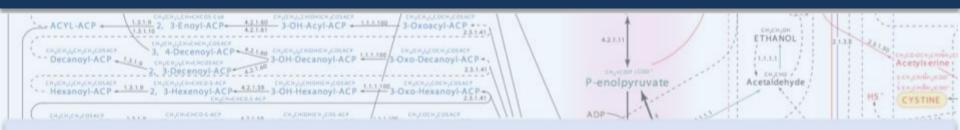
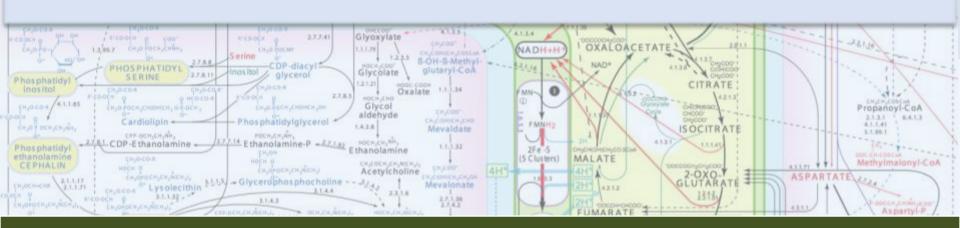
#### «Биоэнергетика»

Курс лекций кафедры фундаментальной медицины и биологии ВолгГМУ для студентов медико-биологического факультета

