Vol. 19, No. 1 Mar., 1998

褪黑素清除活性氧作用的研究

陈季武 朱振勤 (华东师范大学生物系,上海 200062)

张 慧

(海军医学研究所, 上海 200432)

摘要 采用多种分析体系检测了褪黑素清除活性氧的作用. 结果表明, 褪黑素能有效地清除包括 O_2^{-1} 、OH、 H_2O_2 在内的多种活性氧,能显著地抑制 OH 对 DNA 的损伤, 是一种有效的抗氧化剂.

关键词 褪黑素, 活性氧, DNA 损伤, 化学发光, 抗氧化剂

1 引言

褪黑素(Melatonin, 简称 MT) 的化学名为 N-乙酰-5-甲氧基-色胺, 是松果腺分泌的一种重要激素,分泌呈现日低夜高的昼夜节律, 并与年龄密切相关, 随着年龄增大, 松果腺钙化程度增加, MT 生物合成与分泌下降[1,2].

MT 有众多功能,能增强机体免疫作用,能调整人体生物钟,改善睡眠等. 这些功能的发现,引起人们对 MT 的重视,尤其是 MT 延缓衰老、抗癌作用的新发现 $^{[1-3]}$,使 MT 很快成为近年来的研究热点,迅速被应用于临床,并成为国内外热门的保健品. 随着研究的继续深入,揭示 MT 之所以能延缓衰老和抗癌的一个重要机制是 MT 具有免疫增强作用,另一个重要机制是 MT 清除活性氧作用,这也是本实验全力探究的主题. Tan 等人已证实 MT 具有清除 OH 作用 $^{[4]}$. 而本实验则采用多种化学发光体系和比色体系,较为全面地研究了 MT 对多种活性氧的清除作用,为 MT 抗癌和延缓衰老作用提供了有价值的理论依据.

2 材料与方法

2.1 材料

褪黑素、鲁米诺均系 Sigma 产品;过氧化氢酶系西德产品;邻苯三酚、抗坏血酸、细胞色素 C、硫酸铜、甘露醇、硫脲、过氧化氢、邻啡罗啉(1,10-Phenanthroline, Phen)均系国产分析纯;小牛胸腺 DNA 系中科院东方仪器公司生化部产品;SOD 系上海久丰生物制品厂产品;茶多酚购自浙江农业大学茶叶系,纯度 99%;调理酵母多糖系本实验室自制:新鲜人全血由上海市中心血站提供.

2.2 仪器

SHG-1 型生物化学发光测量仪(上海技术监督局工厂); DU-7HS 紫外可见分光光度计(美国贝克曼产品); 日立 850 型荧光分光光度计(日本).

2.3 实验方法

2.3.1 产生 $0^{\frac{1}{2}}$ 的化学发光体系

参考文献[5],采用邻苯三酚自氧化产生 Ω^2 的化学发光体系,并以 Ω^2 特异清除剂 SOD 作为参比标准.

2. 3. 2 产生 OH 的比色体系

参考文献[6],采用 $CuSO_4$ -Vit.C-Cyt.C 的比色体系,并以 OH 清除剂甘露醇作为 参比标准.

2.3.3 DNA 损伤的化学发光体系

参考文献[7,8],采用 CuSO4-Phen -Vit. C-DNA $\pm 12O_2$ 化学发光体系. 该体系生成 OH, OH 损伤 DNA 产生一迟于 Phen 本身发光信号的滞后的 DNA 的化学发光,其发光强度与 DNA 的量成正比关系. 具体操作是: 用 0. 1 mol/L 醋酸盐缓冲液(pH5.5) 配制 CuSO4-Phen-Vic. C-DNA-MT 溶液,使 CuSO4、Phen、Vit. C、DNA 终浓度为 $5 \times 10^{-5} \text{mol/L}$ 、3. $5 \times 10^{-4} \text{mol/L}$ 和 $50 \mu \text{g/ml}$ 根据需要加入一定量的 MT. 取该混合液 0. 8 ml,放入发光仪样品管中,加入 $200 \mu \text{l}$ 3% 的 $1 \pm 10^{-2} \text{l}$ 原液,使其终浓度为 0. $1 \pm 10^{-2} \text{l}$ 化分分元的力学曲线. 在本体系中以 OH 清除剂硫脲作为参比标准.

