

第1回 生体内のエネルギー産生

日紫喜 光良

暮らしの中の生化学と関連した事象

- 発酵
 - 発酵食品の製造
 - 酒造
- 代謝
 - エネルギー
 - 栄養
 - 栄養素
 - 代謝異常
 - 糖尿病
 - 肥満

健康についての疑問は生化学に関連

- スポーツ飲料の成分の科学的根拠は？
- コラーゲンをたくさんとると肌がぷりぷりになる？
- ご飯を食べなければ太らないか？

教科書

- Champe PC, Harvey RA, Ferrier DR.
Lippincott's Illustrated Reviews
Biochemistry 4th Edition (2008), Lippincott
Williams & Wilkins/Wolters Kluwer Health,
USA
- リッピンコットシリーズ イラストレイテッド生化学
(原書第5版) (2011) 丸善
 - リッピンコットシリーズ イラストレイテッド生化学
(原書第4版) (2008) 丸善でも可

注意事項

- 関連のある章の要約と概念図をよく読み、あいまいな概念がないように本文を何回も読むこと。
- 章末の学習問題を解いてみること。

今日のテーマ

- 生体内のエネルギー産生（主にイラストレイテッド生化学 第6章）
 - ①生体内のエネルギー産生の概略
 - ②電子運搬物質NADHのはたらき
 - ③ミトコンドリアの構造と膜輸送システム

エネルギー産生

- エネルギーの物理学的定義：仕事をする能力
 - 熱、電気、光、化学、力学的（運動、位置）、etc
- 炭素と水素（と酸素）を含む化合物 + 酸素 → 二酸化炭素と水（とエネルギー）
 - 火力発電：燃焼（急激な酸化）によって高温を発生させる。
 - 高温高圧のガスそのもので、あるいは高温によって高温高圧の水蒸気を作りタービンを回して電気を作る。
 - 生体：食物として摂取した化合物の有する化学エネルギーを、
 - 化学反応によって、
 - いろいろな化学反応と「共役」できる化学物質（ATPなど）の高エネルギー化学結合に移して、
 - 必要な時に取り出せるようにする。

生体内のエネルギー産生の概要

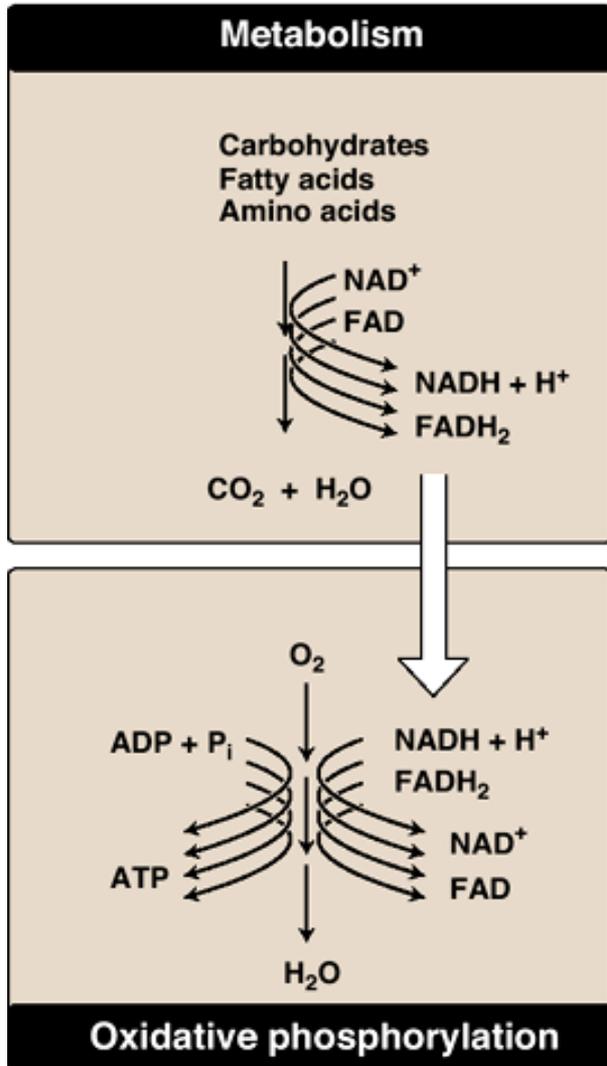
- 3大栄養素:炭水化物、脂質、タンパク質
- 脂質や、窒素を含む化合物→炭素と酸素と水素から成る化合物に分解
- 炭素と酸素と水素から成る化合物→二酸化炭素を放出、電子運搬物質に余分な電子を持った水素原子(ヒドライドオン)を与える

– ここまでが、代謝 (metabolism)

代謝:炭素などの余分な原子を捨てる反応

- 電子運搬物質が酸素と反応して水を生成
 - その際に生じる水素イオンの濃度差による水素イオンの流れを利用して
 - 高エネルギーリン酸結合を有する化合物(ATPなど) = 高エネルギー物質 を生成
- 酸化リン酸化 (oxidative phosphorylation)