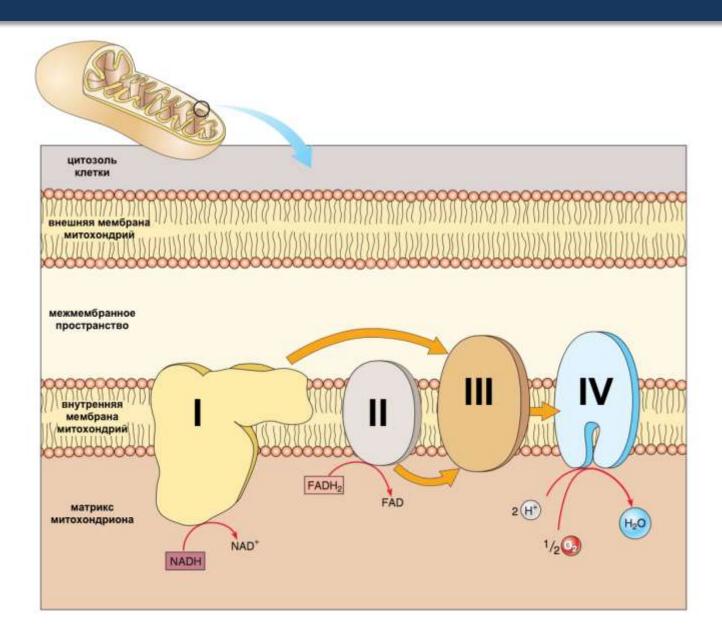


## Тема лекции:

# «Окислительное фосфорилирование в митохондриях».

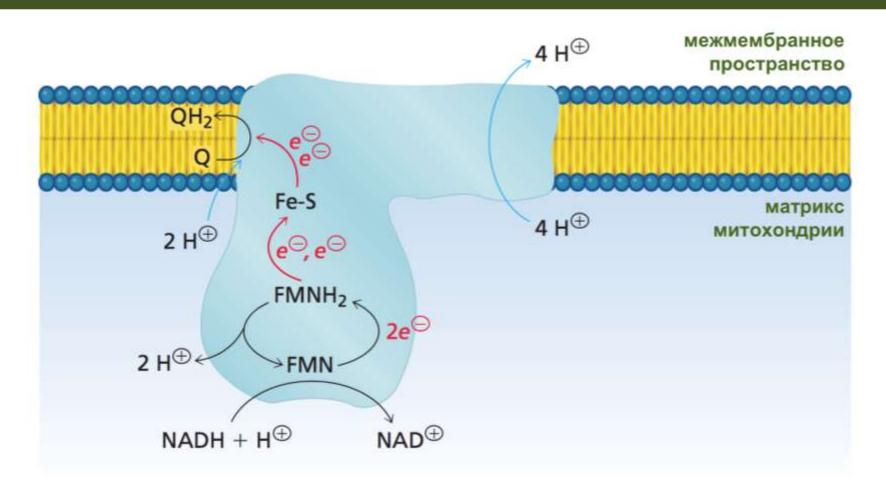


# Цепь переноса электронов (ЦПЭ): общая схема

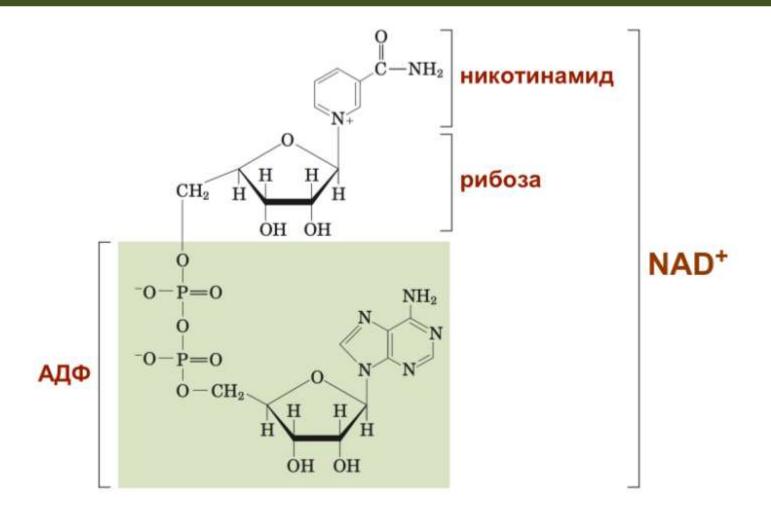


# ЦПЭ: комплекс I

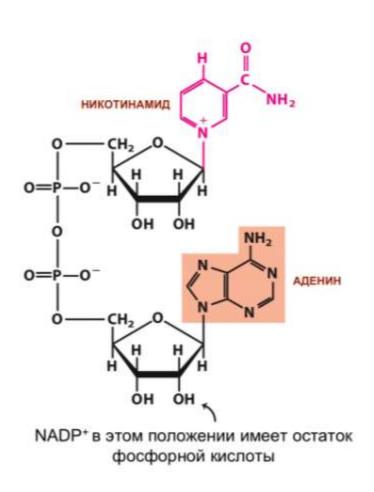
#### NADH:Q-оксидоредуктаза



#### Никотиновые коферменты: **NAD+/NADH и NADP+/NADPH**

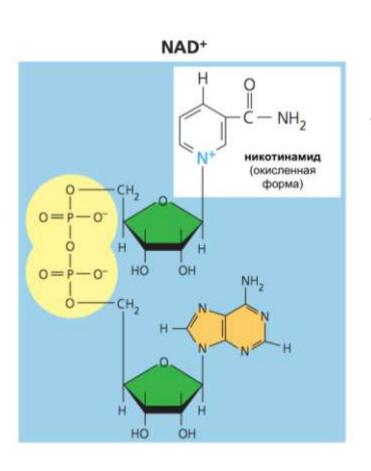


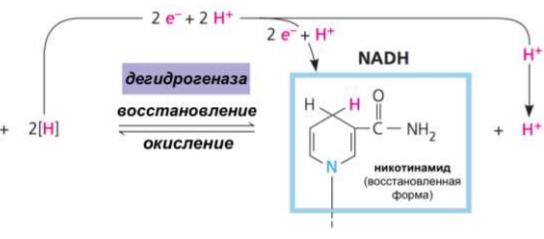
#### Никотиновые коферменты: NAD+/NADH и NADP+/NADPH



- NAD+ никотинамид аденин динуклеотид;
- NADP+ никотинамид аденин динуклеотид фосфат;
- NAD+ и NADP+ производные ниацина (витамина В<sub>3</sub>).
- Данные коферменты относятся к типу косубстратов.

#### Никотиновые коферменты: NAD+/NADH и NADP+/NADPH



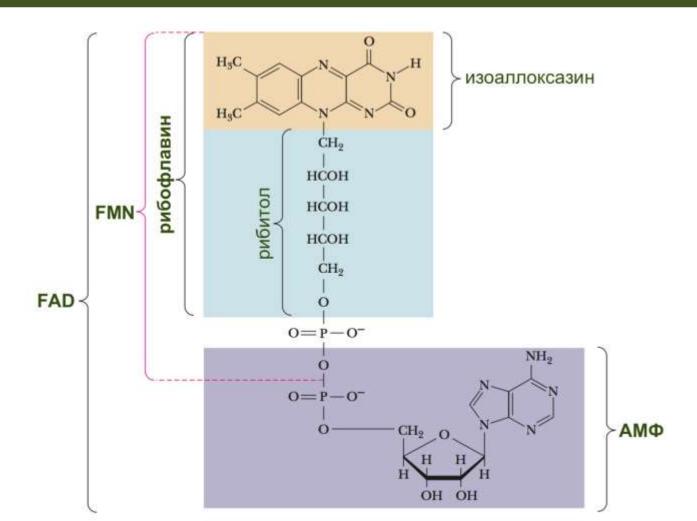


 NAD+ – один из главных коферментов дегидрогеназ, участвующих в окислительновосстановительных реакциях.

