

들깨잎 Polyphenol oxidase의 특성에 관한 연구

김안근, 박수선, 장영수*

숙명여자대학교 약학대학

Studies on the Characteristics of Polyphenol Oxidase from Perillae Folium

An Keun Kim, Soo Sun Park and Young Soo Chang*

College of Pharmacy, Sookmyung Women's University, Seoul 140-132, Korea

Abstract – Effects of hydrogen peroxide(H_2O_2) on polyphenol oxidase (PPO) in Perillae Folium were investigated. The inactivation of this enzyme was dependent on H_2O_2 concentration, and the initial lag period was not shown. Preincubation of Perillae Folium PPO with H_2O_2 in the absence of a substrate resulted in rapid loss of enzymatic activity. The inactivation of PPO by H_2O_2 depends on temperature and pH. OH radical scavengers such as mannitol and sodium formate did not protect the enzyme against inactivation by H_2O_2 . Substrate analogue such as phenylalanine protected the enzyme against inactivation by H_2O_2 , and copper chelator such as sodium azide also protected the enzyme.

Key words – *Perilla frutescens*: polyphenol oxidase: hydrogen peroxide.

식물체가 외부로부터 손상을 받았을 때 일어나는
효소적 갈변현상은 주로 polyphenol oxidase
(PPO: α -diphenol oxidoreductase, E.C.1.10.
3.1)라는 Cu를 함유한 효소에 의해 일어난다고 알
려져 있다.^{1,2)} PPO는 곰팡이 뿐만 아니라 식물체에
많이 존재하는 것으로 보고되어 있다.¹⁻⁴⁾ 본 실험실
에서도 식물체중의 PPO에 관한 연구의 일환으로 들
깨(*Perilla frutescens* Britton)잎에서 PPO를 분
리정제하여 몇가지 효소학적 성상을 검토한 바 있
다.^{5,6)} 들깨잎에서 분리정제한 PPO는 다른 식물체
에서 분리한 PPO와 유사한 성질들을 갖고 있으며,
저해제인 copper chelator, reducing reagent,
그리고 기질유사체와 여러가지 아미노산 등이 들깨
잎 PPO에 미치는 영향등에 관해서도 보고되었다.^{5,6)}
이러한 저해제에 관한 연구는 효소의 생리적 기능과
입체구조 및 효소활성부위를 알아내는데 주요한 연

구 수단이 된다고 할 수 있다.

Hydrogen peroxide(H_2O_2)는 식물체내에서 대
사산물로서 생산된다고 알려져 있다. 호기적 조건하
에서 식물조직에서는 oxygen free radical이 생성
되는데, 이 radical은 불안정하여 산소가 환원된 형태인 비교적 안정한 H_2O_2 로 쉽게 전환된다.^{7,8)} 또한
 H_2O_2 는 dopamine β -monoxygenase,⁹⁾ Cu^{2+} -
superoxide dismutase,¹⁰⁻¹²⁾ mushroom tyro-
sinase,^{13,14)} avocado PPO⁷⁾ 그리고 cherimoya
PPO¹⁵⁾ 등과 같은 몇몇 Cu를 함유하는 효소의 inac-
tivator로 알려져 있다. H_2O_2 에 의한 dopamine β -
monoxygenase의 불활성화는 효소상에 존재하는
 Cu^{2+} 의 존재 때문이며,⁹⁾ Cu^{2+} -superoxide dismut-
ase는 OH radical 때문이라고 보고하고 있다.¹⁰⁻¹²⁾
Mushroom tyrosinase는 고농도의 H_2O_2 와 반응
시 monohydroxyphenolase와 α -dihydroxyphenolase activity 모두 불활성화 된다고 보고
되었다.¹³⁾ Avocado PPO의 경우, 저농도의 H_2O_2 와

*교신저자 : Fax 02-745-7690

반응시 tyrosine hydroxylation의 lag period가 단축되며, 일단 lag period가 지나면 H_2O_2 의 농도 증가에 따라 dopachrome 형성속도가 증가되지만, 고농도의 H_2O_2 와 반응시에는 효소를 불활성화 시킨다고 보고하였다.⁷⁾ Cherimoya PPO도 H_2O_2 에 의해 불활성화 된다고 보고되었다.¹⁵⁾ H_2O_2 는 간접적으로 식물체내에서 phenol성 화합물의 산화에 대한 조절, 혹은 갈변 산물의 생성이나 저해에 기여하는 활성PPO 효소의 조절에 대한 역할을 한다고 할 수 있다.

