# Salmonella typhimurium TA97, TA102を用いた 食品添加物の変異原性試験(第9報\*)

藤 田 博\*\*,青 木 直 人\*\*,佐々木 美枝子\*\*

Mutagenicity Test of Food Additives with Salmonella typhimurium TA97 and TA102(IX\*)

HIROSHI FUJITA\*\*, NAOTO AOKI\*\* and MIEKO SASAKI\*\*

The mutagenicity of 34 food additives, including 10 seasonings, 6 bases for processing, 5 flavoring agents and 13 others were examined in Ames' tester strains, *Salmonella typhimurium* TA97 and TA102. The mutation test was carried out by the preincubation procedure described by Ames et al.<sup>1)</sup>. The test chemicals were preincubated with S9mix or a phosphate buffer (pH 7.4) for 20 min. The 34 chemicals showed no mutagenicity in TA97 and TA102.

**Keywords**:変異原性 mutagenicity, 食品添加物 food additives, サルモネラ Salmonella typhimurium TA97, Salmonella typhimurium TA102

化学物質の遺伝毒性を明らかにするために種々の変異原性試験が実施されている。その中でも Ames ら $^{1-3)}$ が開発した、いわゆる Ames 試験は最も多用されている試験系であり、多くの変異原の検出に貢献してきた。 Ames らは、様々な変異原を検出するためには Salmonella typhimurium TA97、TA98、TA100および TA102の 4 株を試験に用いるよう提案している $^{3)}$ .

食品添加物の変異原性についての Ames 試験による検討には、主に TA98および TA100が用いられてきた. TA97および TA102を用いた試験報告は少ないため、これらの菌株による試験を実施する必要があると考えられた. 試験開始にあたり TA98および TA100における試験結果の報告がある食品添加物も含めた全食品添加物について行うことにした. 既報<sup>4-12)</sup>において245種の試験結果を報告してきたが、それらのうち21種の食品添加物に TA97または TA102に対する変異原性が見いだされた.

本報告では、調味料(10種), 食品製造用アルカリ剤(6種), 着香料(5種), 膨張剤(4種), 着色料(2種), 発色剤(2種), 溶剤(1種), チューインガム基礎剤(1種), 防虫剤(1種), 保存料(1種), 漂白剤(1種)の計

34種の食品添加物について行った追加試験の結果について述べる.

### 実験材料および方法

**試料** 以下の試料化合物は、特に表示されたもの以外は全て和光純薬製である.

調味料:5'-シチジル酸二ナトリウム(CAS No. 6757-06-8, LOT No. TWE6691), コハク酸二ナトリウム(CAS No. 150-90-3, LOT No. WDJ8980), L-グルタミン酸(CAS No. 56-86-0, LOT No. APP3683), グリシン(CAS No. 56-40-6, LOT No. WDN1337), フマル酸ーナトリウム(CAS No. 5873-57-4, LOT No. PTN0889), コハク酸ーナトリウム(CAS No. 2922-54-5, 東京化成, LOT No. AV01), L-グルタミン酸ナトリウム(CAS No. 142-47-2, LOT No. WDJ0189), 乳酸ナトリウム(答液)(CAS No. 72-17-3, LOT No. WDG9833), DL-リンゴ酸ナトリウム(CAS No. 676-46-0, LOT No. APJ1865), L-酒石酸ナトリウム(CAS No. 868-18-8, LOT No. PTQ1148).

食品製造用アルカリ剤:リン酸水素二カリウム(CAS No. 7758-11-4, LOT No. PTK3940), リン酸水素二ナトリウム 無水(CAS No. 7558-79-4, LOT No. APJ

<sup>\*</sup>第8報, 東京衛研年報, 44, 278-287, 1993.

<sup>\*\*</sup>東京都立衛生研究所毒性部病理研究科 169 東京都新宿区百人町 3-24-1

<sup>\*\*</sup>The Tokyo Metropolitan Research Laboratory of Public Health 24-1, Hyakunincho 3 chome, Shinjuku-ku, Tokyo, 169 Japan

3697), 炭酸ナトリウム 無水(CAS No. 497-19-8, LOT No. PTH3569), 炭酸カリウム 無水(CAS No. 584-08-7, LOT No. PTJ3402), リン酸三カリウム(CAS No. 7778-53-2, LOT No. PTL2769), リン酸三ナトリウム(CAS No. 10101-89-0, LOT No. PTK3091).

着香料:イソチオシアン酸エチル (CAS No. 542-85-8, LOT No. WDJ5863), インドール (CAS No. 120-72-9, LOT No. APK2040), フェニル酢酸イソブチル (CAS No. 102-13-6, LOT No. AWH3658), 1-ペリルアルデヒド (CAS No. 18031-40-8, 東京化成, LOT No. AX01), L-テアニン (CAS No. 3081-61-6, 東京化成, LOT No. FIB02).

膨張剤: 炭酸水素アンモニウム (CAS No. 1066-33-7, LOT No. PTK3136), 炭酸アンモニウム (CAS No. 506-87-6, LOT No. PTM2580), L-酒石酸水素カリウム (CAS No. 868-14-4, LOT No. DSE3264), 炭酸水素ナトリウム (CAS No. 144-55-8, LOT No. PTJ3381).

着色料:三二酸化鉄(CAS No. 1309-37-1, LOT No. PTP2230), 二酸化チタン(CAS No. 13463-67-7, Aldrich, LOT No. H-180).

発色剤:グルコン酸第一鉄(CAS No. 22830-45-1, Aldrich), 硫酸第一鉄(CAS No. 7782-63-0, LOT No. PTM2692).