2. 3. 4 H₂O₂ 的化学发光体系

在不同浓度的 MT 各 100μ l 中,加入 200μ l 磷酸缓冲液(pH 8. 0),再加入 100μ l 0. 18% H_2O_2 ,混匀. 37 保温 3 分钟. 再将测量管置于发光仪中,原位注入 600μ l 4 × 10^{-4} mol/ L 鲁米诺溶液启动化学发光反应,测量 10 秒钟的积分发光强度(counts of per 10 seconds,简称 CP 10S),以无 MT 的测量管的积分发光强度为对照,计算 MT 对本体系化学发光的抑制率 91. 在本体系中以 H_2O_2 特异清除剂过氧化氢酶作为参比标准.

2.3.5 全血嗜中性白细胞的吞噬发光

按李益新等 $^{[10]}$ 方法稍加修改. 该方法使全血中的嗜中性白细胞吞噬调理酵母多糖,产生'呼吸爆发',生成多种活性氧,活性氧使鲁米诺受激发光. 修改后的具体操作是:用 $_{
m pH7.4}$ 的 $_{
m PBS}$ 配制鲁米诺、调理酵母多糖和 $_{
m MT}$,先在各管中加入 $_{
m 100\mu l}$ 新鲜全血,再加入 $_{
m 100\mu l}$ 不同浓度 $_{
m MT}$ (对照以 $_{
m PBS}$ 代替)、 $_{
m 600\mu l}$ $_{
m PBS}$ 和 $_{
m 100\mu l}$ $_{
m 2mm ol}$ $_{
m L}$ 鲁米诺测扩增的积分发光强度,再加入 $_{
m 100\mu l}$ 2. $_{
m 0mg}$ / $_{
m ml}$ 的调理酵母多糖,摇匀后立即测 6 秒钟积分发光强度,而后每隔 3 分钟测一次发光,共测 45 分钟. 为了避免血源误差,实验所用全血来源于同一供血者的同一血样.

除实验 2.3.5 外,实验 2.3.1~2.3.4 四种体系均严格按照参考文献所列条件进行操作.

3 结果与讨论

3.1 对 O_2 的清除作用

如表 1 所示,M T 能有效地抑制邻苯三酚自氧化的化学发光,在 25 至 $400\,\mu\mathrm{g/ml}$ 范围内,随着浓度增加,发光强度随之下降,其发光抑制率 50% 的浓度(ICso) 为 $72\,\mu\mathrm{J/ml}$, 而对照实验结果表明,SOD 在本体系中的 ICso为 6 单位/ml,所以 $72\,\mu\mathrm{gMT}$ 相当于 6 单位 SOD,即 $12\,\mu\mathrm{g}$ M T 相当于 1 单位 SOD.

表 1 MT 对 $O_{\overline{z}}$ 的清除作用 $(n=3, x\pm SD)$

Table 1	Effect of	melat on in	on scavenging O	٠ <u>.</u>

M T (μg/ ml)	0	25	50	100	200	400
发光值	538598 ±	424953 ±	291920 ±	244462 ±	74110 ±	20374 ±
(CP10S)	3894	21315	14216	9547	3278	799
抑制(%)	0	21. 1	45. 8	54. 6	86. 2	96. 2

3.2 对 OH 清除作用

从 $CuSO_4$ –Vit. C–Cyt. C 的比色体系的实验结果来看,MT 具有良好的清除 OH 作用. 随着 MT 浓度的增加,清除 OH 的作用增强,量效关系显著,其 IC_{50} 为 $225\mu_g$ (即 $122.5\mu_g$ / ml 或 $484\mu_m$ ol/ L),如表 2 所示. 而对照实验结果表明,甘露醇在本体系中的 IC_{50} 为 20.9mm ol/ L,所以 MT 清除 OH 的能力是甘露醇的 43 倍,MT 远优于甘露醇.