본 연구는 들깨잎 PPO에 관한 연구의 일환으로서, hydrogen peroxide (H_2O_2)가 들깨잎(*Perillae Folium*)으로부터 얻은 PPO에 미치는 영향 등을 검토하여 약간의 지견을 얻었기에 보고하고자 한다.

재료 및 방법

실험기기 및 시약 – Potassium phosphate monobasic, potassium phosphate dibasic, sodium chloride, sodium ascorbate, ammonium sulfate (Wako Pure Chemical Industries, Ltd. 제품), Polyvinylpyrrolidone, catechol, 4-methylcatechol, sephadex G-150 (bead size 40~120 μ), dialysis "sack" (250~7 μ) (Sigma Chemical Co. 제품), Hydrogen peroxide, sodium azide, mannitol, sodium formate(Junsei Chemical Co., Ltd. 제품), L-Phenylalanine (Phe) (Kanto Chemical Co., Inc. 제품), pH meter(Orion research digital pH millivolt meter 611), Centrifuge(Sorvall, RC 2-B), Double-beam spectrophotometer (Hitachi model 200-20, Perkin Elmer (Lamda 4A Operating Software Enhanced Scan)), 기타 시약들은 시판 특급(guaranteed reagent) 및 1급 시약을 사용하였다.

실험재료 – 본 실험에 사용된 들깨(*Perilla frutescens* Britton)잎은 서울 근교에서 채취하여 신선한 상태에서 세척하여 사용하였다.

효소추출 및 정제 – 들깨잎으로부터의 효소의 추출과 정제는朴 등⁵⁾의 방법에 준하여 실시하였다. 신선한 들깨잎 100 g과 빙냉시킨 50 mM pot. phosphate buffer(2% NaCl과 0.5% Sod. as-

corbate 함유, pH 6.0)를 넣고 1분간 마쇄한 후, 전량 2L로 하여 4시간 동안 냉장상태에서 교반하면서 추출하였다. 추출액을 원심분리(6000 rpm, 1~4 °C, 30분)하여 상층액을 dialysis sack에 넣고 polyvinylpyrrolidone을 사용하여 농축하였다. 농축액에 ammonium sulfate를 가하여 40% 포화시킨 액을 1~4 °C, 15000 rpm에서 30분간 원심분리하고, 그 상층액을 취해 다시 ammonium sulfate로 50% 포화시킨 후, 같은 조건에서 원심분리하여 침전을 얻었다. 빙냉시킨 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0) 소량으로 침전물을 용해시키고 72시간 투석한 후, 1~4 °C, 15000 rpm에서 30분간 원심분리하여 상층액을 sephadex G-150 column(2.1×85 cm)에 유출속도 8.3 ml/hr로 하여 gel-filtration시켰다. 유출액중 효소활성이 높은 분획을 모아 *Perillae Folium* PPO 효소액으로 하고 효소활성 측정법에 준하여 효소활성을 측정하는 매 실험단계에서 사용하였다.

효소 활성도 측정 – PPO활성 측정은 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0) 2.3 ml에 10 mM의 기질액 0.5 ml를 가하고, 마지막으로 효소액 0.2 ml를 가해 총 3 ml로 하여 30 °C에서 10분간 반응시키고, 기질 산화로 인한 흡광도의 증가율을 410 nm에서 측정하였다.^{5,6,16)} 본 실험에 사용한 효소액은 10 mM catechol을 기질로 하여 30 °C에서 10분간 반응시켰을 때 410 nm에서 흡광도가 1.000(±0.050)이 되도록 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0)로 조정하여 사용하였다.