代謝→酸化学的リン酸化



炭水化物、脂肪酸、アミノ酸

酸化

電子運搬物質

還元

← 電子の授受

CO_2 、 H_2O

還元された電子
運搬物質 + H^+

$\text{ADP} + \text{P}_i$

H^+ の
流れ

酸素

還元された電子
運搬物質

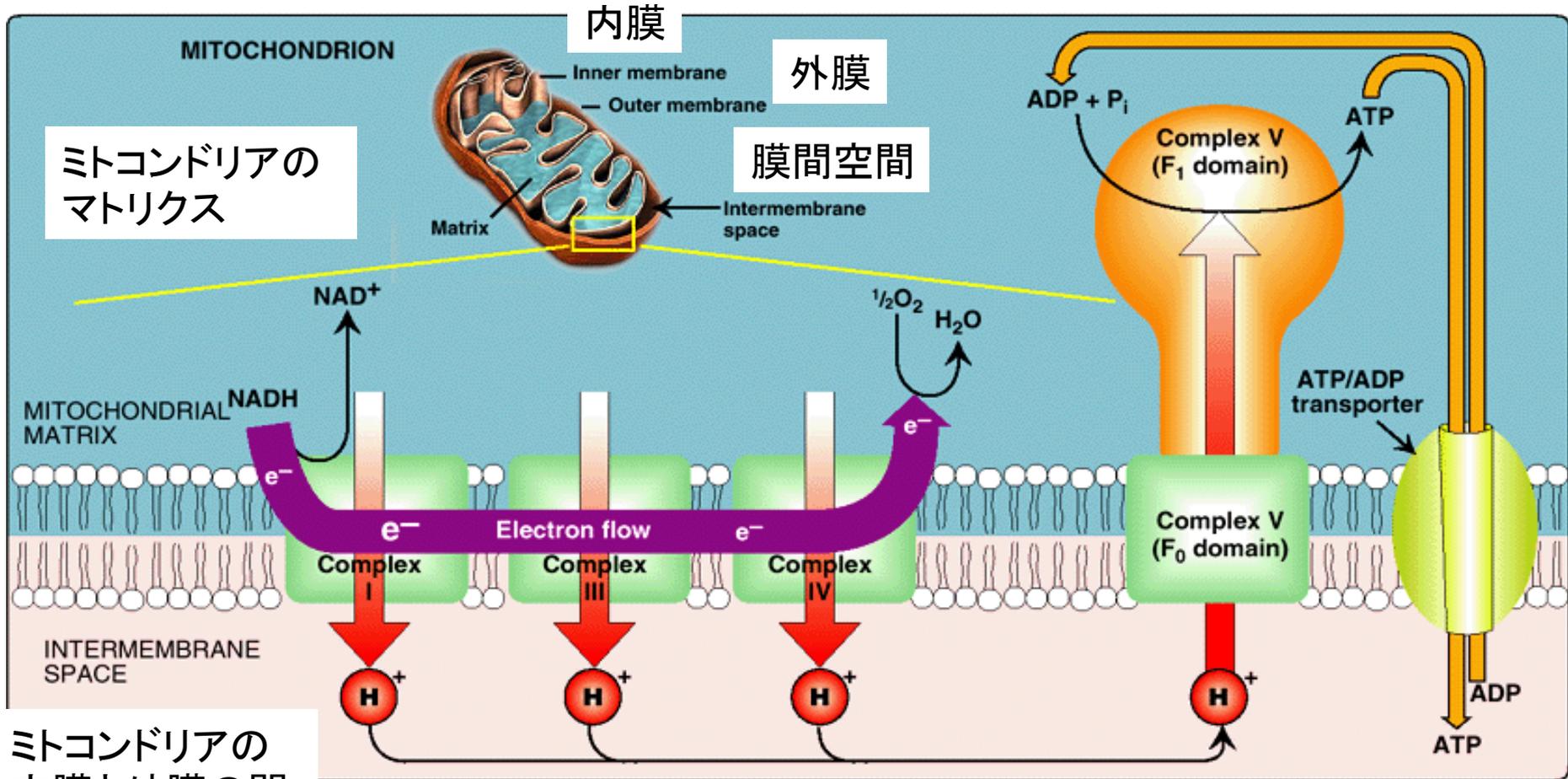
ATP

H_2O

酸化

電子運搬物質

プロトン(H⁺)ポンプとATP合成

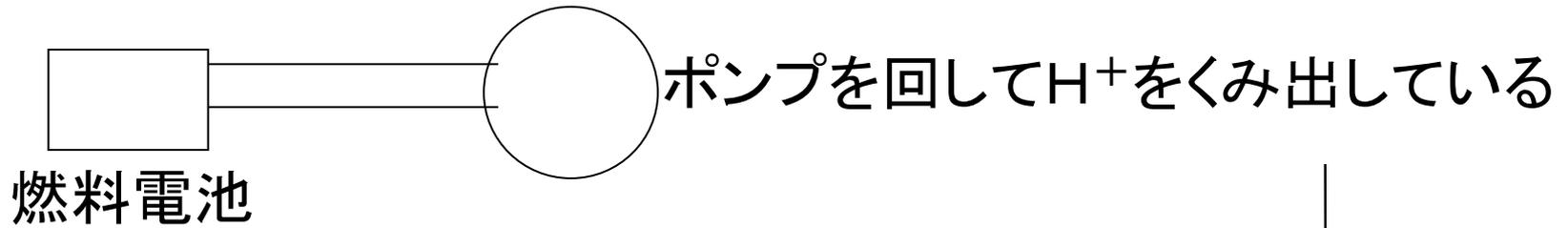


ミトコンドリアの
内膜と外膜の間

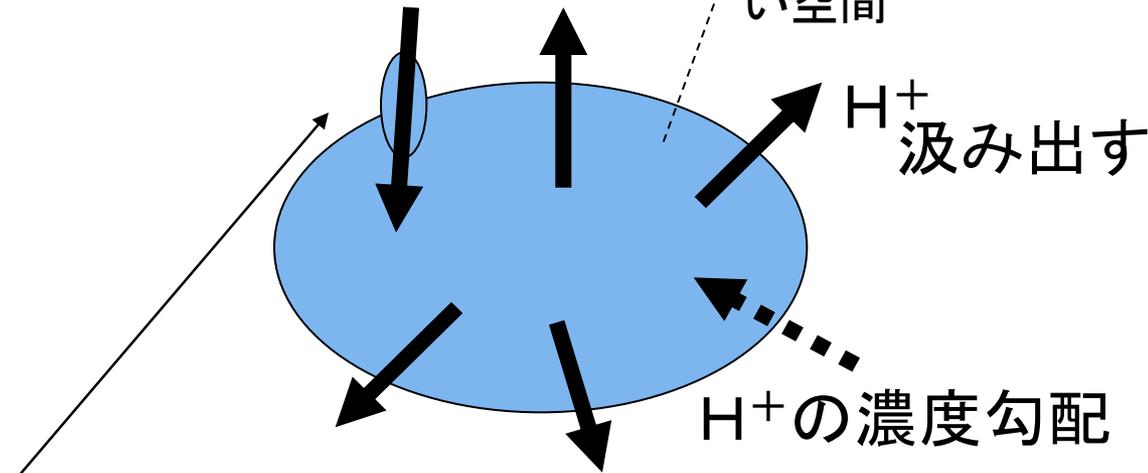
プロトンポンプ

H⁺の濃度差のエ
ネルギーでATPを
合成

酸化学的リン酸化をたとえると...



