



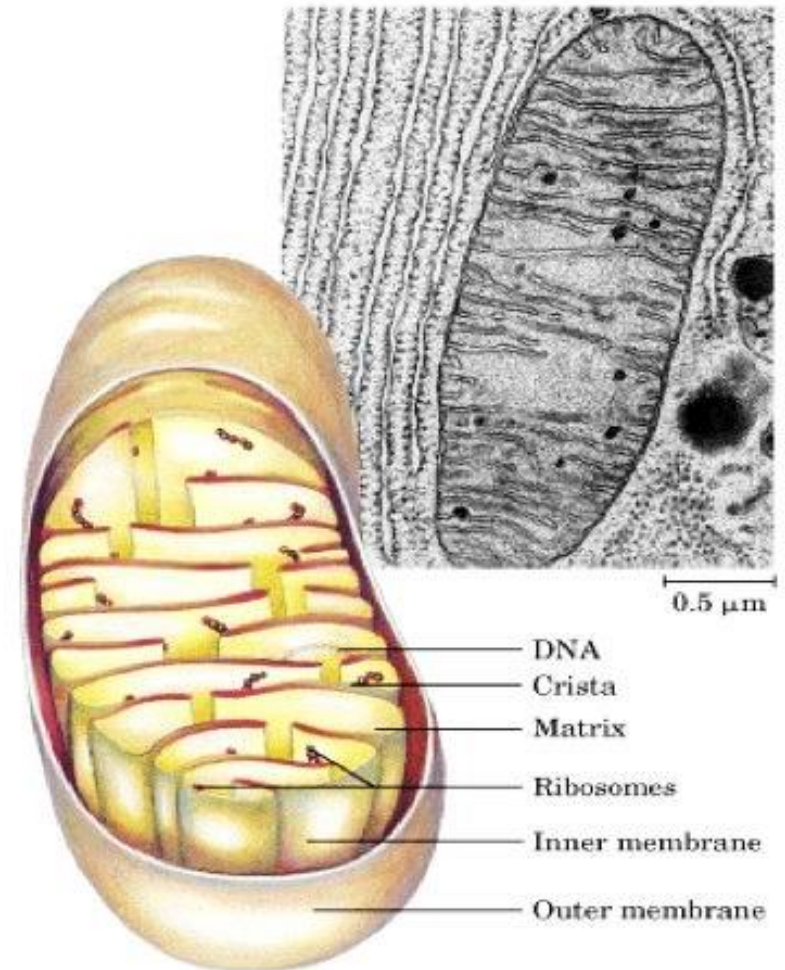
Trasporto degli
elettroni e
fosforilazione
ossidativa

Perché la struttura mitocondriale è importante nella produzione di ATP?

La produzione di ATP nei mitocondri è il risultato della fosforilazione ossidativa, in cui l'ADP è fosforilato ad ATP e genera la maggior parte di ATP associato all'ossidazione completa di glucosio.

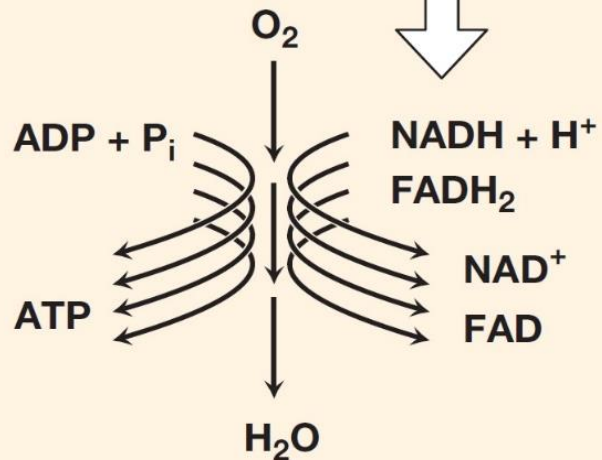
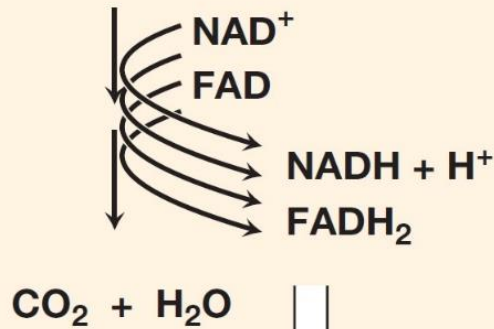
La produzione di ATP nel corso della fosforilazione ossidativa (processo endoergonico) è distinta dal trasporto degli elettroni all'ossigeno (processo esoergonico).

le reazioni della catena di trasporto degli elettroni sono fortemente legate le une alle altre e sono strettamente accoppiate alla sintesi di ATP.



Metabolismo

Carboidrati
Acidi grassi
Amminoacidi



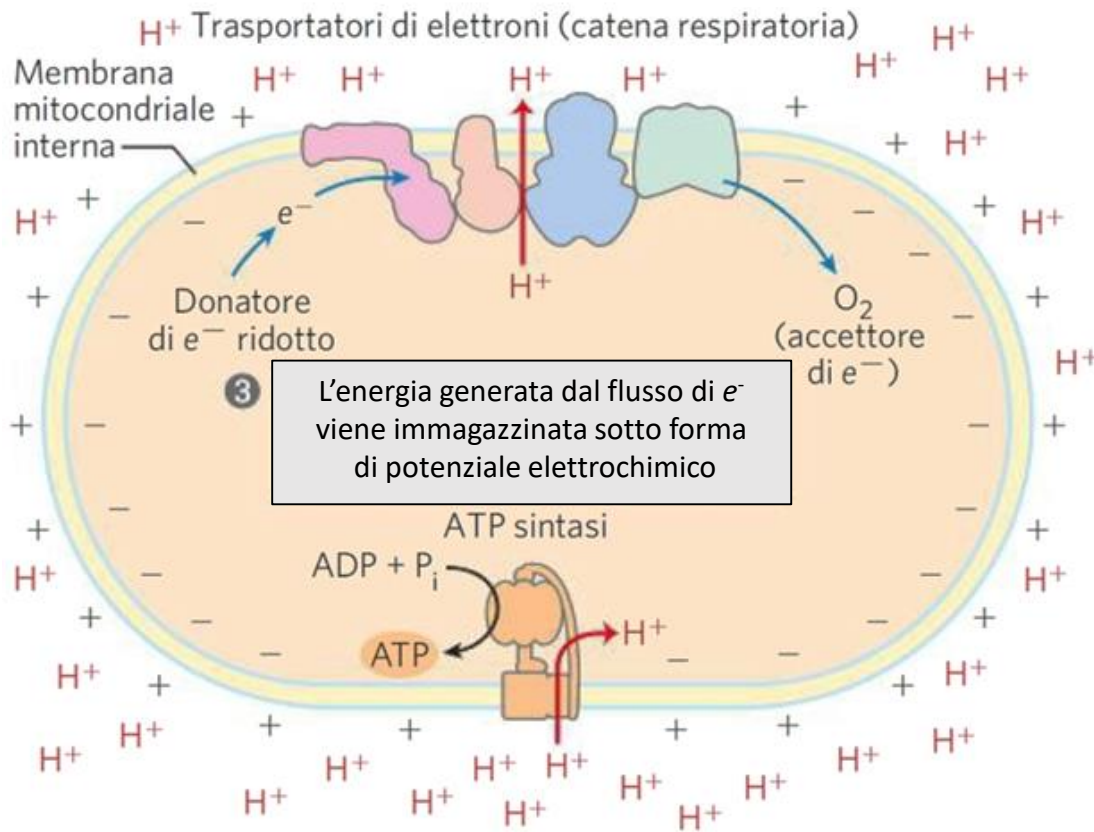
Fosforilazione ossidativa

- Le molecole ricche di energia sono metabolizzate in una serie di reazioni di ossidazione che portano alla formazione netta di CO_2 e H_2O .
- Gli intermedi metabolici di queste reazioni donano elettroni a specifici coenzimi, quali il NAD^+ o FAD per generare le corrispondenti forme ridotte, ricche di energia, il NADH e il FADH_2 , essi possono donare una coppia di elettroni alla catena di trasporto degli elettroni.

Meccanismo chemiosmotico per la sintesi di ATP nei mitocondri

1 Il substrato ridotto (combustibile metabolico) dona e^-

2 I trasportatori di e^- pompano all'esterno gli H^+ quando gli e^- fluiscono verso l' O_2

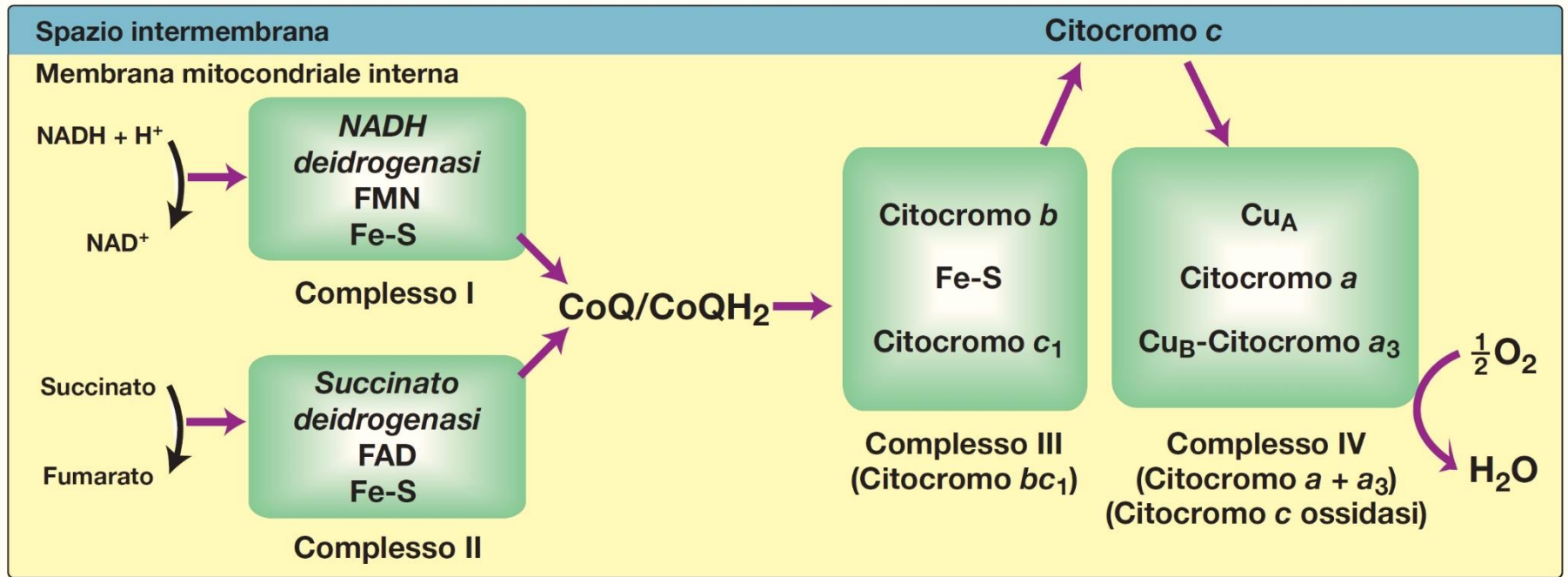


4 L'ATP sintasi utilizza il potenziale elettrochimico per sintetizzare ATP

- 1) una serie di trasportatori attraverso cui gli elettroni fluiscono fino all'ossigeno.
- 2) produzione di gradiente di protoni mediante un trasporto endoergico.
- 3) un complesso proteico capace di utilizzare il gradiente protonico per formare ATP (ATP sintasi)

