

扩展功能

菲咯啉铜切割DNA反应的微量热法研究

梁毅,屈松生,汪存信,刘欲文,王志勇,宋昭华,邹国林,欧荣

武汉大学化学学院;武汉大学生物化学与生物物理学系

收稿日期 修回日期 网络版发布日期 接受日期

摘要 利用流动式和间歇式微量热法研究了菲咯啉铜(II)-巯基乙醇-O~2体系切割小牛胸腺双链DNA(dsDNA)反应的热力学,确定该DNA断链的总反应为较快的放热反应和焓驱动的反应,但该反应的前期为快速吸热过程,310.15K和pH=7.0时该反应的总摩尔反应焓($\Delta_r H_m \sim -3$)和前期摩尔反应焓($\Delta_r H_m \sim -1$)分别为-35.1和7.29kJ·mol^-1。同时采用琼脂糖凝胶电泳法观察到了菲咯啉铜(II)-巯基乙醇-O~2体系对DNA链的断裂现象。

关键词 微量热法 脱氧核糖核酸 切割 二氮杂菲P 铜络合物 巍基化合物 乙醇P 琼脂糖凝胶 凝胶电泳 热力学模型 湖北省自然科学基金

分类号 Q5

Microcalorimetric studies on the DNA scission by (1, 10- phenanthroline) copper

Liang Yi,Qu Songsheng,Wang Cunxin,Liu Yuwen,Wang Zhiyong,Song Zhaohua,Zou Guolin,Ou Rong

Abstract Using the LKB-2277 flow microcalorimeter (Bioactivity Monitor) and the LKB-2107 batch microcalorimeter, the scission of calf thymus ds DNA by the mixture of (1, 10-phenanthroline) copper (II) [(phen) ~2Cu^2+], mercaptoethanol and O~2 has been studied. The overall reaction of this DNA cleavage has been established as a faster, exothermic and enthalpy-driven reaction, but the earlier stage of this cleavage is a fast endothermic process. The overall molar reaction enthalpy and the molar reaction enthalpy of the earlier stage of this cleavage have been measured as $\Delta_r H_m \sim -3$ -35.1kJ·mol^-1 and $\Delta_r H_m \sim -1$ =7.29kJ·mol^-1, respectively, at 310.15K and pH 7.0. DNA backbone-cleavage has also been observed in agarose gel electrophoresis.

Key words MICROCALORIMETRIC METHOD DEOXYRIBONUCLEIC ACID CUTTING PHENANTHROLINE P COPPER COMPLEX MERCAPTO COMPOUNDS ETHANOL P AGAROSE COAGNATION GEL ELECTROPHORESIS THERMODYNAMICAL MODEL

DOI:

通讯作者

本文信息

► [Supporting info](#)

► [PDF\(861KB\)](#)

► [\[HTML全文\]\(0KB\)](#)

► [参考文献](#)

服务与反馈

► [把本文推荐给朋友](#)

► [加入我的书架](#)

► [加入引用管理器](#)

► [复制索引](#)

► [Email Alert](#)

► [文章反馈](#)

► [浏览反馈信息](#)

相关信息

► [本刊中包含“微量热法”的相关文章](#)

► [本文作者相关文章](#)

- [梁毅](#)
- [屈松生](#)
- [汪存信](#)
- [刘欲文](#)
- [王志勇](#)
- [宋昭华](#)
- [邹国林](#)
- [欧荣](#)