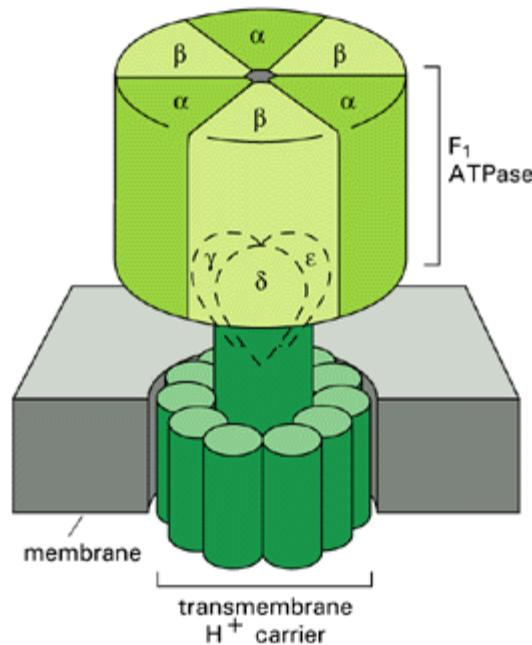


Енергетичний обмін. Клітинне дихання



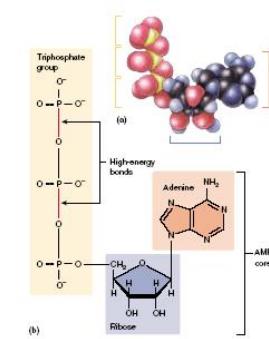
План лекції

1. Процеси дихання. Енергія та життя
2. Структура АТФ
3. Загальна характеристика дихання
4. Етапи дихання
 - а) гліколіз
 - б) цикл Г. Кребса
 - в) окислювальне фосфорилювання
5. Бескисневе дихання
 - а) молочнокисле бродіння
 - б) спиртове бродіння



Обмін речовин

Надходження речовин з оточуючого середовища, розщеплення речовин, **синтез речовин з використанням енергії (АТФ)**.
Окислення речовин, результатом якого є синтез АТФ



Енергія Сонця – синтез органічних речовин – трансформація енергії хімічних зв'язків органічних речовин у енергію макроергічних зв'язків (**АТФ**).

Анаболітичні та катаболітичні процеси. Ендергонічні та екзергонічні процеси.



Дихання

Дихання – одна з основних життєвих функцій, сукупність процесів, що забезпечують надходження до організму кисню, його використання в окисно-відновних процесах, а також видалення з організму вуглекислого газу та деяких інших сполук, які є кінцевими продуктами обміну речовин.

Таке визначення є зрозумілим будь-якій людині, навіть далекій від біології...

Дихання та енергетичний обмін

Дихання – будь-який процес, при якому окислення органічних сполук приводить до виділення хімічної енергії

Отже дихання може бути як аеробним, так і анаеробним...

Функції клітинного дихання

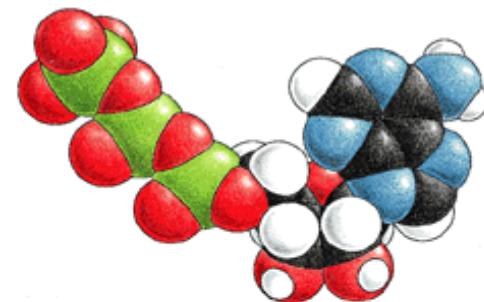
- 1. Акумулювання енергії у формі АТФ.**
- 2. Розсіювання енергії у вигляді тепла.**
- 3. Утворення речовин, корисних для клітини**
- 4. Детоксикація речовин, шкідливих для клітини**

АТФ

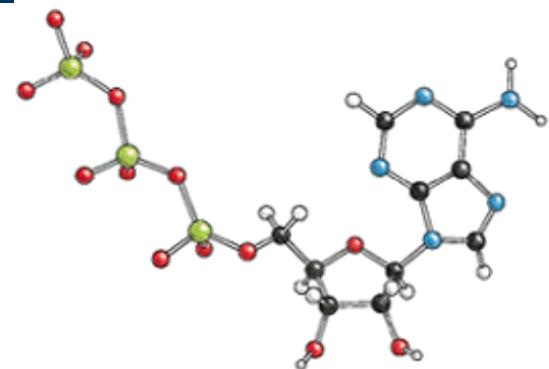
**Шляхи
рефосфорилювання АДФ:**

1. Процеси дихання
2. Фотосинтез
3. За допомогою макроергічних молекул (напр., креатинфосфат)

(A)



(B)



(C)

