

Особенности обмена энергии в живых организмах

Живые организмы - открытые системы, участвующие в обмене веществ и энергии.



Живые организмы способны не только превращать энергию химических связей в другие виды энергии (тепловую, механическую), но и запасать её в виде «энергетической валюты» - АТФ.

Признаки сравнения	Горение	Дыхание
Температура протекания	Высокая	36,5 - 37
Вид выделяемой энергии	Теплота	Макроэргические соединения
Особенности выделения теплоты	Сразу	Постепенно

Источн ик энерги и	Донор электронов	Источник углерода	Тип метаболиз ма	Примеры
Солн ечны й свет <u>Фото-</u>	Органическ ие вещества <u>-орган-</u>	Органичес кие вещества <u>гетеротр оф</u>	Фотоорган огетеротро фы	<u>Пурпурные несерные бактерии</u> Пурпурные несерные бактерии, <u>Галобактерии</u> Пурпурные несерные бактерии, Галобактерии, Некоторые <u>цианобактерии</u> .
		Углекислы й газ <u>автотро ф</u>	Фотоорган оавтотроф ы	Редкий тип метаболизма, связанный с окислением неусваиваемых веществ. Характерен для некоторых <u>пурпурных бактерий</u> .
	Неорганиче ские вещества <u>-лито-*</u>	Органичес кие вещества <u>гетеротр оф</u>	Фотолито гетеротроф ы	Некоторые <u>цианобактерии</u> , <u>пурпурн ые</u> и <u>зелёные бактерии</u> , также <u>гелиобактерии</u> .
		Углекислый газ <u>автотроф</u>	Фотолито ав тотрофы	<u>Высшие растения</u> , <u>Водоросли</u> Водоросли, <u>Цианобактерии</u> В одоросли, Цианобактерии, <u>Пурпурные серные</u>

Источник энергии	Донор электронов	Источник углерода	Тип метаболизма	Примеры
Энергия ХИМИЧЕСКИХ СВЯЗЕЙ <u>Хемо-</u>	Органические вещества <u>-органо-</u>	Органические вещества = <u>гетеротроф</u>	Хемо органог етеротрофы	<u>Животные, Грибы,</u> Большинство <u>микроорганизмов редуцентов.</u>
		Углекислый газ <u>-автотроф</u>	Хемо органоа втотрофы	Окисление трудноусваиваемых веществ, например факультативные <u>метилотрофы</u> , окисляющие муравьиную кислоту.
	Неорганические вещества <u>-лито-*</u>	Органические вещества = <u>гетеротроф</u>	Хемо литогет еротрофы	Метанобразующие археи, <u>Водородные бактерии.</u>
		Углекислый газ <u>-автотроф</u>	Хемо литоавт отрофы	<u>Железобактерии, Водородные бактерии, Нитрифицирующие бактерии, Серобактерии.</u>

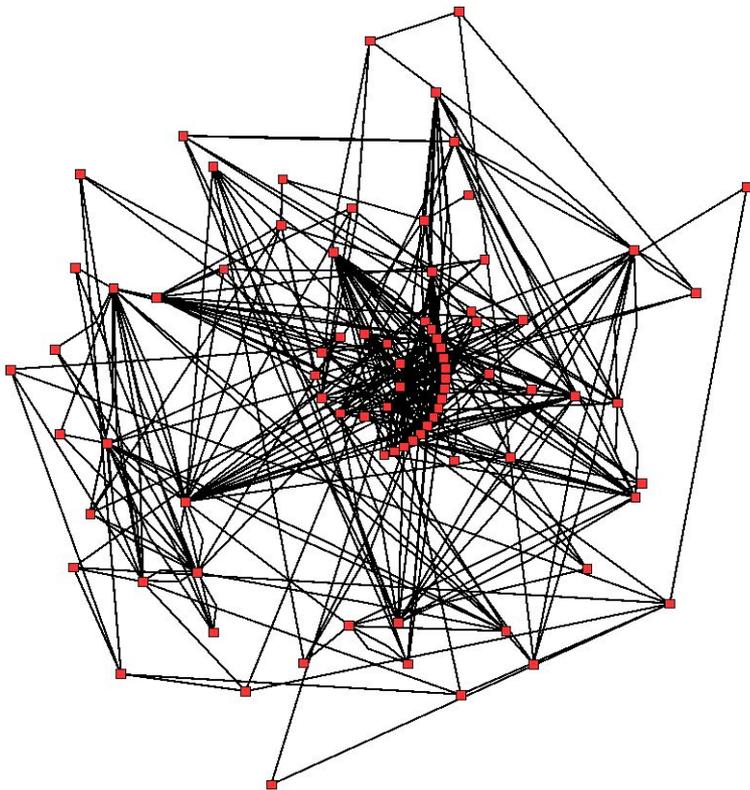
Общий принцип получения энергии

- «В каждом случае принцип абсолютно одинаков — электроны проходят по окислительно-восстановительной цепи к конечному акцептору электронов (это может быть CO_2 , NO_3^- , NO_2^- , NO , SO_4^{2-} , SO_3^- , O_2 , Fe^{2+} и др.), а энергия, полученная в ходе окислительно-восстановительных реакций, используется для трансмембранной закачки протонов.»