溶剤: グリセリン (CAS No. 56-81-5, LOT No. APH3844).

チューインガム基礎剤:アセチルリシノール酸メチル(CAS No. 140-03-4, 東京化成, LOT No. AP01).

防虫剤: ピペロニルブトキシド(CAS No. 51-03-6, LOT No. LAP5620).

保存料:安息香酸ナトリウム(CAS No. 532-32-1, LOT No. LAE0691).

漂白剤:ピロ亜硫酸ナトリウム (CAS No. 7681-57-4, LOT No. APH4211).

陽性対照物質:2-アミノアントラセン、9-アミノアクリジン、マイトマイシン C(協和発酵).

試料は、溶解性によって蒸留水、リン酸緩衝液 (pH 7.4) またはジメチルスルホキシド (同仁化学、吸収スペクトル用) に溶解した.

**菌株** Salmonella typhimurium TA97<sup>13)</sup> および TA  $102^{14,15)}$  を普通ブイヨン (Nutrient broth No. 2, OXOID) で一夜培養し用いた. これらの株は、B. N. Ames 教授(カリフォルニア大)より分与を受けたものである.

**変異原性試験** Ames 法の変法であるプレインキュベーション法 $^{3,16)}$ により行った. 代謝活性化には、ア

ロクロール1254 (ジーエルサイエンス) により薬物代謝 酵素を誘導した雄性CD系ラット (Crj:CD 日本チャールス・リバー) の肝臓ホモジネートから調製した  $S9^{3}$  を用いた。 $S9mix^{3.16}$  中のS9量は,10% ( $50\mu$ 1/プレート) とした.

試料溶液0.1mlを小試験管に入れ、代謝活性化する場合にはS9mix 0.5ml、代謝活性化しない場合にはリン酸緩衝液(pH7.4)0.5mlを加え、さらに一夜培養した菌液を0.1ml加え、37 $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$  $^{\circ}$ 2 mlを加え混合後、最少グルコース寒天培地 $^{3}$ ) 2 mlを加え混合後、最少グルレートに生じた復帰コロニーを自動コロニーカウンターで計数した。

各濃度にプレート 3 枚を用い、結果は、平均値で示した.統計解析は、Kruskal-Wallis 検定 $^{17)}$ を行い、さらに Moore ら $^{18)}$ のプログラムによる回帰分析を行った.両検定において有意な場合変異原性陽性とした.

### 結果および考察

34種の食品添加物のTA97およびTA102を用いた試験の結果を用途別に分類し、Table 1 に示した. 10mg/プレートを最高濃度とした予備試験を行い、試料が溶解している濃度または試験菌株の増殖が認められる濃度を調べ、本試験の最高濃度とした. 本試験は5濃度段階で行った.

今回試験した34種の試料は、いずれも復帰コロニー数に有意な増加は認められなかった。従って、これらの化合物のTA97およびTA102に対する変異原性は、陰性と判断された。

今回試験を行った化合物の中には Ames 試験において陽性の報告がされているものがある. ピロ亜硫酸ナトリウムは、水に溶かすと亜硫酸水素ナトリウムとなる. 亜硫酸水素ナトリウムは、弱酸性条件下のS9無添加において Ames の開発した菌株である G46, D3052および TA97などに弱い変異原性を示した<sup>19)</sup>. また、イソチオシアン酸エチルは、TA100の S9無添加において変異原性陽性である<sup>20)</sup>. ただし、プレインキュベーション時間は60分であった. 今回の両化合物の結果は陰性であり、一致しなかった. これは、報告されている実験の実験条件が標準的な方法とは少し異なっていたのが陽性の結果となった原因かもしれない.

次に以下の化合物,5'-シチジル酸二ナトリウム,コハク酸二ナトリウム,L-グルタミン酸,グリシン,L-グルタミン酸ナトリウム,乳酸ナトリウム(溶液),DL-リンゴ酸ナトリウム,L-酒石酸ナトリウム,リン酸水素二ナトリウム,炭酸ナトリウム,炭酸カリウム,1-ペ

Table 1. Results of Mutation Test on Food Additives

Chemical	Solvent	Dose - mg/plate -	No. of Revertants∕plate <sup>a)</sup>				
			TA97		TA102		
	<u> </u>	8/ prace	-S9	+\$9	<u>-89</u>	+\$9	
easonings							
Disodium 5'-Citidilate	DW	10	157	186	203	335	
[6757 <b>-</b> 06-8] <sup>b)</sup>		5	136	196	242	326	
		1	123	177	215	346	
		0.5	174	203	225	349	
•		0.1	145	184	214	361	
		0	162	189	228	345	
Disodium Succinate	DW	10	132	211	246	325	
[150-90-3]		5	137	194	234	. 317	
		1	97	184	176	334	
		0.5	149	190	212	319	
		0.1	138	184	235	341	
		.0	118	177	205	363	
L-Glutamic Acid	PBS	1	164	204	205	326	
[56-86-0]	1 100	0.5	149	201	217	312	
_0V 00 V]		0.1	167	213	194	312	
		0.05	169	213	203	321	
			169	212		337	
		0.01			181		
		0	145	207	209	342	
Glycine	DW	10	162	196	177	302	
[56-40-6]		5	145	189	202	344	
		1	158	201	156	324	
		0.5	150	189	170	350	
		0.1	158	187	196	355	
		0	142	202	233	343	
Monosodium Fumarate	PBS	10	156	231	198	307	
[5873-57-4]	9	5	156	206	202	323	
<del>-</del> .	•	1	160	197	179	309	
		0.5	156	213	189	305	
		0.1	147	215	191	298	
		0	145	207	209	342	
Monosodium Succinate	DW	10	161	207	273	380	
[2922-54-5]	<i>D</i> 11	5	156	197	278	379	
		1	155	216	261	396	
		0.5	157	206	275	387	
		0.1	148	217	291	426	
		0.1	151	233	291 261	377	
		<b>U</b> ,	101 -	۵00	201	311	
Sodium L-Glutamate	DW	10	142	179	201	309	
[142-47-2]		5	165	198	204	350	
	4	1	179	201	232	319	
		0.5	139	213	227	326	
		0.1	122	204	223	321	
		0	142	202	233	343	

