

아그배 Peroxidase의 정제 및 특성

양희천[†] · 손희숙* · 심규광** · 오찬호** · 최동성**

전주우석대학 식품공학과

*전북대학교 가정교육학과

**전주우석대학 생물공학과

Purification and Some Properties of Peroxidase from the Fruit *Malus sieboldii* (Regel) Rehder

Hee-Cheon Yang[†], Hee-Suk Son*, Kyu-Kwang Shim**
Chan-Ho Oh** and Dong-Seong Choi**

Dept. of Food Science and Technology, Jeonju Woosuk University, Samrye 565-800, Korea

*Dept. of Home Economics, Chonbuk National University, Chonju 560-756, Korea

**Dept. of Biotechnology, Jeonju Woosuk University, Samrye 565-800, Korea

Abstract

Peroxidase in the fruit of *Malus sieboldii* (Regel) Rehder was partially purified by DEAE-cellulose column chromatography and Ultro-AcA 54 gel filtration. The optimum pH of peroxidase was 4.5 and optimum temperature was 80°C. The enzyme was stable at pH 5.0 and below 30°C, and inactivated by heat treatment at 80°C for 15min. In the presence of 30mM H₂O₂ Km value on o-phenylenediamine as substrate was 1.65mM, and in the presence of 10mM o-phenylenediamine Km value on H₂O₂ was 7.97mM. L-Ascorbic acid and sodium L-ascorbate greatly inhibited the enzyme activity and among several metal ions Mn²⁺ only increased the activity at 5mM.

Key words : peroxidase, purification, *Malus sieboldii* (Regel) Rehder

서 론

시금치, 포도, 무화과, 사과, 복숭아, 고구마, 생강 등의 식물과 동물, 미생물에 널리 분포되어 있는 산화효소인 peroxidase(donor : H₂O₂, oxidoreductase, EC 1.11.1.7)는 heme을 함유하는 당단백으로, H₂O₂의 존재하에서 페놀류, cytochrome c, nitrite, leucodyes, 방향족 아민류, indole 등 다양한 수소 공여체

를 산화하여 갈변물질인 quinone을 생성하는 효소이다¹. 또한 H₂O₂가 없더라도 NADH₂, NADPH₂, chalcones, tyrosine, tyramine, thiols 등을 산화시킬 수가 있으며², 과일과 채소종의 peroxidase는 식품으로 가공하는 공정에서 효소적 갈변을 유발하여 풍미를 저하시키는 원인이 되기도 한다³. 이 효소는 비교적 열에 안정하여 테치기 공정후에 이 효소의 활성을 측정 하므로서 적정 열처리 수준 판정의 지표효소로 이용되기도 한다⁴. 한편 토마토중의 indole acetic acid

[†]To whom all correspondence should be addressed

(IAA)는 열매의 숙성을 지연시키는 물질로서 알려져 있는데⁵⁾, peroxidase가 IAA를 산화시켜⁶⁾ 숙성에 관여하기도 하며, 딸기와 앵두종의 anthocyanin을 분해하여 품질을 저하시키기도 한다⁷⁾. 또한 horseradish와 Korean-radish의 peroxidase는 효소적 방법으로 포도당을 정량하는데에 있어 시약으로서도 사용되고 있다⁸⁾. 이러한 peroxidase의 정제 및 특성에 대해서는 토마토⁹⁾, 감자^{10,11)}, 양파¹²⁾, Cox's apple¹³⁾, 녹두²⁾, 사과³⁾, 밤¹⁴⁾, 대두¹⁵⁾, horseradish¹⁶⁾, Malvasia grape¹⁷⁾ 등 여러 식물체에서 연구되었다.

아그배나무 (*Malus sieboldii* (Regel) Rehder)는 황해도 이남에서 자라는 낙엽관목으로서 10월에 직경 6~8mm의 열매를 맺는다. 본 열매는 채취후 빠른 속도로 갈변이 진행되는데, 이는 열매에 존재하는 polyphenol oxidase나 peroxidase에 의한 효소적 갈변에 기인하는 것으로 추측되어진다. 이에 본 연구에서는 아그배로 부터 peroxidase를 분리 정제하고, 그의 특성을 조사하여 갈변 원인의 구명과 효소화학 연구에 필요한 기초 자료를 얻고자 하였다.

