතියක් සහිත සිටින්නේ අම්ලය සෑදීමෙනි
- මෙසේ සෑදෙන සිටින්නේ අම්ලය ප්‍රතික්‍රියා ශ්‍රේණියක් ඔස්සේ ගොස් අවසානයේදී ඔක්සලෝ ඇසිටේට් පුනර්ජනනය කරයි
- මෙම ක්‍රියාවලියේදී
 - කාබොක්සිලිහරණය මගින් CO₂ අණු 2ක්
 - උපස්තර පොස්පොරයිලීකරණය මගින් ATP අණුවක්
 - ඔක්සිකරණ ප්‍රතික්‍රියා මගින් FADH₂ අණුවක් NADH අණු 3ක් ලැබේ
- ඉහත දැක්වූ අණු සංඛ්‍යාවන් අදාළ වන්නේ එක් පයිරුවේට් අණුවක් සඳහා පමණි
- නමුත් එක් ග්ලූකෝස් අණුවකින් පයිරුවේට් අණු දෙකක් ලැබෙන බැවින්
- එක් ග්ලූකෝස් අණුවකින් ප්‍රතිඵල වන අණු සංඛ්‍යාව ලබා ගැනීම සඳහා ඉහත අගයන් දෙගුණ කළ යුතුය

3. ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමය

- මෙම පියවර මයිටොකොන්ඩ්‍රියා ඇතුළු පටලය (මියර) හරහා සිදුවේ
- මෙහිදී ස්වායු ශ්වසනයේ පෙර පියවර වලදී නිපදවූ NADH හා FADH₂ ඔක්සිකරණය ව ලක්වීමේදී නිදහස් වන ශක්තියෙන් (එනම් ඔක්සිකාරක පොස්පොරයිලීකරණය මගින්) ATP නිපදවීම සිදුවේ
- එසේම මියර වල නැඹීම නිසා ඉහත ඔක්සිකාරක පොස්පොරයිලීකරණය සඳහා පවතින පෘෂ්ඨික ක්ෂේත්‍රඵලය වැඩි වේ
- මෙහිදී NADH හා FADH₂ ඔක්සිකරණය වලක්වීම මයිටොකොන්ඩ්‍රියා ඇතුළු පටලයේ පවතින ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමය ඔස්සේ සිදුවේ
- මෙම ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමය
 - ප්‍රෝටීන අණු සහ
 - ප්‍රෝටීන නොවන අණු
 ශ්‍රේණියකින් සමන්විත වේ
- NADH හා FADH₂ ඔක්සිකරණය ව ලක්වන්නේ ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමයේදී සිදුවන ඉලෙක්ට්‍රෝන හුවමාරුව නිසා වේ

නිපදවන ATP අණු සංඛ්‍යාව	ATP නිපදවන ක්‍රමය
ග්ලයිකොලිසිස්	
2 ATP	උපස්තර පො.
2 NADH → 5 ATP	ඔක්සිකාරක පො.
පයිරුවේට් ඔක්සිකරණයේදී	
2 NADH → 5 ATP	ඔක්සිකාරක පො.
සිටින්නේ අම්ල වක්‍රයේදී	
2 ATP	උපස්තර පො.
6 NADH → 15 ATP	ඔක්සිකාරක පො.
2 FADH ₂ → 3 ATP	ඔක්සිකාරක පො.
නිපදවෙන මුළු සංඛ්‍යාව = 32 ATP	

උපකරණ භෞතික විද්‍යාත්මක

යන්ත්‍ර භෞතික විද්‍යාත්මක

අණු භෞතික විද්‍යාත්මක

- මෙහිදී නිදහස් වන ඉලෙක්ට්‍රෝන සහ ප්‍රෝටෝන මියර හරහා චලනය වීමට ඉහත ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමයේ වූ ප්‍රෝටීන දායක වේ
- අවසානයේදී මෙසේ හුවමාරු වන ඉලෙක්ට්‍රෝන අණුක ඔක්සිජන් (O_2) මගින් ලබා ගනී
- එබැවින් ස්වායු ශ්වසනයේ අවසාන ඉලෙක්ට්‍රෝන ප්‍රතිග්‍රාහකයා වන්නේ අණුක ඔක්සිජන් (O_2) වේ

ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමයේදී සිදුවන ඔක්සිකාරක පොස්පොරයිලීකරණය

- ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමයේදී NADH හා $FADH_2$ ඔක්සිකරණයේදී පියවරෙන් පියවර ශක්තිය නිදහස් කෙරේ
- ඔක්සිකාරක පොස්පොරයිලීකරණය සඳහා අවශ්‍ය ශක්තිය මෙමගින් සැපයේ
- මෙහිදී එක NADH අණුවක් සඳහා සාමාන්‍යයෙන් ATP අණු 2.5 ක් ද
- එක $FADH_2$ අණුවක් සඳහා සාමාන්‍යයෙන් ATP අණු 1.5 ක් ද නිපදවේ
- ඒ අනුව එක් ග්ලූකෝස් අණුවක් සඳහා මෙම පියවරේදී (ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමයේදී) ATP අණු 28 ක් නිපදවේ 97%
- ඒ අනුව එක් ග්ලූකෝස් අණුවක් ස්වායු ශ්වසනයට ලක්කිරීමෙන් නිපදවෙන ATP අණු වල සාරාංශය පහත පරිදි වේ

- නමුත් මෙම ATP සංඛ්‍යාව සත්‍ය වන්නේ
 - අක්මා සෛල
 - හෘත් පේශි සෛල

වැනි ක්‍රියාකාරී සෛල වලට පමණි

- නමුත් අනෙකුත් සෛල වලදී ග්ලයිකොලිසිසයේදී නිපදවනු ලබන NADH අණු දෙක ඔක්සිකරණයට ලක්කිරීම සඳහා
- සයිටොසොලයේ සිට මයිටොකොන්ඩ්‍රියම් පූර්නයට පරිවහනය කිරීම සඳහා ATP අණු දෙකක් වැය කළ යුතු වේ
- එබැවින් එවැනි සෛල වල එක් ග්ලූකෝස් අණුවකින් නිපදවෙන ATP සංඛ්‍යාව 30 කි

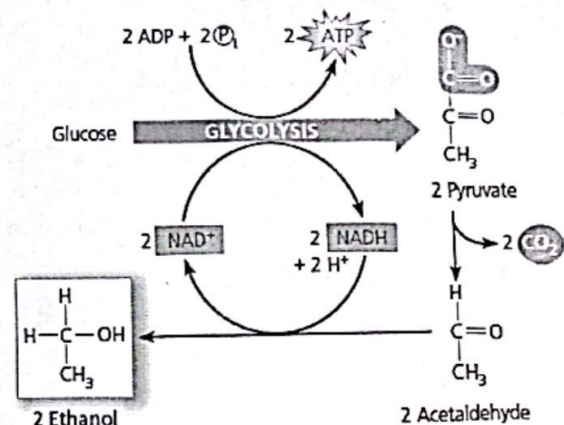
නිර්වායු ශ්වසනය

- අණුක ඔක්සිජන් (O_2) නොමැති තත්ත්ව යටතේ ග්ලූකෝස් බිඳ දැමීම නිර්වායු ශ්වසනයයි
- මෙය සම්පූර්ණයෙන්ම සයිටොසොලය තුළ සිදුවේ
- එසේම මෙය සයිටොසොලයේ පවතින එන්සයිම මගින් උත්ප්‍රේරණය කිරීම සිදුවේ
- අණුක ඔක්සිජන් (O_2) නොමැති විට පයිරුවේට් අණුවලට මයිටොකොන්ඩ්‍රියා තුළට ඇතුළු විය නොහැකි බැවින් ඒවා තවදුරටත් බිඳ වැටීම සිදු නොවේ
- නිර්වායු ශ්වසනයේදී නිපදවෙන NADH ප්‍රයෝජනයට ගත නොහැකි වේ
- එබැවින් සෛලය තුළ NAD^+ සීමාකාරී වීම වැළැක්වීමට මෙසේ නිපදවූ NADH, ප්‍රතිවක්‍රීකරණය කර නැවත NAD^+ නිපදවීමද නිර්වායු ශ්වසනය මගින් සිදු කරයි
- පැසීම යනු ඔක්සිජන් නොමැතිව ATP නිපදවීමේ ක්‍රමයකි
- පයිරුවේට් පැසීමට ලක්වී නිපදවන අන්තඵල වල ස්වභාවය අනුව පැසීම වර්ග රාශියකි
- මෙහි ඉතා සුලභ ආකාර වන්නේ

