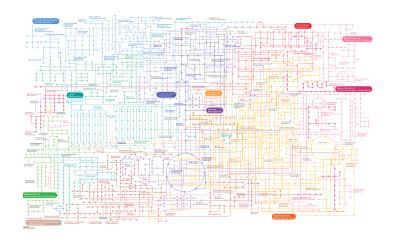


### 生命科学基础 I



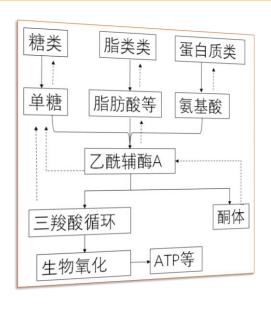
### 第三章 物质代谢 代谢总论

### 孔宇

西安交通大学生命科学与技术学院 2020年3月2日



# ≫ 内容简介



- 1. 代谢的特征
- 2.生物能学
- 3. 高能物质



### 1.代谢的特征-代谢的定义(Metabolism)

# ◆生物体内发生的所有生化反应

### \*分解代谢

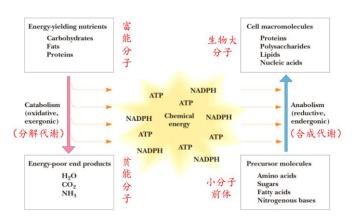
(Catabolism):氧化&分

解途径:释放能量

**❖合成代谢** 

(Anabolism): 还原&

合成途径: 消耗能量

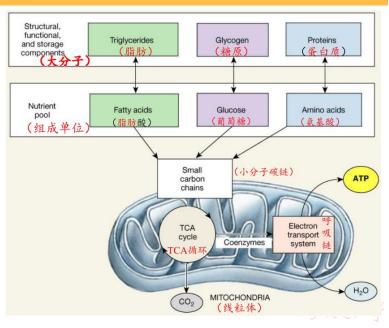




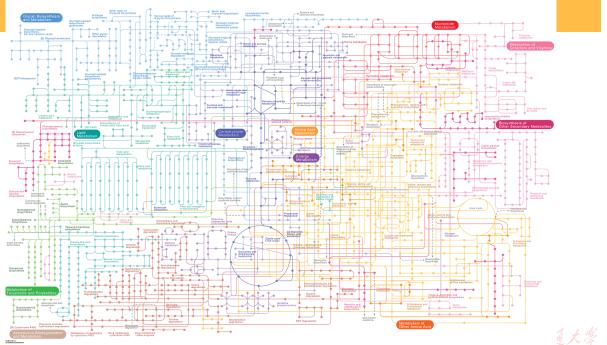
3

### 以有氧代谢为例-三个阶段

- ❖条件温和
- ❖代谢途径不可逆( 合成≠分解)
- ❖受到调控
- ❖高度分室化(真核)
- ❖物种间高度保守









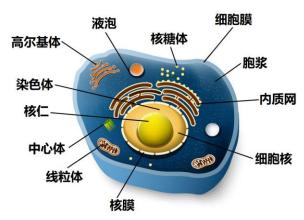
### 代谢途径的特征

- ❖分室化,集成化
- ❖高度分化
- ❖网格化
- ❖循环/线性/分支…

西安克通大学

# ≫ 分室化

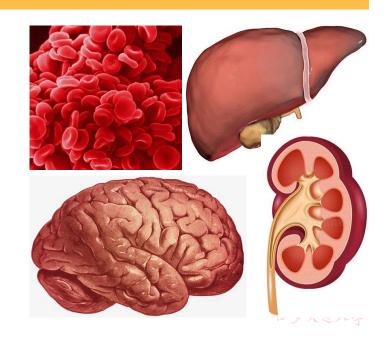
- ❖线粒体: TCA循环、氧化磷酸化、脂肪酸氧化等
- ❖细胞质基质:糖酵解、 脂肪酸生物合成、磷酸戊 糖途径等
- ❖细胞核: DNA复制、转录和转录后加工等
- ❖内质网:膜蛋白与分泌 蛋白的合成、脂质合成等