表 2 MT 对 OH 的清除作用 $(n=3, x \pm SD)$

Table 2	Effect of	m elato n in	on sca	venging	o_{H}

组别	A 550 nm	ΔΑ	抑制 (%)
空白	0.2622 ± 0.0034		
·OH 生成组	0.1320 ± 0.0002		
50μgM T	0.1849 ± 0.0003	0. 0529	40. 1
100μgM T	0. 1920 ± 0. 0024	0.0600	45. 5
200μgM T	0. 1960 ± 0. 0076	0. 0640	48. 5
400μgM T	0.2132 ± 0.0024	0. 0812	61. 5
800μgM T	0. 2224 ± 0. 0049	0. 0904	69. 4
1500μgM T	0.2466 ± 0.0028	0. 1146	86. 8

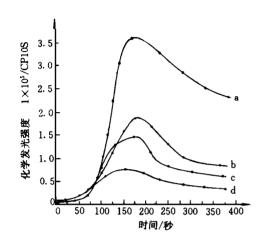
3.3 MT对 OH 引起的 DNA 损伤的保护作用

如图 1 所示,M T 的加入使发光峰值明显下降,随着 MT 浓度增大,发光峰值下降程度增大,说明 M T 能有效地保护 DNA 免受损伤. 从图 1 还可以看出,M T 的加入仅使发光峰值下降,无发光峰位后移现象. 因为发光峰值下降主要表明 DNA 损伤受抑制,发光峰位后移主要表明 DNA 损伤被延迟 $^{[8]}$. 所以 M T 只是显著地抑制了 DNA 损伤,不具有延迟 DNA 损伤作用. 这就提示 M T 并未作用于 DNA 损伤链的延伸过程(涉及多种自由基和非自由基中间产物),而是作用于链反应之前的非链反应过程,清除了启动链反应的活性物质 OH,所以 M T 在本体系中起到预防性抗氧化剂的作用 $^{[8]}$. 由图 1 可知,M T 的 IC_{50} 为 2μ g/ ml. 相当于 8.61μ mol/ L. 而对照实验结果显示,硫脲在本体系中虽然具有延迟 DNA 损伤的作用(发光峰位后移),但其 IC_{50} 为 190μ g/ ml. 相当于 2.5 mm ol/ L,是 M T 的 IC_{50} 的 290 倍. 可见 M T 保护 DNA 免受 OH 损伤的能力比硫脲要大

得多.

3.4 MT对 H₂O₂ 的抑制作用

 H_2O_2 能在有 O_2 和碱性条件下氧化鲁米诺产生化学发光. MT 能显著抑制该体系的化学发光, 并呈剂量依赖关系(如图 2 所示), 说明 MT 或具有清除 H_2O_2 的作用, 或能竞争性地夺取 H_2O_2 能量, 或者这两个作用兼而有之. 图 2 显示, MT 的 IC_{50} 为 $25\mu g/m l$; 而对照实验结果显示, 过氧化氢酶在本体系中的 IC_{50} 为 0.51 单位, 所以本体系中 $25\mu g/m$ 与 0.51 单位过氧化氢酶相当.



100 90 80 70 70 60 20 10 0 25 50 75 100 125 150 175 200 浓度/µg/ml

图 1 MT 对 OH 引起的 DNA 损伤的保护作用 Fig. 1 Protection effect of melatonin on DNA damage caused by OH. Concentration of melatonin (\(\mu g / \) ml): a. 0; b. 2; c. 5; d. 10.

图 2 M T 对 H₂O₂ 化学发光的抑制作用 Fig. 2 Effect of melatonin on inhibiting H₂O₂ chemiluminesænce.