 $Table \ 1. \ Continued$ 

		Dose -	No. of Revertants/plate <sup>a)</sup>			
Chemical	Solvent	mg/plate -	TA97 TA102			
			<u>-S9</u>	+S9	-S9	+S9
Sodium Lactate (Solution)	DW	10	144	195	224	339
[72-17-3]		5	150	211	205	358
		1 .	152	197	, 227	363
		0.5	152	196	222	341
		0.1	143	216	223	339
		0	162	189	228	345
Sodium DL-Malate	DW	10	167	224	206	266
[676-46-0]		5	196	202	249	285
		1	176	238	237	316
		0.5	184	205	255	315
		0.1	182	231	242	297
		. 0	173	212	255	280
Sodium L-Tartrate	DW	10	136	168	190	339
[868-18-8]	J 11	5	130	174	195	321
[000 10 0]		1	100	189	166	336
		0.5	119	178	200	346
		0.5	119	178	196	331
		0	118	177	205	363
ases for processing						
Dipotassium Hydrogen	DW	10	147	194	247	353
Phosphate		5	174	219	256	361
[7758-11-4]		1	169	196	276	342
		0.5	176	215	238	335
		0.1	169	189	259	369
		0	152	192	257	344
Disodium Hydrogen Phosphate,	DW	10	165	232	281	406
Anhydrous		5	195	238	293	417
[7558-11-4]		1 .	185	253	292	383
		0.5	183	239	274	357
		0.1	200	236	280	393
		0	197	231	258	390
Sodium Carbonate,	DW	10	48	93	103	219
Anhydrous	<i>D</i> ##	5	91	112	103	238
[497-19-8]		1	131	216	169	306
[#01 10 0]		0.5	133	196	184	328
		0.5	126	200	183	328
		0	143	180	186	308
Potassium Carbonate,	DW	10	115	140	122	240
Anhydrous		.5	163	205	203	315
[584-08-7]		1	157	203	209	326
		0.5	157	221	209	345
		0.1	173	217	189	335
		0	168	235	211	333

Table 1. Continued

Chemical	Solvent	Dose -	No. of Revertants/plate <sup>a)</sup> TA97 TA102			
Chemical	Solvent	mg/plate -		+S9	TA102 ————————————————————————————————————	
Tripotassium Phosphate	DW	10	104	128	169	234
[7778-53-2]	DVV	5	166	241	264	494
[[1110 00 2]		1	157	203	233	338
	4.	0.5	158	190	248	336
	. •	0.1	157	218	241	335
		0.1	152	192	257	344
			102	1.00	201	044
Trisodium Phosphate	DW	10	152	167	200	328
[10101-89-0]	•	5	195	258	277	. 384
		1	199	239	228	402
•		0.5	192	212	278	389
		0.1	202	243	269	382
		0	197	231	258	390
avoring agents	D1100	0.1	1.00	105	1.07	
Ethyl Isothiocyanate	DMSO	0.1	169	185	127	373
[542-85-8]		0.05	161	200	140	371
	•	0.01	148	202	208	374
		0.005	140	184	201	370
		0.001	138	204	248	370
		0	147	196	247	370
Indole	DMSO	1	92	164	76	295
[120-72-9]		0.5	117	232	169	400
	•	0.1	139	185	236	376
		0.05	142	215	240	356
		0.01	137	217	227	345
		0	147	196	247	370
Isobutyl Phenylacetate	DMSO	0.1	123	202	146	418
[102-13-6]		0.05	129	208	202	396
		0.01	154	229	246	380
		0.005	170	217	255	382
		0.001	139	231	282	380
		0	148	225	241	391
l-Perillaldehyde	DMSO	0.1	139	185	198	413
[18031-40-8]		0.05	150	213	216	390
		0.01	152	217	263	396
		0.005	146	215	259	402
		0.001	149	231	254	411
		0	148	225	241	391
L-Theanine	DW	10	187	212	283	389
[3081-61-6]	•	5	170	216	258	390
		1	175	203	255	361
		0.5	175	229	288	370
		0.1	152	221	267	371
		0	151	233	261	377