L'attività della catena porta a pompare protoni (ioni H^+) attraverso la membrana mitocondriale interna, creando un gradiente di pH chiamato gradiente protonico che rappresenta l'energia potenziale immagazzinata e fornisce le basi del meccanismo di accoppiamento (accoppiamento chemiosmotico)

Catena di trasporto degli elettroni con i 4 complessi della catena respiratoria.



Gli elettroni sono trasferiti dal coenzima Q ad una serie di proteine chiamate citocromi fino ad arrivare all'ossigeno.

Nella fosforilazione ossidativa vi sono tre tipi di trasferimento degli elettroni:

- 1) trasferimento diretto degli elettroni come nella riduzione di Fe^{3+} a Fe^{2+}
- 2) trasferimento di un atomo di idrogeno ($\text{H}^+ + \text{e}^-$)
- 3) trasferimento di uno ione idruro ($:\text{H}^-$), che porta con sé due elettroni.

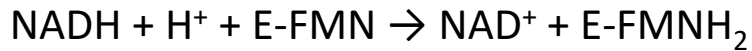
Nei citocromi ridotti il ferro è nello stato di ossidazione Fe^{2+} , nei citocromi ossidati il ferro è nello stato di ossidazione Fe^{3+}

Il complesso I: dal NADH all'ubichinone ossidoreduttasi

Reazioni catalizzate dal **complesso I**,
NADH:ubichinone ossidoreduttasi

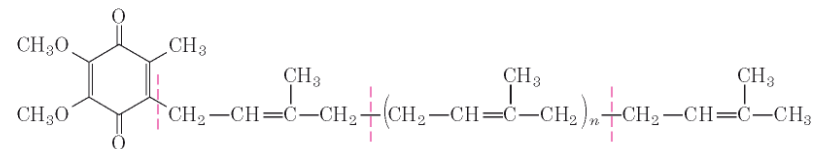
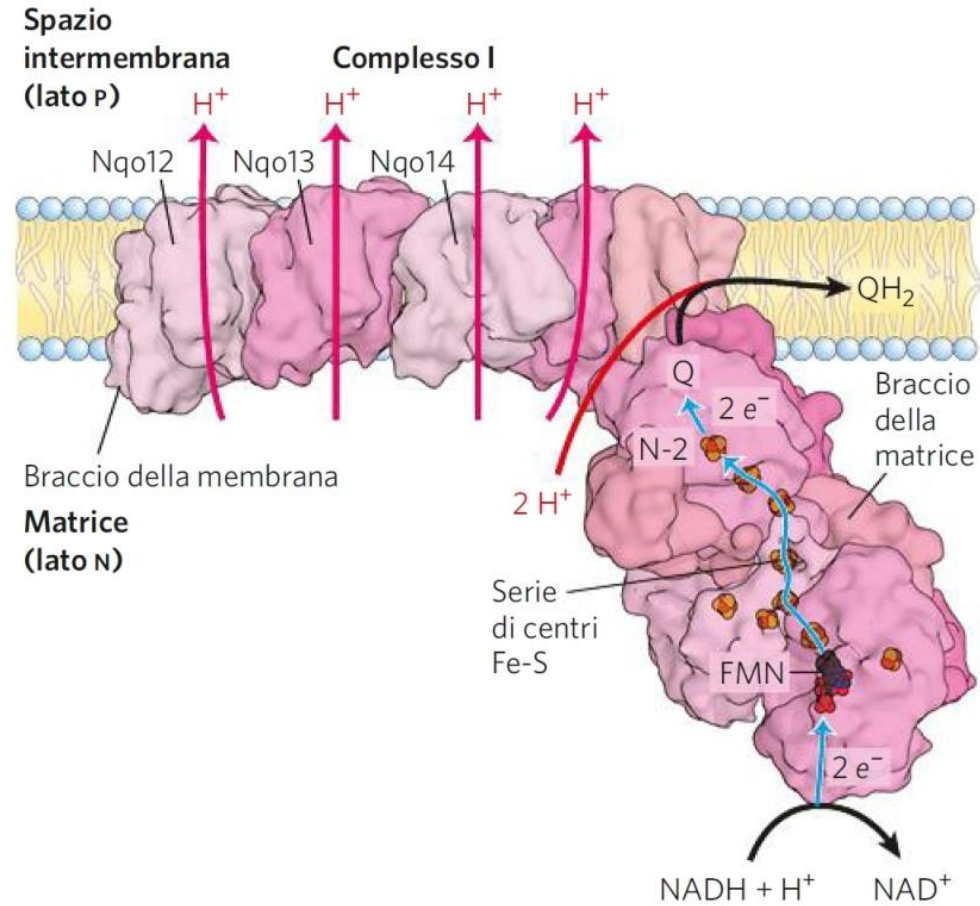
Catalizza due processi accoppiati e simultanei:

1) il trasferimento esoergonico di uno ione idruro dal NADH all'FMN:



Dal FMN 2 e⁻ passano attraverso una serie di centri Fe-S che dona i suoi e al coenzima Q che si riduce a CoQH₂ che diffonde nel doppio strato lipidico.

2) il trasferimento endoergonico di 4 protoni dalla matrice allo spazio intermembrana:
il trasferimento del CoQH₂ nello strato lipidico guida l'espulsione di 4 protoni dalla matrice per ogni coppia di e⁻.



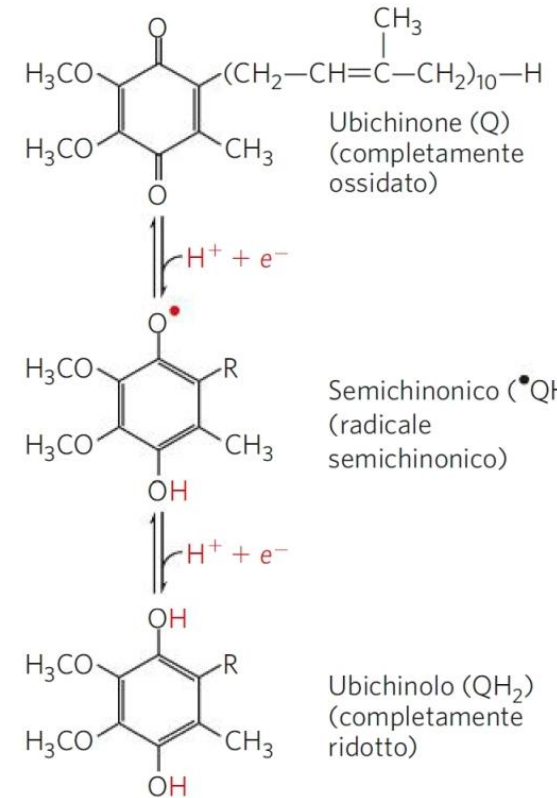
CoQ₁₀ is an essential component of the electron transport chain within the mitochondria.

Il Coenzima Q

Il CoQ mitocondriale si trova inserito nel doppio strato lipidico della membrana interna dove diffonde liberamente tra i complessi respiratori.

La molecola presenta tre diversi stati di ossidazione:

- completamente ossidato, Q (ubichinone)
- parzialmente ridotto, il radicale semichinonico QH^\bullet
- completamente ridotto, QH_2 (ubichinolo)

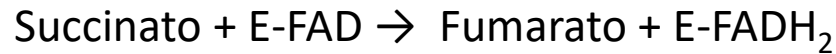


L'Ubichinone (Q) viene ridotto a radicale libero semichinonico (QH^\bullet) quando riceve un solo elettrone e la riduzione di quest'ultimo con un secondo elettrone porta alla formazione dell'ubichinolo (idrochinone, QH_2).

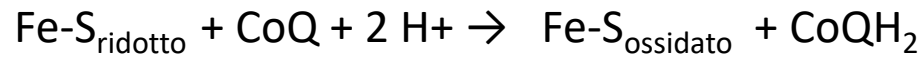
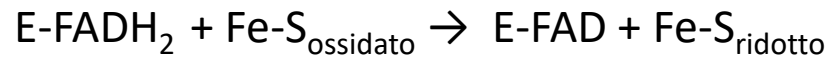
Il CoQ rappresenta un punto di raccolta per gli elettroni provenienti da diversi complessi deidrogenasici (non solo i Complessi I e II, ma anche la glicerolo 3- fosfato deidrogenasi), che poi trasferisce al Complesso III.