재료 및 방법

효소의 정제

전북 완주군 봉동읍 야산에서 1990년 9월에 채취한 아그배를 -20°C에 저장하면서 실험재료로 사용하였다. 아그배 30g을 90ml의 0.1M citrate-0.2M Na₂HPO₄ 완충용액 (pH 5.0)에 혼합하여 막서로 마쇄하고, 4°C에서 30분간 교반한 후 거즈로 고형분을 여과하여 얻은 여액을 4°C, 3500rpm에서 20분간 원심분리하였다. 상정액에 2배량의 아세톤(-20°C)을 가하여 30분간 방치한 후 원심분리하여 아세톤을 제거하고, 실온에 방치하여 잔사 중의 아세톤을 모두 휘발시켰다. 잔사에 0.1M 인산완충용액 (pH 7.0)을 가하여 용해하고 원심분리하여 불용성 물질을 제거하였

다.

DEAE-cellulose를 유리 칼럼 (3.5×20cm)에 충진한 다음 0.1M 인산완충용액으로 평형화시켰다. 이 칼럼에 상기의 효소액을 주입하고, 0.1M 인산완충용액과 0.5M NaCl을 함유한 동일 완충액을 linear gradient가 되도록 30ml/hr의 유속으로 용출시켰다. 용출액은 90 drop씩 분획하였다. Peroxidase의 활성이 있는 분획을 아세톤으로 침전시키고, 그의 잔사에 소량의 0.1M 인산완충용액을 가하여 용해시켰다.

Ultro-AcA 54를 유리 칼럼 (1.6×80cm)에 충진한 다음 0.1M 인산완충용액으로 평형화시켰다. 이 칼럼에 상기의 효소액을 주입하고, 0.1M 인산완충용액을 15ml/hr로 용출시키면서 2.5ml씩 분획하였다. Peroxidase의 활성이 있는 회분을 사용하여 효소의 제특성을 조사하였다.

효소활성의 측정

효소의 활성은 효소가 기질에 작용하여 quinone를 형성하는 초기속도의 변화로 430nm에서의 흡광도를 측정하여 정하였다. 즉 0.1M citrate-0.2M Na₂HPO₄ 완충용액 (pH 4.5), 10mM o-phenylenediamine (OPDA), 5mM H₂O₂를 혼합한 기질용액 5ml에 효소액 100μl를 가하여 60°C에서 1분간 반응시킨 후 흡광도의 변화를 측정하였다. 효소활성 1 unit는 1분당 0.01의 흡광도를 변화시키는 효소의 양으로 정하였다¹⁸⁾.

단백질 농도의 측정

DEAE-cellulose 칼럼 크로마토그래피, Ultro-AcA 54 젤여과의 각 분획별 단백질 농도는 280nm에서 흡광도를 측정 비교하였으며, 효소의 정제 단계별 단백질의 농도는 bovine serum albumin을 표준 물질로 하여 Lowry 등의 방법¹⁹⁾으로 측정하였다.

Table 1. Summary of purification of peroxidase from the fruit of *Malus sieboldii* (Regel)Rehder

Step	Volume (ml)	Total activity (U)	Total protein (mg)	Specific activity (U/mg protein)	Purification (fold)	Yield (%)
Crude extract	82	29569	343.30	86.1	1.0	100
DEAE-cellulose chromatography	88	7653	6.60	1159.5	13.5	25.9
Ultro-AcA 54 gel filtration	25	6100	1.38	4420.3	51.3	20.6

결과 및 고찰

Peroxidase의 정제

조효소액을 DEAE-cellulose 칼럼 크로마토그라피와 Ultro-AcA 54 젤여과(Fig. 1)를 행하여 부분 정제하였다. 분리정제 과정과 효소의 역가와의 관계는 Table 1에서 나타낸 바와 같이 조추출물중의 peroxidase의 고유활성도는 86.1units/mg 단백질이었고, DEAE-cellulose 칼럼 크로마토그라피에서는 고유활성도가 1159.5units/mg 단백질로 13.5배가 증가되었으며, 이 때 회수율은 25.9%이었다. Ultro-AcA 54 젤여과에서는 고유활성도가 4420.3units/mg 단백질로 51.5배 증가하였고 회수율은 20.6%이었다.