1. එතිල් මධ්‍යසාර පැසීම
2. ලැක්ටික් අම්ල පැසීම

එතිල් මධ්‍යසාර පැසීම

- ස්වායු ශ්වසනයේ ලෙසම මෙහි ද පළමු පියවර ග්ලයිකොලිසිසයි



(a) Alcohol fermentation

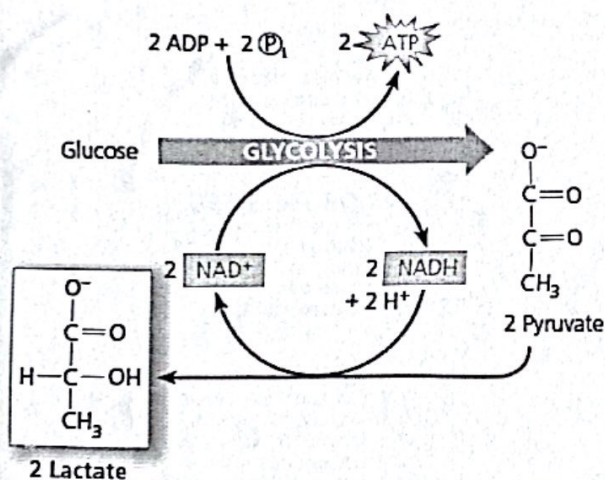
- ඒ අනුව මෙහිදී මූලිකම එක් ග්ලූකෝස් අණුවක්

- > පයිරුවේට් අණු 2ක්
- > ATP අණු 2ක්
- > NADH අණු 2ක් බවට පත්වේ

- ඉන්පසු මෙම පයිරුවේට් පියවර දෙකකට දායක වේ
- පළමු පියවරේදී පයිරුවේට් ඇසිටාල්ඩිහයිඩ් බවට පත්වේ
- මෙහිදී CO₂ අණුවක් නිදහස් වීම සිදුවේ
- එනම් කාබොක්සිල්හරණයක් සිදුවේ
- දෙවන පියවරේදී ඇසිටාල්ඩිහයිඩ්, එන්නෝල් බවට NADH භාවිතයෙන් ඔක්සිහරණය වේ
- මෙම NADH අණුව ග්ලයිකොලිසියේදී නිපදවේ
- එනිසා එනිල් මධ්‍යසාර පැසීමේදී අවසාන හයිඩ්‍රජන් ප්‍රතිග්‍රාහකයා ලෙස කාබනික සංයෝගයක් වන ඇසිටාල්ඩිහයිඩ් ක්‍රියාකරයි
- එනිල් මධ්‍යසාර පැසීම සිදුකරන ජීවීන්
 - > බොහෝ බැක්ටීරියා
 - > යීස්ට් (ඉතා සුලභ වශයෙන්)

ලැක්ටික් අම්ල පැසීම

- ලැක්ටික් අම්ල පැසීමේ දී පළමු පියවර ග්ලයිකොලිසියයි



(b) Lactic acid fermentation

- ඒ අනුව මෙහිදී ද මූලිකම එක් ග්ලූකෝස් අණුවක්
 - > පයිරුවේට් අණු 2ක්
 - > ATP අණු 2ක්
 - > NADH අණු 2ක් බවට පත්වේ
- ඉන්පසු පයිරුවේට් සෘජුවම ලැක්ටික් අම්ල බවට NADH මගින් ඔක්සිහරණය වේ

