

## 지질산화생성물의 DNA 손상작용 및 그 억제기구\*

김 선봉·강진훈·박영호

釜山水產大學 食品工學科  
(1987년 7월 14일 수리)

### DNA Damage of Lipid Oxidation Products and Its Inhibition Mechanism

Seon-Bong KIM, Jin-Hoon KANG, and Yeung-Ho PARK

Department of Food Science and Technology, National Fisheries University of Pusan,  
Namgu, Pusan, 608 Korea  
(Accepted July 14, 1987)

The damage of plasmid DNA by lipid peroxidation and its inhibition were investigated through the model system of DNA and linoleic acid at 37°C. The degree of DNA damage increased in proportion to the increase of concentration and peroxidation of linoleic acid. DNA damage induced from linoleic acid peroxidation was greatly inhibited by the addition of active oxygen scavengers, especially, singlet oxygen scavenger( $\alpha$ -tocopherol, cysteine) and superoxide anion scavenger(superoxide dismutase, ascorbic acid) in reaction system. These active oxygens, such as superoxide anion and hydrogen peroxide were rapidly generated in the early stage of peroxidation (POV below 100 meq/kg) and also scavenged by the addition of superoxide dismutase and catalase, respectively. Hydroperoxide isolated from autoxidised linoleic acid showed DNA damage. Hydroperoxide induced-DNA damage was not inhibited by active oxygen scavengers. Lipid oxidation products, malonaldehyde and hexanal, also influenced on the DNA damage. Accordingly, it is speculated that DNA damage by lipid oxidation products is due to active oxygens such as singlet oxygen and superoxide anion formed in the early stage of peroxidation, direct action of hydroperoxide and formation of low molecular carbonyl compound-DNA complex.

Furthermore, DNA damage induced by lipid peroxidation was remarkably inhibited by the addition of active oxygen scavengers and natural antioxidative fractions extracted from garlic and ginger. These antioxidative fractions also suppressed the generation of active oxygens and linoleic acid oxidation. It is assumed that the inhibition of DNA damage by garlic and ginger extracts is due to the scavenging effect of active oxygens and the inhibition of hydroperoxide and oxidation products formation.

### 緒論

最近에 加工食品의 발달과 더불어 食品由來의 活性化合物의 섭취가 날로 증가하는 추세에 있다. 특히 脂質이 酸化하게 되면 各種活性化合物, 즉活性 radical 및 過酸化物을 비롯하여 低分子카르보닐化合物(malonaldehyde, hexanal 등) 등의 酸化生成物

이 生成된다. 過酸化物은 그 自體가 강한 毒性(Yamaguchi 와 Yamashita, 1979; 1980)을 나타낼 뿐만 아니라 低分子카르보닐化合物은 食品 및 生體蛋白質의 消化率低下 및 機能性低下에도 관여하는 것으로 알려져 있다(Ory 와 Angello, 1982). 또한, 최근에는 脂質酸化過程中에 活性酸素種 즉, 一重項酸素( $^1\text{O}_2$ ), superoxide anion( $\cdot\text{O}_2^-$ ), 水酸 radical( $\cdot\text{OH}$ ) 및 過酸

\* 이 논문은 1986년도 문교부 자유과학 학술연구조성비에 의하여 연구되었음.

化水素( $H_2O_2$ ) 등이生成되는 것으로 밝혀지고 있는 데 이는活性酸素種은脂質酸化의 radical連鎖反應을促進시킬 뿐만 아니라 DNA 및蛋白質에損傷을 일으켜老化나成人病등과 상관성이 크다고 주목되고 있다(美濃, 1985).

食品 및 生體由來의活性化合物이 나타내는 DNA損傷作用에 관한研究는 mitomycin C의 DNA와의反應性을 밝힌 Iyer 와 Szybalski(1963)의研究結果가 밝혀진以來로 많은研究者들에 의하여研究의 관심의對象이 되어 여러側面에서研究가始導되어 왔다.

그후, Morita 등(1980a, b), Nanjou 등(1984), 柏村과森田(1984)는各種還元糖을비롯하여 당질유도체 및 아미노-당의反應生成物에 DNA損傷作用이 있다고報告하였으며, Bucala 등(1984)은 환원당에 의한DNA의화학적수식에 대하여研究報告한 바 있다.

그리고 脂質의酸化反應과 관련된DNA損傷作用에 대하여서는 Nakayama 등(1984), Brawn과 Fridovich(1981), Reiss 와 Tappel(1973)이 DNA分子內에 radical의生成, 酶素反應系에 의한活性化合物의 관여 및 脂肪酸化에 따른DNA分子의物理·化學의變化 등을調査한 정도라 하겠다.

이와같이食品 및 生體由來의活性化合物이 여러反應系에 걸쳐서 광범위하게DNA分子에物理化學의으로 영향을 미치고 있으나 실제로脂質의酸化過程中에生成되는過酸化物이나各種活性酸素種의DNA의損傷에 대한作用機構는 물론 그效果의in抑制機構를分明하게 밝힌 것은 거의 없는 實情이다.

著者 등(1986)은加工食品中에 풍넓게分布되고 있는 melanoidin에 의하여DNA에損傷을주는 헤테로고리化合物의不活性化作用 및 그機構를 밝힌 바 있다.

이와같이食品中에는DNA에損傷을주는活性化合物도存在하지만 이를活性化合物을不活性화 또는抑制하는因子 또한存在한다고 볼 수 있으므로活性化合物에의한DNA損傷作用을 밝혀내고 더나아가서DNA의損傷을抑制할수있는 대책을 강구하는 것이야말로食品의安全性 및老化등의分子的側面에서의解析을 위한基礎資料의確立에重要하다고 하겠다.

따라서, 本研究에서는DNA와linoleic acid의反應系를모밀系로하여活性酸素種을비롯한過酸化物, malonaldehyde, hexanal 등의脂質酸化生成物의DNA損傷作用을調査함과 아울러 linoleic acid酸化

中의 superoxide anion( $\cdot O_2^-$ )과過酸化水素( $H_2O_2$ )의生成을測定하였다. 또한, DNA損傷의抑制機構을살피기 위하여, 마늘과 생강에서抽出한天然抗酸化成分의DNA損傷抑制能은 물론活性酸素消去能을調査하였다.

## 材料 및 方法

### 1. 實驗材料

供試DNA는 *E.coli* Hb101에서抽出한 plasmid pBR 322DNA와 청어정자DNA(Sigma Chem. Co.)이었다. 또한DNA와의反應에使用한모哏脂肪酸은 linoleic acid(Sigma Chem Co)이었는데 crude한것으로 linoleic acid가 70.6%, oleic acid 및 palmitic acid가各각 26.5%와 2.9%를 차지하였다.

### 2. 實驗方法

#### 1) *E. coli* Hb 101의 plasmid pBR 322 DNA의抽出

本實驗에서使用한DNA는 *E.coli* Hb101에서 Rodriguez와 Tait(1983)의 miniscreen法에 따라抽出하였다.

#### 2) DNA와 linoleic acid의反應

Linoleic acid를 15mM NaCl과 1.5mM sodium citrate를含有하는 0.1XSSC buffer(standard sodium citrate buffer, pH7.2) 1.6倍量과 함께 sonicator(경일초음파공업)로均一하게 혼탁시키고抽出한DNA 600 $\mu$ g(TE buffer, pH7.6에 용해)과混和한 다음 37°C에서 일정시간反應시켰다.