ヒドライドイオンと酸素との反応がおこる狭い空間



H^+ の濃度勾配がATP生成の駆動力

H^+ の流れで起電力をつくり、その電力でATPを合成している

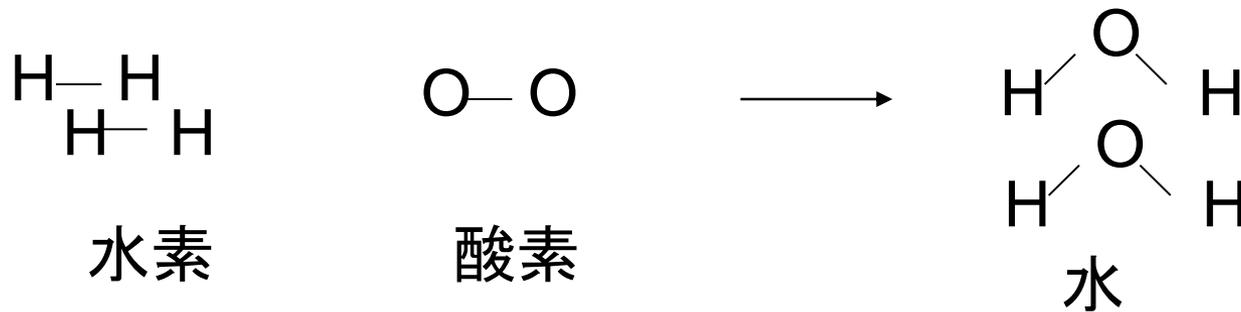
ATPを使って化学反応をおこなっている。

参考：燃料電池

- 燃料電池は、補充可能な何らかの負極活物質（通常は水素）と正極活物質となる空気中の酸素等を常温または高温環境で供給し反応させることにより継続的に電力を取り出すことができる発電装置である。
- 燃料電池は方式ごとに水素や水素原料となる化石燃料等の利用が検討されている。直接水素を用いる場合は化石燃料を改質することにより取り出した水素を利用する。
- 水素を反応させ電気を取り出す仕組みとしては水の電気分解の逆反応である $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ による場合が多い。反応時に熱を伴うだけでなく、発電効率の高いものほど反応に高温を必要とする傾向があり、 $1,000^\circ\text{C}$ 近くの環境を必要とする方式もある。反応によってできる物質は水であるが、生成されるのが高熱環境下であるため実際に排出されるのは水蒸気または温水である。
- 研究開発が進められており、電気化学反応と電解質の種類によって幾つかの方式に分けられる。

(補) 化学反応とは

- 原子間の結合のしかたの変化

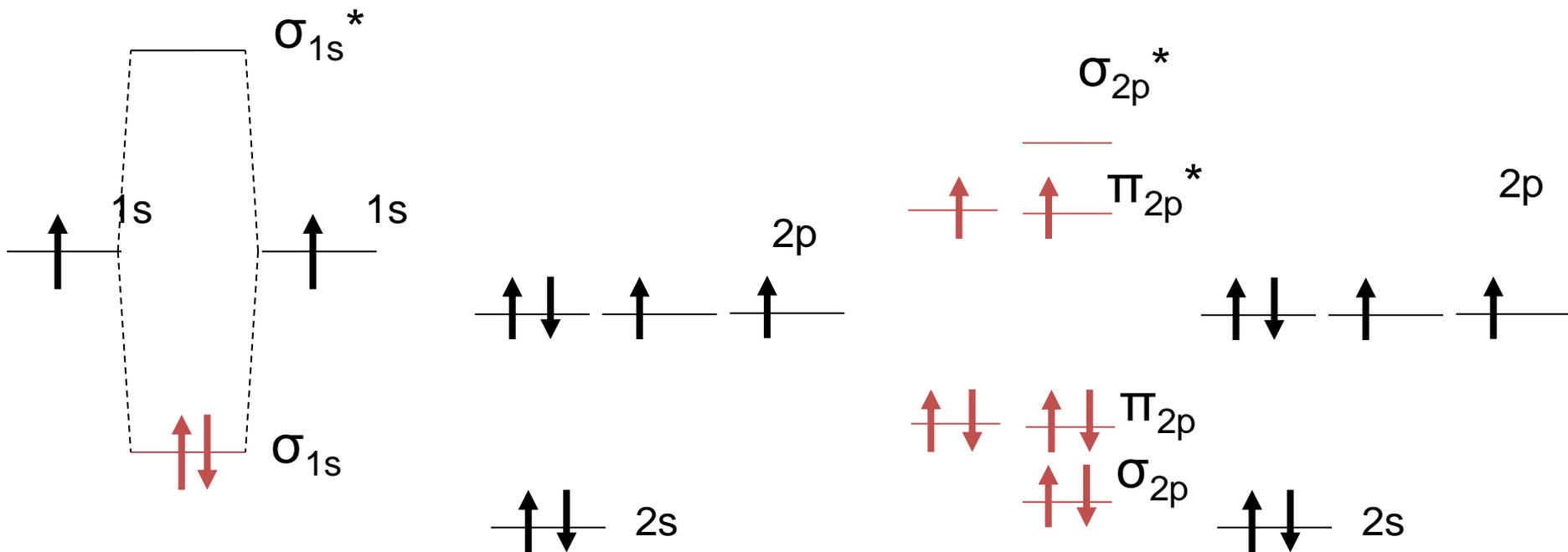


結合を切ったり生成したりするために、

- エネルギーが必要
- 電子がやりとりされる

(補) 原子どうしが結合→安定化

(エネルギー準位の低下)



原子軌道

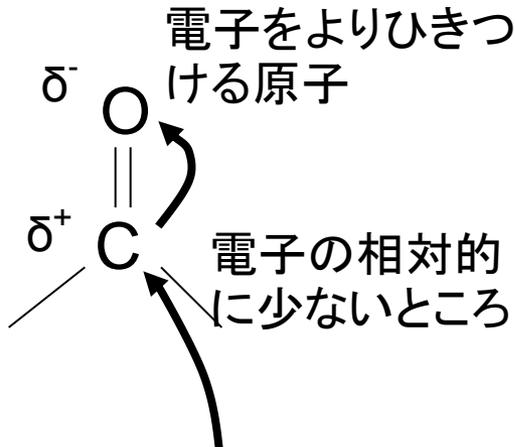
分子軌道

(補)原子間の結合が変化する時は

- 原子と原子との間をとりもっている電子が移動する
 - 電子がある原子間の結合から別の原子間の結合へ移動
- エネルギーの吸収または放出がおきる
 - 原子間の結合のエネルギーは、結合する原子や結合の種類によって違う

生体内で電子は何に乗って移動するか

(R=O)