Reazione catalizzate dal **complesso II**,
succinato-CoQ ossidoreduttasi
(Succinato deidrogenasi)

Prima tappa



Seconda e terza tappa



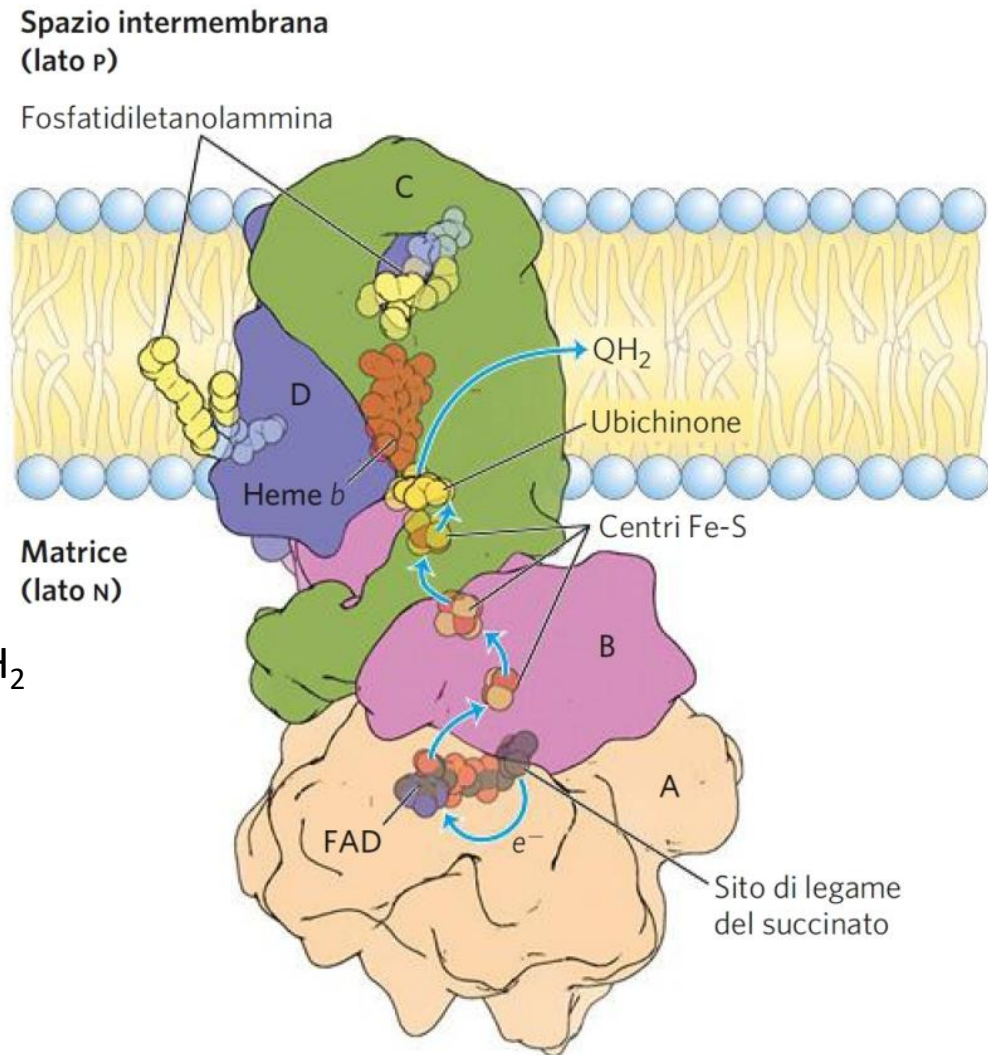
La reazione globale:



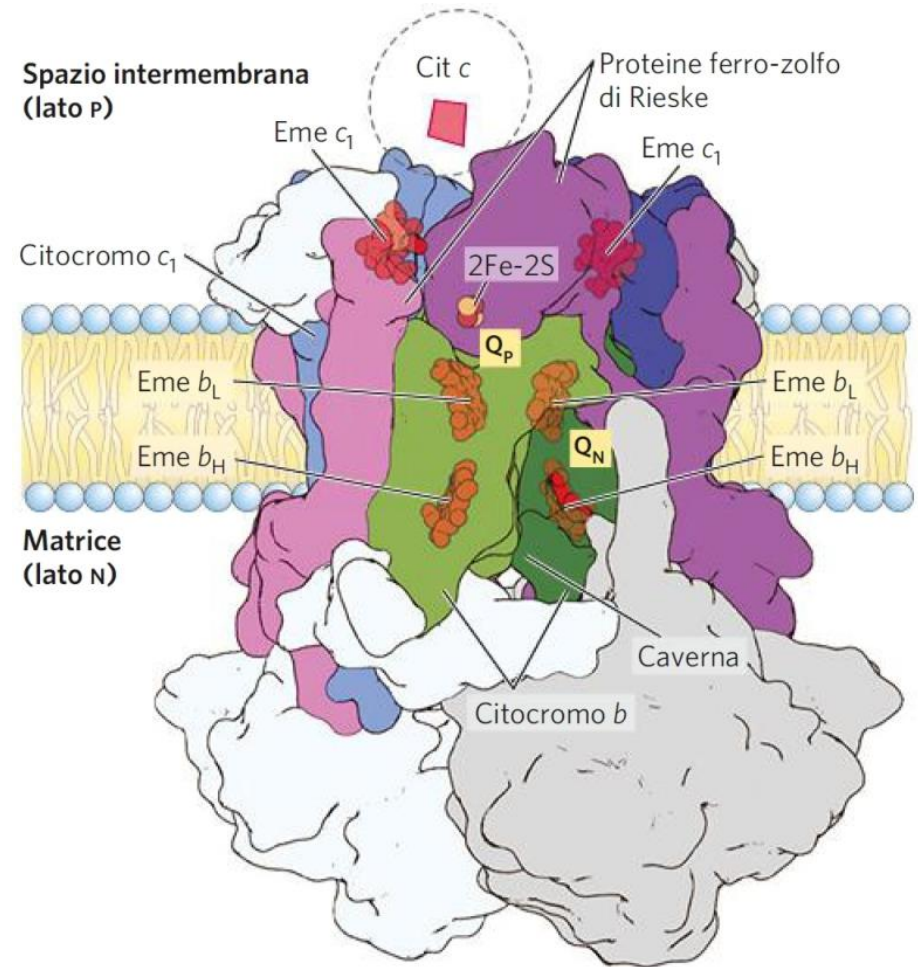
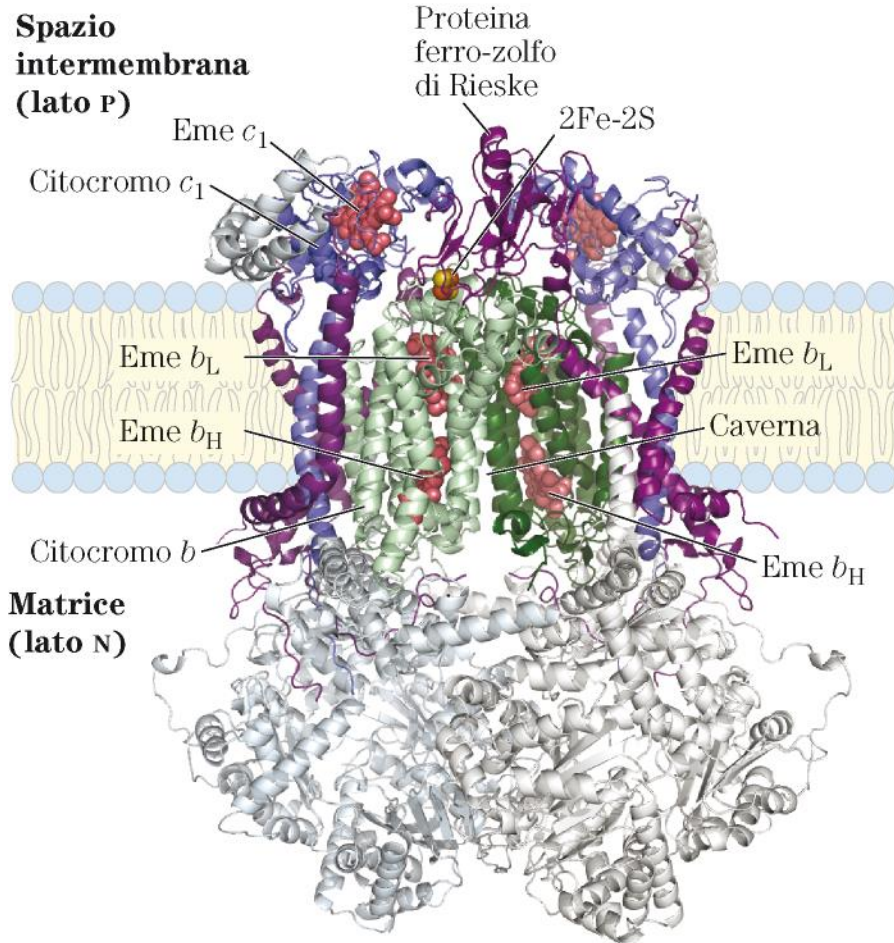
$$\Delta G^{\circ} = -13,5 \text{ kJ mol}^{-1}$$

Il complesso II non è accompagnato da un pompaggio
di protoni attraverso la membrana interna.