(Ник Лейн «Энергия, секс, самоубийство. Митохондрии и смысл жизни»)

Метаболизм – совокупность ферментативных химических реакций, которые могут протекать в клетке.

Метаболические пути – цепь/последовательность р-ций с участием метаболитов. (Комов, Шведов «Биохимия»)



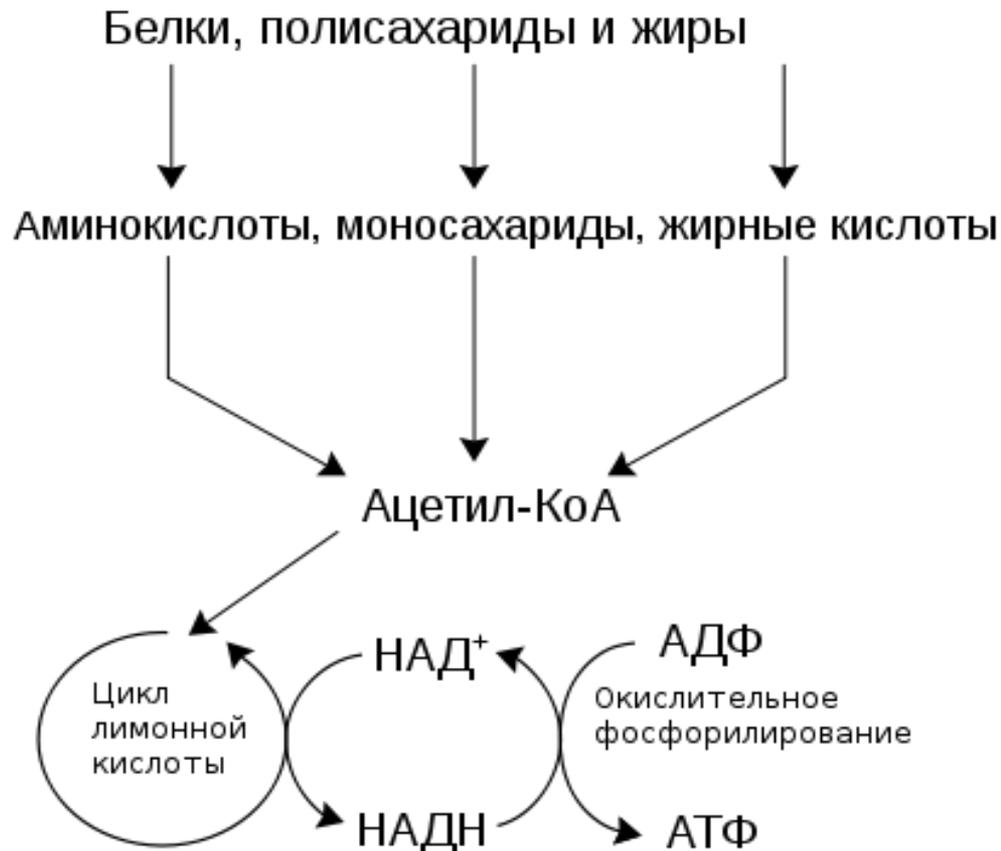
Метаболическая сеть
цикла Кребса.

Ферменты и метаболиты
обозначены красными
квадратами, а
взаимодействия
между ними — как
чёрные линии
([TimVickers en.wikipedia](https://en.wikipedia.org/wiki/Tim_Vickers))

Схема обмена веществ



Катаболические пути – это процессы ферментативной деградации, в ходе которой крупные молекулы разрушаются (обычно в окислительных р-циях) до простых компонентов с одновременным выделением свободной химической энергии.



Анаболические пути – это процессы ферментативного синтеза в ходе которых из относительно простых предшественников строятся сложные органические компоненты клетки.

Синтез часто включает восстановительные этапы и сопровождается затратой химической энергии.



Сложные углеводы
(гликоген $C_6H_{11}O_5$)

Подготовительный
этап

Простые углеводы
(глюкоза $C_6H_{12}O_6$)

Бескислородный
этап
(гликолиз)

2 АТФ



Молочная кислота
 $C_3H_6O_3$

Этап полного
кислородного
расщепления
(клеточное
дыхание)

36 АТФ



CO_2

H_2O

Этапы
обмена
углеводов в
общем виде