西安交通大学

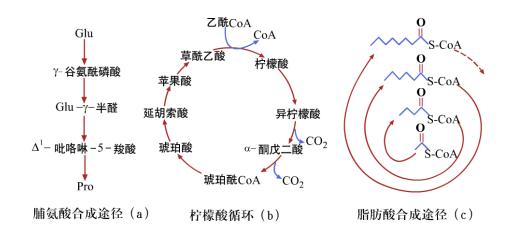
# ※ 高度分化

- ❖红细胞:无核、 无线粒体!
- ❖肝脏: 尿素循环
- ❖肾脏和肝脏(糖异 生)
- ❖肌肉+肝脏:乳 酸循环





### 线形、环形和螺旋形等代谢途径



一种物质,其分解代谢和合成代谢途径一般不相同;并分区域进行-优点?两/多用代谢途径和交叉点-TCA等





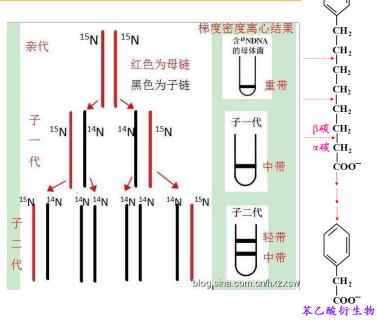
# 研究代谢的方法

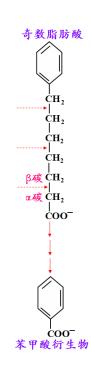
- ❖同位素标记-DNA的半保留复制
- ❖特殊的额标记物-苯环-脂肪酸β氧化; 荧光标记
- ❖抑制剂
- ❖遗传缺陷-突变细胞系
- ❖基因组+生物信息学

西安克通大學

# ፟ 研究代谢的方法

- ❖同位素标 记-DNA 的半保留 复制
- ❖特殊的额 标记物-苯环-脂 肪酸β氧 化; 荧光 标记

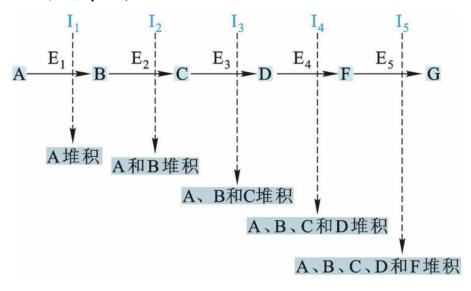




偶数脂肪酸

# **☞ 研究代谢的方法-抑制剂**

❖代谢中间物的积累



变 酶 亦 可



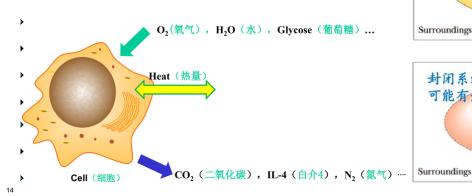
# ※ 2.生物能学

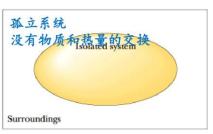
- ❖生命系统
- ❖吉布斯方程
- \*生化反应的标准条件
- ❖代谢的能学特点

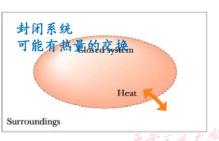
13

### 生命体系

- ❖孤立系统;封闭系统;开放系统
- ❖生命体系是什么体系?









# ≫ 吉布斯方程

- ❖Free Energy 自由能, G ❖ △G = △H T△S
- ❖Entropy 熵, S
- ❖Enthalpy 焓, H

$$\Delta G = \Delta G^{\Theta'} + RTln(\frac{[C][D]}{[A][B]}) \qquad \Delta G < \Delta G = \Delta G^{\Theta'} + RTln(\frac{[C][D]}{[A][B]})$$

15





# ፟ 标准条件-生命体内环境

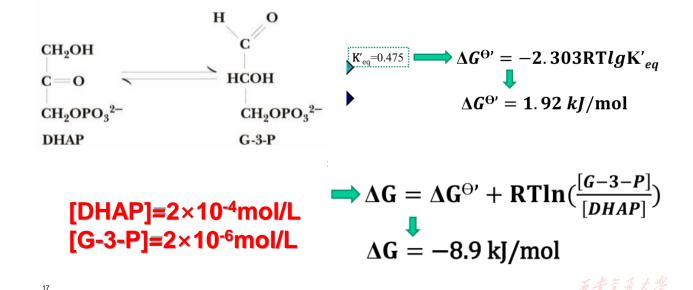
### 标准条件

- ◆压强: 101kPa (1atm) ◆压强: 类似
- ◆温度= 298K (25℃) ◆温度: ~36℃
- ※浓度 = 1M

### 生命体内环境

- ❖浓度: μ-m mol/L

# 



# ※ 热力学vs动力学

$$C_6H_{12}O_6 \longrightarrow CO_2 + H_2O$$

$$\Delta G^{\Theta'} = -5 693 \, kJ/\text{mol}$$

❖葡萄糖能否自燃?