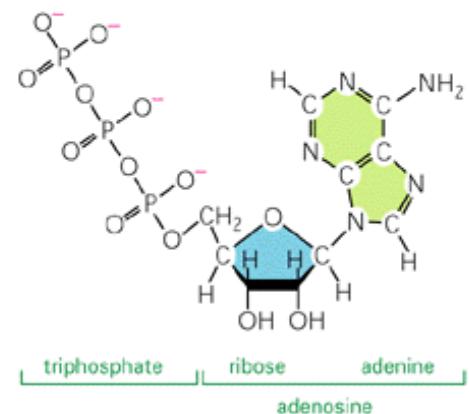
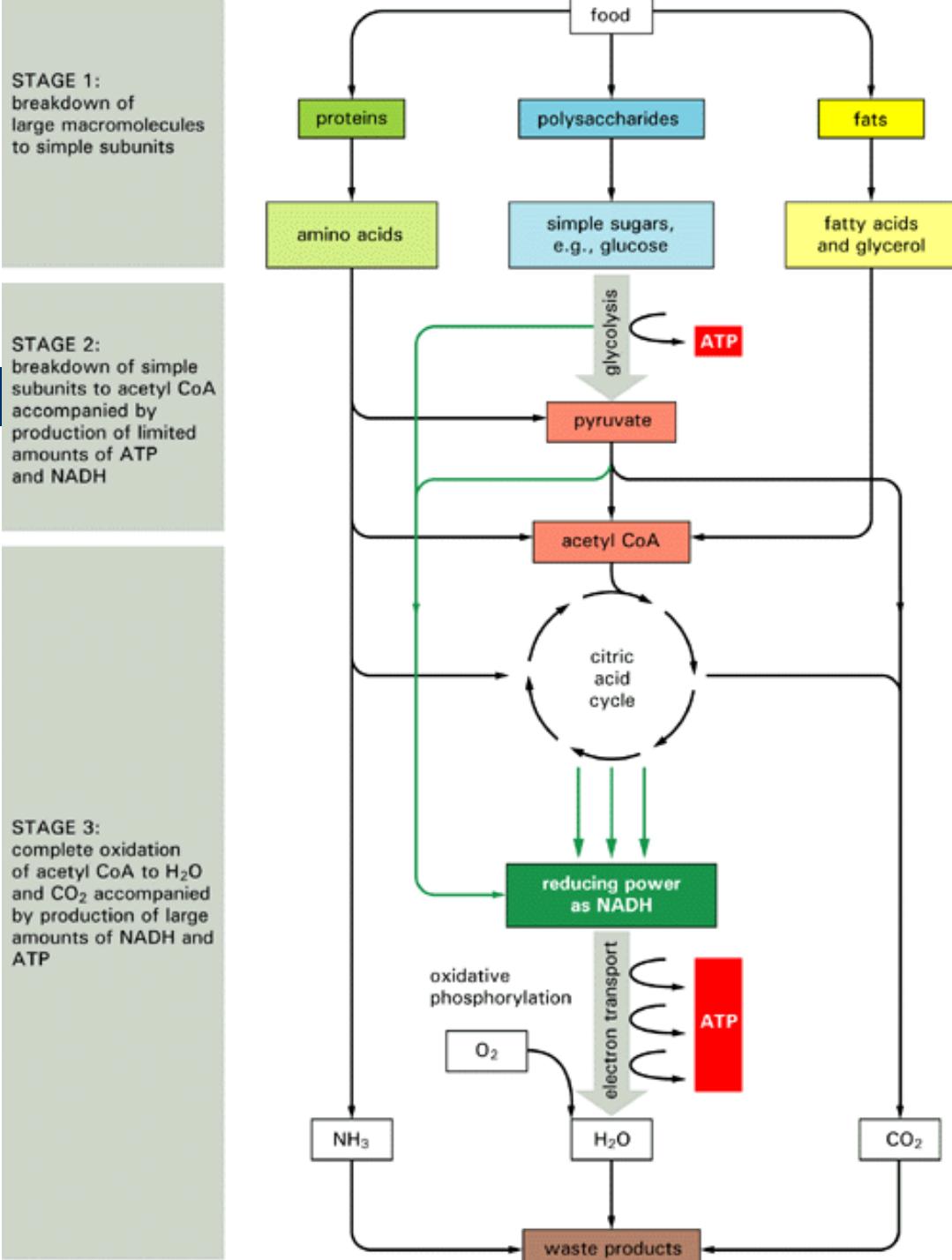


Схема трьох стадій катаболізму



Коферменти, які використовуються при диханні

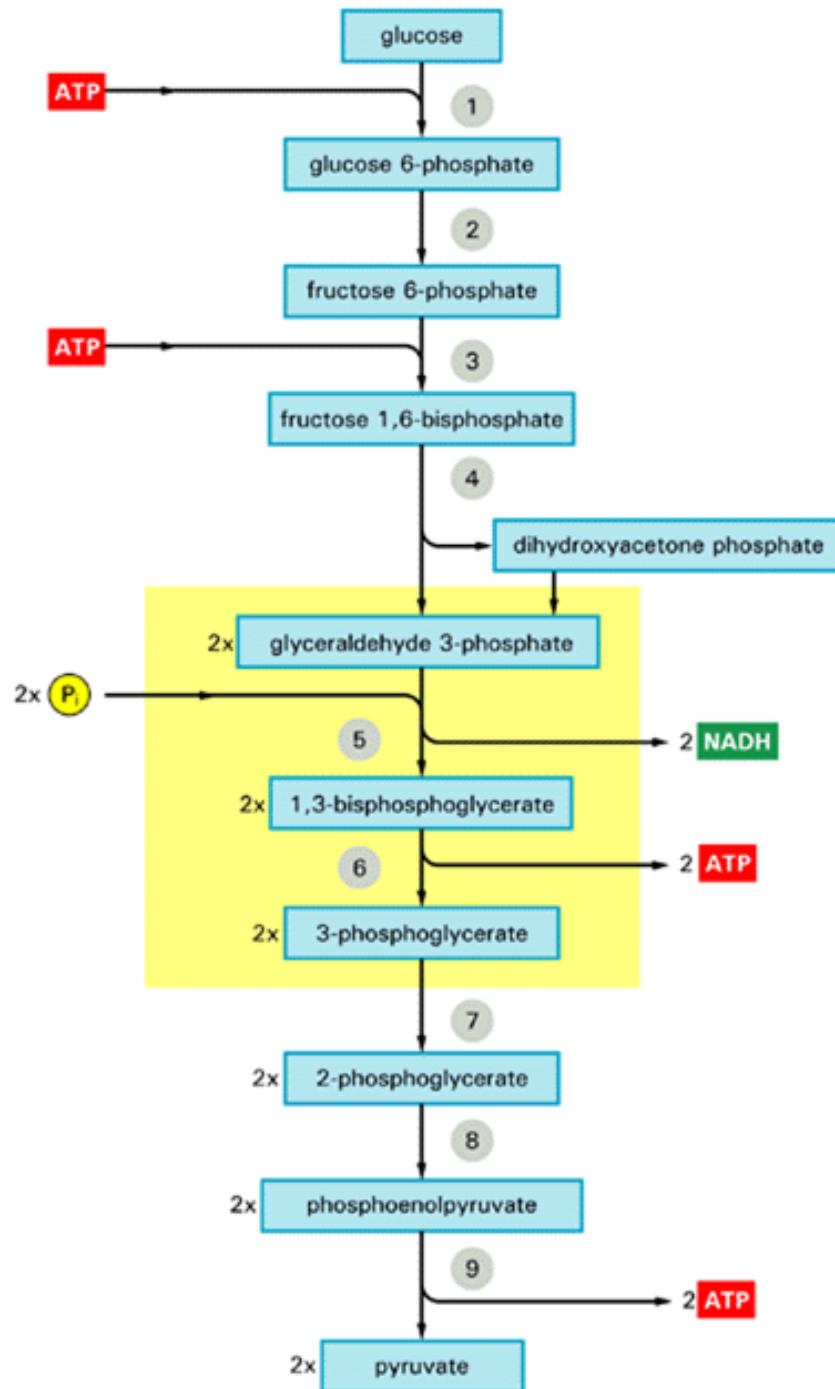
Кофермент	Функція	Вітамін, з якого синтезується даний кофермент
Нікотинамідаденіндинуклеотид (НАД ⁺)	Передає атоми водню до ланцюга переносу електронів	ніацин (вітамін PP)
Флавінаденіндинуклеотид (ФАД)	Передає атоми водню до ланцюга переносу електронів	Рибофлавін (B ₂)
Кофермент А (КоА)	Передає ацетильну групу до циклу Г. Кребса	Пантотенова кислота (B ₅)