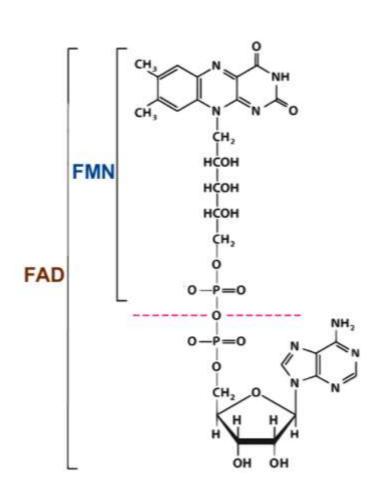
#### Никотиновые коферменты: NAD+/NADH и NADP+/NADPH



## Флавиновые коферменты: FAD+ / FADH<sub>2</sub> и FMN / FMNH<sub>2</sub>

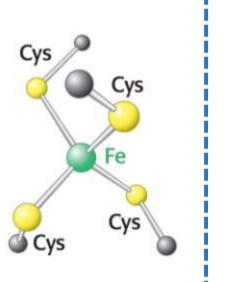


#### Флавиновые коферменты: FAD / FADH<sub>2</sub> и FMN / FMNH<sub>2</sub>

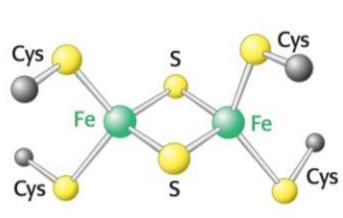


- FMN флавин мононуклеотид;
- FAD флавин аденин динуклеотид;
- FMN и FAD производные рибофлафина (витамина В<sub>2</sub>).
- Данные коферменты относятся к типу простетических групп.

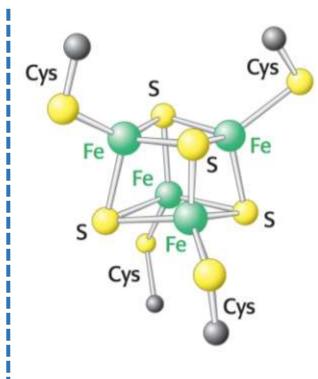
#### Железо-серные центры: основные типы



FeS



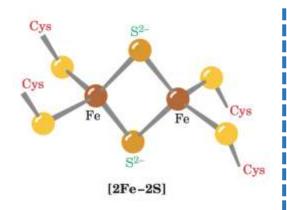
Fe<sub>2</sub>S<sub>2</sub>

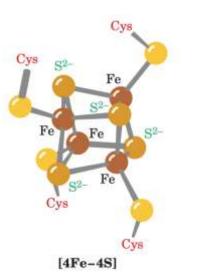


Fe<sub>4</sub>S<sub>4</sub>

# **ЦПЭ:** комплекс I

#### Железо-серные центры: механизм функционирования



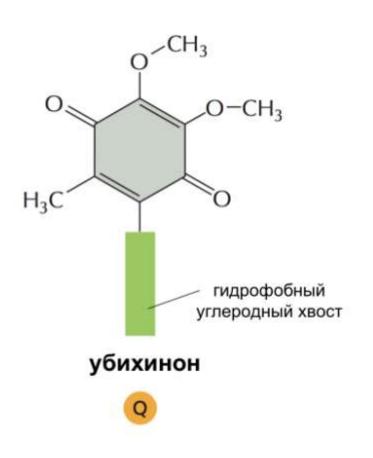


Перенос электронов с помощью железо-серных сопровождается изменением степени окисления железа — переходом в ферро (Fe<sup>2</sup>+) и ферри (Fe<sup>3</sup>+) состояния:

$$Fe^{3+} + e^{-} \rightleftharpoons Fe^{2+}$$

# ЦПЭ: кофермент Q

#### Кофермент Q (убихинон)



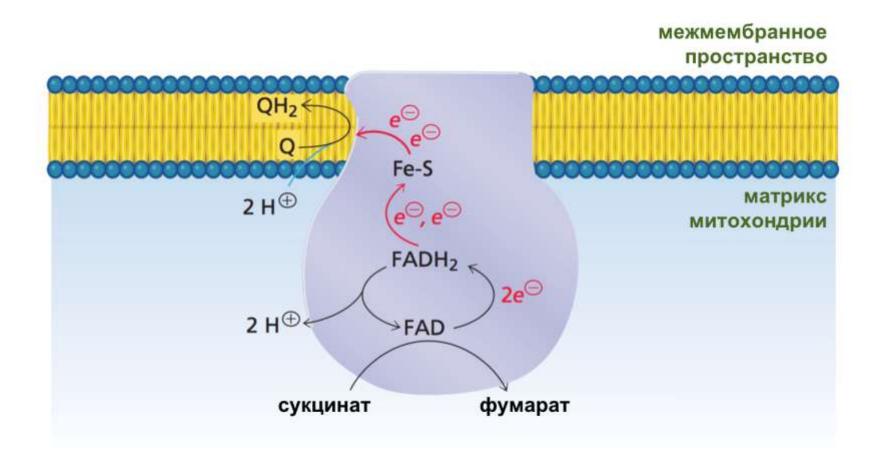


# ЦПЭ: кофермент Q

#### Кофермент Q (убихинон)

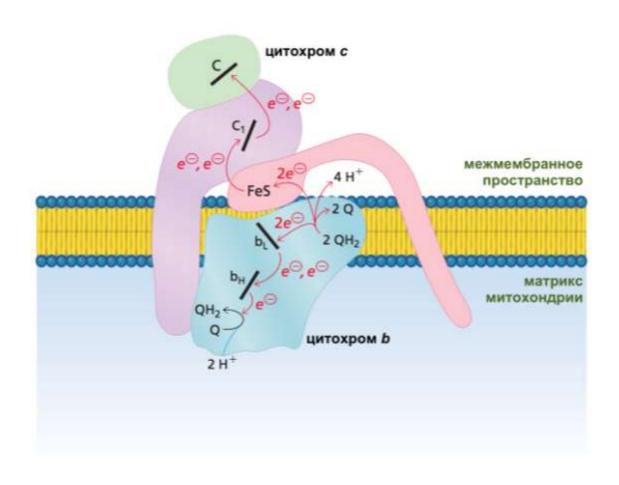
# ЦПЭ: комплекс II

#### Сукцинат: Q-редуктаза



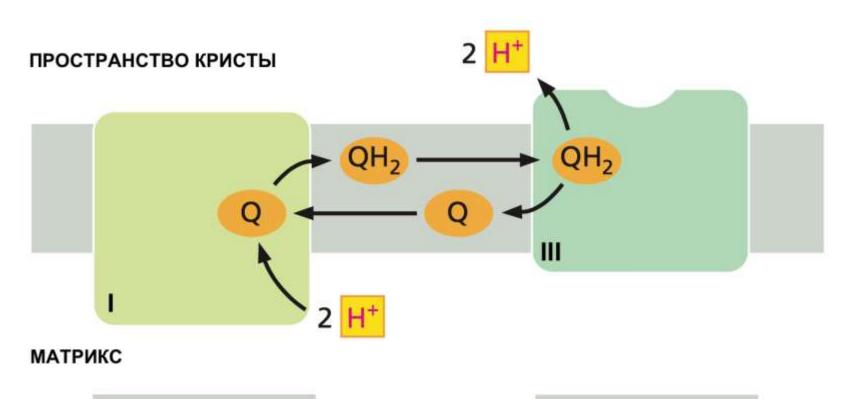
# ЦПЭ: комплекс III

#### Q:цитохром с-оксидоредуктаза



# Цепь переноса электронов (ЦПЭ)

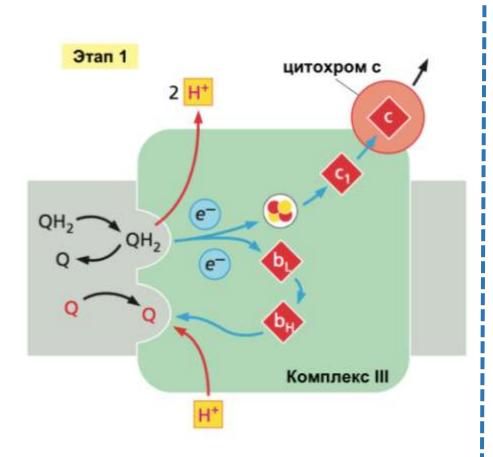
#### Q-цикл: общая схема

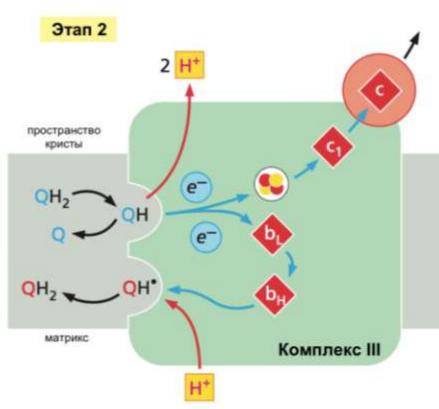


NADH:Q оксидоредуктаза Q:цитохром С оксидоредуктаза

# Цепь переноса электронов (ЦПЭ)

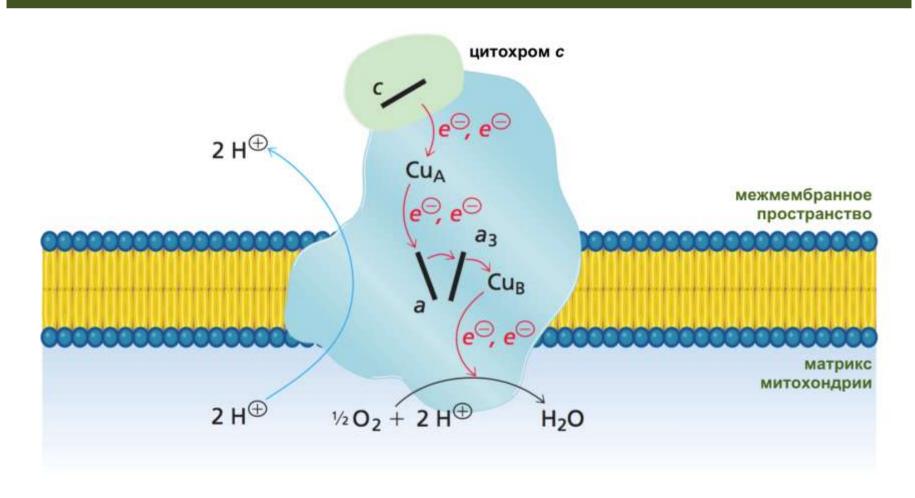
#### Q-цикл: этапы



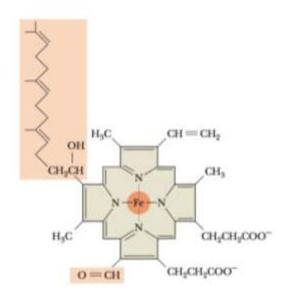