3) Agarose gel電氣泳動에의한DNA의檢索  
Agarose gel電氣泳動은 Dillon 등(1985)의方法에 따라 agarose(牛井化學, 日本)를 Tris-acetate buffer(0.4M Tris, 0.2M Sodium acetate, 0.18M EDTA, 100 $\mu$ g/ml ethidium bromide含有)에 용해시켜 1%로 조절하여 實施하였는데 7v/cm의 전압으로 2時間동안行하고 DNA band의檢出은 2600Å의單波長용자외선등(Spectronics Co., New York)을 使用하여行하였다. 한편, DNA損傷程度는電氣泳動上의DNA band의變化로서 나타내었다.

#### 4) 活性酸素種의分析

Superoxide anion( $\cdot O_2^-$ )과過酸化水素( $H_2O_2$ )의生成은各各 Ponti 등(1978) 및 Hozumi(1969)의方法

에 따라 测定하였다.

### 5) DNA 損傷의 定量的 分析

Linoleic acid 와의 反應後 DNA 의 定量은 由岐(1984)의 方法에 따라 實施하고 損傷의 程度는 反應前의 DNA 量을 100%로 하여, 當時의 DNA의 量의인 變化를 감소율로 나타내었다.

### 6) Deoxyribonuclease I (DNase I)에 의한 DNA의 加水分解

DNA의 加水分解는 DNase I (Sigma chem Co.) 를 利用하여 Reiss 와 Tappel(1973)의 方法에 따라 實施하였다.\*

### 7) 過酸化物價(Peroxide value, POV)와 共轭 diene 의 測定

POV 와 共轭 diene 은 A.O.A.C法(1984) 및 日本標準油脂分析試驗法(1981)에 따라 測定하였다.

### 8) Linoleic acid 的 自動酸化와 過酸化物의 分離 및 檢出

0.9g 의 linoleic acid 를 100ml 삼각플라스크에 취하여 37°C에서 贯發하여 두고 POV 가 1,000 millieq/kg 이 上回할 때까지 수시로 혼들어 주면서 自動酸化시켰다. 이를 Gamage 등(1971)의 硅藻 column chromatography 에 의하여 過酸化物를 分離하였으며 이에의 POV 는 3,750millieq./kg 이었다.

### 9) 天然抗酸化成分의 抽出

마늘 및 생강의 抗酸化成分은 千疋(1986)의 方法에 따라 抽出하였다.

## 實驗結果

### 1. Linoleic acid 酸化에 의한 DNA 損傷作用

Linoleic acid 의 농도가 2, 6, 10, 12mM 로 되어 0.1×SSC buffer(pH 7.0) 으로 혼탁, 조절한 다음 600 μg/40μl 의 DNA 와 각각 37°C에서 反應시킨 결과는 Fig. 1과 같다.

本 試驗에서 나타난 DNA의 形態는 Form I (covalently closed circular), Form II (open circular) 및 Form III (linear) DNA 이었으며, gel plate 上의 移動度는 Form I, Form III, Form II의 順으로 나타났다.

그림에서와 같이 linoleic acid 의 存在下에서 plas-

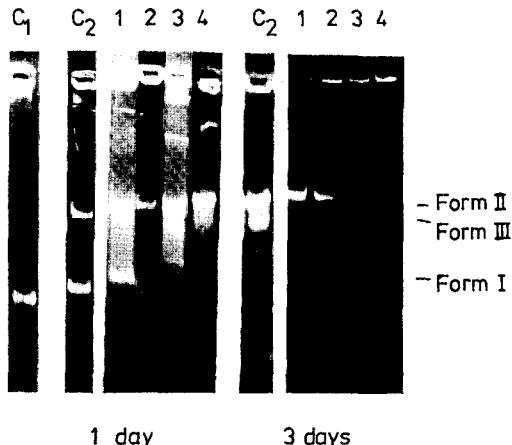


Fig. 1. Agarose gel electrophoretic patterns of pBR 322 DNA incubated with linoleic acid at 37°C. pBR 322 DNA was incubated with each concentration of linoleic acid at 37°C. C<sub>1</sub>, DNA only(600μg, not incubated); C<sub>2</sub>, DNA only(600μg, incubated): 1, C<sub>1</sub>+linoleic acid(2mM, LA); 2, C<sub>1</sub>+LA(6mM); 3, C<sub>1</sub>+LA(10mM); 4, C<sub>1</sub>+LA(12mM).

mid DNA 가 크게 損傷되었으며 이러한 作用은 linoleic acid 의 농도가 증가할수록 크게 나타났다. 즉 反應 1日째에 6mM의 농도(lane 2)에서 Form I DNA 가 Form II DNA 로 이행되었으며 10mM 농도(lane 3)에서는 Form III DNA 的 生成이 확인되었다. 反應3日째에는 linoleic acid 를 첨가하지 않은 對照區(C<sub>2</sub>)에서도 DNA 가 다소 損傷되어 Form II DNA 가 확인되었으나 linoleic acid 를 첨가한 反應系에서는 Form III DNA 的 生成이 없이 DNA band 가 Form II의 형태로 첨차 사라져 DNA의 損傷이 linoleic acid 的 存在下에서 한층 增加되는 것을 알 수 있다.

Table 1. Dose-response of linoleic acid on the DNA damage during peroxidation at 37°C (%)

Concentrations of linoleic acid	Incubation time, days			
	1	2	3	4
None	30.0	46.0	54.0	62.4
2 m M	47.2	70.4	80.4	92.4
6 m M	58.8	71.2	81.2	94.8
10 m M	67.6	75.6	83.6	97.2
12 m M	68.8	77.2	87.6	97.2

Forty microliters of reaction mixtures containing DNA(600 μg) and each concentration of linoleic acid was incubated at 37°C, and then 10 μl of aliquot was analyzed for determining the degree of DNA damage.

Table 2. Changes in POV and conjugated diene bonds during peroxidation of linoleic acid at 37°C

Linoleic acid concentrations	POV(millieq/kg)					Conjugated diene bonds (O.D. at 233nm)			
	0	1 days	2 days	3 days	4 days	1 days	2 days	3 days	4 days
2 mM	10.8	12.5	21.5	28.6	32.5	0.16	0.29	0.46	0.45
6 mM	10.8	20.2	29.8	35.4	37.6	0.17	0.29	0.44	0.46
10 mM	10.8	36.8	40.3	68.5	71.5	0.23	0.42	0.55	0.65
12 mM	10.8	48.3	68.2	70.2	95.4	0.41	0.64	0.89	1.04

Forty microliters of each concentration of linoleic acid was incubated at 37°C, and then 10μl of aliquot was used for the analysis of POV and conjugated diene bonds.

Table 1은 linoleic acid의 농도에 따른 DNA의 損傷程度를 定量的으로 分析한 結果인데 6mM 以上의 농도에서는 反應1日째 50%以上의 감소율을 나타내었으며 反應4日째에는 90%以上이 감소되어 DNA損傷에 대한 linoleic acid의 영향은 아주 크다고 하겠다.