Гліколіз

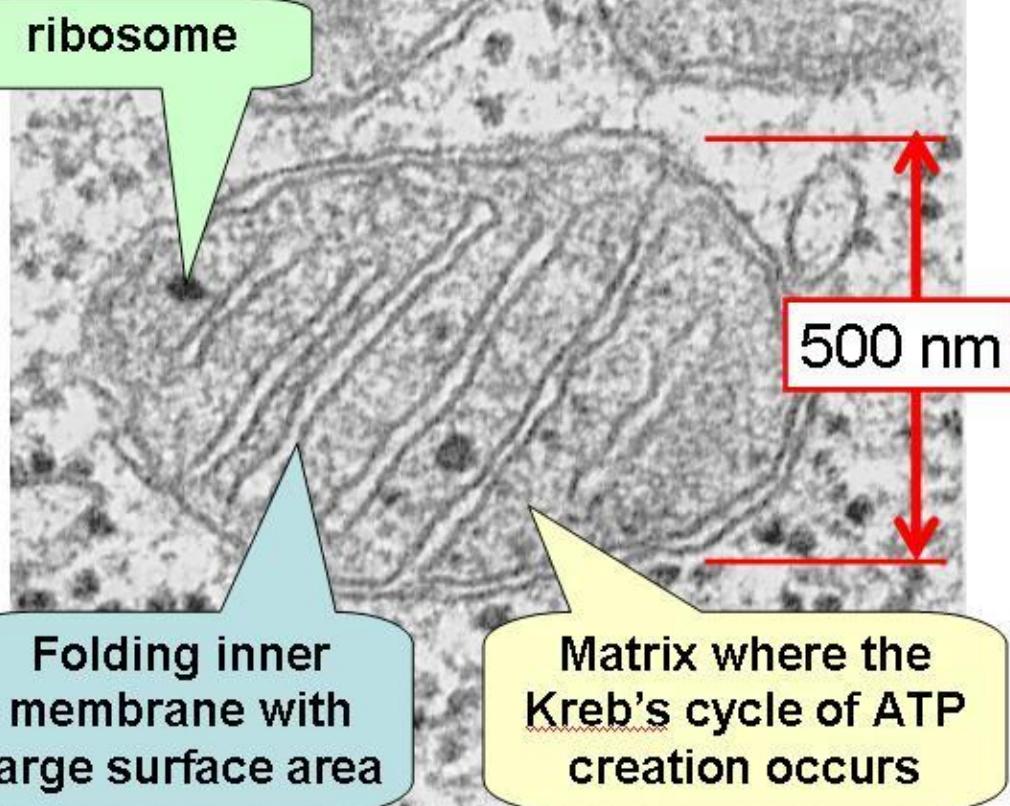
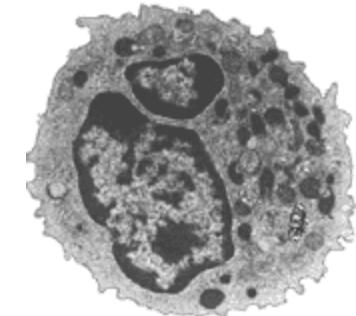
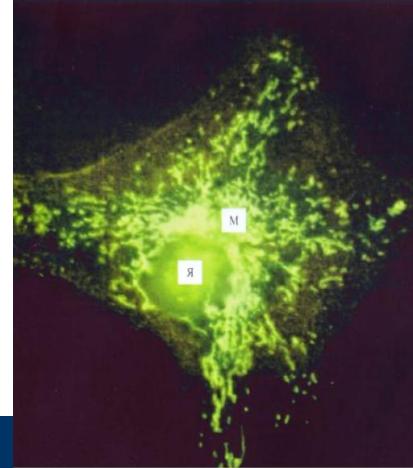
Процес окислення глюкози, який включає 9 послідовних реакцій, кожна з яких катализується специфічним ферментом і відбувається в цитозолі

Кінцеві продукти гліколізу:

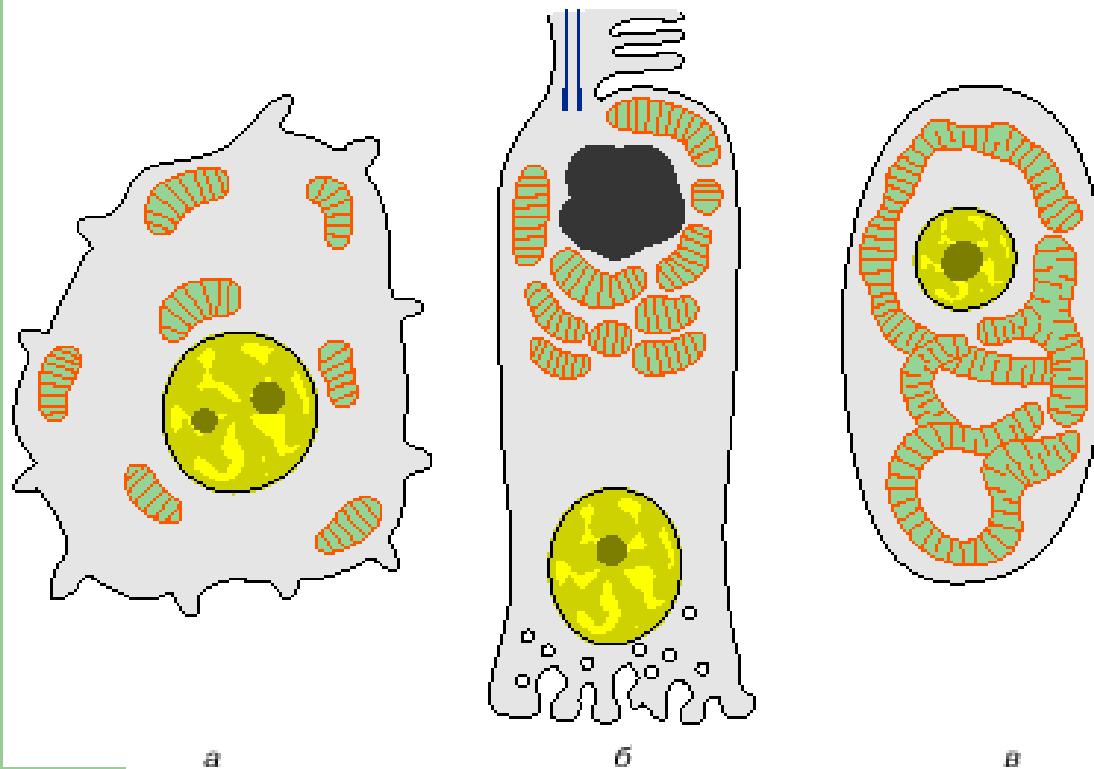
1. 2 молекули пірувату
2. 2 молекули НАДН₂
3. 2 молекули АТФ



Мітохондрії



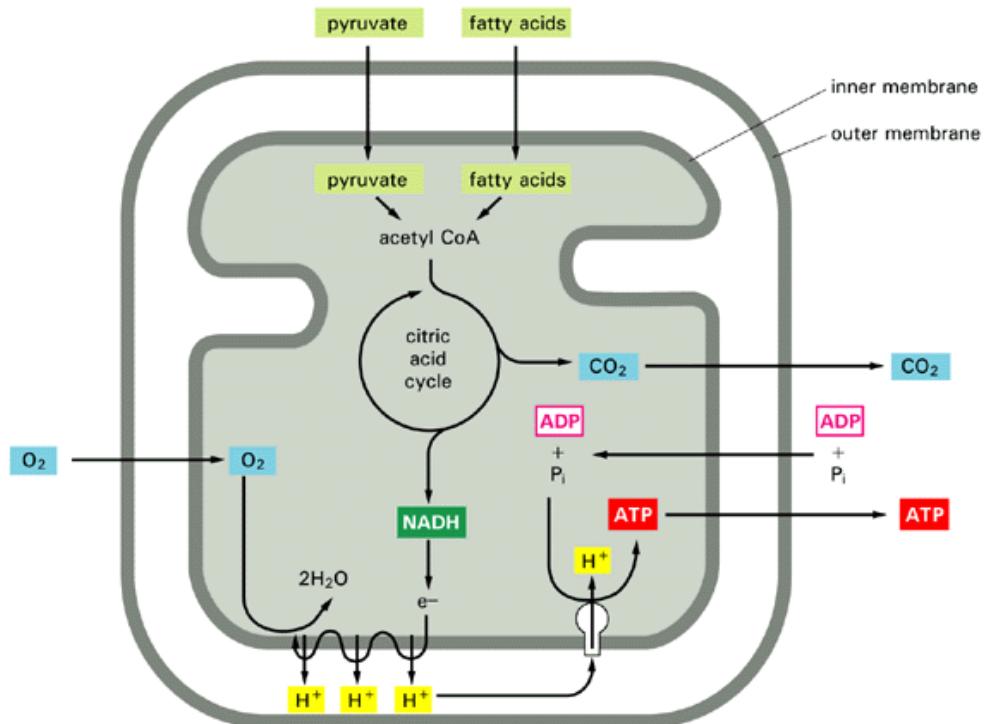
Хондріом клітини

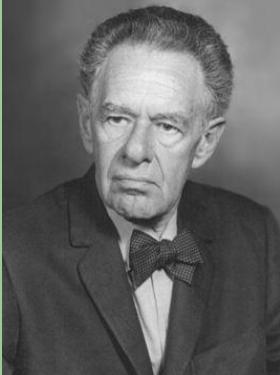


- 1. Окремі мітохондрії
- 2. Групи мітохондрій
- 3. Мітохондріальний ретикулум

Кисневий етап дихання

Кисневий етап дихання, який включає цикл Кребса та окислювальне фосфорилювання, відбувається в мітохондрії

