第9章 生物反应过程的质量和能量衡算

桑庆亮

泉州师范学院

2018年6月15日

9.1 微生物反应过程概论

质量衡算:在质量守恒的基础上对任一反应过程过程所含物质 进、出体系的质量进行计算分析.

能量衡算:是在能量守恒基础上对反应体系总能量的变化和体系生成的总能量,以及体系对环境所做功之间的关系进行的计算.

质量和能量衡算的意义: (1) 反应物、生成物之间的定量关系,反应过程耗能,或产能,从而计算得率,由已知量推算未知量; (2) 生物反应器设计的基础; (3) 为生产运转是否正常、问题所在和过程优化设计提供参考数据,对新建系统进行优

9.2 生物反应过程的元素衡算方程及还原度

为了表示出细胞反应过程各个物质和各组分之间的数量关系,最常用的方法是对各个元素进行元素衡算.

如果对整个生物反应了解地比较清楚,就能列出完整的质量和 能量衡算式.

首先,确定细胞的元素组成及其分子式,一般定义为 $\mathbf{CH}_{\alpha}\mathbf{O}_{\beta}\mathbf{N}_{\delta}$ 不同种类的生物细胞、同一种类的生物细胞处于不同培养条件 或不同生长阶段,其元素组成比例是不同的.

但是,同种细胞在不同培养条件下的元素组成比例不同,但是 差别不大,可以看作是相对稳定的.

9.2 生物反应过程的元素衡算方程及还原度

对某一生物反应过程,经实验测量表明细胞能将底物(葡萄糖)

中碳的 2/3 转化为细胞物质,反应化学计量式为:

$$\mathsf{C_6H_{12}O_6} + \mathsf{aO_2} + \mathsf{bNH_3} \to \mathsf{c}(\mathsf{C_{4.4}H_{7.3}N_{0.86}O_{1.2}}) + \mathsf{dH_2O} + \mathsf{eCO_2}$$

求: a,b,c,d,e.

生物反应过程中的质量衡算 9.3

生物反应过程中常计算的衡算内容:碳源衡算、氮源衡算、氢

衡算、ATP 衡算... 已建立下列化学衡算式:

$$6.6\, \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 2.10(\text{O}_2)_{1.94} \rightarrow \text{C}_{3.92}\text{H}_{6.5}\text{O}_{1.94} + 2.75\,\text{CO}_2 + 3.42\,\text{H}_2\text{O}_{1.94} + 2.75\,\text{CO}_{1.94} + 2.75\,\text{CO}_{1.94}$$

200

62

84.5

121

616