한편, linoleic acid의 酸化度를 測定하여 Table 2에 나타내었다. 그 結果, linoleic acid의 농도가 증가함에 따라 POV가 증가하였으나 全般的으로 反應4日 동안 100milleq./kg 以下로 그다지 酸化가 進行되지 않았다. 또한, 共軛 diene의 變化에 있어서도 POV의 變化와 同一한 경향을 나타내었다.

## 2. DNA의 加水分解에 의한 構造變化

Linoleic acid의 酸化에 의한 DNA의 構造變化를 알기 위하여 80μg의 DNA와 5μg의 DNase I을 2, 6, 10, 12mM 농도의 linoleic acid와 37°C에서 反應시킨 結果를 Fig. 2에 나타내었다. DNA와 DNase I의 反應系에서는 linoleic acid添加區에 비하여 吸光度의 上昇이 빨라 DNA의 加水分解가 빠르게 進行되었으나 linoleic acid添加區에서는 그 濃度의 증가에 따라 吸光度의 上昇이 완만하여 linoleic acid의 酸化에 따라 DNA와의 相互反應이 存在한다는 것이 입증되었다.

## 3. 脂質酸化生成物의 DNA 損傷作用

### 1) 活性酸素種의 DNA 損傷作用

各種活性酸素消去劑를 DNA와 linoleic acid의 反應系에 添加하고 이들 消去劑에 의한 DNA損傷抑制能을 比較·檢討하여 活性酸素種의 DNA損傷作用을 調査하였다. 本 實驗에서 使用한 一重項酸素消去劑는 α-tocopherol(Sigma chem. Co.)와 cysteine(Hayashi Co.), superoxide anion消去劑는 superoxide dismutase(SOD, Toyobo chem. Co.)와 ascorbic acid(Hayashi Co.), 過酸化水素消去劑는 catalase(Sigma

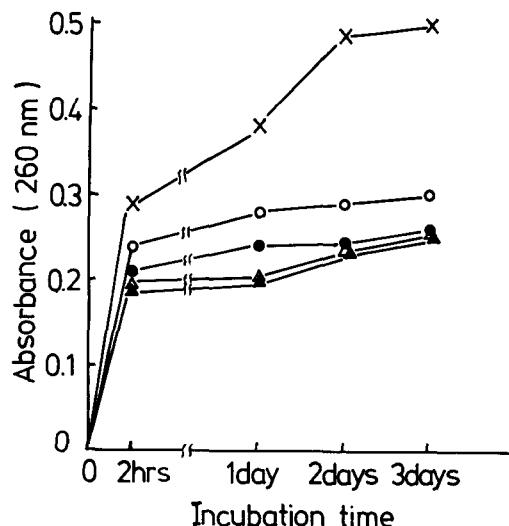


Fig. 2. Hydrolysis of deoxyribonucleic acid (DNA) by deoxyribonuclease I (DNase I) during linoleic acid peroxidation at 37°C.

Forty microliters of reaction mixtures containing DNA (80μg), DNase I (5μg) and each concentration of linoleic acid was incubated at 37°C, and then 10μl of aliquot was used for DNA hydrolysis. Two millimoles(○—○), 6mM(●—●), 10mM(△—△) or 12mM (▲—▲) of linoleic acid was incubated with DNA and DNase I, and control solution of DNA and DNase I (x—x) was maintained at 37°C.

chem Co.), 그리고 水酸 radical消去劑는 Tris(Sigma chem Co.)와 mannitol(Hayashi Co.) 등을 使用하였다.

Fig. 3은 反應 3日째의 結果인데 C<sub>2</sub>에서는 Form I DNA가 Form II DNA로 完全히 移行되어 DNA損傷이 큰 것으로 나타났으며 活性酸素消去劑를 添加한 反應系에서는 DNA의 損傷이 크게 抑制되는 것으로 나타났다. 그中에서도 α-tocopherol

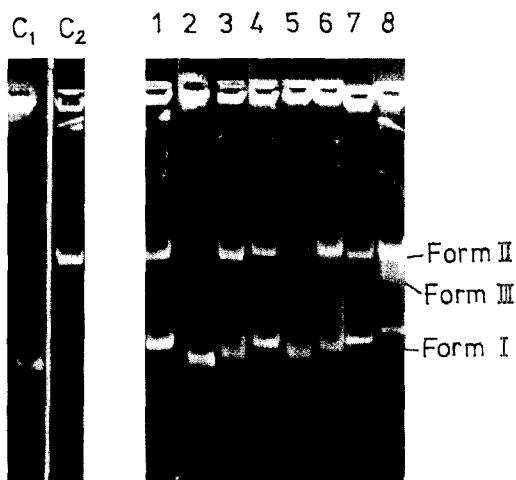


Fig. 3. Agarose gel electrophoretic patterns of pBR 322 DNA incubated with linoleic acid in the presence of the active oxygen scavengers at 37°C.

pBR 322 DNA was incubated with linoleic acid and each concentration of the active oxygen scavenger at 37°C for 3 days.  
 $C_1$ , DNA only(600 $\mu$ g);  $C_2$ ,  $C_1$ +linoleic acid (6mM); 1,  $C_2$ +BHT(0.5mM); 2,  $C_2$ + $\alpha$ -tocopherol(220  $\mu$ g); 3,  $C_2$ +cysteine(10mM); 4,  $C_2$ +ascorbic acid(1mM); 5,  $C_2$ +superoxide dismutase(1 $\mu$ g); 6,  $C_2$ +tris(hydroxymethyl)aminomethane (10mM); 7,  $C_2$ +mannitol(10mM); 8,  $C_2$ +catalase(40 $\mu$ g).

(Lane 2)과 SOD(lane 5)를添加한反應系에서 Form I DNA가 상당량 친존되어 DNA损伤이 크게 억제되었고, 수소 radical 및過酸化水素消去剤는 DNA损伤抑制能이 그다지 크지 않았다.

Table 3은活性酸素消去剤의存在下에서 linoleic

acid의酸化度를測定한結果인데,全般的으로 linoleic acid만의對照區에비하여活性酸素消去剤의添加에의하여過酸化物의生成이크게抑制되었으며그中에서도 $\alpha$ -tocopherol, BHT 및 SOD가抗酸化能이튀어나서反應4日째의POV가對照區의약50%에불과하였다. 또한,共軛diene의生成을測定한結果에서도그增加가 $\alpha$ -tocopherol, BHT 및 SOD의添加에의하여抑制되는경향을나타내었으나共軛diene의증가속도와POV의그것이반드시一致하지않았고POV의경우에비하여各反應系間에酸化度의差異는그다지뚜렷하지않았다.

## 2) Linoleic acid 酸化中의活性酸素種의生成

Table 4는linoleic acid의酸化過程에서生成되는活性酸素種中superoxide anion( $\cdot O_2^-$ )의生成과그에대한SOD의消去能을測定한結果이다.全般的으로linoleic acid의농도가증가할수록superoxide anion의生成量이많았는데12mM의경우貯藏1日째最高値인0.375에달하였다가以後급속하게감소하였으며10mM농도에서는貯藏1日以後그生成量이급격하게증가하여貯藏4日째에는0.35를나타내었다. 또한,2,6,10,12mM로조절한linoleic acid용액에SOD1 $\mu$ g을混合시키고經時의으로superoxide anion을測定한result,superoxide anion이SOD의첨가로크게消去되었는데12mM농도의경우,反應1日에最高値가0.045로,SOD無添加區의0.375에비하여88%消去되었다.