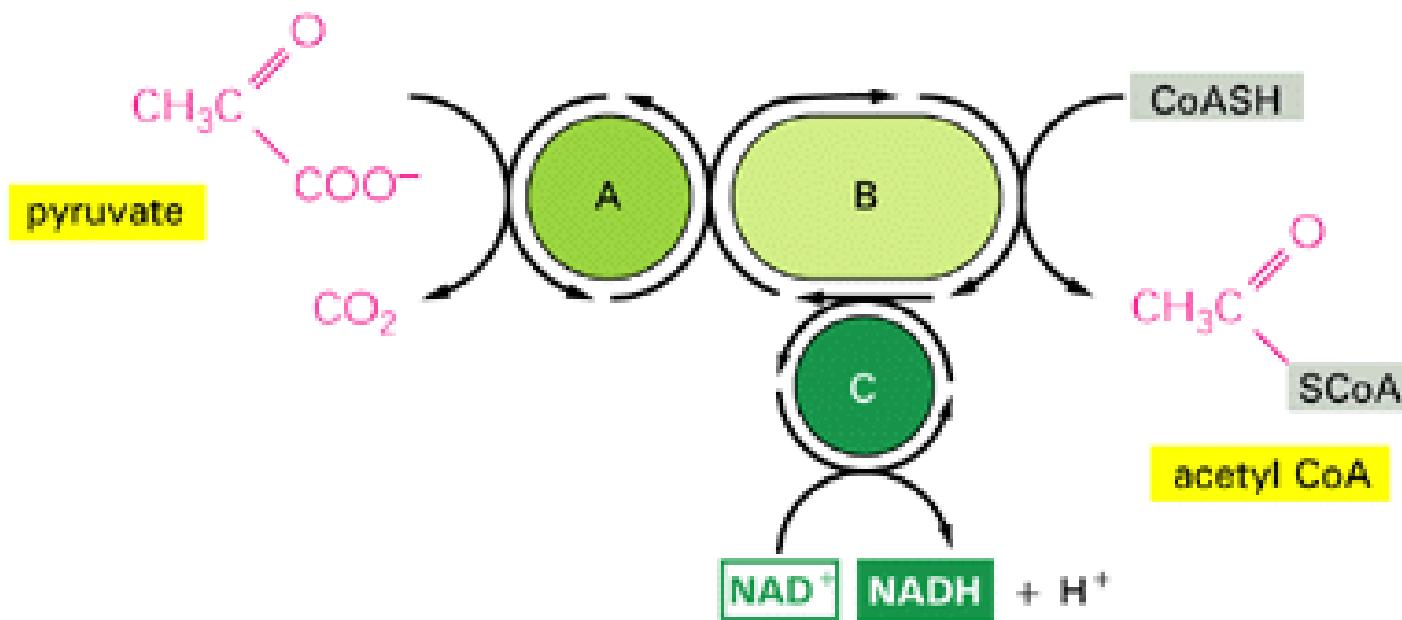




- КРЕБС (Krebs), Ханс
- Нобелівська премія з фізіології і медицини, 1953 г.
Разом з Фрицем Ліпманом

Цикл Г. Кребса: підготовчий етап

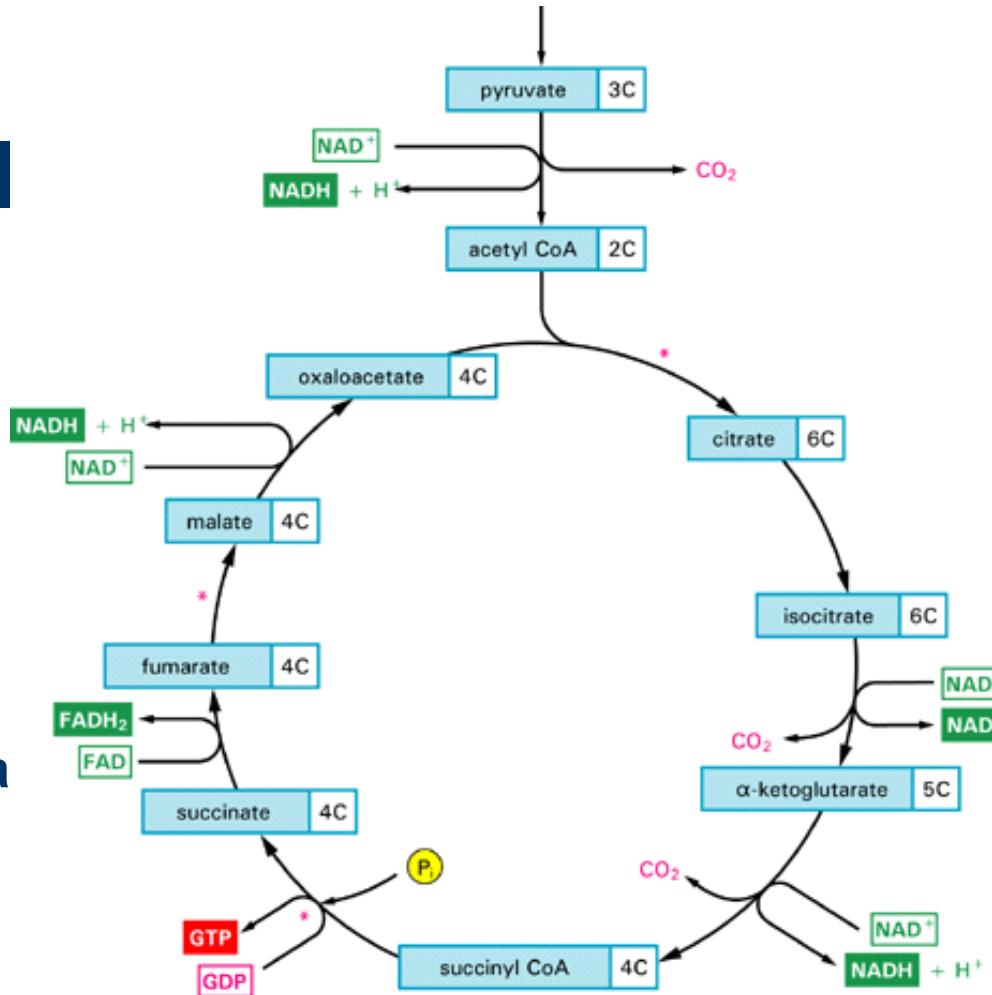
Під час цього етапу молекули пірувату, які надійшли до матриксу мітохондрії, піддаються реакціям дегідрогенування та декарбоксилювання з утворенням **ацетильних груп і НАДН₂**