 $Table \ 1. \ Continued$ 

	Solvent	Dose —	No. of Revertants/plate <sup>a)</sup>			
Chemical		mg/plate -		197	TA102	
·		<del></del>	-S9	+89	<u>-\$9</u>	+\$9
avening agents Ammonium Bicarbonate	DW	10	103	183	188	228
[1066-33-7]	DVV	5	137	196	192	236
[1000-33-7]	·	1	117	209	186	323
		0.5	125	209	181	325 335
		0.3	152	202	205	306
	•	0.1	147	207	203	328
		,	147	201	208	320
Ammonium Carbonate	DW	10	152	279	215	466
[506-87-6]	<b>D</b> ( )	5	160	223	224	247
[000 07 0]		1	153	221	212	297
		0.5	172	218	200	324
		0.1	165	231	202	324
		0.1	168	235	202	333
		U	100	200	411	ააა
Potassium L-Bitartrate	DW	1	177	213	230	389
[868-14-4]		0.5	178	219	270	373
[OOO IT I]		0.1	177	225	265	352
		0.05	175	224	253	361
		0.01	188	252	269	377
		0.01	184	232	260	392
		U	104	232	200	374
Sodium Bicarbonate	DW	10	117	201	167	295
[144-55-8]		5	120	198	191	304
[111 00 0]		1	133	195	170	335
•		0.5	128	189	177	298
	*	0.1	148	187	205	321
		0	147	207	208	328
od colors						
Iron (∭) Oxide	DW.	1	173	225	261	393
[1309-37-1]		0.5	165	211	248	437
		0.1	145	241	275	410
		0.05	166	219	278	384
		0.01	163	251	252	415
		0	160	229	277	405
Titanium Dioxide	DW	1	161	246	305	427
[13463-67-7]		0.5	169	248	266	400
	,	0.1	179	223	281	407
	à	0.05	156	211	260	378
		0.01	172	231	253	361
		0	160	229	277	405
or fixatives					4	•
fron(II) Sulfate	DW	1	155	255	244	332
[7782-63-0]		0.5	149	273	221	342
·		0.1	186	226	254	293
		0.05	172	236	221	313
	$(x_{i_1}, \dots, x_{i_m}) \in \mathcal{A}_{i_m}$	0.01	171	229	259	299
		0	173	212	255	280

Table 1. Continued

	Solvent	Dose	No. of Revertants∕plate <sup>a)</sup>				
Chemical		mg/plate	TA97		TA102		
			-S9	+89	—S9	+S9	
Gluconic Acid Iron(II) Salt	DW	1	192	248	244	372	
Dihydrate	•	0.5	187	251	222	425	
[22830-45-1]		0.1	182	218	263	375	
		0.05	205	217	235	372	
		0.01	206	228	229	353	
		0	190	242	226	379	
		*					
ther agents							
Glycerin	DW	10	· 151	223	217	340	
[56-81-5]		5	135	208	194	345	
		1	149	177	185	293	
		0.5	149	187	211	331	
		0.1	133	191	183	326	
		0	143	180	186	308	
Methyl Acetyl Ricinoleate	DW	1	150	168	219	205	
[140-03-4]		0.5	146	175	218	199	
		0.1	153	194	204	395	
		0.05	167	194	201	356	
		0.01	153	192	213	387	
		0	148	204	235	367	
Piperonyl Butoxide	DMSO	1	143	193	186	421	
[51-03-6]		0.5	159	173	198	409	
		0.1	155	175	182	419	
		0.05	139	172	199	394	
		0.01	157	220	233	365	
to the second		0	143	226	220	400	
			110	, ==•			
Sodium Benzoate	DW	10	13	6	49	68	
[532-32-1]		5	42	88	153	214	
[002 02 1]		1	155	199	241	304	
		0.5	159	174	223	314	
		0.1	165	229	212	361	
		0.1	161	203	230	371	
		O	101	203	. 200	3/1	
Sodium Pyrosulfite	· DW	10	140	152	164	239	
[7681-57-4]	D 11	5	131	183	204	271	
FLOOT OL T		1	133	152	201	324	
		0.5	139	174	201	309	
		0.3	169	191	203	341	
		0.1	161	203	230	. 371	
		U	101	200	230	. 3/1	
ositive controls							
9-Aminoacridine	DMSO	50 (μg)	$1,000 \pm 205^{c}$				
Mitomycin C	DMSO	$0.5(\mu g)$	1,000 ± 200		$3,142 \pm 309$		
				2 E4E ± 20¢	J,144±309	$1,090\pm199$	
2-Aminoanthracene	DMSO	5 (μg)		$3,545 \pm 396$		1,030 = 19	

a) Mean of three plates.

b) CAS registry number.

c ) Mean and standard deviation (n=17 ).

リルアルデヒド、L-テアニン、炭酸水素アンモニウム、L-酒石酸水素カリウム、炭酸水素ナトリウム、三二酸化鉄、グリセリン、アセチルリシノール酸メチル、ピペロニルブトキシドおよび安息香酸ナトリウムについては、TA98およびTA100において変異原性陰性の報告<sup>21,22)</sup>が見られ、今回の試験結果と合わせ4菌株以上の菌株による結果が一致した、従って、これらの化合物は、Ames 試験においては陰性と結論できるであろう.

なお, 上記化合物の内いくつかの化合物には, 他の 変異原性試験系における陽性の報告が見られた. 5'-シ チジル酸二ナトリウムおよび L-酒石酸ナトリウムは チャイニーズハムスターの培養細胞に染色体異常を誘 発した<sup>22)</sup> グリシンは、ヒト末梢血リンパ球およびタ マネギ根端細胞において SCE を誘発した<sup>23)</sup>. ピペロニ ルブトキシドは、マウスの L5178Y 細胞の tk 遺伝子に 突然変異を誘発し<sup>24)</sup>、シリアンハムスターの胎児細胞 のトランスフォーメーションを増加させた<sup>25)</sup>. 安息香 酸ナトリウムは、ヒト末梢血リンパ球およびタマネギ 根端細胞において SCE を誘発した<sup>26)</sup> さらに、チャイ ニーズハムスターの培養細胞に染色体異常を誘発し た $^{22,27)}$ . 1-ペリルアルデヒドは, rec-assay において陽 性の結果を示し<sup>28)</sup>、チャイニーズハムスターの培養細 胞に染色体異常を誘発した<sup>22)</sup>. いずれも変異原性は陽 性となったが、様々な試験方法による結果のため比較 は困難である.