한편,過酸化水素( $H_2O_2$ )의生成을測定한結果는Table 5와같다.

Superoxide anion의경우와마찬가지로linoleic acid의농도가증가함에따라過酸化水素의生成速度가빨랐으나全般的으로貯藏初期에급격히생성되어

Table 3. Antioxidative activity of active oxygen scavengers during linoleic acid peroxidation at 37°C

Active oxygen scavengers	POV (millieq/kg)					Conjugated diene bonds(O.D. at 233nm)			
	0	1 days	2 days	3 days	4 days	1 days	2 days	3 days	4 days
Linoleic acid only	10.8	20.2	29.8	35.4	37.6	0.17	0.29	0.44	0.46
BHT	10.8	13.5	17.3	20.5	19.8	0.12	0.17	0.23	0.33
$\alpha$ -Tocopherol	10.8	11.2	13.3	18.9	17.6	0.13	0.19	0.26	0.28
SOD	10.8	12.5	19.4	20.2	25.4	0.12	0.13	0.18	0.27
Tris*	10.8	18.6	22.4	32.0	36.2	0.13	0.22	0.31	0.35
Catalase	10.8	18.7	23.5	30.8	34.6	0.18	0.24	0.32	0.44

\*Tris means tris(hydroxymethyl) aminomethane. The concentrations of each active oxygen scavenger are the same as in Fig. 3. Two hundred microliters of reaction mixture containing linoleic acid(6 mM) and each concentration of active oxygen scavenger incubated at 37°C, and then 50 microliters of aliquot was used for the analysis of POV and conjugated diene bonds.

**Table 4. The formation of superoxide anion during peroxidation of linoleic acid with and without superoxide dismutase(SOD) at 37°C**  
(O.D. at 560nm)

Linoleic acid concentration	Not added SOD				Added SOD			
	2 hr	1 day	2 days	3 days	2 hr	1 day	2 days	3 days
2 mM	0.035	0.042	0.052	0.047	0.015	0.020	0.022	0.010
6 mM	0.049	0.062	0.071	0.052	0.020	0.025	0.025	0.030
10 mM	0.075	0.082	0.024	0.350	0.025	0.032	0.028	0.025
12 mM	0.060	0.375	0.265	0.165	0.035	0.045	0.085	0.080

Forty microliters of each concentration of linoleic acid was incubated with or without SOD(1 $\mu$ g) at 37°C and then 10 microliters of aliquot was used for superoxide anion analysis.

**Table 5. The formation of hydrogen peroxide during peroxidation of linoleic acid with and without catalase at 37°C**  
(O.D. at 410nm)

Linoleic acid concentration	Not added catalase					*Added catalase			
	2 hr	1 day	2 days	3 days	4 days	2 hr	1 day	2 days	3 days
2 mM	0.071	0.105	0.120	0.060	0.050	0.024	0.020	0.013	0.002
6 mM	0.075	0.120	0.130	0.060	0.055	0.024	0.039	0.036	0.020
10 mM	0.075	0.120	0.140	0.050	0.050	0.018	0.019	0.020	0.019
12 mM	0.080	0.235	0.125	0.062	0.045	0.018	0.027	0.037	0.025

\*The amount of catalase added was 40 micrograms in reaction systems. Experimental conditions are the same as in Table 4.

2日内에 最高值에 달한 以後 빠르게 감소하였다. 즉, 12mM의 경우는 贯藏1日, 그外의 농도에서는 2日에 最高值에 달하여 superoxide anion의 生成樣式과는 다소 다른 것으로 나타났다. 한편, 過酸化水素의 生成에 대한 catalase의 영향에 있어서도 SOD와 마찬가지로 生成된 過酸化水素가 상당히 消去되는 結果를 나타내었다.

이상의 결과에서 一重項酸素와 superoxide anion의 DNA 損傷作用이 가장 큰 것으로 나타났으며 수酸 radical과 過酸化水素는 그다지 뚜렷한 영향을 나타내지 않았다. 또한, linoleic acid 酸化中 superoxide anion과 過酸化水素의 生成은 酸化初期에 급격하게 生成하였다가 2日以後에 급격하게 감소하였는데 過酸化水素의 生成이 superoxide anion 보다 다소 빠른 것으로 나타났다. 그리고, 이들活性酸素種의 生成은 SOD와 catalase에 의하여 크게 消去되었다.

### 3) 過酸化物의 DNA 損傷作用

脂質酸化過程에서의 初期反應生成物인 過酸化物의 DNA 損傷作用을 밝히기 위하여 自動酸化시킨 linoleic acid에서 分離한 過酸化物을 0.1×SSC buffer(pH 7.2)에 혼탁시키고 211, 422, 633, 844  $\mu$ g의 농도로 조절한 다음 600 $\mu$ g의 DNA와 反應시킨 結果를 Fig. 4에 나타내었다.

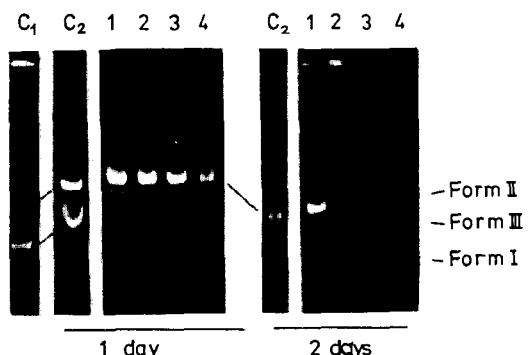


Fig. 4. Agarose gel electrophoretic patterns of pBR 322 DNA incubated with linoleic acid hydroperoxide at 37°C.

pBR 322 DNA was incubated with each concentration of linoleic acid hydroperoxide (LHPO) at 37°C.  
C<sub>1</sub>, DNA only(600 $\mu$ g, not incubated); C<sub>2</sub>, DNA only(600 $\mu$ g, incubated); 1, C<sub>1</sub>+LHPO(211 $\mu$ g); 2, C<sub>1</sub>+LHPO(422 $\mu$ g); 3, C<sub>1</sub>+LHPO(633 $\mu$ g); 4, C<sub>1</sub>+LHPO(844 $\mu$ g).