# ЦПЭ: комплекс IV

#### Цитохром с оксидаза



# Цепь переноса электронов (ЦПЭ): кофакторы



**гем** *а* (цитохром *а*)

$$CH_2 = CH$$

$$CH_3$$

$$CH_2 = CH_3$$

$$CH_2 = CH_2$$

$$CH_2 = CH_2$$

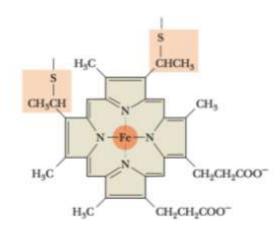
$$CH_2 = CH_2$$

$$CH_2 = CH_2$$

$$CH_3 = CH_3$$

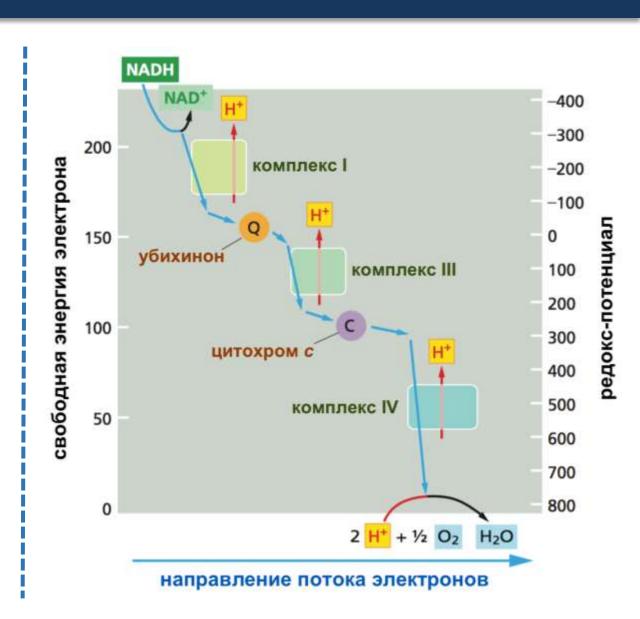
$$CH_2 = CH_3$$

протопорфирин IV (цитохром *b*, гемоглобин, миоглобин)



**гем** *c* (цитохром *c*)

- Редокс-потенциал определяет сродство вещества к электронам.
- Движение электронов в дыхательной цепи происходит от более электроотрицательных к электроположительным переносчикам.
- В ходе передачи электронов по ЦПЭ их свободная энергия уменьшается.