また,以下の化合物,フマル酸ーナトリウム,コハク酸ーナトリウム,リン酸水素二カリウム,リン酸三カリウム,リン酸三ナトリウム,インドール,フェニル酢酸イソブチル,炭酸アンモニウム,二酸化チタン,グルコン酸第一鉄および硫酸第一鉄では,これまでにAmes 試験における結果は明らかではなく,今回のTA97およびTA102を用いた試験においての陰性が確認されたものである.ただし,硫酸第一鉄は,マウスから取り出した脾臓細胞における小核試験において陽性を示し,紫外線を照射する事によりさらに多くの小核を誘発することが報告されている<sup>29)</sup>.

今回試験した34種の化合物の中には、発ガン性に関する実験結果が報告されているものがある. 炭酸カリウム<sup>30)</sup> および炭酸水素ナトリウム<sup>31)</sup> は、ラットの餌に混入して投与した場合、膀胱上皮細胞の DNA 合成が促進され、膀胱の発ガンの促進に関係していることが推定されている. インドールは、マウスに皮下投与した場合肺に腫瘍が発生した<sup>32)</sup>. 三二酸化鉄は、ラットに皮下投与したときに、投与部位に腫瘍が発生した<sup>33)</sup>. また、二酸化チタンは、ラットに微粒子として曝露し

たところ肺の腫瘍が発生した $^{34}$ )。これらの化合物の内, Ames 試験および染色体異常試験において陰性の結果が 報告 $^{21,22}$  されている化合物は,変異原性と発ガン性と に相関が見られない化合物のようである.

食品添加物の TA97および TA102を用いた変異原性 試験は、前報4-12)に報告したように245種類が終了して おり、今回の34種を加えると279種類となった。これま での結果を総合すると、TA97、TA102の両株かどちら かにおいて変異原性が見いだされた化合物は、亜硝酸 ナトリウム $^{10}$ , アスコルビン酸 $^{4}$ , L-アスコルビン酸 ナトリウム $^{9}$ , エリソルビン酸 $^{11}$ , エリソルビン酸ナ トリウム $^{8)}$ ,塩化マグネシウム $^{12)}$ ,塩酸ピリドキシン $^{5)}$ , オルトフェニルフェノー $\nu^{4}$ , 過酸化水素 $^{10}$ , L-シス テイン一塩酸塩<sup>8)</sup>, 食用青色 2 号<sup>12)</sup>, 臭素酸カリウム<sup>6)</sup>, チアベンダゾール $^{4}$ , ニコチン酸アミド $^{5}$ , ピペロナー  $\nu^{10}$ , 没食子酸プロピ $\nu^{7}$ , マルトー $\nu^{11}$ , DL-メチ オニン $^{12)}$ , L-メチオニン $^{12)}$ , リボフラビン $^{5)}$ , リボフ ラビン5'-リン酸エステルナトリウム<sup>12)</sup>の21種類で あった. これらの化合物には、TA98およびTA100では 変異原性が検出されていない化合物が多い. ただし. これらの化合物の TA97または TA102に対する変異原 性は、陽性対照に用いている変異原物質に比べるとい ずれもかなり弱いものであった.

## まとめ

34種の食品添加物について Ames の試験株 TA97, TA102を用いた変異原性試験を行った. いずれも復帰コロニ―数が増加しなかったことから,変異原性陰性と判断した.

## 文 献

- 1) McCann, J., Spingarn, N. E., Ames, B. N., et al.: *Proc. Natl. Acad. Sci. USA*, **72**, 979-983, 1975.
- 2) Ames, B. N., McCann, J. and Yamasaki, E.: *Mutation Res.*, **31**, 347-364, 1975.
- 3) Maron, D. M. and Ames, B. N. : *Mutation Res.*, **113**, 173-215, 1983.
- 4) 藤田 博, 小嶋昭江, 平賀興吾:東京衛研年報, **36**, 413-417, 1985.
- 5) 藤田 博, 佐々木美枝子:東京衛研年報, **37**, 447-452, 1986.
- 6) 藤田 博, 佐々木美枝子:東京衛研年報, **38**, 423-430, 1987.
- 7) 藤田 博,中野雅行,佐々木美枝子:東京衛研年報,**39**,343-350,1988.
- 8) 藤田 博, 佐々木美枝子:東京衛研年報, **40**, 355-362, 1989.

- 9) 藤田 博, 佐々木美枝子:東京衛研年報, **41**, 315-322, 1990.
- 10) 藤田 博, 角 千代, 佐々木美枝子:東京衛研年報, **42**, 267-275, 1991.
- 11) 藤田 博, 角 千代, 佐々木美枝子:東京衛研年報, **43**, 219-227, 1992.
- 12) 藤田 博, 佐々木美枝子:東京衛研年報, **44**, 278-287, 1992.
- 13) Levin, D. E., Yamasaki, E. and Ames, B. N.: *Mutation Res.*, **94**, 315-330, 1982.
- 14) Levin, D. E., Hollstein, M., Ames, B. N., et al. : *Proc. Natl. Acad. Sci. USA*, **79**, 7445-7449, 1982.
- 15) Levin, D. E., Marnett, L. J. and Ames, B. N. : *Proc. Natl. Acad. Sci. USA*, **81**, 4457-4461, 1984.
- 16) 矢作多貴江:蛋白質核酸酵素, **20**, 1178-1189, 1975.
- 17) 石居 進:生物統計学入門, 133-137, 1975, 培風 館.
- 18) Moore, D. and Felton, J. S.: *Mutation Res.*, **119**, 95 -102, 1983.
- 19) Pagano, D. A. and Zeiger, E.: *Mutation Res.*, **179**, 159-166, 1987.
- Yamaguchi, T. : Agric. Biol. Chem., 44, 3017-3018, 1980.
- 21) 石館 基:微生物を用いる変異原性試験データ集, 1991. エル・アイ・シー.