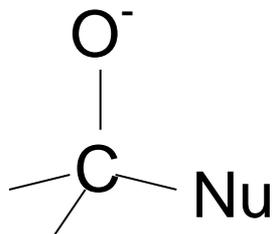
• 例:カルボニル基への求核付加反応

– アルコール(水酸基をもつ炭水化物)を生成, etc

Nu (電子を供与するもの) ただし、Nu = H⁻

H⁻:ヒドリドイオン

電子運搬物質に結合



アルコール
R-OH

水素原子が電子を1個余分に引きつけたもの

相手に2個の電子を与えて水素イオン(水素の原子核=プロトン, H⁺)になる!¹⁶

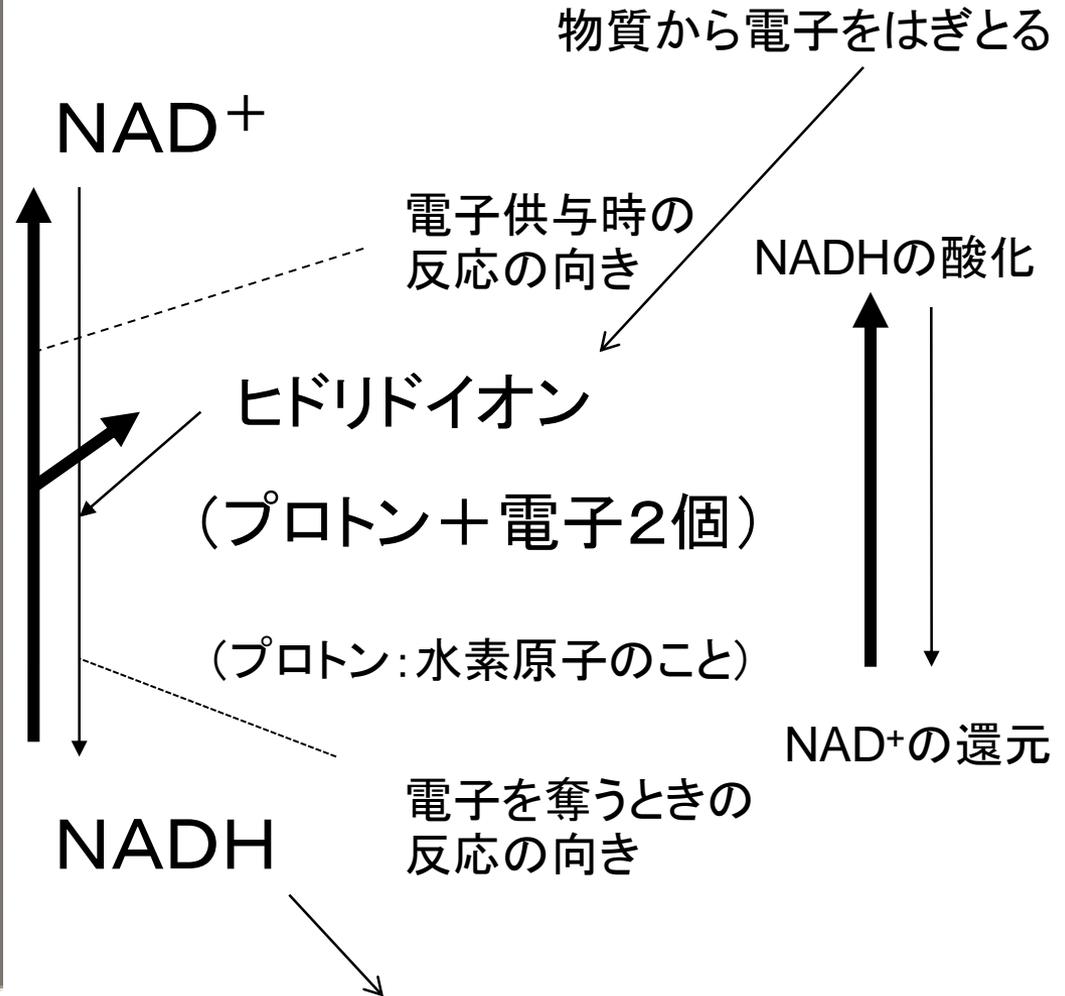
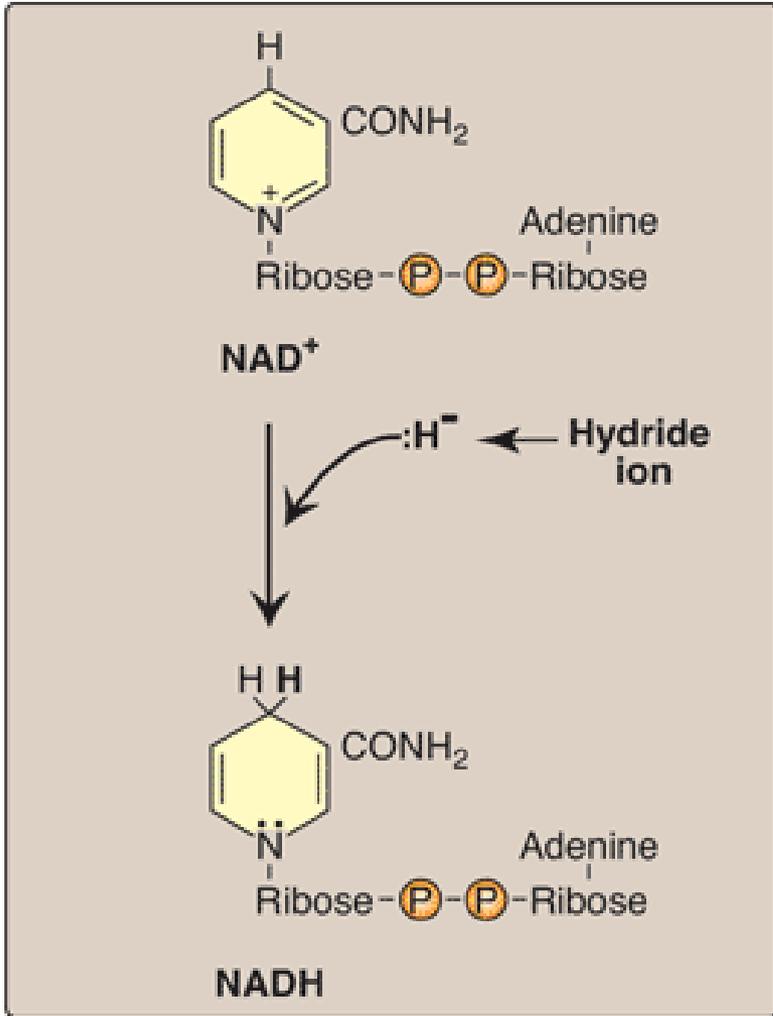
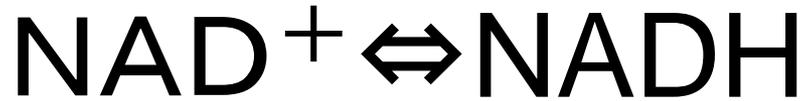
生体内のヒドライドイオン供与体