Il complesso II: dal succinato all'ubichinone

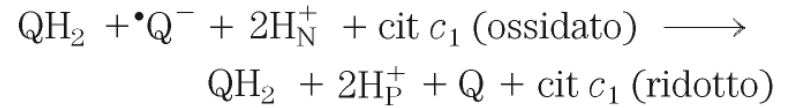
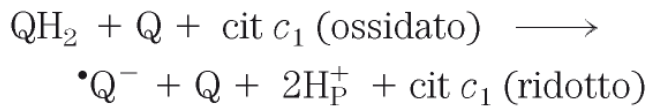
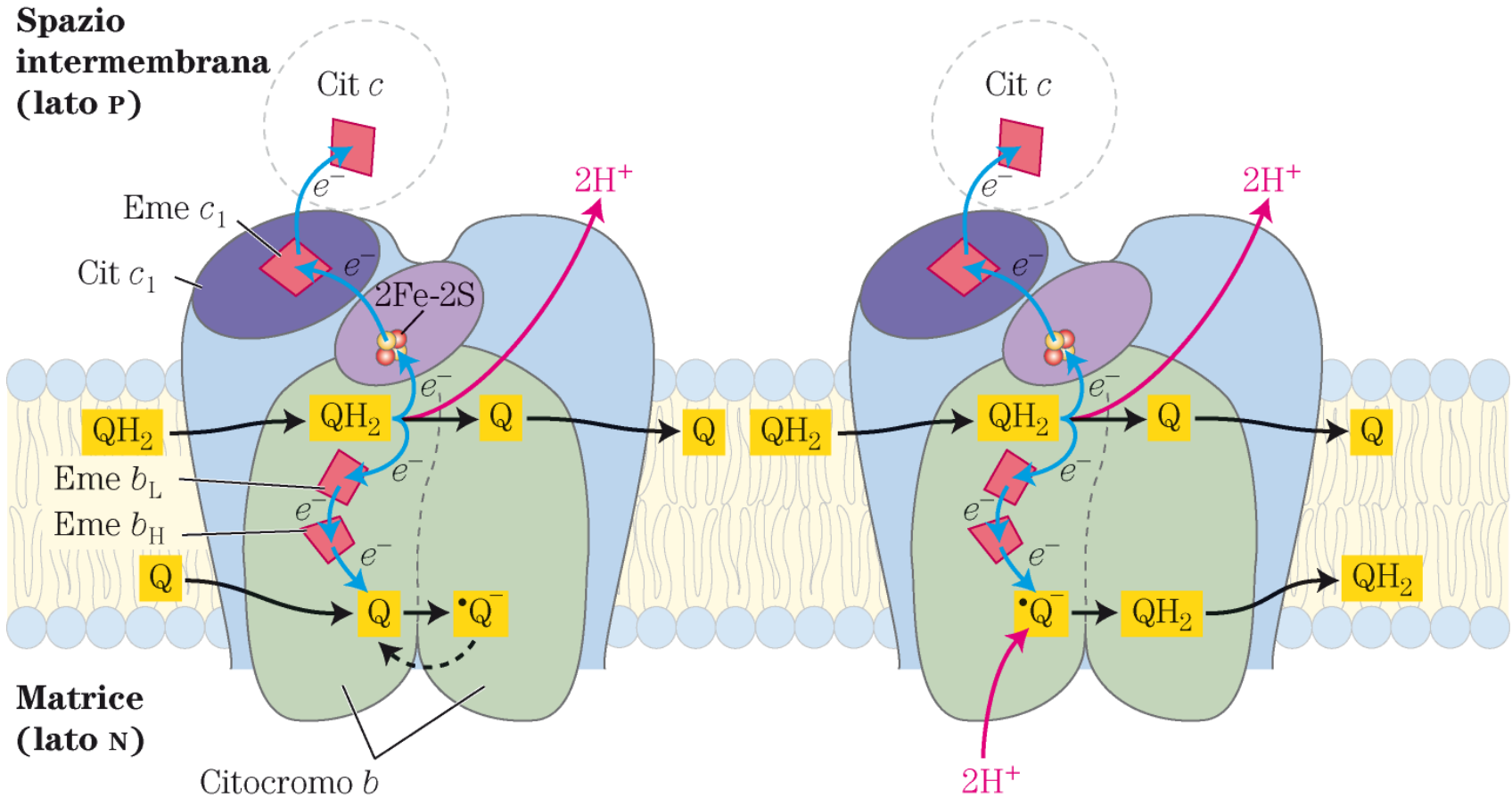


Il complesso del citocromo bc_1 (Complesso III) o ubiquinone:citocromo c ossidoreduttasi



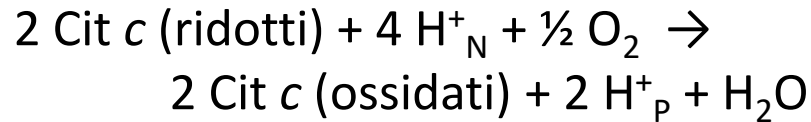
Il complesso III è un dimero, ogni monomero è composto da tre proteine fondamentali per l'azione del complesso: il citocromo b , il citocromo c_1 e la proteina Fe-S di Rieske.

Il ciclo Q, mostrato in due fasi



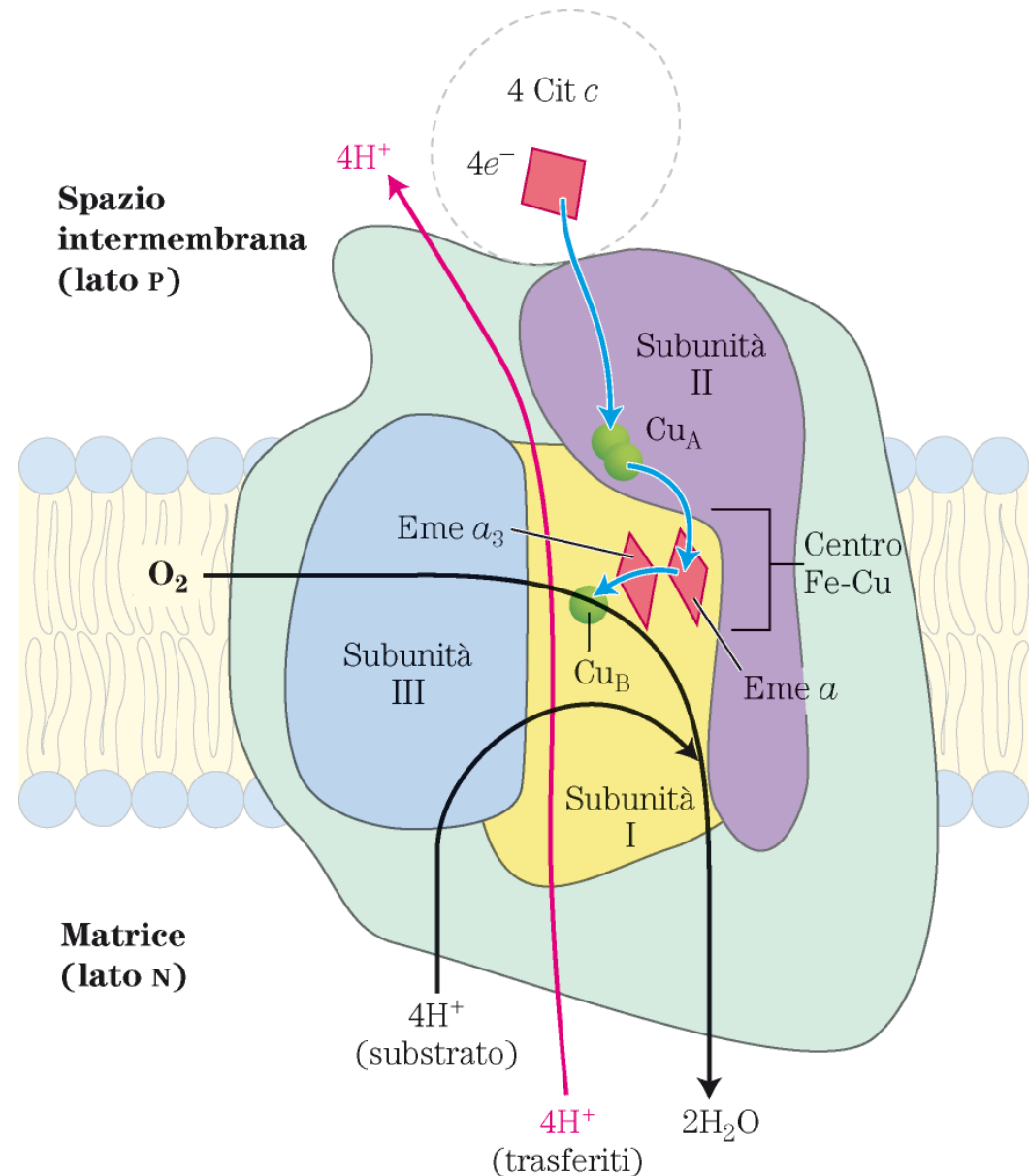
il Complesso IV: dal citocromo *c* all'O₂

Reazione catalizzate dal complesso IV,
Citocromo *c* ossidasi

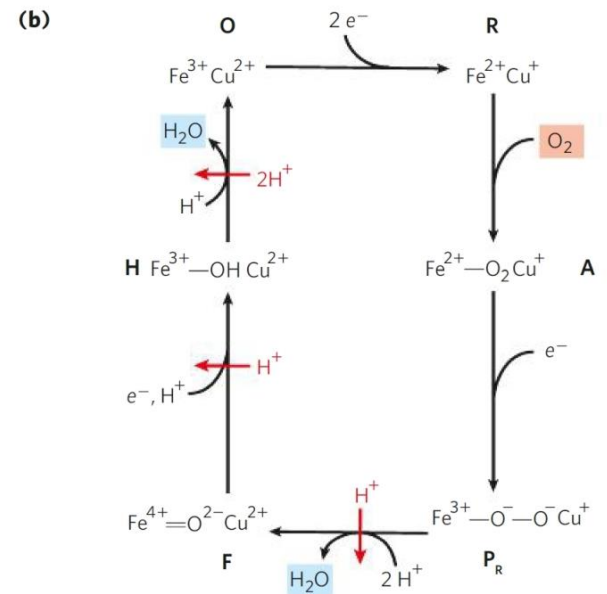
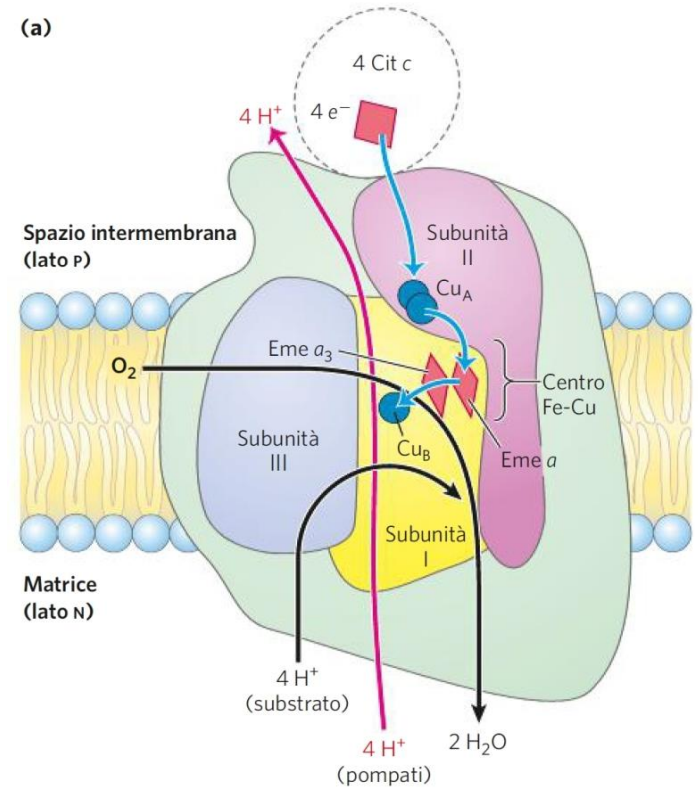


I tre punti della catena in cui il trasporto degli elettroni è accoppiato alla produzione di ATP attraverso la pompa di protoni sono:

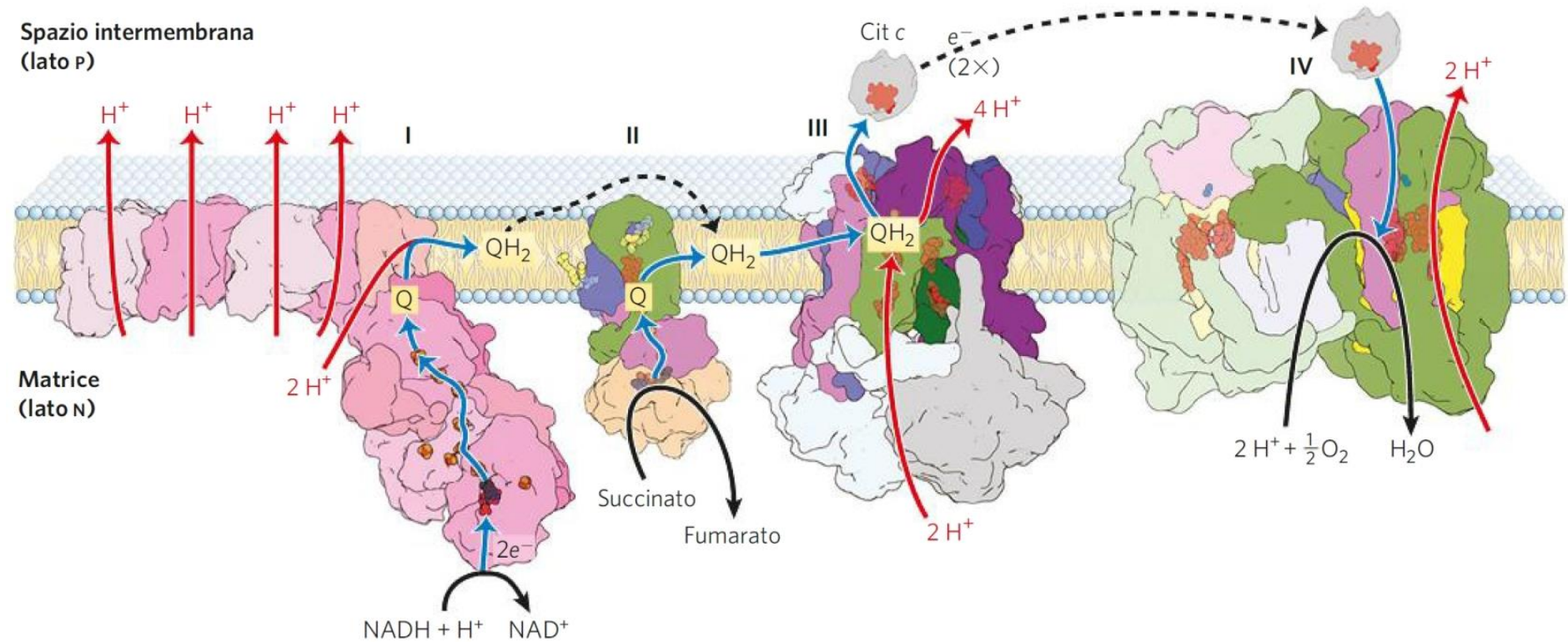
- la reazione della NADH deidrogenasi,
- l'ossidazione del citocromo *b*,
- la reazione della citocromo ossidasi con l'ossigeno.



Due molecole di citocromo *c* ridotto donano ciascuna un elettrone al centro binucleare Cu_A . Da qui gli elettroni passano attraverso l'eme α al centro Fe-Cu (eme a_3 e Cu_B) a questo punto l' O_2 si lega all'eme a_3 e viene ridotto a perossido (O_2^{2-}) da due elettroni provenienti dal centro Fe-Cu. L'arrivo di altri due elettroni provenienti dal citocromo *c*, per un totale di 4 elettroni, converte l' O_2^{2-} in due molecole di H_2O , con consumo di 4 protoni «substrato» proveniente dalla matrice. Contemporaneamente, 4 protoni vengono pompati dalla matrice per ogni 4 elettroni che passano attraverso il complesso IV.



Flusso degli elettroni e dei protoni attraverso i quattro complessi della catena respiratoria



Per ogni coppia di e^- trasferiti all' O_2 vengono trasferiti dalla matrice allo spazio di intermembrana, 4 protoni dal complesso I, 4 dal complesso III e 2 dal complesso IV. L'energia conservata in questo gradiente, detta forza motrice protonica è formata da due componenti:

- 1) l'energia potenziale chimica (differenza di concentrazione di H^+)
- 2) l'energia del potenziale elettrico che si genera nella separazione delle cariche.

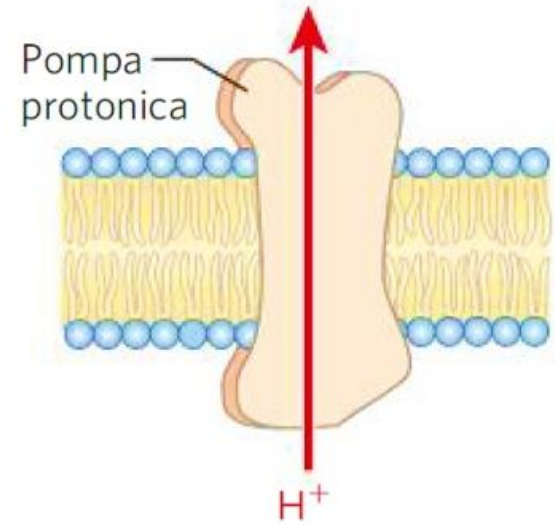
Quando i protoni fluiscono spontaneamente secondo il loro gradiente elettrochimico, questa energia viene resa disponibile per produrre ATP

La forza motrice protonica:

La membrana mitocondriale interna separa due compartimenti a diversa concentrazione di H^+ , con differenze sia nella concentrazione chimica di H^+ (ΔpH) sia nella distribuzione delle cariche attraverso la membrana ($\Delta \psi$). L'effetto netto è la forza motrice protonica (ΔG).

Lato P
 $[H^+]_P = C_2$

$H^+ \quad H^+ \quad H^+ \quad H^+ \quad H^+ \quad H^+ \quad H^+$



Lato N
 $[H^+]_N = C_1$

$OH^- \quad OH^- \quad OH^- \quad OH^- \quad OH^- \quad OH^- \quad OH^-$

$$\Delta G = RT \ln (C_2/C_1) + ZF\Delta\psi$$

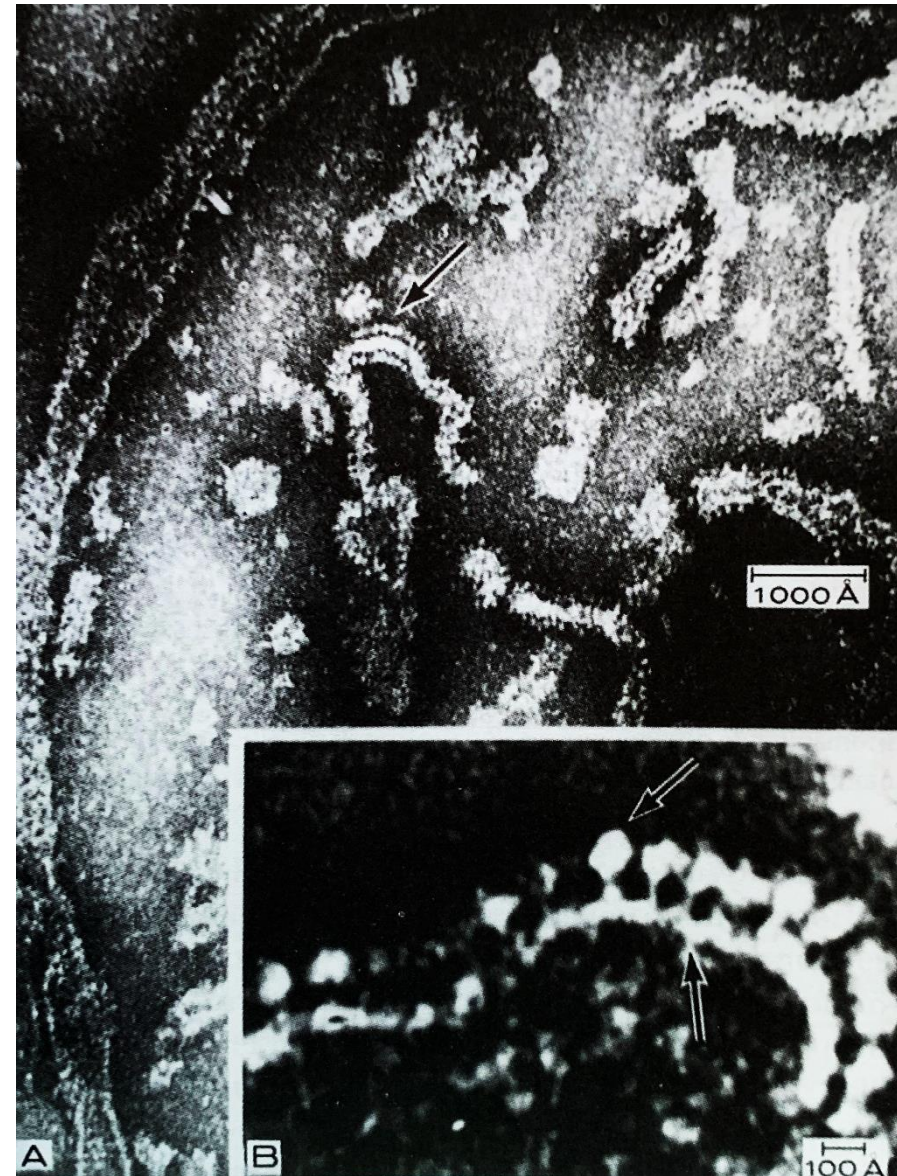
$$= 2,3RT \Delta pH + F\Delta\psi$$

Come può un gradiente di concentrazione di protoni dare origine alla formazione di ATP?

Qual è il fattore di accoppiamento nella fosforilazione ossidativa?