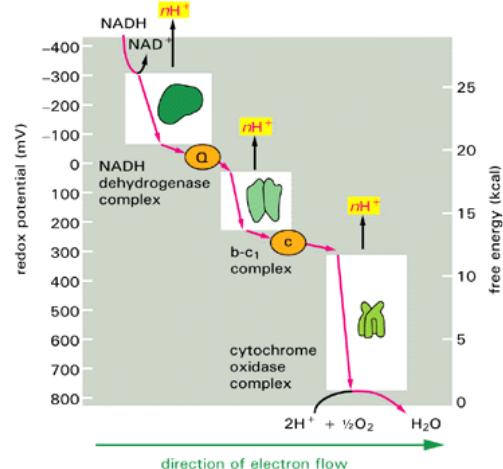
Цикл Г. Кребса

В результаті циклу Кребса ацетильна група повністю окислюється з утворенням CO_2 , атоми водню приєднуються до молекул-переносників НАД і ФАД

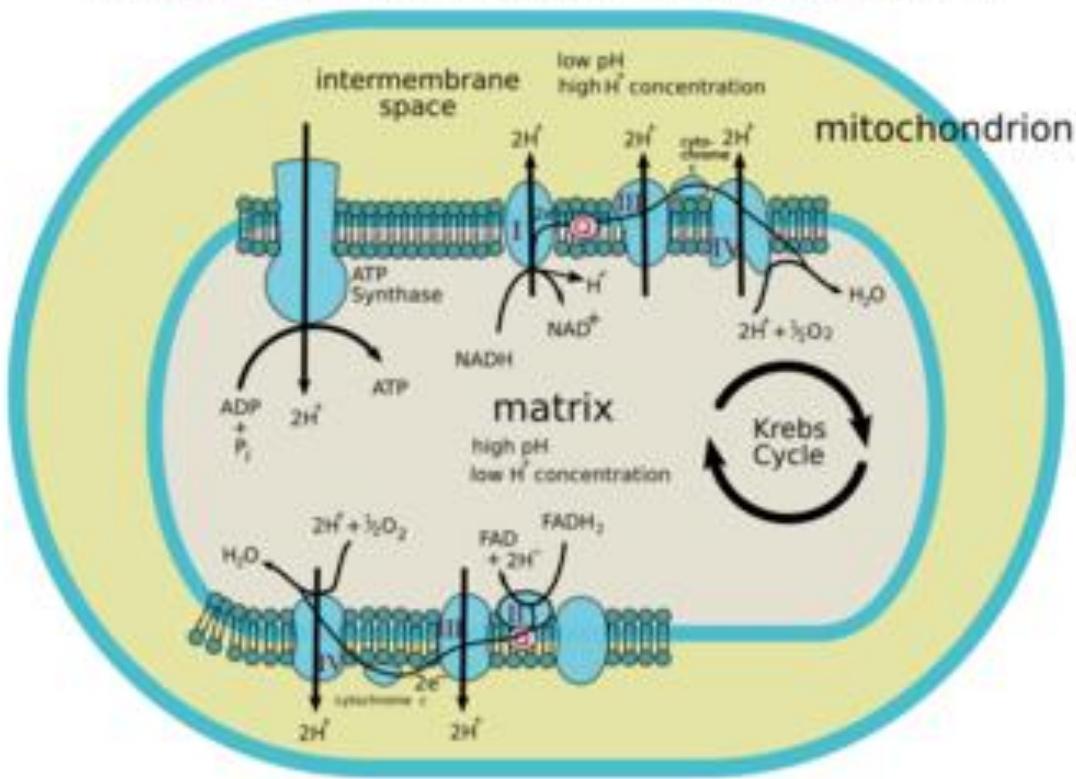
Кінцеві продукти циклу Кребса (у перерахунку на одну ацетильну групу): 2 CO_2 , 1 АТР, 3 НАДН₂ і 1 ФАДН₂



Дихальний ланцюг



Mitochondrial Electron Transport Chain



Ферментні комплекси дихального ланцюга

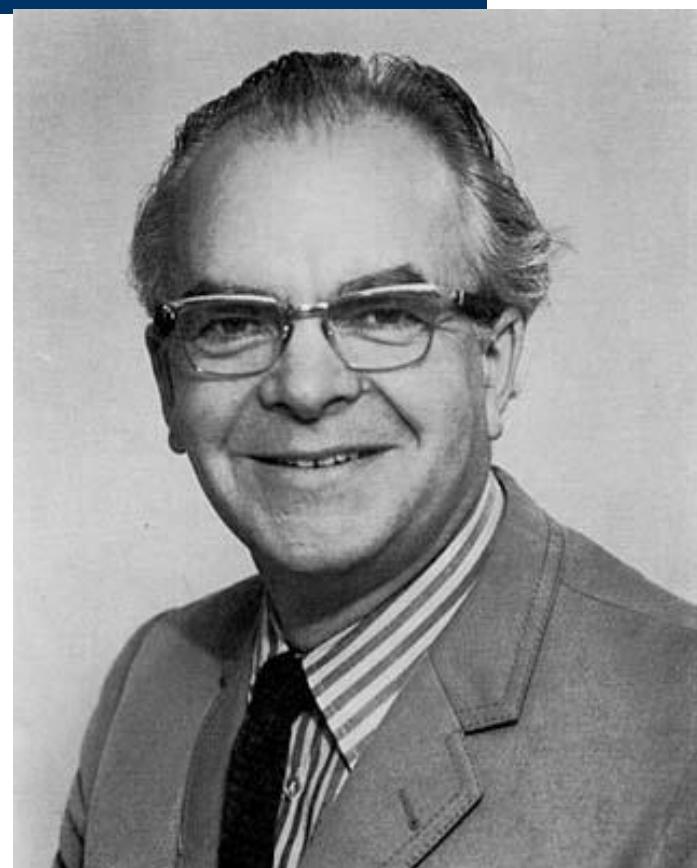
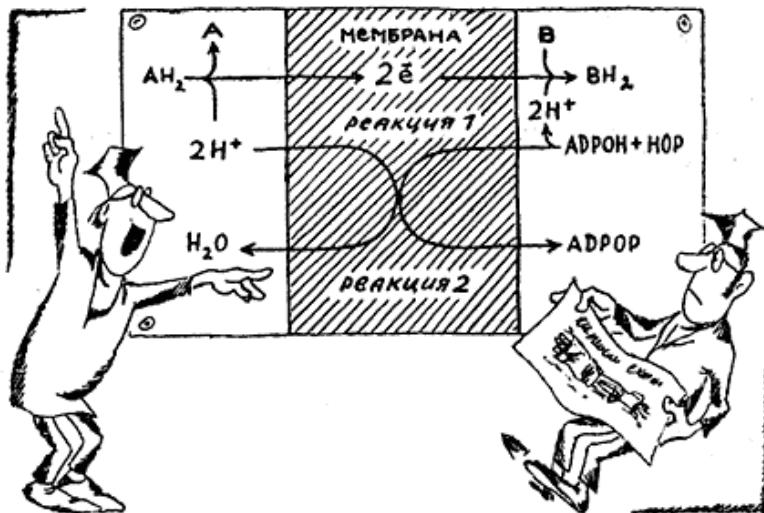
НАДН- дегідрогеназний комплекс має мол. масу понад 800000, складається з 22 поліпептидних ланцюгів, містить 5 залізо-сірчаних центрів;