- NADH (還元型ニコチンアミドアデニンジヌクレオチド)
- NADPH (還元型ニコチンアミドアデニンジヌクレオチドリニン酸)

実験室では、 NaBH_4 を用いる

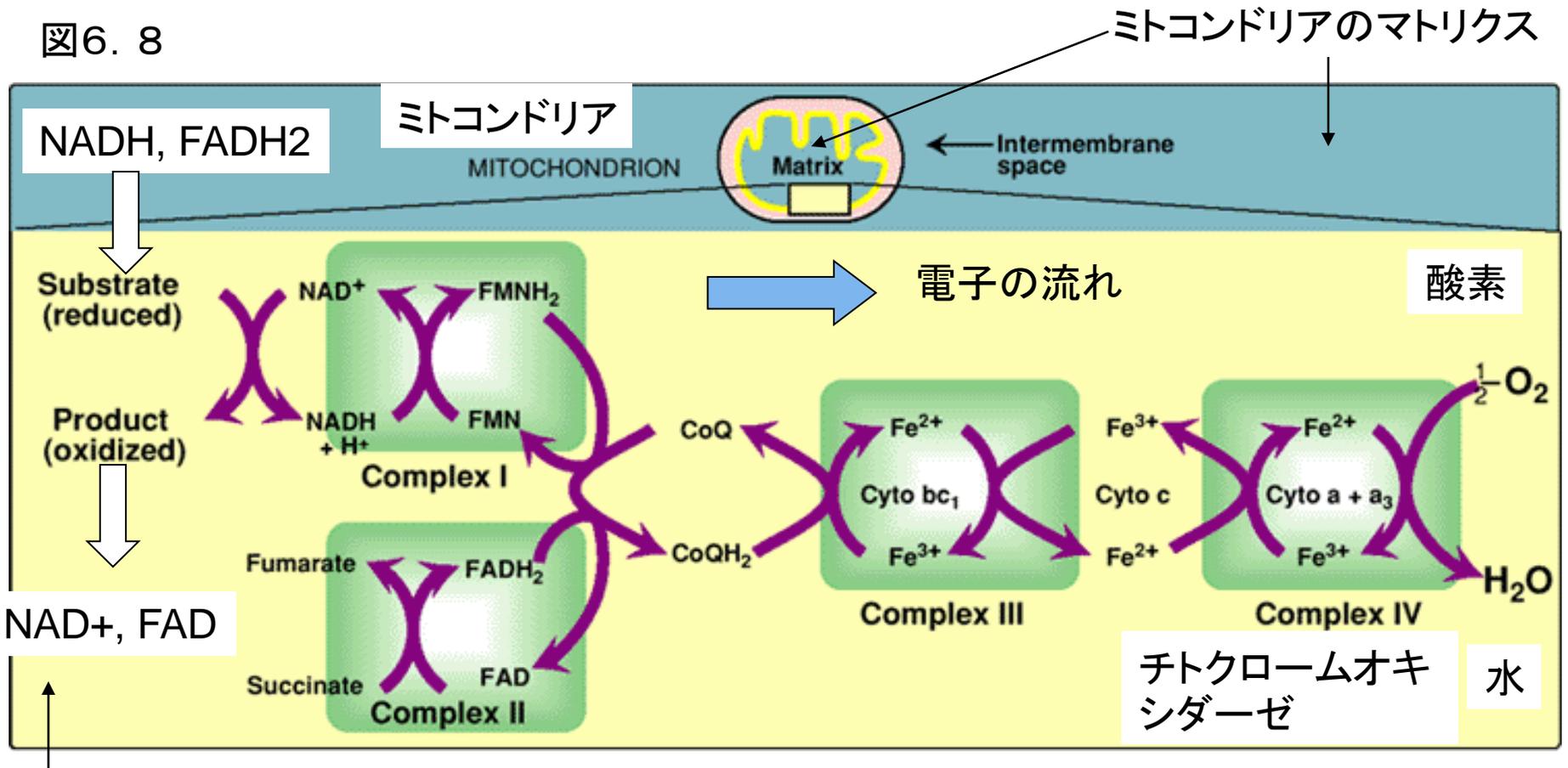
水溶液は強い塩基性を示し、
酸性にすると分解して水素を
発生する。

電子運搬物質(1)



電子伝達系と電子運搬物質

図6. 8



ミトコンドリアの内膜

エネルギーを放出

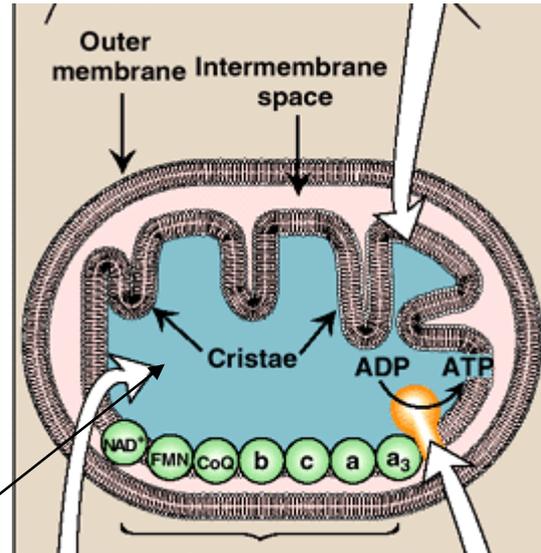
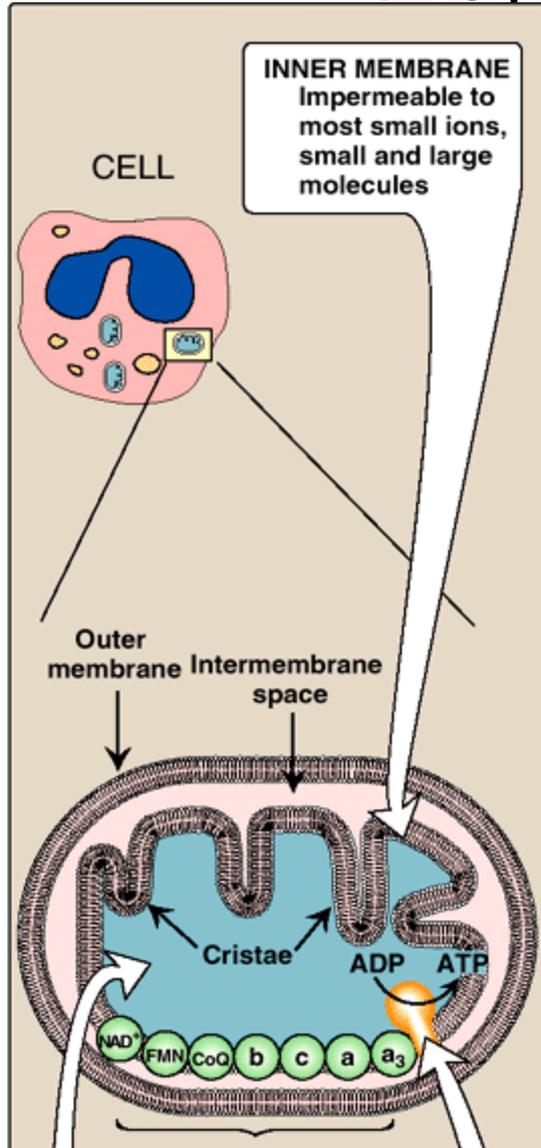
複合体I~IV: 水素と酸素を反応させてエネルギーを発生