- 22) Ishidate, M. Jr., Sofuni, T., Yoshikawa, K., et al. : *Fd Chem. Toxic.*, **22**, 623-636, 1984.
- 23) Zhang, Z. and Yang, J. : Mutation Res., 280, 279 -283, 1992.
- 24) McGregor, D. B., Brown, A., Caspary, W. J. et al. : *Environ. Mol. Mutagen.*, **12**, 85-154, 1988.
- 25) Amacher, D. E. and Zelljadt, I.: Carcinogenesis, 4, 291-295, 1983.
- 26) Xing, W. and Zhang, Z.: Mutation Res. 241, 109 -113, 1990.
- 27) Ishidate, M. Jr. and Odashima, S.: *Mutation Res.*,48, 337-354, 1977.
- 28) 兪 榮植 :阪市医誌, 34, 267-288, 1986.
- 29) Dreosti, I. E., Baghurst, P. A., Partick, E. J. et al. : *Mutation Res.*, **244**, 337-343, 1990.
- 30) Shibata, M. -A., Tamano, S., Fukushima, S. et al. : Fd Chem. Toxic. 27, 403-413, 1989.
- 31) Fukushima, S., Tamano, S., Ito, N. et al.: *Carcinogenesis*, **9**, 1203-1206, 1988.
- 32) Dzioev, F. K.: Voprosy Onkologii, **20** (8), 75-81, 1974.
- 33) Maltoni, C.: *Prog. biochem. Pharmacol.*, **14**, 47-56, 1978.
- 34) Lee, K. P., Trochimowicz, H. J. and Reinhardt, C. F.: Toxicol. Appl. Pharmacol., 79, 179-192, 1985.

## tert-ブチルハイドロキノンのラット遊離肝細胞に及ぼす毒性

中 川 好 男\*, 市 川 久 次\*, 佐々木 美枝子\*

# Cytotoxicity of *tert*-Butylhydroquinone on Isolated Rat Hepatocytes

YOSHIO NAKAGAWA\*, HISATSUGU ICHIKAWA\*
and MIEKO SASAKI\*

**Keywords**: tert-ブチルハイドロキノン tert-butylhydroquinone, 細胞毒性 cytotoxicity, 抗酸化剤 antioxidant, 遊離肝細胞 isolated rat hepatocyte, ラット rat

tert-ブチルハイドロキノン(tBHQ)は、ブチルハイドロキシアニソール(BHA)の代謝中間体の一つであり、かつまた両物質とも酸化防止剤として加工食品、石油製品等に使用されている。生体内において、BHAはミクロゾームのチトクロムP-450により酸化的脱メチル化反応をうけて、tBHQを生成する1). 生成した tBHQは、グルクロニド、硫酸抱合体等に代謝されるが、tBHQの一部は自動酸化を受けることにより反応性が極めて高いキノン体、つまり tert-ブチルキノン(t-BQ)になる2). 現在、BHAによる発癌性3)、催奇形性4)、遺伝毒性5)などがハイドロキノン体及びキノン体等の代謝中間体と生体成分との相互作用に起因すると推察されている.

tBHQ の毒性については短期、長期及び発癌性試験 等<sup>6.7)</sup>により検討されているが,組織器官の構成単位で ある細胞に及ぼす影響についての情報は少ない. 今回 ここで用いた遊離細胞系は,薬物の取り込み,代謝, 排泄などの動態、細胞膜及び細胞生理機能への影響、 細胞内成分の消長等をカイネティックスの面から分析 することができるため、化学物質による毒性発現の機 序を考察する上で有益な情報を与える<sup>8)</sup>. 前報<sup>9)</sup>におい て、著者らはBHAによる急性の肝細胞障害が、細胞内 アデニンヌクレオチド, グルタチオン(GSH), 蛋白質 SH 濃度等の枯渇を伴って惹起し、ミトコンドリアの酸 化的燐酸化系がその標的部位のひとつであることを明 かにした. 今回の実験では、ラット遊離肝細胞における tBHQ の毒性とキノン還元酵素である DT-ジアホラーゼ の阻害剤; ジクマロールとの作用を検討し, tBHQ 毒性 の発現機序を考察した.

## 実験材料及び方法

試薬 tBHQ(純度>98%) は東京化成社製, GSH と牛血清アルブミンは Sigma 社製, コラゲナーゼとジクマロールは和光純薬社製を用いた. このほかの試薬は市販の特級規格以上を使用した.

遊離肝細胞の調製と反応 遊離肝細胞は雄性 Fischer-344系ラット (240-280g) の肝臓を Moldeus ら<sup>8)</sup> のコラーゲナーゼ潅流法により用時調製した. 遊離した肝細胞は 12.5mM Hepes と 0.1% アルブミンを含有した Krebs-Henseleit 緩衝液 (pH7.4) にけん濁 (10<sup>6</sup>細胞/ml)した. 生細胞は0.16%トリパンブルーの排除能で確認し,調製直後の生細胞率は約90%であった. 95%酸素-5%二酸化炭素気流下, 37℃に加温した細胞けん濁液に tBHQ (終濃度0.5mM)を加えて反応を開始した. また, ジクマロール(終濃度30 μM) は反応開始10分前に細胞けん濁液に加えた. tBHQ とジクマロールは, 各々ジメチルスルホキシドに溶かし, 細胞反応液に加えたジメチルスルホキシドの終濃度は0.5%以下とした. 反応開始後,経時的に分取した細胞液は細胞死及びアデニンヌクレオチド, GSH, 蛋白質 SH の各濃度について測定した.