즉, 反應1日째 DNA 만의 對照區(C<sub>2</sub>)에서는 Form I DNA가 상당량 존재한데 비하여 211 $\mu$ g의 過酸化物을 反應시킨 경우(lane 1)에 Form I DNA가 완전히 사라지고 Form III DNA가 形成되어 Form I DNA의 二重鎖가 同시에 切斷되는 것을 알 수 있으며 422

지질산화생성물의 DNA 손상작용 및 그 억제기구

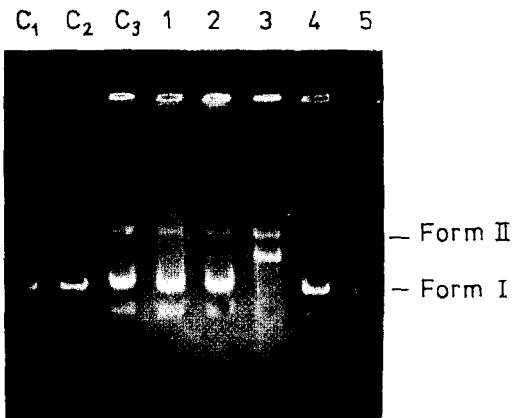


Fig. 5. Agarose gel electrophoretic patterns of pBR 322 DNA incubated with linoleic acid hydroperoxide in the presence of active oxygen scavengers at 37°C.

pBR 322 DNA was incubated with linoleic hydroperoxide (422 µg, LHPO) and each concentration of the active oxygen scavengers at 37°C for 6 hrs.  
 C<sub>1</sub>, DNA only(600 µg, not incubated); C<sub>2</sub>, DNA only(600 µg, incubated); C<sub>3</sub>, C<sub>1</sub> + LHPO(422 µg); 1, C<sub>3</sub> + BHT(0.5 mM); 2, C<sub>3</sub> + α-tocopherol (220 µg); 3, C<sub>3</sub> + superoxide dismutase(1 µg); 4, C<sub>3</sub> + tris(hydroxymethyl) aminomethane(10 mM); 5, C<sub>3</sub> + catalase (40 µg).

µg 이상의 농도에서는 Form II의 형태로 점차 사라져 DNA損傷能이 크게 나타났다. 또한,反應 2日째는 422µg 이상의 反應系에서는 DNA가 완전히 손상되어 gel plate上에서 DNA band가 검출되지 않았다.

한편, 過酸化物의 DNA損傷作用에 대한活性酸素種의 영향을 調査한 것은 Fig. 5와 같다. 6時間의 反應에서는 DNA損傷이 크게 일어나지 않았으며 過酸化物와 DNA를 反應시킨 對照區(C<sub>2</sub>)와 이들의 反應系에活性酸素消去劑를 添加한 反應系(lane, 1, 2, 3, 4 및 5)에서 検出된 DNA band가 거의 비슷한 形態를 취하고 있어 過酸化物의 DNA損傷作用에는活性酸素種의 관여가 거의 없는 것으로 나타났다.

#### 4) Malonaldehyde와 hexanal의 DNA损伤作用

脂質酸化의 二次反應生成物에 의한 DNA损伤作用을 調査하기 위하여 1, 1, 3, 3-tetraethoxypropane으로부터 조제한 malonaldehyde와 市販 hexanal을 각각 0.08, 0.16, 0.24, 0.32, 0.40 및 0.48M로 조절하여 600 µg의 DNA와 37°C에서 反應시키고 2日동안의 DNA损伤作用을 調査한 것은 Fig. 6과 같다.

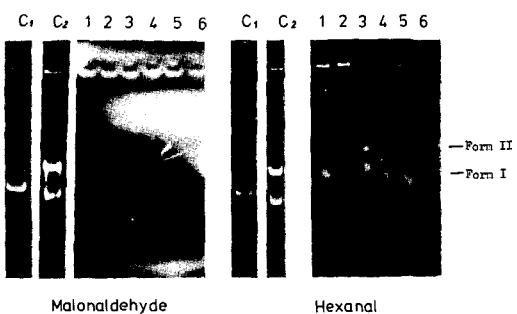


Fig. 6. Agarose gel electrophoretic patterns of pBR 322 DNA incubated with malonaldehyde (MA) or hexanal (HA) at 37°C for 2 days. C<sub>1</sub>, DNA only(600 µg, not incubated); C<sub>2</sub>, DNA only(600 µg, incubated); 1, C<sub>1</sub> + 0.08 M of MA or HA; 2, C<sub>1</sub> + 0.16M of MA or HA; 3, C<sub>1</sub> + 0.24M of MA or HA; 4, C<sub>1</sub> + 0.3M of MA or HA; 5, C<sub>1</sub> + 0.40M of MA or HA; 6, C<sub>1</sub> + 0.48M of MA or HA.

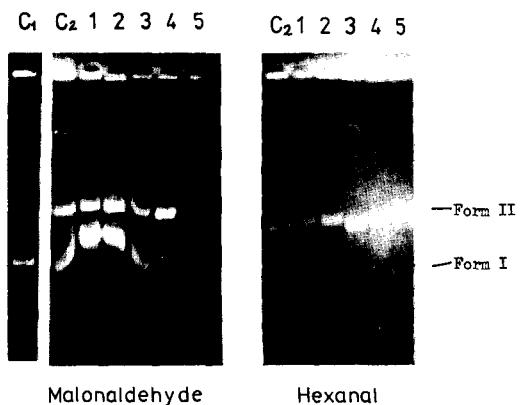


Fig. 7. Agarose gel electrophoretic patterns of pBR 322 DNA incubated with malonaldehyde or hexanal in the presence of the active oxygen scavengers at 37°C for 1 days.

pBR 322 DNA was incubated with malonaldehyde(MA), hexanal(HA) and each concentration of the active oxygen scavengers at 37°C.  
 C<sub>1</sub>, DNA only(600 µg); C<sub>2</sub>, C<sub>1</sub> + 0.16M of MA or HA; 1, C<sub>2</sub> + 0.5 mM of BHT; 2, C<sub>2</sub> + 220 µg of α-tocopherol; 3, C<sub>2</sub> + 1 µg of superoxide dismutase; 4, C<sub>2</sub> + 10 mM of tris (hydroxymethyl) aminomethane; 5, C<sub>2</sub> + 40 µg of catalase.

一般적으로 malonaldehyde를 DNA에 反應시킴으로써 融光物質인 ethidium bromide와의 結合에 의한 DNA의 發色이 그다지 푸렷하지 않았으나 DNA

가 다소 損傷되는 것으로 나타났으며, 그러한 作用은 malonaldehyde의 농도가 증가함에 따라 커졌다. Hexanal의 경우도 malonaldehyde와 동일한 경향을 나타내었으나 DNA 損傷程度에 있어 hexanal의 濃度에 따른 差異는 電氣泳動上에서는 찾아볼 수 없었다.

한편, malonaldehyde와 hexanal의 DNA 損傷作用에 대한 活性酸素種의 영향을 調査한 結果를 Fig. 7에 나타내었는데 Fig. 6의 結果와 마찬가지로 DNA의 發色이 약하였으나 全般的으로 對照區와 活性酸素消去劑添加區의 DNA 損傷程度의 差異는 거의 있는 것으로 나타나 이들 化合物에 의한 DNA 損傷作用에는 活性酸素種이 거의 관여하지 않는 것을 알 수 있다.

#### 4. 天然抗酸化成分의 DNA 損傷抑制作用

##### 1) 생강 및 마늘抽出物의 DNA 損傷抑制作用

Fig. 8은 생강과 마늘抽出物의 最終濃度가 185, 370, 555 및 740 $\mu\text{g}/\text{ml}$  되도록 DNA와 linoleic acid의 反應系에 混和시켜 37°C에서 反應시키고 DNA 損傷程度를 調査한 結果이다. 생강抽出物의 경우 反應 2日째 對照區(C<sub>2</sub>)에서는 Form I DNA가 完全히 손상되어 Form II, Form III DNA로 차례로 移行되었으나 생강抽出物을 添加한 反應系에서는 DNA가 거의 損傷을 받지 않은 상태로 나타났으며 그 濃度의 증가에 따라 DNA 損傷抑制能이 더욱 커졌다. 마늘의 경우에서도 DNA 損傷抑制能이 큰 것으로 나타났으나 생강抽出物의 경우에 비하여서는 많이 떨어지는 것을 알 수 있다. 즉, 370 $\mu\text{g}$ 以下에서는 對照區와 비슷한 程度로 DNA가 損傷되었으며 555 $\mu\text{g}$ 以上의 농도에서만 Form I DNA가 많이 維持되었다.