Комплекс II (Сукцинат дегідрогеназа) забезпечує надходження додаткових електронів за рахунок окиснення сукцинату. Флавопротеїд, що містить 8 атомів негемінового заліза та лабільні атоми сірки. До активного центру входять сульфідрільні групи.

Комплекс b-c₁ має мол. масу 500000, являє собою димер. Кожний мономер містить 3 гема, що поєднані з цитохромами та залізо-сірчаний білок

Цитохромоксидазний комплекс (aa₃). Складається з 3 поліпептидних ланцюгів, є димером з мол. масою 300000.

Хеміосмотична гіпотеза П. Мітчела, лауреата Нобелівської премії з хімії в 1978 р.



Гіпотеза П. Мітчела

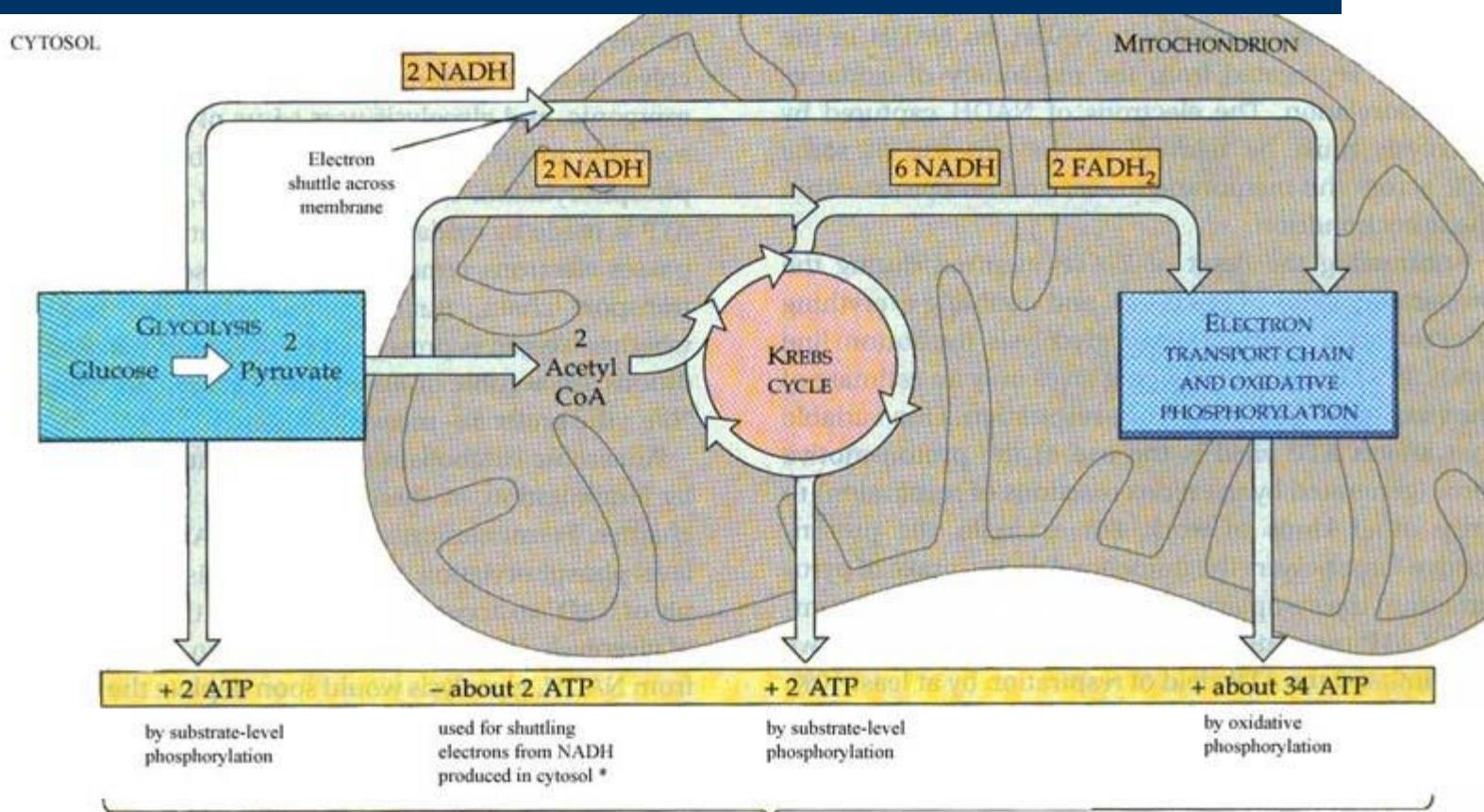
Основні положення хеміосмотичної гіпотези:

1. Мітохондріальний дихальний ланцюг здатний переміщувати протони; при проходженні електронів по дихальному ланцюгу протони рухаються з матриксу до міжмембранного простору.
2. АТФ-синтетазний комплекс також переміщує протони крізь внутрішню мембрну мітохондрії. Оскільки цей процес зворотний, фермент може не лише використовувати енергію гідролізу АТФ для перенесення протонів крізь мембрну, але за умовою значного градієнту протони починають переміщуватись крізь фермент у зворотному напрямку, що супроводжується синтезом АТФ.
3. Внутрішня мембрана мітохондрій практично непроникна для H^+ та OH^- та взагалі всіх катіонів та аніонів.
4. Внутрішня мітохондріальна мембрана містить ряд білків-переносників, які здійснюють транспорт метаболітів та неорганічних іонів.