複合体V: ATPを合成

図はイラストレーテッド生化学より

真核生物では酸化的リン酸化はミトコンドリアの内部(マトリクス)でおこなわれる

内膜は多くの小イオン、小分子、大分子に対して非透過的



イラストレーテッド生化学 図 6.7

マトリクス

電子伝達系

ATPシンターゼ

TCA回路の酵素

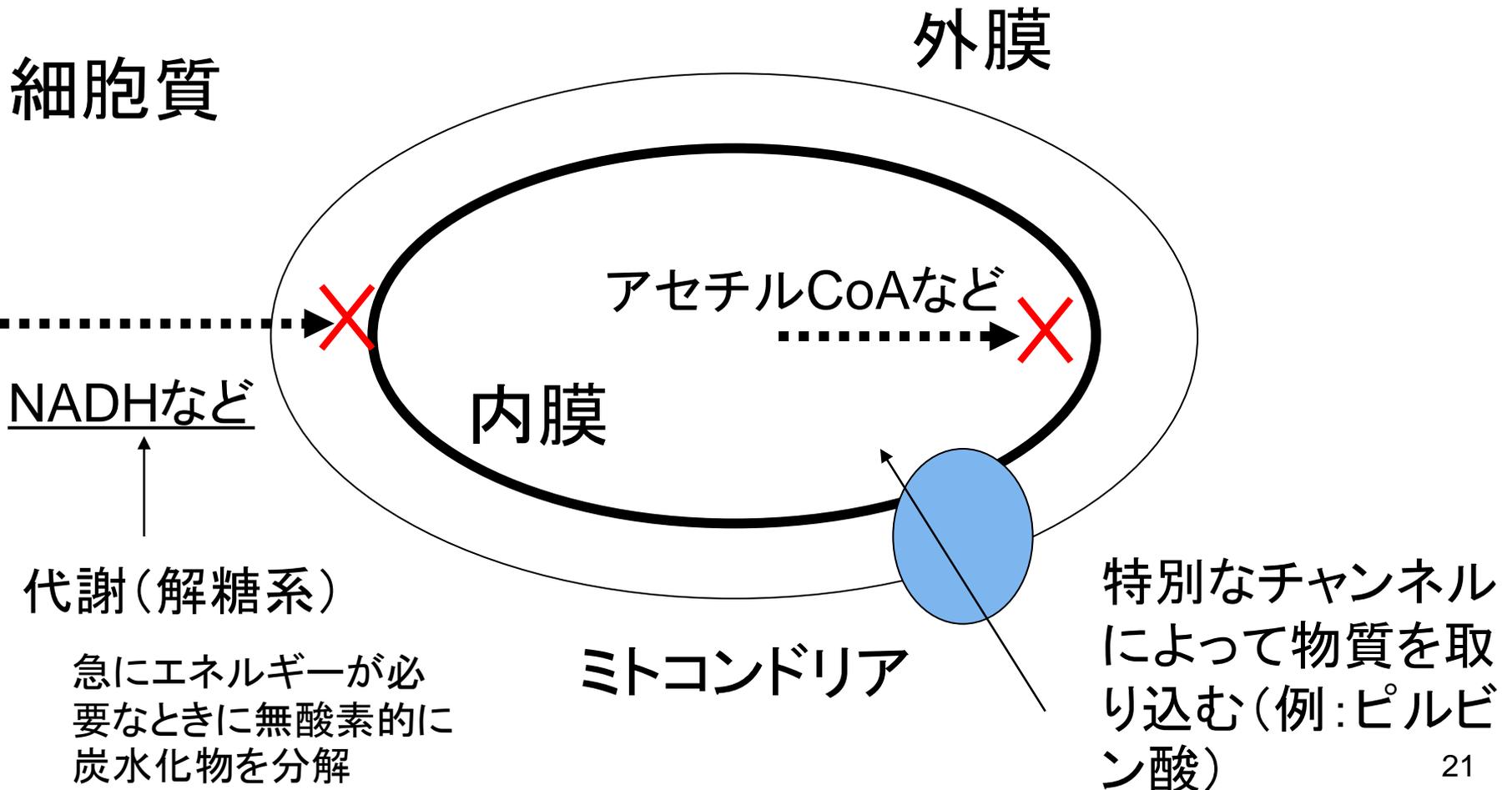
脂肪酸酸化のための酵素

ミトコンドリアDNA, ミトコンドリアRNA

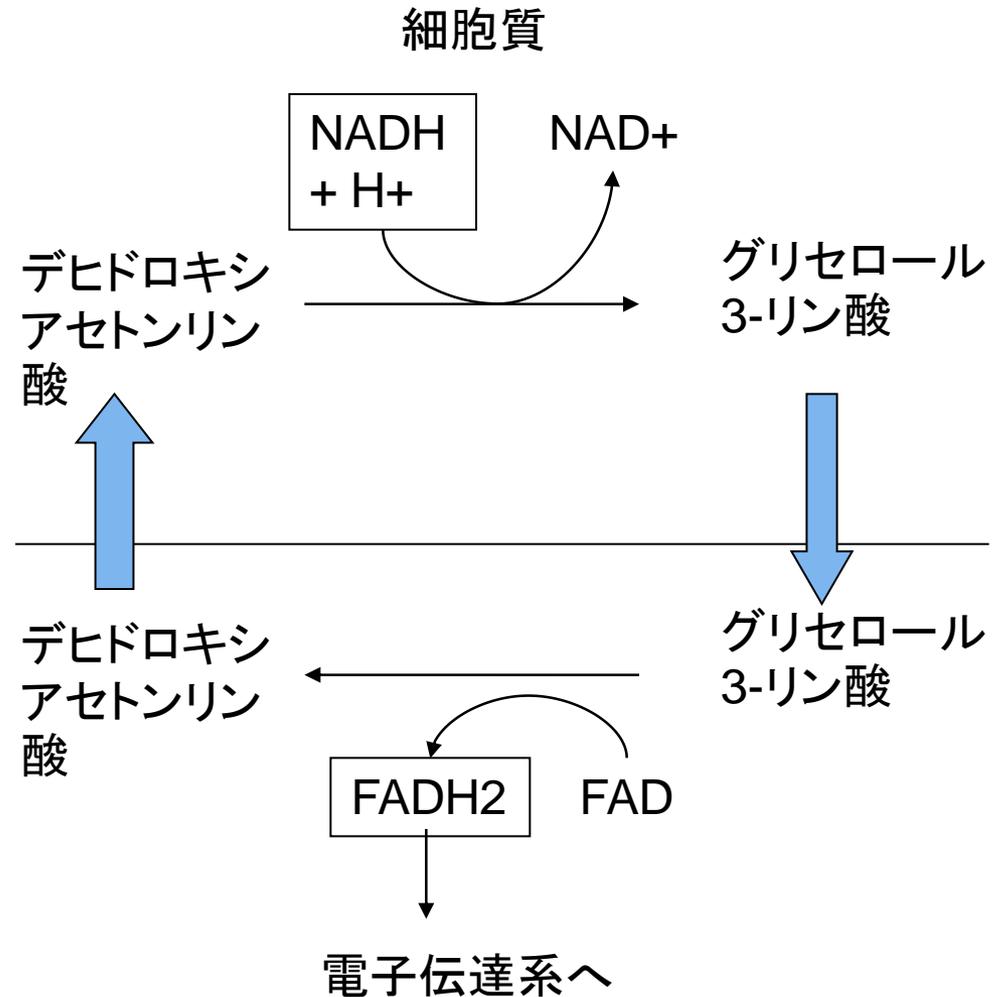
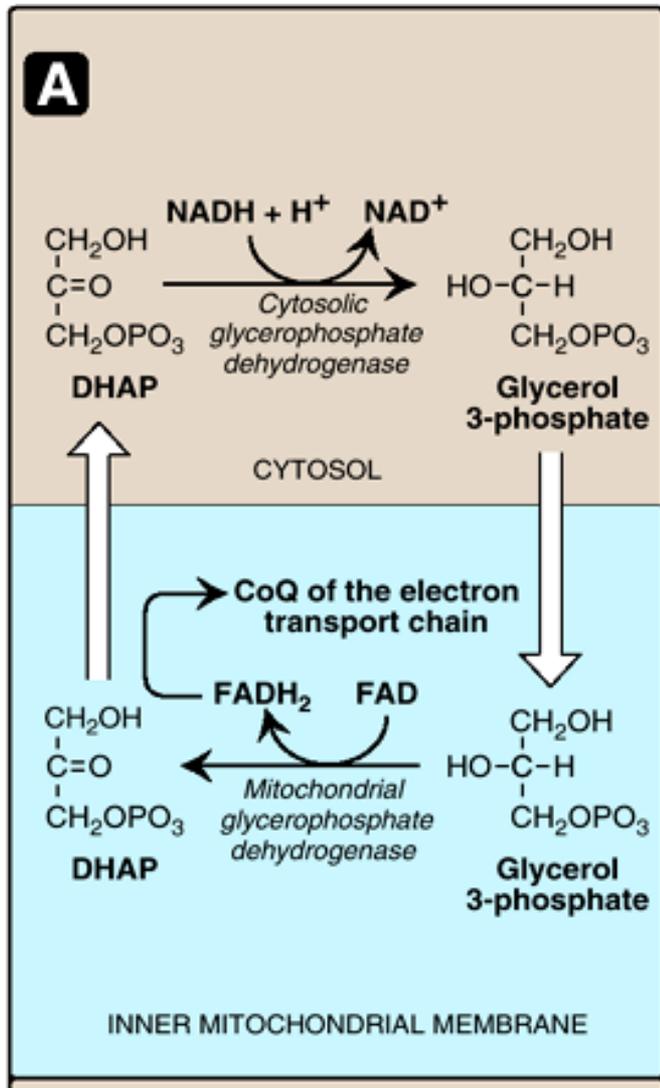
ミトコンドリアリボソーム