한편, 생강 및 마늘抽出物의 抗酸化力を 調査한 것은 Table 6과 같은데 兩抽出物의 抗酸化力이 뛰어나 反應 4日 동안 20milleq/kg以下의 POV를 나타내

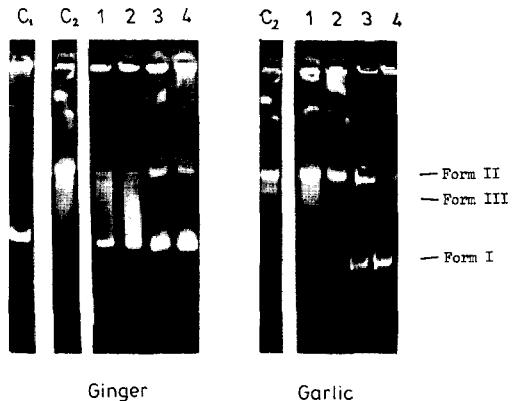


Fig. 8. Agarose gel electrophoretic patterns of plasmid pBR 322 DNA incubated with linoleic acid in the presence of ginger and garlic extracts at 37°C.

pBR 322 DNA was incubated with linoleic acid and each concentration of ginger or garlic extract at 37°C for 2 days.

C<sub>1</sub>, DNA only(600 $\mu\text{g}$ ); C<sub>2</sub>, C<sub>1</sub>+linoleic acid (6mM); 1, C<sub>2</sub>+185 $\mu\text{g}$  of ginger or garlic extract; 2, C<sub>2</sub>+370 $\mu\text{g}$  of ginger or garlic extract; 3, C<sub>2</sub>+555 $\mu\text{g}$  of ginger or garlic extract; 4, C<sub>2</sub>+740 $\mu\text{g}$  of ginger or garlic extract.

었으며 全般的으로 對照區에 비하여 2~3倍 以下の 낮은 POV를 나타내었다.

##### 2) 生강 및 마늘抽出物의 活性酸素消去作用

以上과 같이 이들 抽出物의 DNA 損傷抑制能이 linoleic acid의 酸化初期에도 큰 것으로 보아 反應初期에 급격히 生成하는 活性酸素種의 消去能도 클 것으로 豫想된다.

따라서, 이들 抽出物을 linoleic acid와 混合시켜 superoxide anion과 過酸化水素의 生成을 測定하

Table 6. Antioxidative activity of ginger and garlic extracts during linoleic acid peroxidation at 37°C

(POV, millieq/kg)

Incubation time	Linoleic acid only	Ginger extracts ( $\mu\text{g}$ )				Garlic extracts ( $\mu\text{g}$ )			
		185	370	555	740	185	370	555	740
1 days	22.3	10.4	6.8	6.4	10.1	9.8	7.8	12.0	8.5
2 days	34.5	15.4	9.6	10.2	10.0	13.2	10.2	11.2	8.6
3 days	38.9	20.8	12.2	11.8	9.8	22.4	18.6	15.4	11.4
4 days	67.2	23.4	16.8	15.0	11.5	31.0	22.1	19.8	14.5

Two hundred microliters of reaction mixture containing linoleic acid(2.8 mM) and each concentration of extract was incubated at 37°C, and then 50 microliters of aliquot was used for POV analysis. Before incubation, POV of linoleic acid was 6.5.

지질산화생성물의 DNA 손상작용 및 그 억제기구

Table 7. Scavenging effect of superoxide anion by the addition of ginger and garlic extracts during linoleic acid peroxidation at 37°C (O.D. at 560nm)

Incubation time	Linoleic acid, only	Ginger extracts ( $\mu\text{g}$ )				Garlic extracts ( $\mu\text{g}$ )			
		185	370	555	740	185	370	555	740
2 hrs	0.049	0.025	0.023	0.025	0.023	0.036	0.003	0.031	0.031
1 day	0.026	0.031	0.029	0.028	0.026	0.034	0.036	0.029	0.029
2 days	0.071	0.029	0.027	0.035	0.032	0.035	0.039	0.035	0.028
3 days	0.052	0.041	0.038	0.036	0.035	0.042	0.040	0.039	0.037

Forty microliters of reaction mixture containing linoleic acid(6 mM) and each concentration of extract was incubated at 37°C, and then 10 microliters of aliquot was used for superoxide anion analysis.

Table 8. Scavenging effect of hydrogen peroxide by the addition of ginger and garlic extracts during linoleic acid peroxidation at 37°C (O.D. at 410nm)

Incubation time	Linoleic acid, only	Ginger extracts ( $\mu\text{g}$ )				Garlic extracts ( $\mu\text{g}$ )			
		185	370	555	740	185	370	555	740
2 hrs	0.075	0.023	0.019	0.022	0.018	0.039	0.033	0.029	0.028
1 days	0.120	0.035	0.028	0.025	0.021	0.042	0.037	0.042	0.033
2 days	0.130	0.037	0.035	0.032	0.030	0.044	0.051	0.045	0.040
3 days	0.060	0.039	0.037	0.034	0.033	0.043	0.046	0.043	0.042

Forty microliters of reaction mixture containing linoleic acid(6 mM) and each concentration of extract was incubated at 37°C, and then 10 microliters of aliquot was used for hydrogen peroxide analysis.

였는데 superoxide anion의 消去能을 나타낸 결과는 Table 7과 같다.

表에서와 같이 對照區에서는 反應初期에 빠르게生成하였다가 2日째에 最高值에 달한 반면, 兩抽出物을 첨가한 反應系에서는 濃度에 관계없이 그生成量이 크게 감소되었다. 그러나, 이같은 活性酸素消去能은 生강抽出物이 마늘抽出物보다 훨씬 크게 나났다.

또한, 過酸化水素의 消去能을 测定한結果는 Table 8과 같은데 Table 7과 마찬가지로 兩抽出物의 농도에 관계없이 過酸化水素消去能이 커으며 生강抽出物의 消去能이 마늘抽出物보다 큰 것으로 나타났다.

### 考 索

一般的으로 油脂는 酸化安定성이 약하여 食品의加工·貯藏 및 調理中에 쉽게 酸化하여 異味·異臭 및 變色 등으로 食品의 品質低下는 물론 radical 및 過酸化物 등의 各種活性化合物를 生成하는 것으로 알려져 있다(太田, 1979). 그리고, 油脂의 酸化로 生成되는活性化合物이 최근에 成人病, 老化 및 癌瘤 등과 밀접한 관계가 있는 것으로 報告되고 있고(美濃, 1985), 그려한 反應은 주로 DNA의 構造變化와 깊은 관련이 있는 것으로 報告되고 있어(美濃,

1985; 永田, 1985) 관심이 집중되고 있다.