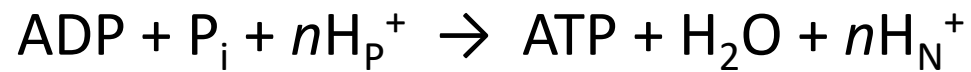
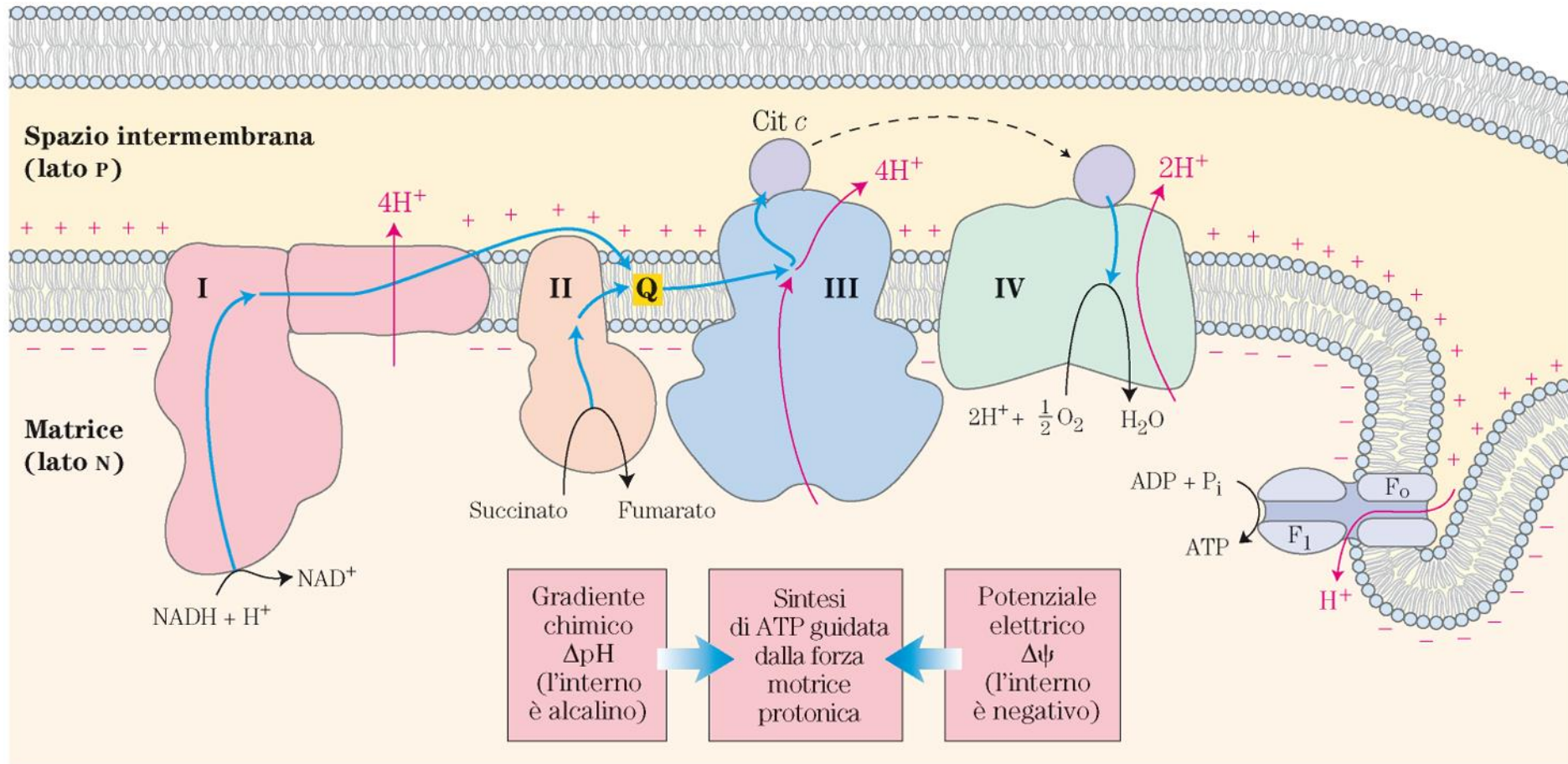
Questa funzione è svolta da una proteina oligomerica complessa distinta dal trasporto degli elettroni.

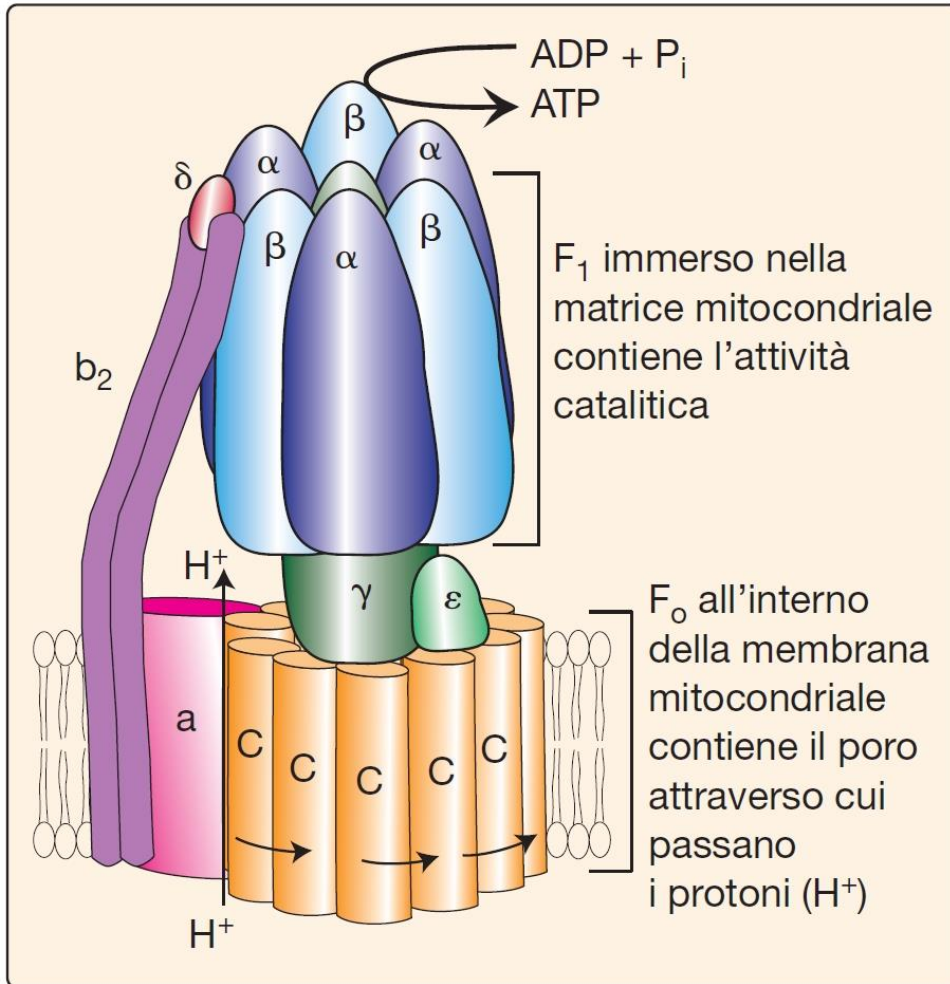
La proteina completa attraversa la membrana mitocondriale interna per tutto il suo spessore e protrude anche nella matrice.



fotografia al microscopio elettronico delle protrusioni nella matrice di un mitocondrio

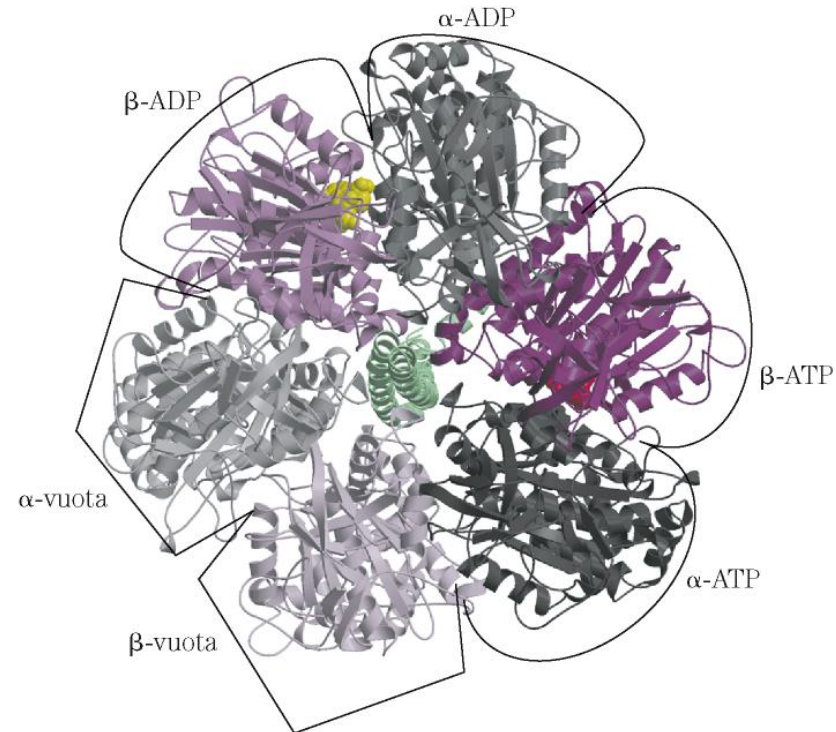
Sintesi di ATP: modello chemiosmotico





Il flusso di protoni attraverso il poro F₀ provoca la rotazione del cilindro costituito dalle subunità c e γ. Ogni rotazione è di circa 120° e pone γ in contatto con una diversa subunità β e questo contatto costringe la subunità β ad assumere la conformazione β vuota. Una rotazione completa dell'anello c produce tre molecole di ATP.