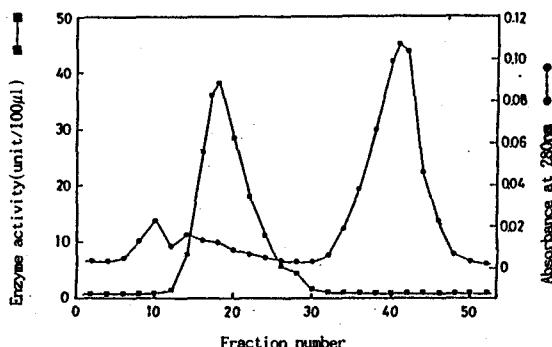


Fig. 1. Elution profile of partially purified peroxidase from the fruit of *Malus sieboldii* (Regel) Rehder on Ultro-AcA 54 gel filtration.

효소의 특성

반응최적 pH

정제효소의 반응 최적 pH를 알아보기 위하여 pH 3.0에서 7.0까지 각 pH별로 효소활성을 측정한 결과는 Fig. 2와 같다. 반응 최적 pH는 4.5이었고, pH 변화에 따라 효소활성이 영향을 받았으며 pH 3.0에서는 60%, pH 6.0에서는 70%의 효소활성이 감소되었다. 녹두 peroxidase²⁾의 최대활성 pH는 5.6, 사과 peroxidase³⁾의 peak I과 peak II 및 peak III의 최대활성 pH는 각각 5.0, 5.5, 봄 peroxidase¹⁰⁾의 최대활성 pH는 5.0, 대두 peroxidase¹⁵⁾의 최대활성 pH는 5.5, green bean, turnip²⁰⁾의 최대활성 pH는 5.0이라고 보고된 바 있는데, 아그배의 peroxidase는 이들보다

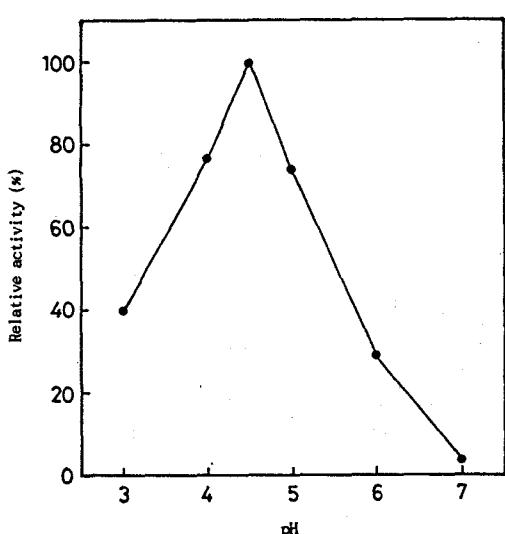


Fig. 2. pH-activity profile of purified peroxidase from the fruit of *Malus sieboldii* (Regel) Rehder.

The enzyme assays were carried out in 5ml of 0.1M citrate-0.2M Na₂HPO₄ buffer (pH 3.0 to 7.0), containing 10mM OPDA and 5mM H₂O₂ as described in the text, and expressed as relative activity.

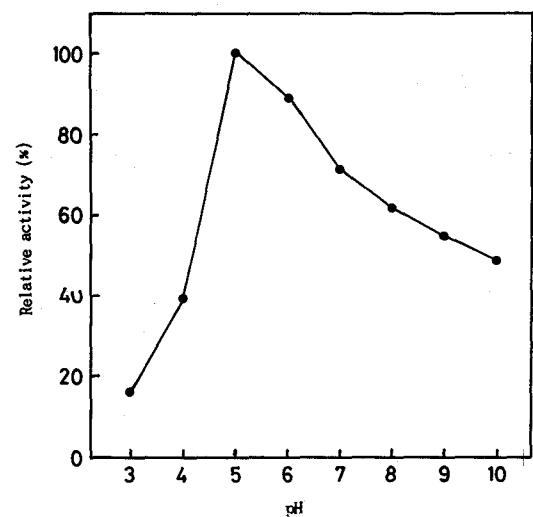


Fig. 3. pH-stability profile of purified peroxidase from the fruit of *Malus sieboldii* (Regel) Rehder.

The enzyme(0.2ml) was preincubated in 1.5ml of 0.1M citrate-0.2M Na₂HPO₄ buffer (pH 3.0 to 7.0) or Britten-Robinson buffer (pH 8.0 to 10) at 4°C for 24 hours, and then enzyme assays were carried out as described in the legend to Fig. 2.