- එනිසා මෙහි අවසාන ප්‍රතිග්‍රාහකයා වන්නේ කාබනික සංයෝගයක් වන පයිරුවේට් වේ
- මෙහිදී CO₂ නිදහස් වීමක් සිදුනොවේ
- ලැක්ටික් අම්ල පැසීම සිදුකරන ජීවීන්
 - > සමහර දිලීර
 - > බැක්ටීරියා (ඉතා සුලභ වශයෙන් ලැක්ටික් අම්ල බැක්ටීරියා)

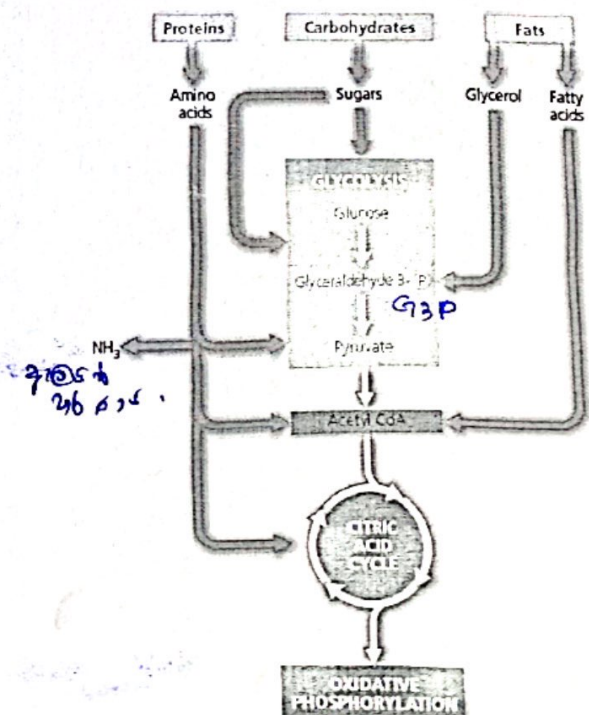
ශ්වසන ලබ්ධිය (RQ)

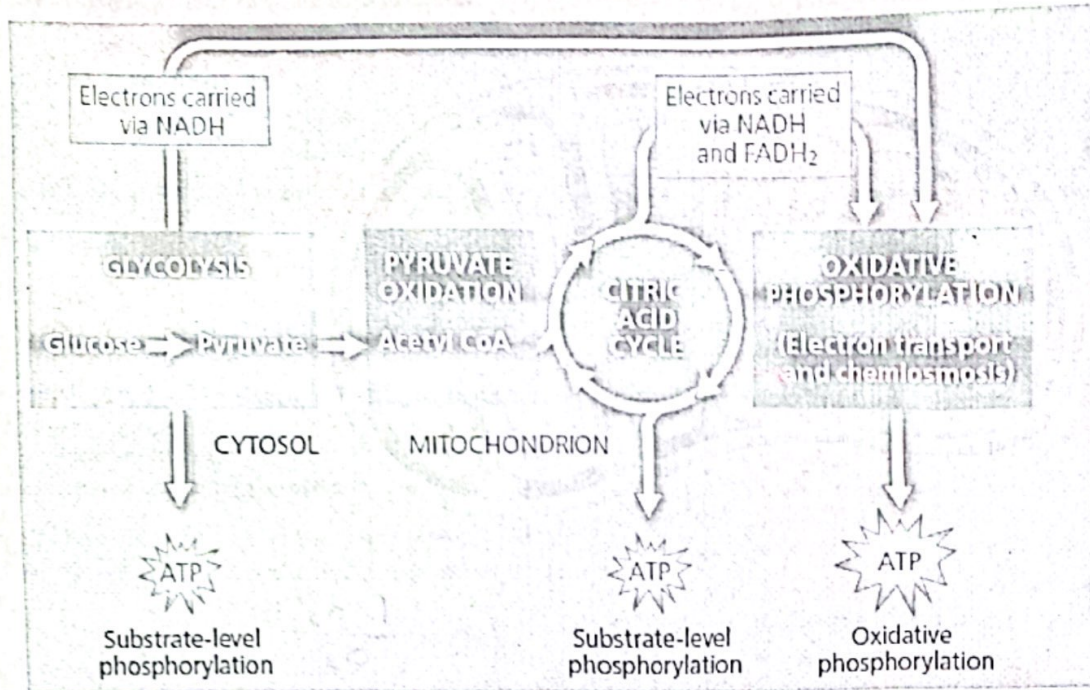
- දෙන ලද කාලයකදී
- දෙන ලද ශ්වසන උපස්තරයක් සඳහා
- නිදහස් වූ CO₂ පරිමාවට
- පරිභෝජනය කරන ලද O₂ පරිමාවේ අනුපාතය ශ්වසන ලබ්ධිය නම් වේ