Componenti F₁ e F₀ dell'ATP sintasi



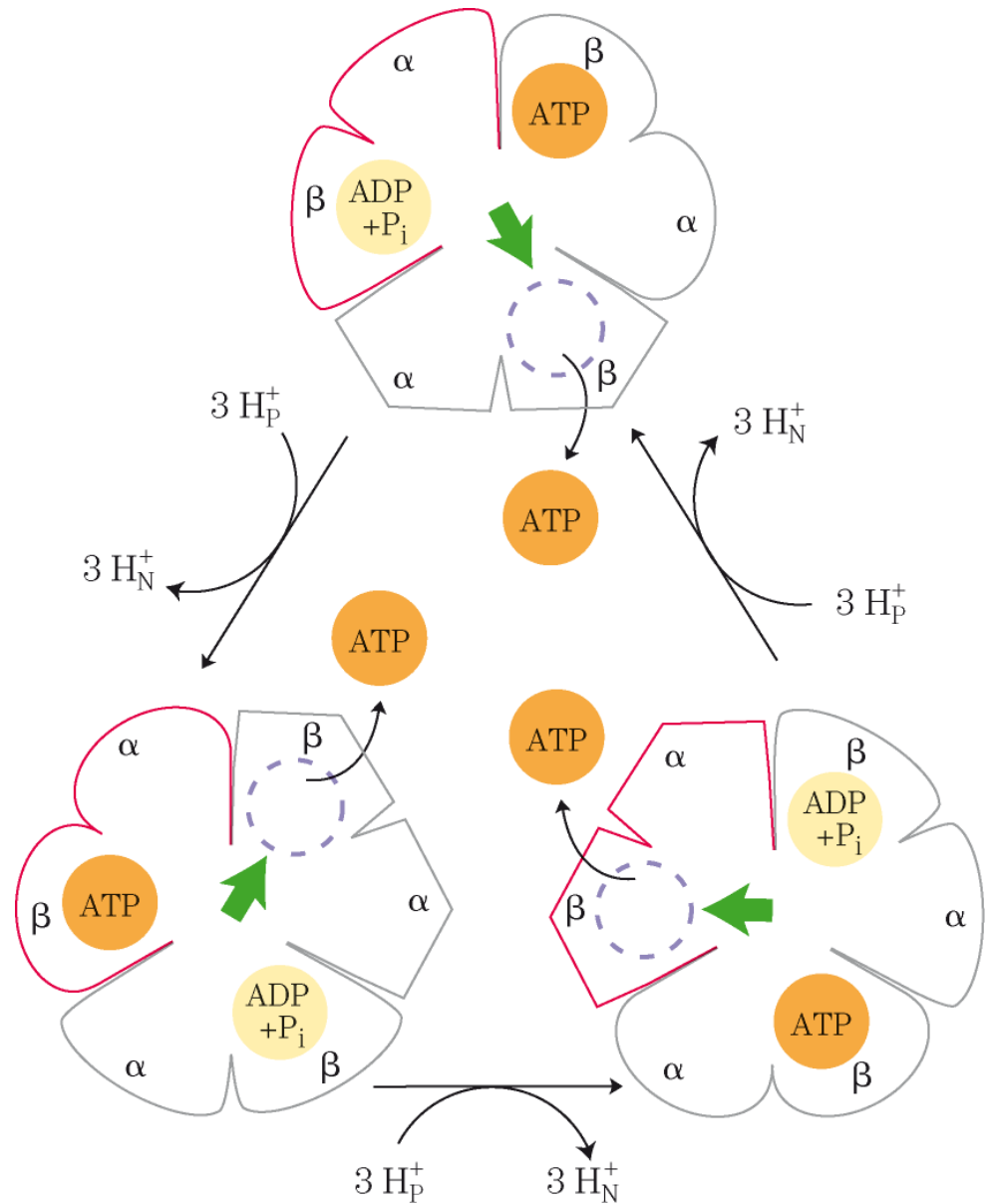
Le subunità a, b, α, β e δ costituiscono lo statore del motore e le subunità c, γ ed ε formano il rotore. Il flusso dei protoni attraverso la struttura fa girare il rotore e determina il ciclo di cambiamenti conformazionali in α e β che sintetizzano l'ATP

Modello di “alterazione di legame” dell’ATP sintasi

Il complesso F1 ha 3 siti non equivalenti per il legame dell’ADP, uno per ciascuna coppia di subunità α e β . In ogni momento uno di questi siti si trova nella conformazione β -ATP (affinità per l’ATP), il secondo si trova nella conformazione β -ADP (lega debolmente l’ATP), mentre il terzo è nella conformazione vuota (lega molto debolmente).

La forza motrice protonica provoca la rotazione dello stelo centrale (subunità γ indicata con la freccia verde) che viene a contatto con ciascuna subunità $\alpha\beta$.

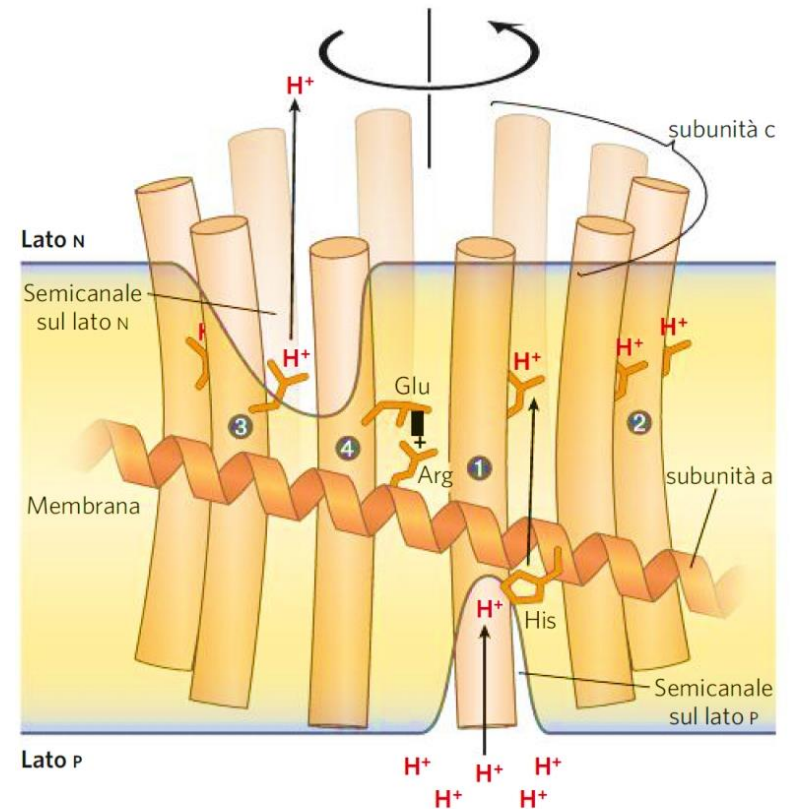
Il contatto genera una modificazione conformazionale cooperativa in cui il sito β -ATP assume conformazione vuota e l’ATP si dissocia; il sito β -ADP assume la conformazione β -ATP che promuove la sintesi di ATP; il sito β -vuoto assume conformazione β -ADP e lega ADP + P_i provenienti dal solvente



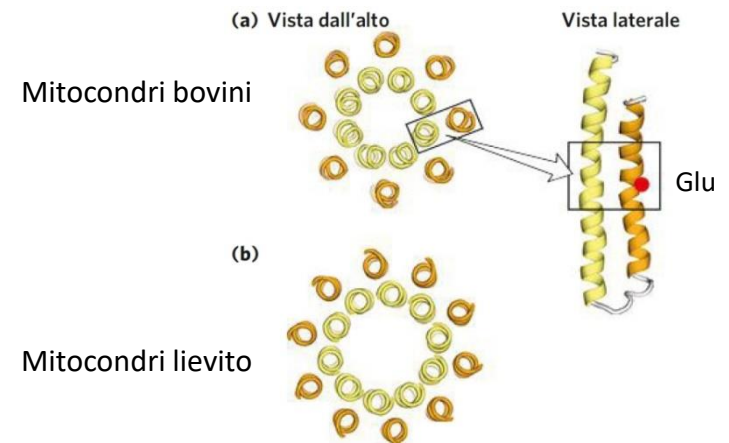
Modello che spiega la rotazione dell'anello c indotta dai protoni.

La subunità a è stazionaria mentre anello c ruota.
Le singole subunità presenti nell'anello c sono disposte in cerchio e in ogni istante solo alcune di esse si trovano a contatto con la subunità a.
I protoni diffondono attraverso la membrana lungo una via costituita dalle subunità a e c.
La protonazione transitoria di un residuo di Glu in ciascuna subunità c induce dei cambiamenti conformazionali che provocano la rotazione e trasferiscono i protoni tra i semicanali idrofili posizionati su ciascun lato della membrana.
Il movimento rotatorio antiorario del anello c è reso unidirezionale dalla grande differenza nella concentrazione protonica attraverso la membrana.
Il numero di protoni che deve essere trasferito per produrre una rotazione completa dell'anello c è uguale al numero delle subunità c presenti nell'anello, (mitocondri dei lievito ci sono 10).

Si stima che la velocità di rotazione nei mitocondri intatti sia di circa 6000 giri al minuto, l'equivalente di 100 rotazioni al secondo.



Un modello che spiega la rotazione dell'anello c



L'accoppiamento chemiosmotico permette stechiometrie espresse da numeri non interi tra il consumo di ossigeno e la sintesi di ATP

In cui il valore di x o rapporto P/O^* è sempre un numero intero:



Il rapporto P/O era uguale a 3 quando il donatore di elettroni era il NADH ed era 2 quando il donatore era il succinato. Grazie alla teoria chemiosmotica si può ipotizzare che il rapporto P/O non sia necessariamente un numero intero.