Енергетичний вихід при окисленні однієї молекули глюкози

Цитозоль Гліколіз	2НАДН ₂ →	2 АТФ 6 АТФ
Мітохондрія Цикл Кребса а) підготовчий етап б) цикл Г. Кребса	2 НАДН ₂ 6 НАДН ₂ 2 ФАДН ₂	6 АТФ 2 АТФ 18 АТФ 4 АТФ
Електронтраспорт-ний ланцюг		
Всього: 38 АТФ		

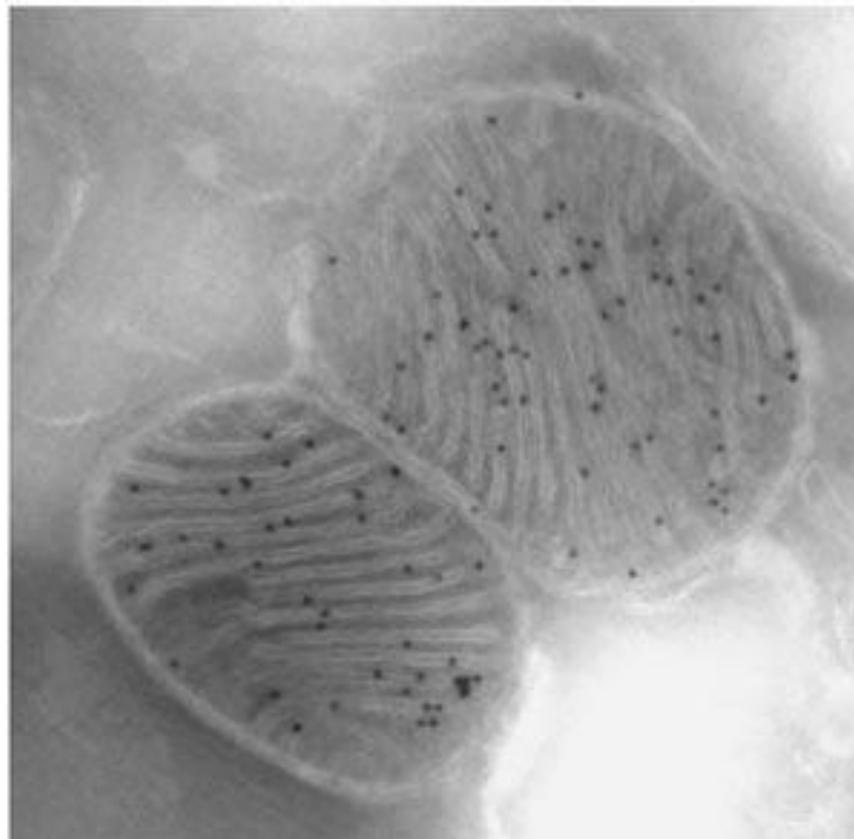
Енергетичний вихід при окисленні однієї молекули глюкози



Maximum per glucose:

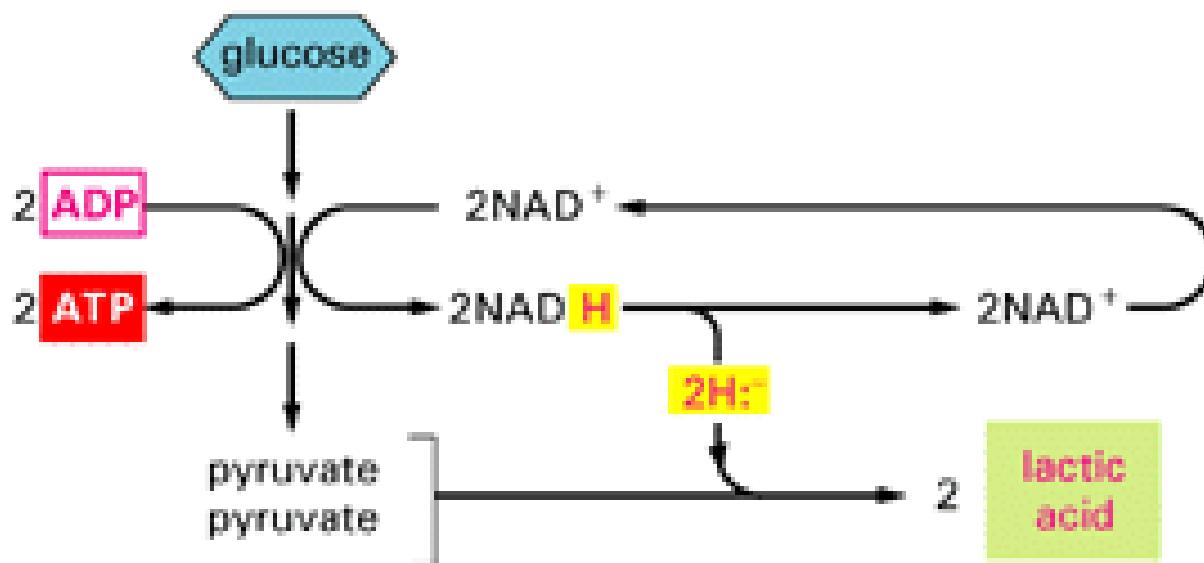
About
36 ATP

Поділ мітохондрій



Молочнокисле бродіння

FERMENTATION LEADING TO EXCRETION OF LACTIC ACID



Спиртове бродіння