細胞成分の定量 細胞内アデニンヌクレオチドは Jones による HPLC 法 $^{10}$ , 還元型蛋白質 SH は Ellman 試薬による Albano らの方法 $^{11}$ , GSH は Reed らによる HPLC 法 $^{12}$ , 蛋白質は Lowry らの方法 $^{13}$  によりそれぞれ測定した. ブレッブを伴う生細胞数は顕微鏡下で計数した.

## 結 果

Fig. 1 は遊離肝細胞に及ぼす tBHQ 及びジクマロー

<sup>\*</sup>東京都立衛生研究所毒性部薬理研究科 169 東京都新宿区百人町 3-24-1

<sup>\*</sup>The Tokyo Metropolitan Research Laboratory of Public Health 24-1, Hyakunincho 3 chome, Shinjuku-ku, Tokyo, 169 Japan

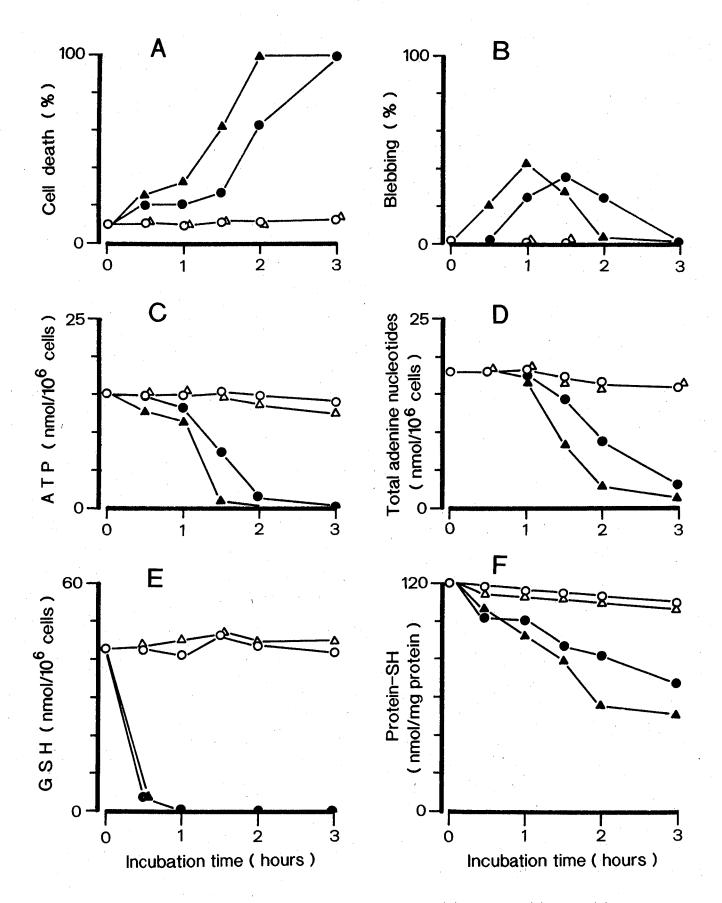


Fig.1. Effects of dicumarol on tBHQ-induced cytotoxicity:cell death (A), blebbing (B), ATP (C), total adenine nucleotides (D), GSH (E) and protein thiols (F). Hepatocytes ( $10^6 \, \text{cells/ml}$ ) pretreated with or without 30  $\mu$ M dicumarol were incubated in Krebs-Henseleit buffer containing 0.5 mM tBHQ: ( $\bigcirc$ ) nontreated cells, ( $\triangle$ ) dicumarol-treated cells, ( $\bigcirc$ ) tBHQ-treated cells, ( $\triangle$ ) dicumarol and tBHQ-cotreated cells. One experiment typical of three.

ル併用による毒作用を示す. ここで用いたtBHQの濃 度は前報<sup>9)</sup>に基づき0.5mMとした。また30 μMジクマ ロールは細胞内 DT-ジアホラーゼ活性をほぼ95%阻害 する濃度である<sup>14)</sup>. tBHQ 暴露は死細胞数の経時的な 増加つまり細胞毒性を惹起した. 細胞死に先立ち細胞 内 ATP, GSH 及び蛋白質 SH 濃度が減少した. Fig. 1 には示してはいないが、ATP の減少は一時的な ADP と AMP の増加を伴っており、インキュベーション時間 の経過ともにアデニンヌクレオチドプールは枯渇した. またブレッブを伴った細胞数は細胞死の誘導に先立っ て増加した.一方、ジクマロール前処理は、tBHQ によ る細胞死の誘導, ATP 及び蛋白質 SH 濃度の減少を増 強させた. またtBHQによる細胞のブレッブ形成がジ クマロール処置により早期に発現した. しかしジクマ ロールの単独暴露は3時間のインキュベーション中. これらのパラメーターになんら影響を及ぼさなかつた.