더 산성쪽에서 최대활성을 나타내었다. Peroxidase의 반응최적 pH는 과일이나 채소의 종류에 따라 달라지나, 기질의 종류에 따라서도 다른 결과를 보이기도 하는데, guaiacol과 pyrogallol을 기질로 사용했을 때 토마토 peroxidase²¹⁾의 반응 최적 pH는 각각 5.5, 7.5로 보고되었다.

pH 안전성

각 pH별로 효소액을 4°C에서 24시간 보존한 후 효소활성을 측정한 결과는 Fig. 3과 같다. 본 효소는 pH 5.0에서 최대 잔존활성을 나타냈기에 pH 5.0이 가장 안정한 것으로 생각되며, pH 4.0 이하에서 보다 pH 6.0 이상에서 활성이 서서히 감소된 것은 본 효소가 약산성내지 중성에서 비교적 안정함을 시사하고 있다.

반응 최적온도

각 온도에서 활성을 측정한 결과는 Fig. 4와 같다. 본 효소는 80°C에서 최대활성을 나타내었고, 60°C와 70°C에서는 95%의 상대활성을 나타내었으며, 90°C에서도 85% 이상의 상대활성을 유지하였다. 이 결과는 사과 peroxidase³⁾의 40°C, 밤 peroxidase¹⁴⁾의 50°C보다 월등하게 높았고, 녹두 peroxidase²⁾의 65°C와 비슷하였다.

열안정성

본 효소의 열안정성을 알아보기 위하여 효소액을 각 온도에서 20분간 보존하면서 경시적으로 효소액을 취하여 상대 잔존활성을 측정한 결과는 Fig. 5와 같다. 30°C에서 20분간 보존시 10%의 활성이 감소되었고, 40°C에서는 10분 이상에서부터 활성이 서서히 감소하였으나, 50°C 이상의 온도에서는 보존 초기부터 활성이 감소되기 시작하여 80°C의 경우 2분만에 70%가 불활성화되었으며, 15분만에 거의 완전히 실활되었다. 이 결과는 녹두²⁾의 peroxidase가 80°C에서 10분간 열처리했을때 90% 불활성화되었다는 보고보다는 낮았으나, 밤¹⁴⁾과 파파야²²⁾의 peroxidase가 80°C에서 각각 1.73분, 0.83분간 열처리했을때 90% 실활되었다는 보고보다는 약간 높았으며, cauliflower peroxidase²⁴⁾가 55°C에서 5분간 보존한 경우 완전히 불활성화되었다는 보고보다는 열안정성이 높았다.

기질 특이성

H_2O_2 의 존재하에서 여러가지 방향족 아민류와

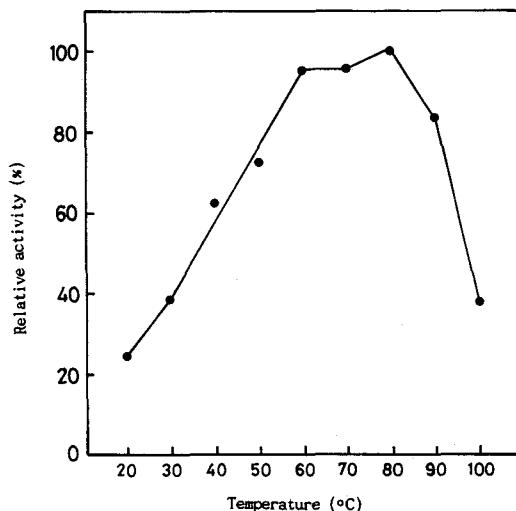


Fig. 4. Temperature-activity profile of purified peroxidase from the fruit of *Malus sieboldii* (Regel) Rehder.

Enzyme assays were carried out as described in the legend to Fig. 2 except pH 4.5 and various temperatures.

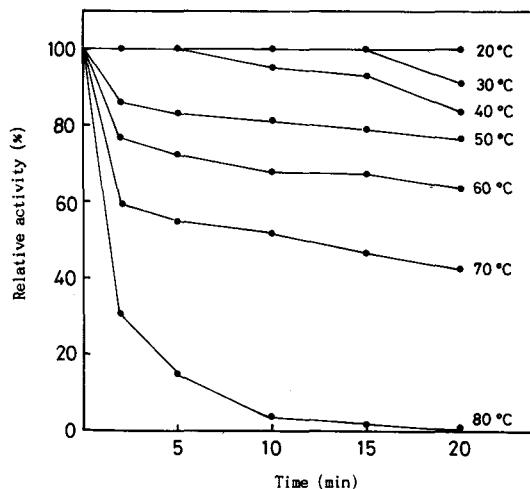


Fig. 5. Temperature-stability profile of purified peroxidase from the fruit of *Malus sieboldii* (Regel) Rehder.