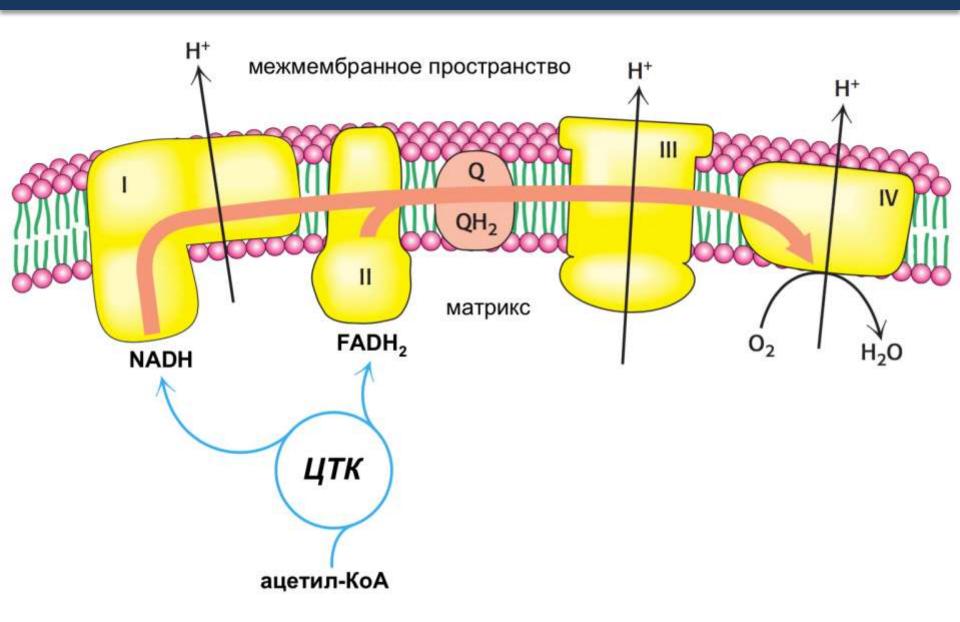
# ЦПЭ: комплексы и кофакторы

Nº	Название	Простетическая группа
I	NADH:Q-оксидоредуктаза	<ul><li>FMN</li><li>Fe-S</li></ul>
II	Сукцинат:Q-редуктаза	<ul><li>FAD</li><li>Fe-S</li></ul>
III	Q:цитохром <i>с</i> -оксидоредуктаза	<ul><li>Гемы b</li><li>Гем с</li><li>Fe-S</li></ul>
IV	Цитохром <i>с</i> оксидаза	<ul><li>Гемы а</li><li>Cu</li></ul>

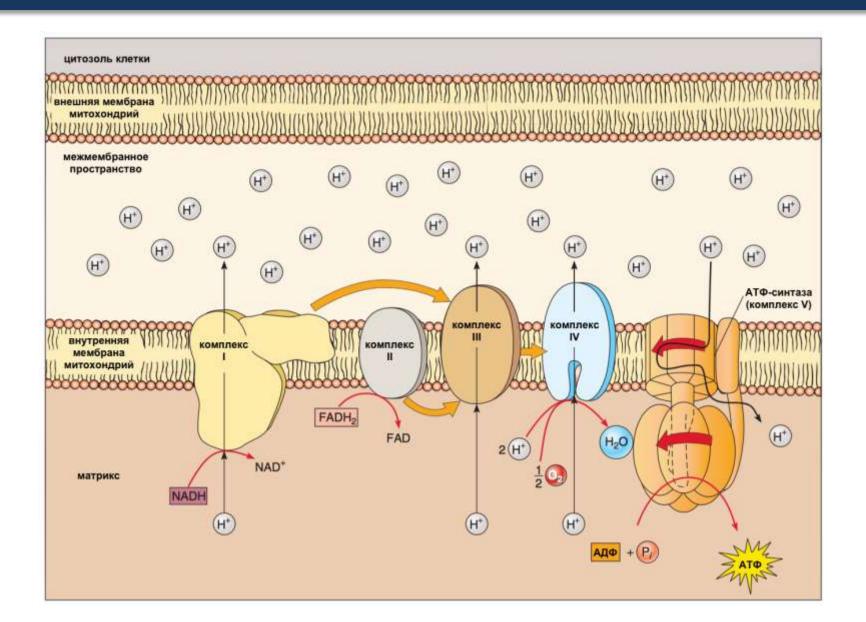
# ЦПЭ: комплексы и кофакторы

Nº	Название	Субстраты
I	NADH:Q-оксидоредуктаза	<ul><li>NADH</li><li>коэнзим Q</li></ul>
II	Сукцинат:Q-редуктаза	• сукцинат • коэнзим Q
III	Q:цитохром <i>с</i> -оксидоредуктаза	<ul><li>коэнзим Q</li><li>цитохром <i>с</i></li></ul>
IV	Цитохром <i>с</i> оксидаза	<ul><li>цитохром <i>с</i></li><li>кислород</li></ul>

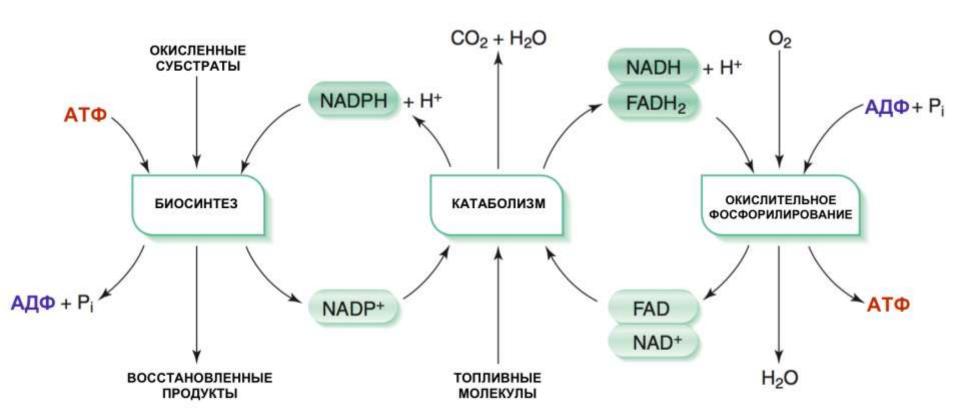
# Цепь переноса электронов (ЦПЭ)