$$RQ = \frac{V_{CO_2}}{V_{O_2}}$$

ශ්වසන උපස්තරය	ශ්වසන ලබ්ධිය
කාබෝහයිඩ්‍රේට්	1.0
ප්‍රෝටීන්	0.8
ලිපිඩ	0.7
කාබනික අම්ල	≥4.0

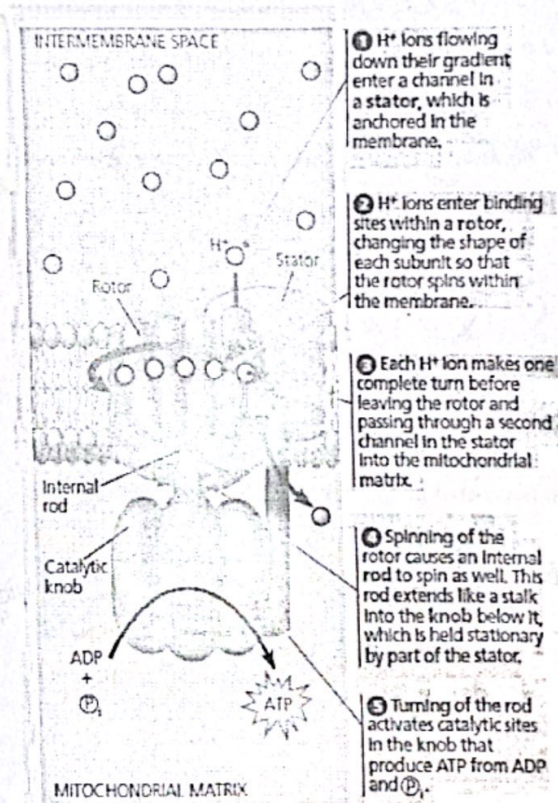
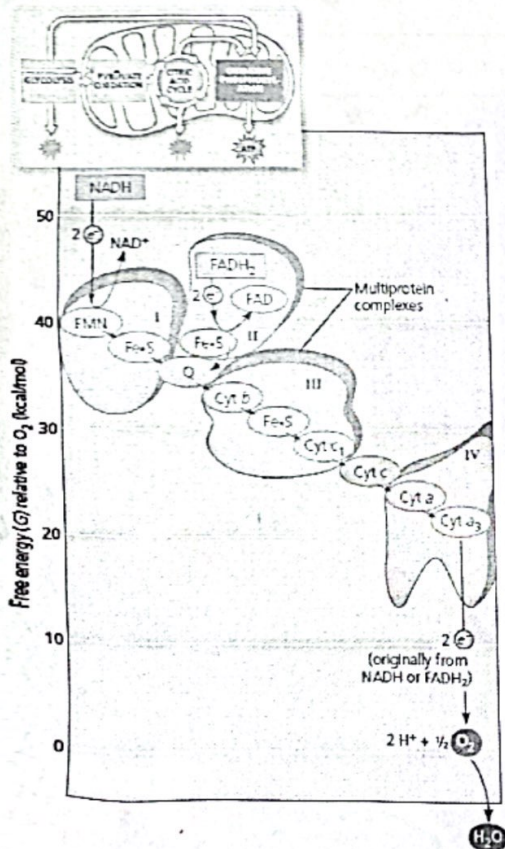
විවිධ ශ්වසන උපස්තර ශ්වසනයට ලක්වන ආකාරය





ඉලෙක්ට්‍රෝන පරිවහන දාමය

ATP සිත්තේස් පද්ධතිය



▲ Figure 9.14 ATP synthase, a molecular mill. The ATP synthase