The enzyme (0.7ml) was preincubated at various temperatures for 20 minutes, and then enzyme assays carried out as described in the legend to Fig. 2 except pH 4.5 and 80 °C.

phenol류를 사용하여 기질 특이성을 조사하였다 (Table 2). 방향족 아민류인 OPDA에 뚜렷한 활성을 나타내었으며, phenol류에서는 (+)-catechin, catech-

Table 2. Substrate specificity of peroxidase from the fruit of *Malus sieboldii* (Regel) Rehder

Substrate (10mM)	Relative activity (%)*
Aromatic amine	
OPDA	100.0
Monophenol	
L-tyrosine	0.8
<i>o</i> -Diphenols	
DL-DOPA	1.6
(+)-catechin	4.8
catechol	12.3
<i>p</i> -Diphenols	
hydroquinone	4.8
ferulic acid	0.0
Trihydroxyphenols	
pyrogallol	7.3
gallic acid	3.2

*Enzyme assays were carried out as described in the text

ol, hydroquinone, pyrogallol, gallic acid 등에 약간의 활성을 나타내었으나, 밤 peroxidase¹⁴⁾와는 달리 ferulic acid에서 활성을 나타내지 못했다. 이 결과로 부터 아그배 peroxidase는 H₂O₂의 존재하에서 방향족 아민류에 대한 친화력이 높은 효소임이 시사되었다.

기질 농도의 영향

기질로 사용한 OPDA와 H₂O₂의 농도가 효소활성에 미치는 영향을 알기 위하여 OPDA는 30mM H₂O₂를 함유한 반응액 중에서, H₂O₂는 10mM OPDA를 함유한 반응액 중에서 조사하였다. 기질 농도가 증가함에 따라 가수분해율은 전형적인 Michaelis-Menten kinetics의 양식을 보이면서 증가하였으며 (미발표 data), Lineweaver-Burk법에 의하여 구한 Km치는 각각 1.65mM, 7.97mM이었다.

저해제의 영향

각종 저해제가 효소의 활성에 미치는 영향을 조사한 결과는 Table 3과 같다. 아그배 peroxidase의 활성은 thiourea 100mM, sodium metabisulfite 100mM에서 100% 저해되었고, thiourea 10mM, L-cysteine 0.1mM, sodium metabisulfite 10mM, KCN 0.1mM에서 각각 50~60% 정도의 활성이 저해되었다. Chelating agent인 EDTA는 100mM의 높은 농도에서도 효소의 활성을 그다지 저해하지 못하였으며, 5mM의 sodium diethyl-dithiocarbamate도 35.9%의 저해만을 나타내었다. 환원제인 L-ascorbic acid와 sodium L-ascorbate는 0.1mM의 낮은 농도에서 60% 정도의 효소활성을 저해하였는데, L-ascorbic acid는 효소 작용

Table 3. Effect of inhibitor on the peroxidase from the fruit of *Malus sieboldii* (Regel) Rehder

Inhibitor	Concentration (mM)	Inhibition (%)
Thiourea	100.0	100.0
	10.00	66.4
	5.00	52.7
	1.00	13.4
Sodium metabisulfite	100.0	100.0
	10.00	86.4
	1.00	44.9
	0.10	58.0
L-Ascorbic acid	0.05	49.2
	0.01	29.2
	—	—
Sodium L-ascorbate	0.10	62.6
	0.05	30.5
	0.01	20.3
	—	—
L-Cysteine	10.00	79.4
	1.00	78.0
	0.10	55.8
	0.05	25.8
KCN	1.00	80.9
	0.10	65.7
	0.01	18.3
	—	—
EDTA	100.00	18.3
	10.00	15.4
	1.00	11.7
Sodium diethyl-dithiocarbamate	5.00	35.9
	1.00	30.1
	0.50	21.2
	0.10	6.9

Table 4. Effect of metal ion on the peroxidase from the fruit of *Malus sieboldii* (Regel) Rehder

Metal ion	Relative activity (%)	
	1mM	5mM
None	100.0	100.0
Na ⁺	78.5	101.1
K ⁺	78.7	103.0
Mg ²⁺	71.1	99.7
Ca ²⁺	60.2	103.0
Fe ²⁺	81.5	—
Ba ²⁺	64.6	43.9
Li ²⁺	59.1	42.0
Hg ²⁺	73.7	38.1
Mn ²⁺	90.3	117.1

— ; not detected.