## 代谢的特征-汇总

- ❖(1)反应条件一般较为温和。
- ❖(2)高度调控。
- ❖(3)每一条代谢途径都是不可逆的。
- ❖(4)一条代谢途径至少存在1个限速步骤。
- ❖(5)各种生物在基本的代谢途径上是高度保守的。
- ❖(6)代谢途径在真核细胞是高度分室化的。
- ❖(7)多细胞生物特别是高等生物由于细胞的分化,有 的代谢途径只存在于某种或者某些类型的细胞。

西安克通大學

19

# 代谢的能学特点-偶联反应

$$\begin{array}{c}
A \rightarrow B \\
\Delta G_1 = G_B - G_A > 0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
A + C \rightarrow B + D \\
\Delta G = \Delta G_1 + \Delta G_2 < 0
\end{array}$$

$$\Delta G_2 = G_D - G_C < 0$$

Glucose + 
$$P_i$$
 — Glucose-6-P +  $H_2O$   $\triangle G^{\theta'}$  = 13.8kJ/mol  $\triangle G^{\theta'}$  = 13.8kJ/mol  $\triangle G^{\theta'}$  = -30.5 kJ/mol



# ፟ 3.高能物质

### ❖定义: 分子(反应)中,某个化学键变化释放(转 移、蕴含)能量 > 7.3kcal/mol的分子

Compound	$kcal \ mol^{-1}$	${ m kJ~mol}^{-1}$
Phosphoenolpyruvate (磷酸烯醇丙酮酸盐)14.8		-61.9
1,3-Bisphosphoglycerate (1,3-二磷)	<b>酸甘油酸11.8</b>	-49.4
Creatine phosphate (磷酸肌酸)	-10.3	-43.1
ATP (to ADP)	- 7.3	-30.5
Glucose 1-phosphate (1-磷酸葡萄	糖) - 5.0	-20.9
Pyrophosphate (焦磷酸盐)	- 4.6	-19.3
Glucose 6-phosphate (6-磷酸葡萄	糖) - 3.3	-13.8
Glycerol 3-phosphate (3-磷酸甘油	) - 2.2	- 9.2



21

# 3.1. 磷氧键型 (-O-P-) -(1) 酰基磷酸化合物

## A A A TON

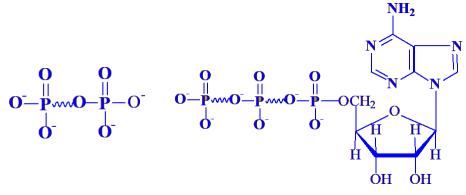
## (1)酰基磷酸化合物

23

西安克通大学



### (2) 焦磷酸化合物



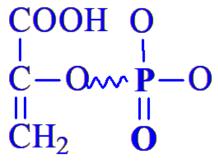
焦磷酸

ATP (三磷酸腺苷) 7.3千卡/摩尔

西安克通大学



### (3) 烯醇式磷酸化合物

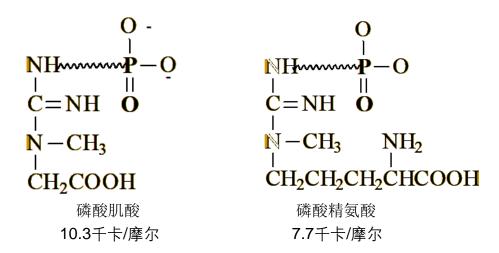


磷酸烯醇式丙酮酸 14.8千卡/摩尔

25



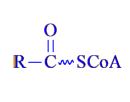
## ₩ 3.2、氮磷键型



这两种高能化合物在生物体内起储存能量的作用。



### 3.3 硫酯键型



酰基辅酶A

3'-腺苷磷酸-5'-磷酰硫酸

27



# ≫ 小结

- ❖理解△C的意义及其与反应自发与否的关系
- ❖ 拿握几种常见的高能物质
- ❖了解代谢的特征

西安克通大學