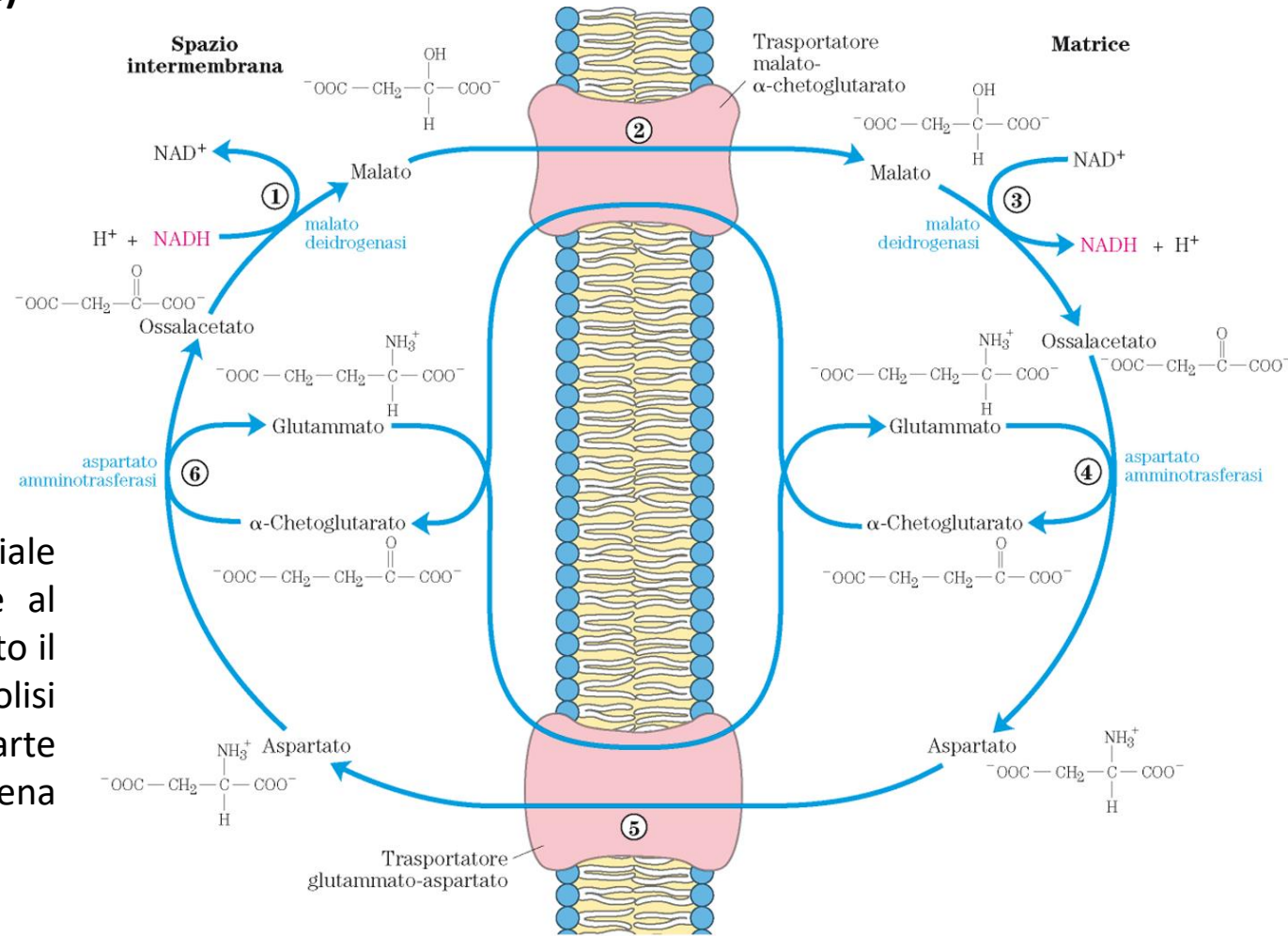
Il numero di protoni pompate fuori per coppia di elettroni trasportati è pari a 10 per il NADH e a 6 per il FADH_2 .

Il numero di protoni necessari per la sintesi di ATP è pari a 4: uno di essi è usato per trasportare P_i , ATP e ADP attraverso la membrana mitocondriale.

Se vengono pompate fuori 10 protoni per ogni molecola di NADH e ne rifluiscono 4 all'interno per sintetizzare una molecola di ATP il rapporto basato sui protoni P/O è 2,5 quando il donatore è il NADH e 1,5 quando il donatore è il FADH_2

* Rapporto P/O rappresenta quante moli di ATP sono sintetizzate dall'ATP sintasi per mole di coppia di elettroni trasportate dal trasportatore (NADH o FADH_2)

Sistema navetta (shuttle) del malato-aspartato



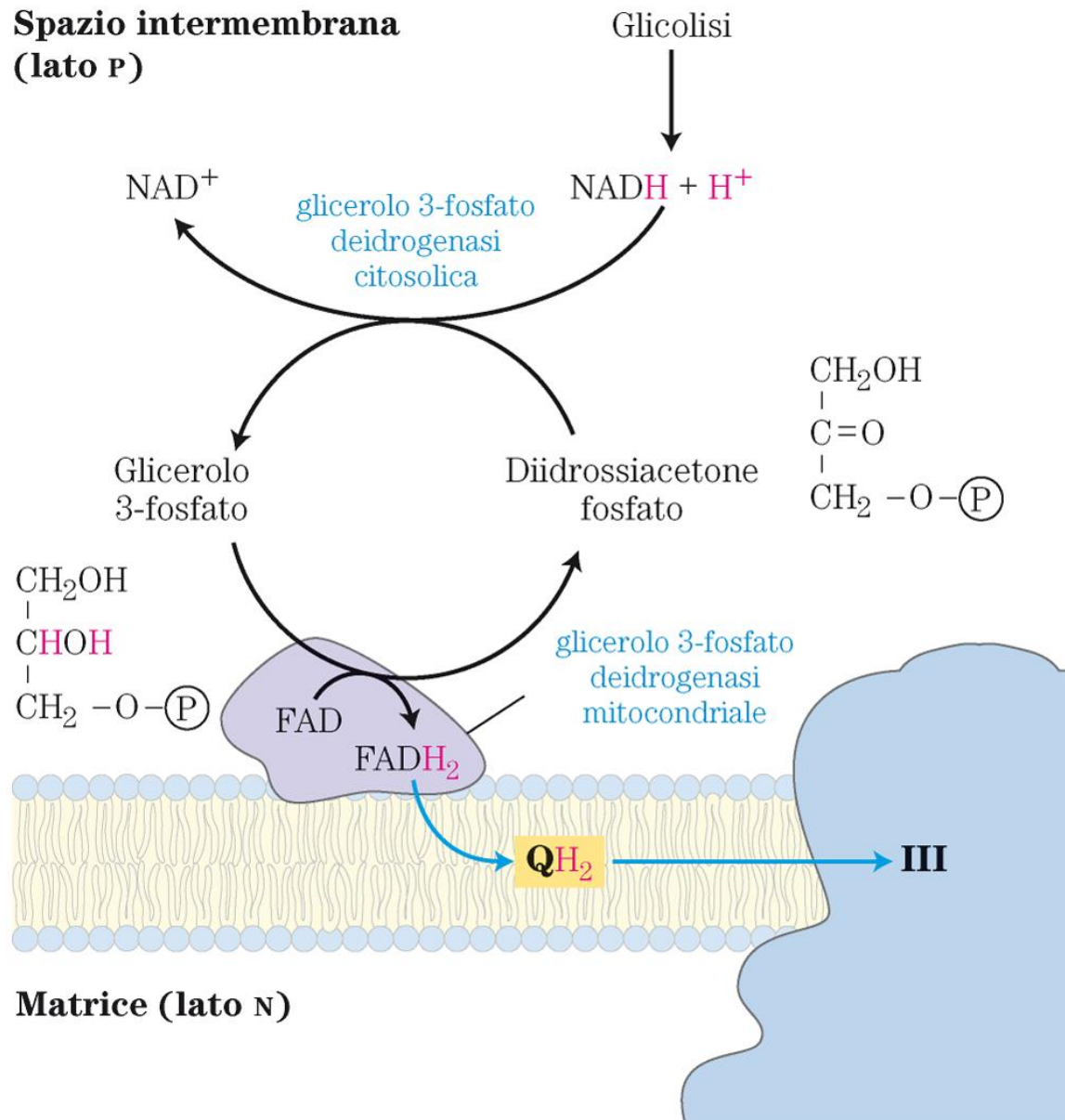
La membrana mitocondriale interna non è permeabile al NADH, come viene riossidato il NADH prodotto dalla glicolisi nel citosol a NAD^+ da parte dell' O_2 attraverso la catena respiratoria?

1) NADH citosolico entra nello spazio intermembrana attraverso le porine e passa i suoi equivalenti riducenti all'ossalacetato per produrre malato. 2) il malato viene trasportato attraverso la membrana interna del trasportatore malato α -chetoglutarato.

Il sistema navetta (shuttle) del glicerolo 3-fosfato

Il diidrossiacetone fosfato nel citosol accetta due equivalenti riducenti dal NADH citosolico in una reazione catalizzata dalla glicerolo 3-fosfato deidrogenasi citosolica. La glicerolo 3-fosfato deidrogenasi trasferisce due equivalenti riducenti dal glicerolo 3-fosfato presente nello spazio intermembrana all'ubichinone (QH_2).

L'agente ossidante è il FAD e il prodotto è il FADH_2 che fa passare gli elettroni attraverso la catena di trasporto degli elettroni portando alla produzione di 1,5 moli di ATP per ogni mole di NADH del citosol.



Resa di ATP dall'ossidazione completa del glucosio:
 produzione di ATP dall'ossidazione del glucosio

| Processo | Prodotto formato nella via | Molecole di ATP prodotte |
|--|--|---------------------------------|
| Glicolisi | 2 NADH (citosolico) 2 ATP | 3 o 5 2 |
| Ossidazione del piruvato (2 per molecola di glucosio) | 2 NADH (matrice mitocondriale) | 5 |
| Ossidazione dell'aceti-CoA nel ciclo dell'acido citrico (2 per glucosio) | 6 NADH (matrice mitocondriale) 2 FADH ₂ 2 ATP o 2 GTP | 15 3 2 |
| Resa totale per molecola di glucosio | | 30 o 32 |

La fosforilazione ossidativa produce la maggior parte dell'ATP generato nelle cellule aerobiche, la completa ossidazione di una molecola di glucosio a CO₂ rende da 30 a 32 molecole di ATP. La glicolisi in condizioni anaerobiche (fermentazione) rende solo 2 molecole di ATP per molecola di glucosio. Le vie ossidative aerobiche che trasferiscono elettroni all'O₂ producono una grande quantità di ATP durante il catabolismo.

Meccanismi di regolazione delle vie che producono ATP

I meccanismi interconnessi di regolazione della glicolisi, dell'ossidazione del piruvato, del ciclo dell'acido citrico e della fosforilazione ossidativa, dipendenti dalle concentrazioni relative di ATP, ADP, AMP e NADH.

Concentrazioni elevate di ATP producono un rallentamento della glicolisi, dell'ossidazione del piruvato, dell'ossidazione del acetato attraverso il ciclo dell'acido citrico e della fosforilazione ossidativa. Tutte e quattro le vie vengono accelerate quando aumenta il consumo di ATP e la formazione di ADP, AMP e P_i .

La capacità del citrato di inibire la glicolisi e il ciclo dell'acido citrico rinforza l'azione del sistema. Un aumento dei livelli di NADH e di Acetil CoA porta all'inibizione dell'ossidazione del piruvato ad Acetil-CoA e un rapporto $[NADH]/[NAD^+]$ molto elevato inibisce rapidamente le reazioni della piruvato deidrogenasi del ciclo dell'acido citrico.