으로 생성된 quinone류를 다시 *o*-diphenol류로 환원시키는 저해제로 알려져 있다²⁵⁾.

금속이온의 영향

1mM의 농도에서 모든 금속이온들이 효소의 활성

을 저해하였으나, 5mM의 농도에서 Na^+ , K^+ , Mg^{2+} , Ca^{2+} 은 효소의 활성을 저해하지 않았으며 Li^+ , Ba^{2+} , Hg^{2+} 만이 활성을 저해하였다. Mn^{2+} 은 5mM의 농도에서 효소활성을 17.1% 증가시켰다(Table 4). 오등¹⁴⁾은 Hg^{2+} , Ca^{2+} , Ba^{2+} 이 밤 peroxidase의 활성을 촉진함을 보고하였다.

Peroxidase는 식품에 있어 풍미 저하의 원인³⁾이기도 하나, 임상 검사용 시약, 효소 면역분석 및 단클론 항체의 스크리닝 분석의 검출용 시약으로서 뿐만 아니라 독성 폐기물 중의 방향족 화합물의 제거에 이용되고 있기도 한다²⁰⁾. 또한 양배추나 고추냉이에서 분리된 peroxidase는 돌연변이원인 Trp-P-1과 Trp-P-2를 산화해서 그들의 돌연변이원성을 실활시키기도 하며, 타액 중에도 peroxidase가 함유되어 있으므로 Trp-P-1 등을 함유하는 가열식품, 특히 불고기류는 잘 씹어 먹도록 권해지고 있다²¹⁾. 본 연구에서 밝혀진 아그배 조추출물 중의 peroxidase 함량은 986unit/g 생체량으로 비교적 많은 양이 함유되어 있으며, 그의 효소학적 성질도 약산성내지 중성에서 비교적 안정하고(Fig. 3), 높은 반응 최적온도(Fig. 4)와 비교적 높은 열안정성(Fig. 5)을 나타내어 그의 산업적인 이용 가능성을 예상할 수 있으므로, 이 점에 대해서도 더 깊은 연구가 필요한 것으로 생각된다.

요 약

아그배로 부터 아세톤 침전, DEAE-cellulose 칼럼 크로마토그라피, Ultro-AcA 54겔여과의 과정을 거쳐 peroxidase를 분리 정제하고, 그의 특성을 조사하였다. 아그배 peroxidase의 반응 최적 pH는 4.5, 반응 최적 온도는 80°C이었고, 30°C 이하의 온도와 pH 5.0에서 안정하였으며, 80°C에서 15분간 보존했을 때 거의 불활성화되었다. OPDA에 높은 활성을 나타내었으나, phenol류 기질에 대해서는 약간의 활성을 나타내었으며, OPDA와 H_2O_2 에 대한 K_m 치는 각각 1.65mM, 7.97mM이었다. 아그배 peroxidase에 대한 저해작용은 L-ascorbic acid와 sodium L-ascorbate가 가장 커고, 금속이온 중 Mn^{2+} 만이 5mM 농도에서 효소의 활성을 증가시켰다.