イラストレーテッド生化学より

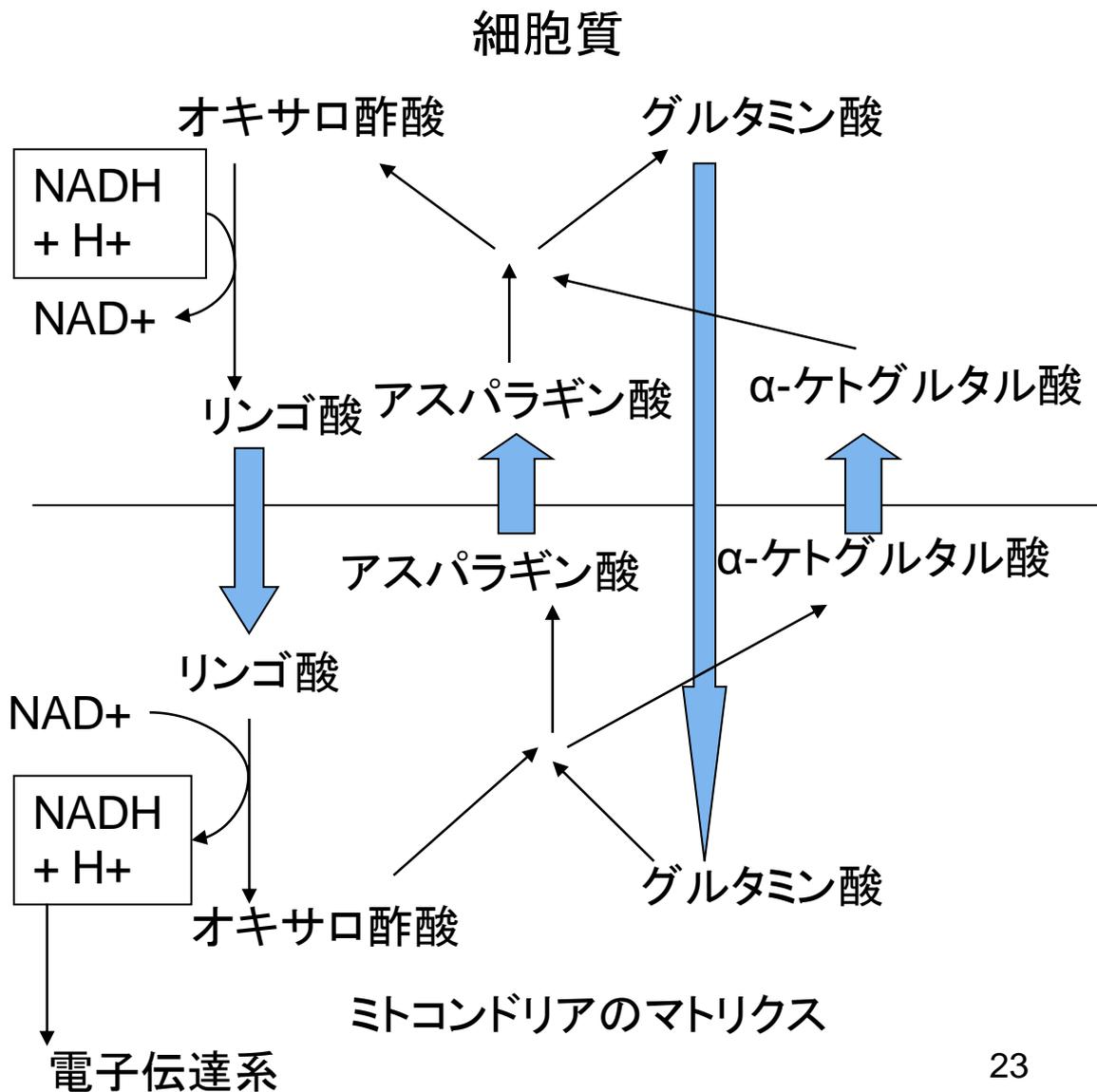
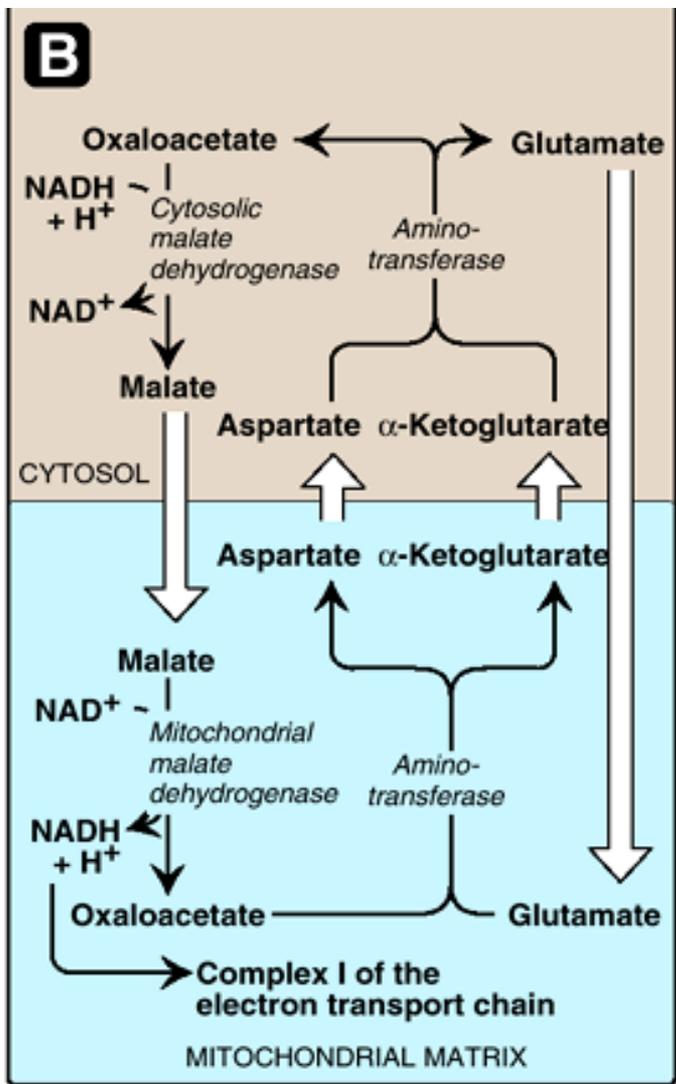
ミトコンドリアの膜はさまざまな物質に対して非透過的



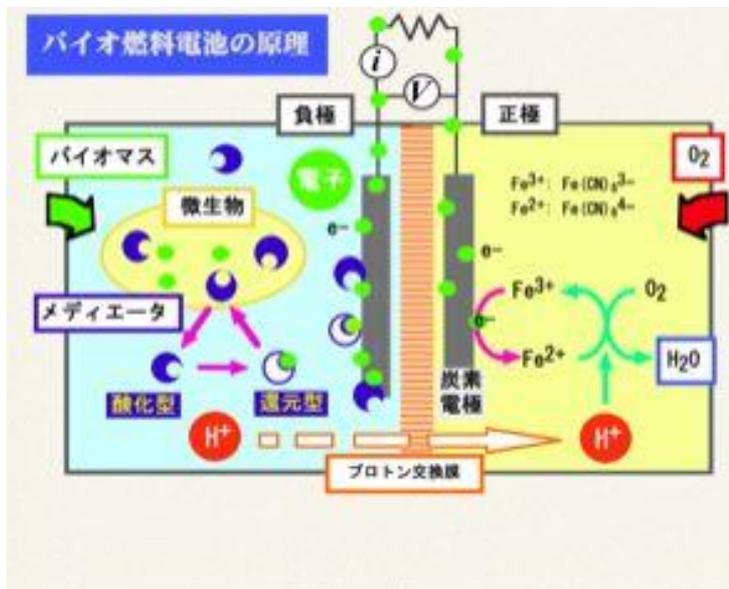
ミトコンドリア・細胞質間の輸送システム(1)



ミトコンドリア・細胞質間の輸送システム(2)



微生物燃料電池



酸化または還元状態をもち、かつ細胞膜透過性を有する電子伝達剤(メディエータ)を添加→電子収奪

負極槽・正極槽の間のプロトン交換膜

微生物の選択

電極の高活性化