3.5 MT 对全血吞噬细胞化学发光的影响

许多研究已表明,机体失衡时会产生和积累过量的活性氧,损伤机体,其中 0^2 产生最早,OH 毒性最大,这些过量的活性氧会引起脂质过氧化、蛋白质变性、酶失活、多糖降解、DNA 链断裂、细胞解体乃至机体病变和死亡.所以,清除过量活性氧,生理意

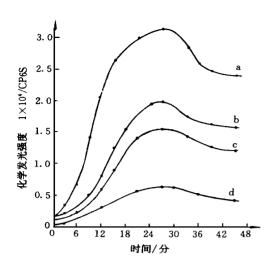


图 3 MT 对全血吞噬细胞化学发光的影响 MT 浓度(µg/ml): a: 0; b. 50; c. 100, d. 600

Fig. 3 Effect of melatonin on chemiluminescence of whole blood phagocyto-

义重大. 本实验证明, MT 具有良好的清除活性氧作用, 尤其是对 $O^{\frac{1}{2}}$ 、OH 和 H_2O_2 的清除或抑制作用特别显著, 对其它多种化学和生物(如吞噬细胞)来源的活性氧也有清除作用, 表明 MT 有可能会程度不同地减轻活性氧危害.

MT 清除上述活性氧的作用与 MT 本身的结构有关,主要是依赖于吲哚环上 5位的甲氧基,其侧链上乙酰基具有协同作用^[4],说明 MT 能直接清除活性氧。同时MT 具有高亲脂性,使其易通过生物膜,又具有部分亲水性,使其能够进一步穿过胞浆进入细胞膜,更好地发挥抗氧化作用^[11],与活性氧有关的疾病很多,典型的是衰老和癌变。已经发现,活性氧是细胞癌变的原初引发机制之一^[12];活性氧含量随着年龄老化而增高,是人体衰老的一个重要原因^[13].其中由 OH 引起的 DNA 氧

化损伤在癌症和衰老发生过程中起着重要作用. 由此推断有效地清除多种活性氧和使 DNA 免受 OH 氧化损伤是 MT 抗癌和抗衰老的共同药理作用之一. 本研究表明, MT 是一种有效的活性氧清除剂. 这个结果可为 MT 作为药物和保健品的功能开发提供新的资料.

参 考 文 献

- [1] Schmid H A et al, J. Pineal Res., 1994, 16: 178.
- [2] Humbert W et al, Ann. NY Acad. Sci., 1994, 719:43.
- [3] Roeggeler B. J. Pineal Res., 1993, 14:151.
- [4] Tan D X et al, Endocrine J, 1993, 1:57.
- 5] 郭蔼光等. 植物生理学通信, 1989, 3:54.
- [6] 王成莲等. 生物化学和生物物理进展, 1989, **16**(6): 473.
- 「7] 帖建科等. 生物物理学报, 1995, **11**(2):276.
- 8] 张 健等. 生物物理学报, 1997, 13(1):123.
- 9] 胡天喜, 陈季武等. 生物化学和生物物理学报, 1992, 24(5): 465.
- [10] 李益新等. 生物化学和生物物理进展, 1986, 13(1):41.
- [11] Shida C.S. J. Pineal Res., 1994, 16:198.
- [12] Marx J L. Science, 1987, 235: 520.
- [13] 李文杰. 工业生化杂志, 1992, 2:8.

A STUDY ON ACTIVE OXYGEN SCAVENGE BY MELATONIN

Chen Jiwu Zhu Zhenqin

(Department of Biology, East China Normal University, Shanghai 200062)

Zhang Hui

 $(\mathit{Institute\ of\ Naval\ Medicine}\,,\,\mathit{Shanghai}\quad 200432)$

Abstract

Effect of melatonin on active oxygen scavange were measured by using several analytic systems. The results showed that melatonin could effectively scavenge active oxygen including $O^{\frac{1}{2}}$, OH, H_2O_2 and obviously inhibit DNA damage caused by OH. We suggest that melatonin is a efficiency antioxidant.

Key words melatonin, active oxygen, DNA damage, chemiluminescence, antioxidant