문 현

1. Saunders, B. C., Sieddle, H. A. C. and Stark,

- B. P. : *Peroxidase*, Butterworth, Washington, D. C. (1964)
- 2. 이상갑, 박우철, 홍종육 : 농두에서 peroxidase 동위 효소들의 분리와 효소적 특성. 한국농화학회지, **29**, 279(1986)
- 3. 지완정, 조남숙, 김인철, 박관화, 최연호 : 사과 peroxidase의 분리 및 특성. 한국식품과학회지, **23**, 442(1991)
- 4. Morris, H. J. : Application of peroxidase test paper in food processing. *Food Technology*, **22**, 945 (1958)
- 5. Harrd, N. F. : Physiological roles of peroxidase in postharvest fruit and vegetables. In "Enzymes in Food and Beverage Processing" Ory, R. I. and angelos, A. J. (eds.), American Chemical Society, Washington, D. C. (1977)
- 6. Thomas, R. L. and Jen, J. J. : Preparation of a homogeneous tomato fruit peroxidase. *Prep. Biochem.*, **10**, 581(1980)
- 7. Grommeck, R. and Markakis, P. : The effect of peroxidase on anthocyanine pigments. *J. Food Sci.*, **29**, 53(1964)
- 8. Park, I., Kho, S. O. and Nam, I. : Korean-radish peroxidase for enzymatic determination of glucose. *Korean Biochem. J.*, **22**, 411(1989)
- 9. Kokkinakis, D. M. and Brooks, J. L. : Tomato peroxidase : purification, characterization, and catalytic properties. *Plant Physiol.*, **63**, 93(1979)
- 10. Weaver, M. L. and Hautala, E. : Study of hydrogen peroxidase, potato enzymes and blackspot. *Am. Potato J.*, **47**, 457(1970)
- 11. Espelie, K. E. and Kolattukudy, P. E. : Purification and characterization of an abscisic acid inducible anionic peroxidase associated with tuberization in potato. *Arch. Biochem. Biophys.*, **240**, 539(1985)
- 12. Twohing, F., Moore, D. and Vigil, E. L. : Properties and subcellular distribution of peroxidases of anion stem. *Proc. Indiana Acad. Sci.*, **83**, 86(1973)
- 13. Moulding, P. H., Sinsleton, D. E., McLellan, K. M. and Robinson, D. S. : Purification and heat stability of cox's apple pulp. *J. Food Sci. Technol.*, **23**, 343 (1988)
- 14. 오석홍, 김용희, 이서나 : 밤에 함유된 peroxidase의 정제 및 특성에 관한 연구. 한국식품과학회지, **19**, 506(1987)
- 15. Sessa, D. J. and Anderson, R. L. : Soybean peroxidase purification and some properties. *J. Agric. Food Chem.*, **29**, 960(1981)
- 16. Wang, S. S. and Dimarco, G. R. : Isolation and characterization of the native, thermally inactivated and regenerated horseradish peroxidase isozymes. *J. Food Sci.*, **37**, 547(1972)
- 17. Scianclopore, V., Longon, V. and Alviti, F. S. : Partial purification and some properties of

- peroxidase from Malvasia grapes. *Am. J. Enol. Vitic.*, **36**, 105(1985)
18. Chenchin, E. F. and Yamamoto, H. Y. : Distribution and heat inactivation of peroxidase isozyme in sweet corn. *J. Food Sci.*, **38**, 40(1973)
 19. Lowry, O. H., Rosebrough, A. L., Farr, A. L. and Randall, R. L. : Protein measurement with Folin phenol reagent. *J. Biol. Chem.*, **193**, 265(1951)
 20. Zoueil, M. F. and Esselen, W. B. : Thermal destruction rates and regeneration of peroxidase in green bean and turnips. *Food Res.*, **24**, 119 (1959)
 21. Jen, J. J., Seo, A. and Flurkey, W. H. : Tomato peroxidase, Purification via hydrophobic chromatography. *J. Food Sci.*, **45**, 60(1980)
 22. 박관화, 김재옥, 신재우, 노봉수 : Papaya중의 단백질 분해효소와 peroxidase의 불활성화. *한국식 품과학회지*, **11**, 171(1979)
 23. 박관화, Sthal, R., Srimani, B. N. and Loncin, M. : 110°C 이상에서의 peroxidase의 열에 의한 불활성화. *한국식 품과학회지*, **9**, 165(1977)
 24. Lee, C. Y., Pennes, A. P. and Dickson, M. H. : Characterization of the cauliflower peroxidase isozyme. *J. Agric. Food Chem.*, **32**, 18(1984)
 25. Benjamin, N. D. and Montgomery, M. W. : Polyphenol oxidase of royal cherries, a purification and characterization. *J. Food Sci.*, **38**, 799 (1973)
 26. 이해익, 박경숙, 최용순, 이상영 : 배추 기원 peroxidase의 정제 및 성질. *산업미생물학회지*, **19**, 470(1991)
 27. 下位香代者, 富田 勳 : 食品に含まれる抗變異物質とその試験法. フードケミカル, **6**, 59(1990)
- (1991년 10월 30일 접수)