이러한 脂質酸化에 의한 DNA 損傷作用機構을 밝히기 위하여 linoleic acid와 plasmid DNA의 反應系를 통하여 調査한結果, linoleic acid의 酸化에 의하여 DNA가 損傷되는 것이 밝혀졌다. linoleic acid의 酸化에 의한 DNA의 損傷程度는 linoleic acid의 酸化程度와 linoleic acid의 共存量에 비례하여 증가하였다(Fig.1). 또한, linoleic acid의 酸化初期(POV 100 millieq/kg 以下)에도 DNA의 損傷이 進行되어 酸化初期에 生成되는活性酸素種의 관여가 시사되었다. 그래서, 各種活性酸素消去剤를 反應系에 加하여 DNA損傷作用에 대한活性酸素種의 관여를 檢討한結果(Fig.3)一重項酸素消去剤인  $\alpha$ -tocopherol과 superoxide anion消去剤인 superoxide dismutase(SOD)의 첨가구에서 DNA의 損傷이 크게 抑制되는 것으로 보아 脂質酸化初期의 DNA損傷作用에는 一重項酸素과 superoxide anion의 관여가 큰 것으로 밝혀졌다. 한편, 過酸化水素消去剤인 catalase의 첨가에 의하여 DNA損傷抑制能이 거의 없었던 점으로 미루어 보아(Fig.3)過酸化水素는 DNA損傷에 대하여 反應初期에 관여하거나 그自身이 직접 관여하지 않고 共存하는 superoxide anion과의相互反應으로 生成되는 一重項酸素가 관여할 것으로 推定된다. 또한, 本實驗에서 脂質酸化初期의 DNA損傷作用에活性酸素種이 크게 관여하는 것으로 밝혀져서

linoleic acid-DNA 反應系에 있어서 活性酸素種의 경시적인 生成量을 測定한 結果, linoleic acid 의 酸化初期에 superoxide anion 과 過酸化水素 등의 活性酸素種이 생성되어 일정시간 이후로는 감소한다는 것이 밝혀졌다(Table 4 및 Table 5). 이와 같이 linoleic acid 的 酸化初期에는 過酸化物의 生成 및 蓄積에 관계하는 peroxy radical 등의 free radical 보다 活性酸素種이 우세하게 관여할 것으로 생각된다.

脂質의 酸化가 더욱 進行되면 過酸化物의 生成 및 分解가 일어나 各種 酸化生成物을 生成하게 된다. 특히, 過酸化物은 그 自體가 毒性을 나타낼 뿐만 아니라 生體機能에도 장애를 주는 것으로 알려지고 있으므로(Yamaguchi 와 Yamashita, 1979 ; 1980), DNA 損傷作用 또한 檢討하여 보았다. 그 結果, linoleic acid 的 過酸化物은 그 濃度가 적은 경우에도 DNA 損傷作用을 나타내었으며 이러한 作用은 linoleic acid 그 自體의 酸化에 의한 경우보다 더 크게 나타났다 (Fig. 4). 또한, 過酸化物의 DNA 損傷作用에는 活性酸素種의 영향은 거의 없어(Fig. 5), 活性酸素種보다 過酸化物의 生成과 관련되는 peroxy radical, alkoxy radical 등의 free radical이 더욱 큰 영향을 미칠 것으로 생각된다.

한편, 過酸化物이 分解하게 되면 各種 카르보닐化合物이 生成되는데 脂質酸化生成物中에서 代表의 低分子카르보닐化合物로 알려져 있는 malonaldehyde 와 hexanal을 사용하여 DNA 損傷作用 여부를 살펴본 結果, 이들 化合物에 의하여 DNA 가 損傷되었다 (Fig. 6). 이들 化合物을 첨가한 反應系에서 全般的으로 DNA 의 發色이 약하게 나타나 malonaldehyde, hexanal 과 DNA 사이에 相互反應이 存在하는 것을 意味하며 또, 이러한 發色強度의 弱化가 DNA 와 ethidium bromide 와의 intercalation 反應이 저해되는 데서 起因하는 것(永田, 1985 ; Reiss 등 1972)으로 생각해 볼 때 malonaldehyde 와 hexanal 的 DNA 損傷作用이 DNA 의 가지절단에 의한다기 보다 DNA 와의 複合體形成에 의한 것으로 推定된다.

以上에서와 같이 脂質酸化生成物에 의한 DNA 損傷作用은 脂質酸化初期에 生成되는 一重項酸素 및 superoxide anion 등의 活性酸素種을 비롯하여 脂質過酸化物의 矢接작용 및 저분자카르보닐과 DNA 와의 複合體形成 등에 의하여 起因된다고 생각된다.

따라서 脂質酸化生成物에 의한 DNA 損傷을 効果의 으로 抑制하기 위하여는 脂質의 酸化를 방지하여 活性酸素種, 過酸化物 및 二次反應生成物 등의 生成을 抑制 또는 生成된 이들 反應生成物을 効果의 으로

不活性화시키는 것이 必要하다고 하겠다. 현재까지 脂質의 酸化防止를 위하여 많이 使用되고 있는 BHA, BHT 등의 合成抗酸化劑는 그 自體가 毒性을 가지고 있기 때문에(日本藥學會, 1980) 家庭에서 常用하는 마늘과 생강을 使用하여 DNA 損傷抑制能을 調査하였다. 그 結果, 생강과 마늘의 抽出物에 DNA 損傷抑制能이 우수한 것으로 밝혀졌다(Fig. 8). 이들 抽出物은 POV 의 증가를 억제(Table 6)함과 아울러 活性酸素消去能도 좋은 것으로 밝혀졌다(Table 7, 8). 活性酸素消去能에 있어서는 생강抽出物이 마늘抽出物 보다 더욱 우수한 것으로 나타났다. 따라서, 생강 및 마늘抽出物은 脂質의 酸化를 抑制하여 酸化生成物의 生成을 抑制하고 또한, 生成된 脂質由來의 各種 free radical 을 비롯한 活性酸素種의 消去能 등에 起因하여 DNA 損傷抑制能을 갖는다고 생각된다. 특히, 活性酸素種은 脂質의 酸化에 의해서 뿐만 아니라 糖質 및 그 誘導體의 自動酸化 등 여러 種類의 酸化過程에서도 生成되기 때문에(Morita 등, 1980 a, b ; Wat-anabe 등, 1986 ; Bucala 등 1984 ; Morita 등 1982 ; Ueda 등, 1981 ; 1982 ; Hashimoto 등, 1985 ; Lloyd 등, 1978) 이들 天然食品의 섭취는 食品의 安全性評價는 물론 DNA 損傷에 의한 老化, 成人病 등의 警防을 위한 基礎資料로서 活用되리라 기대된다.

## 要 約

지질산화생성물에 의한 DNA 손상작용 및 그 억제기구를 밝히기 위하여 linoleic acid 와 plasmid DNA 와의 모델계를 통하여 검토하였는데, 그 결과를 요약하면 다음과 같다.

- Linoleic acid 的 산화에 의하여 DNA 가 손상되었으며, 그 정도는 linoleic acid 的 양이 많을 수록 크게 나타났다.

- Linoleic acid 的 산화에 의한 DNA 손상작용은 POV 100 meq/kg 이하인 산화초기에서도 빠르게 진행되었다. 산화초기의 DNA 손상작용에는 활성산소 종의 관여가 크게 나타났는데, 그 중에서도 일중항산소와 superoxide anion 的 영향이 큰 것으로 나타났다.