## 考察

ここで得られた結果は、tBHQ が急性の肝細胞毒性を 惹起し、さらに DT-ジアホラーゼ阻害剤であるジクマ ロールとの併用により、この細胞毒性が増強すること を示している.ハイドロキノン類の毒性は,そのもの 自体よりむしろ自動酸化により生成する、セミキノン 体,キノン体,及び活性酸素種などが重要な役割を担っ ている $^{15}$ . 事実,tBHQ の酸化体である tert-ブチルキノ ン(tBQ)は、細胞毒性及びミトコンドリア呼吸阻害とも tBHQ より強い作用を示した9). キノンは1電子還元及 び2電子還元酵素系でそれぞれセミキノンまたはハイド ロキノンに還元される<sup>15)</sup>. セミキノン自体の生体成分 に対する反応性は高く, さらにセミキノンの再酸化の 過程で生じるスーパーオキシドもまた細胞傷害を誘発 する一因である. 一方, DT-ジアホラーゼは NADH あ るいはNADPH2を介してキノンを2電子還元させるた め、キノンからセミキノンとスーパーオキシドの生成 を間接的に抑制する. それゆえに、ジクマロールによ る DT-ジアホラーゼ活性の阻害時, tBHQ の細胞毒性が 増強したことは(Fig. 1 A, C), tBHQ 本体よりむしろ自 動酸化により生成した tBQ あるいは tBHQ のセミキノ ン体等が、毒性の発現に関与していることを示唆して

Orrenius ら $^{16}$ は,化学物質による細胞膜ブレッブの 形成が,細胞内  $Ca^{2+}$ 濃度の上昇に起因すると報告した。 ミクロフィラメント及び微小管等の細胞骨格の維持に は,細胞内 ATP が必須である.ジクマロールがミトコ ンドリアの酸化的燐酸化を脱共役させると報告されて はいるが $^{17}$ ,この実験系では,インキュベーション期 間中細胞内 ATP 濃度に対してなんら有意な影響を及ぼさなかった(Fig. 1 C, D). ジクマロールによる肝細胞の前処理は、tBHQ 依存性のブレッブ形成と ATP 濃度の減少速度を早め、さらにこれらの両パラメーターの消長は細胞死に先行した. ATP 濃度の急激な枯渇はミトコンドリア呼吸系がtBHQ の重要な標的部位であることを示している. なお、tBHQ による ATP の枯渇は、細胞死に依存した二次的な現象ではなく、むしろ細胞内の主要なエネルギー産生部位であるミトコンドリア呼吸系の障害に起因するものであり、その結果としてATP の減少と細胞死が生じたと思われる.

前報<sup>9)</sup> において、細胞反応液中でtBHQ-GSH 抱合体が経時的に増加することを報告した。これは、細胞内 GSH による活性中間体の解毒代謝を示している。活性 中間体による蛋白質 SH の酸化またはアルキル化は、蛋白質構造、細胞骨格の変化及び SH 基を活性中心にもつ酵素の失活を導き、細胞の生理機能に負の影響を及ぼす原因である<sup>11)</sup>. また GSH の長期的枯渇は、化学物質由来の酸化的ストレスに対する細胞の防御能を弱め、結果的に還元型蛋白質 SH の濃度を低下させる一因でもある。本研究において、tBHQ による蛋白質 SH の減少がジクマロールで高進したことは(Fig. 1F)、1電子酸化還元系で生じるセミキノン及びスーパーオキサイドによる酸化的ストレスがこの減少に関与することを示唆するものである。

#### 要旨

tBHQ(0.5mM)は,ラット遊離肝細胞に急性の細胞傷害を惹起した.細胞死に先行して,細胞内 ATP と GSH の枯渇,細胞膜ブレッブの形成がみられた.tBHQ の細胞毒性は DT-ジアホラーゼ阻害剤;ジクマロール( $30\mu$ M)により増強し,その毒性発現にセミキノン体及びキノン体(tBQ)の関与が示唆された.

### 文 献

- 1) Armstrong, K. E. and Wattenberg, L. W.: *Cancer Res.*, **45**, 1507-1510, 1985.
- 2) Morimoto, K., Tsuji, K., Iio, T., et al.: *Carcinogenesis*, **12**, 703-708, 1991.
- 3) Ito, N., Fukushima, S., Tamano, et al. : J. Natl. Cancer Inst., 77, 1261-1265, 1986.
- 4) Tsuchiya, T., Ishida, N., Miyata, A., et al.: *Toxicol*. *In Vitro*, **2**, 291-296, 1988.
- 5) Rogers, C. G., Boyers, B. G., Matula, et al.: *Mutation Res.*, **299**, 9-18, 1993.
- Ito, N., Fukushima, S., Hagiwara, A., et al. : J. Natl. Cancer Inst., 70, 343-349, 1983.

- 7) Van Esch, G.J.: Food Chem. Toxic., **24**, 1063-1065, 1986.
- 8) Moldeus, P., Hogberg, J. and Orrenius, S: Isolation and use of liver cells. *In* Fleisher, S. and Packer, L. (eds.), *Methods in Enzymology*, vol. 52, 60-71, 1978, Academic press, New York.
- 9) Nakagawa, N., Nakajima, K., Moore, G. and Moldeus, P. : Eur. J. Pharmacol., in press.
- 10) Jones, D. P. : J. Chromatogr., **215**, 446-449, 1980.
- 11) Albano, E., Rundgren, P. J., Harvison, S. D., et al.: *Mol. Pharmacol.*, **28**, 306-311, 1985.

- 12) Reed, D. J., Babson, J. R., Beatty, P. W., et al. : *Anal. Biochem.* **106**, 55-62, 1980.
- 13) Lowry, O. H., Rosebrough, N. J., Farr, et al. : *J. Biol. Chem.*, **193**, 265-275, 1951.
- 14) Rundgren, M., Porubek, P. J., Harvison, P. J., et al.: *Mol. Pharmacol.*, **34**, 566-572, 1988.
- 15) O'Brien, P. J.: Chem.-Biol. Interact., **80**, 1-41, 1991.
- 16) Orrenius, S., McConkey, D. J., Bellomo, G, et al.: *Trends Pharmacol. Sci.*, **10**, 281-285, 1989.
- 17) Stockdale, M and Selwyn, M.J., : Eur. J. Biochem. **21**, 565-570, 1971.