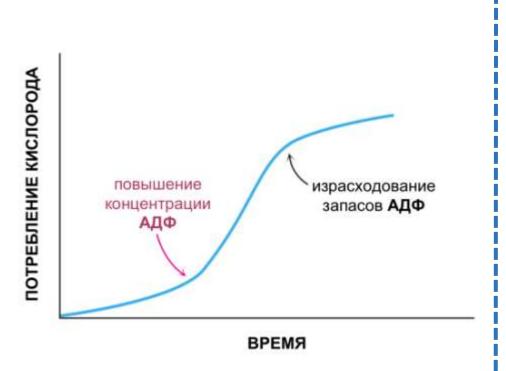
# Цепь переноса электронов и синтез АТФ



#### Связь катаболизма и анаболизма

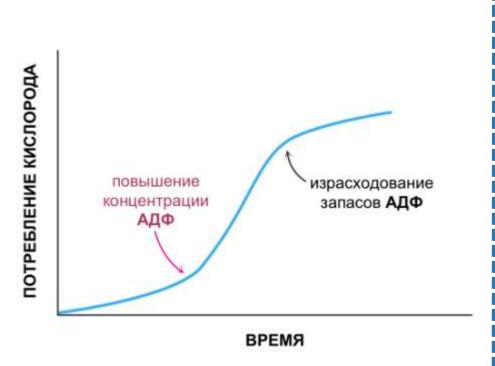


#### Дыхательный контроль



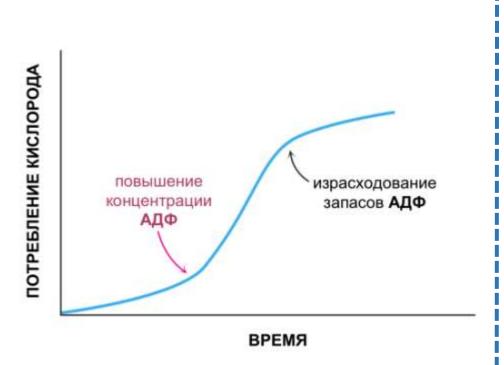
- Окисление субстратов и фосфорилирование АДФ (то есть синтез АТФ) в митохондриях прочно сопряжены.
- Дыхательный контроль зависимость интенсивности дыхания митохондрий (то есть потребления ими кислорода) от концентрации АДФ.

#### Дыхательный контроль



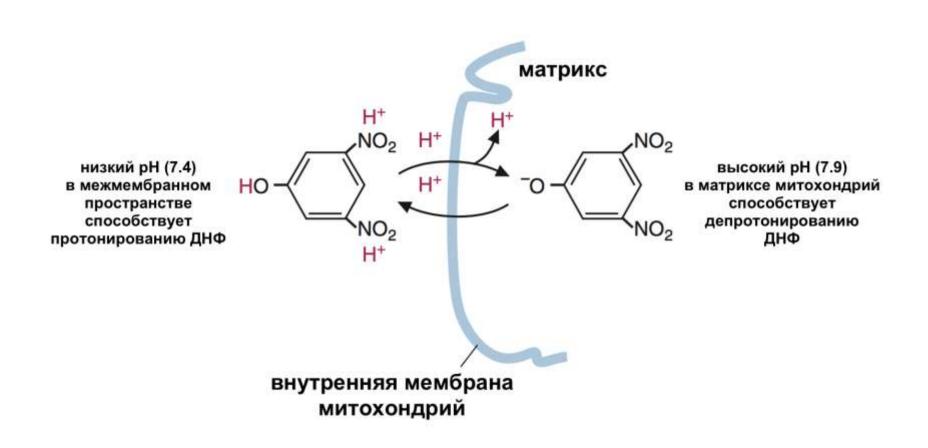
- Увеличение концентрации АДФ немедленно приводит к повышению интенсивности клеточного дыхания и скорости окислительного фосфорилирования.
- Повышение концентрации АДФ соответствует увеличению скорости распада АТФ, то есть увеличению энергетических затрат клетки.