- 지질 2차반응생성물인 malonaldehyde 와 hexanal 的 DNA 손상작용은 linoleic acid 경우와는 달리 활성산소종과는 무관하였으며 DNA 와의 복합체형성에 의하였다.

- Linoleic acid hydroperoxide 의 DNA 손상작용은 linoleic acid 的 초기산화에 의한 DNA 손상작용

## 지질산화생성물의 DNA 손상작용 및 그 억제기구

보다 크게 나타났고, 활성산소종의 영향은 없었다.  
5. 지질산화생성물에 의한 DNA 손상작용은 천연 항산화성분(마늘 및 생강추출물) 및 활성산소거제 ( $\alpha$ -tocopherol 및 superoxide dismutase)의 첨가에 의하여 크게 억제되었다. 특히, 마늘 및 생강추출물은 활성산소종의 생성을 비롯하여 공액 diene 및 POV의 증가 또한 크게 억제하였다.

### 文 獻

- A.O.A.C. 1984. Official Methods of Analysis. 14th ed. p.507. Assoc. of Office. Anal. Chemists, Washington, D. C.
- Brown, K. and I. Fridovich. 1981. DNA strand scission by enzymically generated oxygen radicals. Arch. Biochem. Biophys. 206(2), 414—419.
- Bucala, R., P. Model and A. Cerami 1984. Modification of DNA by reducing sugars; A possible mechanism for nucleic acid aging and age-related dysfunction in gene expression. Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A. 81, 105—109.
- 卞韓錫・尹好東・金善奉・朴榮浩. 1986. 생강추출물의 魚油에 대한 抗酸化効果. 韓水誌 19(4), 327—332,
- Dillon, J. R., G. S. Benzonson and K. H. Yeung. 1985. Gel electrophoresis. "Recombinant DNA Methodology" (J. R. Dillon, A. Nasim and E.R. Nestmann ed.) pp.13—29. Willy and Sons Inc. New York.
- Gamage, R.T., T. Mori and S. Matsushita. 1971. Effects of linoleic acid hydroperoxide and their secondary products on the growth of *Escherichia coli*. Agric. Biol. Chem. 35, 33—39.
- Hashimoto, Y., H. Iijima, Y. Nazaki and K. Shudo. 1985. Two bases are eliminated from DNA by the treatment with bleomycin or with hemin-intercalations. Nucleic acid Research. Symposium Series No.16, 193—196.
- Hozumi, M. M. 1969. Production of hydrogen peroxide by 4-hydroxyaminoquinoline 1-oxide. Gann 50, 83—90.
- Iyer, V. N. and W. Szybalski. 1963. A molecular mechanism of mitomycin action; Linking of complementary DNA strands. Proc. Natl. Acad. Sci. U. S. A. 50, 355—362.
- Kim, S. B., F. Hayase and H. Kato 1986. De-smutagenic effects of melanoidins against amino acid and protein pyrolyzates. Developments in Food Sci. 13, 383—392.
- Lloyd, R. S., C. W. Haidle and D. L. Robberson. 1978. Bleomycin-specific fragmentation of double stranded DNA. Biochemistry 17(10), 1890—1896.
- 美濃眞. 1985. 老化につなる化學反應. pp.27—52. 老化. 化學同人. 東京.
- Morita, J., N. Kashimura and T. Komano. 1980a. Inactivation of bacteriophage  $\phi$ x 174 by Dfructose-6-phosphate. Agric. Biol. Chem. 44(4), 883—890.
- Morita, J., N. Kashimura and T. Komano. 1980b. The mechanism of inactivation of bacteriophage  $\phi$ x 174 by autoxidizable synthetic polysaccharides. Agric. Biol. Chem. 44(12), 2971—2978.
- 永田親義. 1985. 變異原性おとび癌がん, “過酸化脂質と生體” (内山光, 松尾芳光, 嵐井勝編). 262—264. 學會書版センター. 東京.
- Nanjou, S., S. Fujii, K. Tanaka, K. Ueda and T. Komano. 1984. Induction of strand breakage in  $\phi$ x 174 RFI DNA by aminosugar derivatives. Agric. Biol. Chem. 48(11), 2865—2867.
- Nakayama, T., M. Kodama and C. Nagata. 1984. Free radical formation in DNA by lipid peroxidation. Agric. Biol. Chem. 48(2), 571—572.
- 柏村直樹・森田潤司. 1984. 核酸を切斷する糖質誘導體. 有機合成化學 42(6), 523—535.
- 日本藥學. 1980. 酸化防止剤 “衛生試験法註解”. pp. 345. 全原出版(株). 東京.
- 日本油化學協會編. 1981. 基準油脂分析試験法. 2, 14, 15, 71.
- Ory, R. C. and A. J. ST. Angelo. 1982. Effects of lipid oxidation on proteins of oil seeds. in "Food Protein Deterioration" J. P. Cherry ed. pp.55—65. ACS Symposium Series 206. Washington, D. C.
- 太田静行. 1979. 油脂および油脂系食品の劣化と問題

點. 油脂食品の劣化とその防止(太田静行編).

1—7. 幸書房. 東京.

- Ponti, V., M. U. Dianzani, K. Cheeseman and T. F. Slater. 1978. Studies on the reduction of nitroblue tetrazolium chloride mediated through the action of NADH and phenazine methosulphate. *Chem. Biol. Interaction* 23. 281—291.
- Reiss, U., A. L. Tappel and K. S. Chio. 1972. DNA-malonaldehyde reaction : Formation of fluorescent products. *Biochem. Biophys. Res. Commun.* 48, 921—926.
- Rodriguez, R. L. and R. C. Tait. 1983. Rapid isolation of plasmid DNA(miniscreen). "Recombinant DNA Techniques ; An Introduction" (R.L. Rodriguez and R. C. Tait ed.). pp. 50—51. Addison-Wesley Publishing Company. Massachusetts.
- Ueda, K., J. Morita and T. Komano. 1981. Induction of single strand scission in bacteriophage  $\lambda$  174 replicative form DNA by mito-

mycin C. *The J. of Antibiotics* 34(3), 317—321.

Ueda, K., J. Morita and T. Komano. 1982. Phage inactivation and DNA strand scission activities of 7-N-(p-hydroxyphenyl) mitomycin C. *The J. of Antibiotics* 35(10), 1380—1386.

Watanabe, K., N. Kashige, Y. Nakashima, M. Hayashida and K. Sumoto. 1986. DNA strand scission by D-glucosamine and its phosphates in plasmid pBR 322. *Agric. Biol. Chem.* 50 (6), 1459—1465.

Yamaguchi, T. and Y. Yamashita. 1979. Mutagenic activity of autoxidized linoleic and linolenic acid. *Agric. Biol. Chem.* 43, 2225—2226.

Yamaguchi, T. and Y. Yamashita. 1980. Mutagenicity of hydroperoxides of fatty acids and some hydrocarbons. *Agric. Biol. Chem.* 44, 1675—1678.

由岐英剛. 1984. DNAおよびRNAの定量. 生化學分析法. 由岐英剛編. pp.276—279. 南江堂. 東京.