Phenolic-type Antioxidants に起因する食品の変色防止に就いて (予報)*

敦 賀 花 人•新 田 忠 雄

Prevention of Discoloration caused by the Use of Phenolic-type Antioxidants in Foodstuffs. (Preliminary Report)

Hanato TSURUGA, Tadao NITTA

Phenolic-type antioxidants cause undesirable discoloration attributable to the iron in foodstuffs. To prevent this using phytin, we decided its maximum inactivating capacity of iron to isoamyl gallate, ethyl protocatechuate, and butylated hydroxyanisole.

Use of phytin in drying oyster (containing 300 p.p.m. iron), it proved effective.

Phytin will be promising as synergist of the phenolic-type antioxidants at use in iron containing food-stuffus by the above-mentioned reason adding its iron inactivating effect.

魚介類乾製品の製造の際その油焼けを防止する為に種々の抗酸化剤の使用が試みられているが、phenol 系のそれは食品中の鉄と反応して製品に着色するのがその難点となっている。著者等の経験によれば牡蛎(生肉対して $300p.\ p.\ m$ の鉄(1)を含む)に isoamyl gallate を使用すると表面が紫藍色に着色するし、又塩干サンマに於いてspropyl gallate, N. D. G. A., ethyl protocatechuate と欽との作用に依ると思われる 着色が 観察(2)されている。

著者等は此の着色を防止する為に phytin (inositol-hexaphosphoric acidの Mg 或いはCa塩) の除鉄作用(3) に着目してその利用を試みた。

實驗及びその結果の考察

I phytinの調整

鈴木、吉村氏(4)に従って米糠から抽出調整した。

収量:6.3% P:21.14%

- phytinに依る塩化鉄反応の阻害に就いて
- 1. isoamyl gallateとferric chlorideとの皇色

FeCls 水溶液に濃度を変えたphytin水溶液を加え、それにisoamyl gallate 水溶液を加えてphytinの阻害効果 (a欄に示す) を、次に同じ溶液を用いてその添加の順序を変えて、即ち phytinとisoamyl gallateを合せたものにFeCls を加えた結果 (b欄に示す) を観察した。塩化鉄反応が微弱ではあるが、認められる程度を+の記号で示した。

Table 1 Preventing effect of isoamylgallate-ferric chlorides color development by phytin.

phytin	isoamyl gallate	ferric chloric	de a*	b**
		(Fe %)		
0.5%	0.2%	0.05%	_	
0.4	″	"	-	•= ,
0.3	<i>y</i> ·	″	· ±	 ,
0.2	″	"	. +	+-
0.1	<i>y</i> .	"	++	++
0	<i>y</i> -	″ I	olue black like as ink	blue black like as ink

^{*} a: presents the results added isoamyl gallate solution in ferric chloride plus phytin solution

^{**}b: presents the results added ferric chloride solution in phytia plus isoamyl gallate solution.

^{*}内海区水産研究所業績第47号

尚第1表に示した濃度はすべて3種の溶液を合せた全量に対しての夫々の濃度である。isoamyl gallate と ferric chloride との混合溶液にphytin を加えると phytin 鉄の白沈を生じてインクの様な濃青藍色が多少減じたが、上記の濃度では小幡氏(3)の認めた様な着色が全く消失する事はなかった。

2. ethyl protocatechuateとferric chlorideとの呈色

実験 | と全く同じ方法で実験を行った結果を第2表に示す。

Table 2 Preventing effect of ethyl protocatechuate-ferric chlorides color development by phytin.

Phytin	ethyl protocatechuate	ferric-chloride (Fe %)	· • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	, . b
0.4%	0.05%	0.05%		· -
0.3	″	, //	_	- -
0.2	<i>"</i>	"	± .	+
0.1	″	"	++	++
0	· //	" " g	reen like as ink	green like as ink

3. butylated hydroxyanisoleとferric chlorideとの呈色

実験 1 と全く同じ方法で実験を行った結果を第3表に示す。

Table 3 Preventing effect of B. H. A. -ferric chlorides color development by phytin

phytin -	В. Н. А.	ferric-chloride (Fe %)	a	b
0.4%	0.05%	0.05%		- -
0.3	<i>y</i>	<i>y</i>	endere .	· · · · ·
0.2	· · · //			±
0.1	"	,,	+	+
0	″	"	yellow	yellow

4. 乾燥牡蛎製造えの利用

次の3方法で製作したものを比較した。

- a) 水で煮熟
- b) isoamyl gallate 0.2%水溶液で煮熟
- c) isoamyl gallate 0.2%, phytin 0.2%を含む水溶液で煮熟
 - b) は紫藍色に着色した。c) はa) の様に真白ではないが、b) 程の着色は示さなかった。

phytinの除鉄能は最大290mg/g (3) であったが、その塩化鉄反応の阻害と云う点での効力は上述の実験条件ではisomyl gallateに対しては最大125mg/g, ethyl protocatechuateに対しては最大166mg/g, B. H. A. に対しては最大250mg/gであった。

polyphosphate の除鉄作用に起因するその抗酸化性は油脂単一系に於ける場合と水一油脂二相系に於ける場合とは異って居り(5),食用油の脱臭の際にphytinを添加すると油中の痕跡的 Ee, Cu, Ca等に依って促進される酸化を著しく妨げる事(6),及びphenolic-type antioxidantsは鉄によってその効力が数拾乃至百分の一に減ずる事(7),更に蒙粒胚芽の抗酸化性にはその中に含まれる phytin が大いに与っている様である(6)等から考えられる所謂metal scavengerとしてのみでなく,鉄含量の多い食品の抗酸化剤に依る着色の防止の点からもphenolic-type antioxidantsのsynergist としてその効果を期待出来る。

本実験に使用した抗酸化剤はすべて広島県立食品工業試験場、福富康、金国誠四郎の両氏に御恵与頂いたものであり、旦つ両氏より種々御助言を頂いた事を記して謝意を表します。

參考文献

1)清 水	;日本農芸化学会誌	5,	36 ((1930)
2)猿谷,外山,	安藤;日本水産学会誌	20,	59 ((1954)
3) 小幡, 坂村	;日本農芸化学会誌	26,	205 ((1952)
4) 鈴木, 吉村	;東京化学会誌	27,	1309 ((1906)
5) B.M. Watts	; J. am Oil Chem Soc	27,	48 ((1950)
6) C. D. Evans	; ibid	30,	143 ((1953)
7) S.G. Merris	; ibid	27,	105 ((1950)