#### Дыхательный контроль

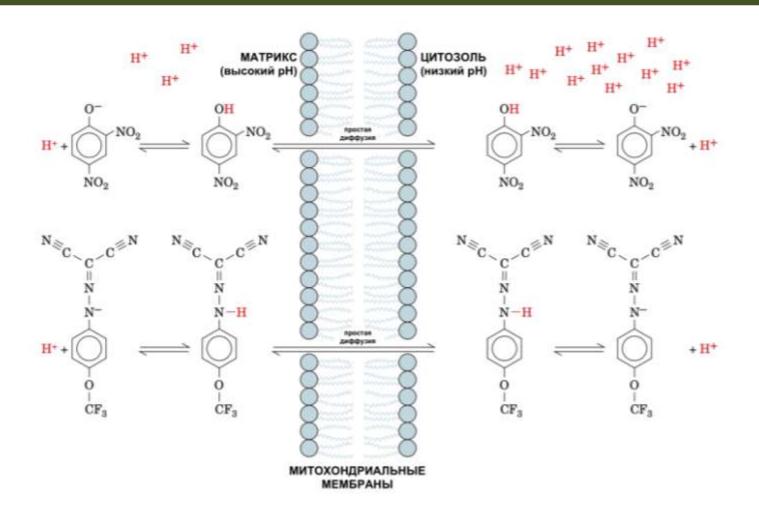


- Скорость использования АТФ регулирует скорость потока электронов в ЦПЭ и, следовательно, потребление кислорода их конечного акцептора.
- Благодаря дыхательному контролю скорость синтеза АТФ соответствует потребности клетки в энергии.

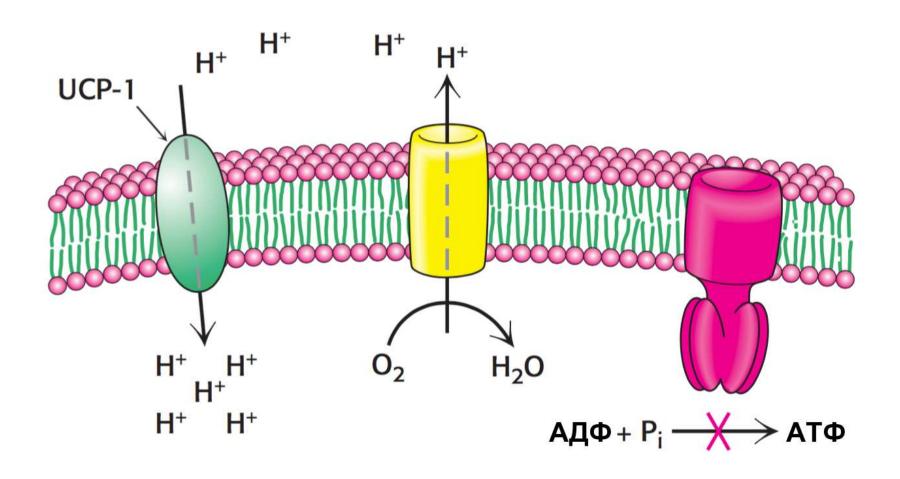
#### Механизм действия разобщителей



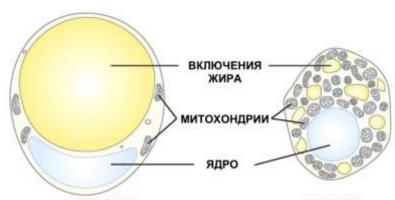
#### Механизм действия разобщителей



#### Разобщение дыхания и фосфорилирования



#### Терморегуляторная функция бурой жировой ткани



АДИПОЦИТ БЕЛОЙ ЖИРОВОЙ ТКАНИ



Figure 23-15
Lehninger Principles of Blochemistry, Sixth Edition
© 2013 W. H. Freeman and Company



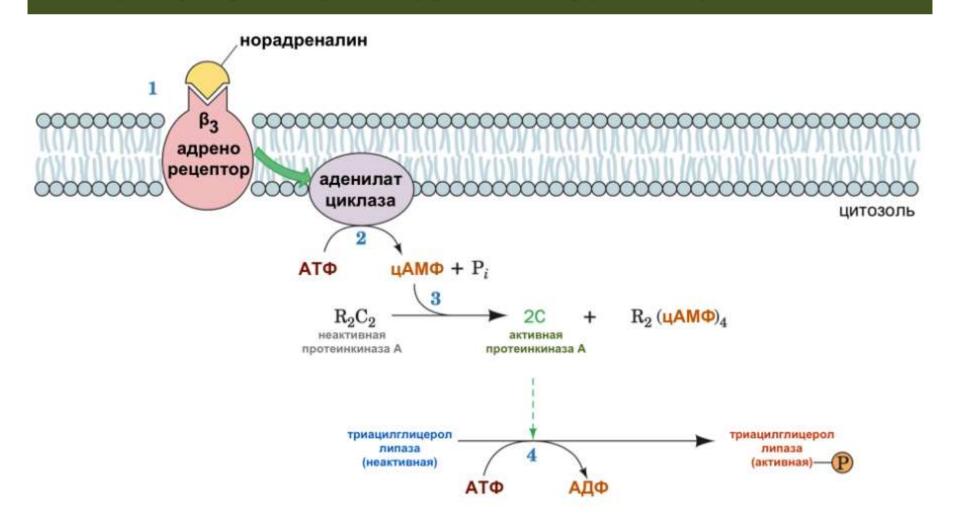


Figure 23-16a: Lehninger Principles of Birchemium, Suith Edition III 2013 W. H. Freeman and Company





#### Терморегуляторная функция бурой жировой ткани



#### Терморегуляторная функция бурой жировой ткани