H_2O_2 농도와 incubation time에 따른 효소 활성 변화 – 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0)에 H_2O_2 의 농도를 달리하여 가하고 기질(catechol, 4-methylcatechol)을 최종 농도가 10 mM이 되게 가하고 마지막으로 효소액 0.2 ml를 가하여 반응액이 총 3 ml가 되게한 후, 반응시간의 경과에 따른 효소 활성 변화를 측정하여 H_2O_2 첨가로 인한 효소 반응 속도와 초기 잠복기를 알아보았다.

H_2O_2 농도와 preincubation time에 따른 효소 활성 변화 – 기질을 첨가하지 않은 상태에서 PPO와 H_2O_2 와의 작용시간에 따른 효소 활성변화를 관찰하기 위해, 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0)에 여러농도의 H_2O_2 와 효소액 0.2 ml를 혼화하여 30 °C에서 각 preincubation time동안 반응시키

고 난 후, 기질(catechol, 4-methylcatechol(10 mM))을 가하고 즉시 혼화하여 10분 후의 흡광도를 410 nm에서 측정하였다.^{5,6,16)}

반응 온도의 영향 – 반응액의 온도변화가 H₂O₂에 의한 효소 활성 변화에 미치는 영향을 알아보기 위하여 각 반응온도에서 반응용액을 10분간 반응시킨 후 즉시 효소활성을 측정하였다.

반응 pH의 영향 – 반응액의 액성변화가 H₂O₂에 의한 효소 활성 변화에 미치는 영향을 알아보기 위한 실험으로, pH 4.5에서 8.0까지의 50 mM pot. phosphate buffer를 사용하여 반응액을 30°C에서 10분간 반응시킨 후 즉시 410 nm에서 흡광도를 측정하였다.^{5,6,16)}

투석 영향 – H₂O₂에 의한 효소의 불활성화반응이 가역적인지 비가역적인지 알아보기 위하여, 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0)에 효소를 2 mM H₂O₂와 30분간 preincubation시켜 불활성화시킨 후, 0-4°C에서 buffer(pH 6.0)로 24시간 투석하였다. 투석액 2.5 ml를 취해 효소의 활성회복정도를 10 mM catechol을 기질로 사용하여 측정하고, 나머지는 다시 24시간 더 투석후 2.5 ml를 취해 활성을 측정하였다.

OH·radical scavenger의 영향 – H₂O₂에 의한 효소의 불활성화 반응이 bulk phase에서 생성된 OH·radical에 의한 것인지를 알아보기 위한 실험으로서 H₂O₂와는 반응하지 않으면서 OH·radical을 제거하는 mannitol과 sod. formate를 각각 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0), 0.5 mM H₂O₂와 같이 혼화한 후 효소액 0.2 ml를 넣고 30°C에서 10분간 preincubation한 후 10 mM catechol을 기질로 사용하여 410 nm에서 흡광도를 측정하였다.

기질유사체의 영향 – 기질유사체가 H₂O₂에 의한 효소의 불활성화 반응을 억제시킬 수 있는가를 실험해 봄으로써 H₂O₂가 효소의 촉매부위에 어떤 영향을 미치는지를 알아보기 위한 실험을 실시하였다. 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0)에 phenylalanine과 0.5 mM H₂O₂를 같이 혼화한 후 효소액 0.2 ml를 넣고 30°C에서 각 preincubation time동안 반응시키고 난후 10 mM catechol을 기질로 가하여 10분후의 흡광도를 410 nm에서 측정하였다. 또한 이 억제는 phenylalanine

과 H₂O₂를 동시에 효소와 반응시켰을 때와 phenylalanine을 먼저 효소와 반응시켰을때 그 억제 정도가 차이가 있는지를 알아보기 위해, 한 시험관에는 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0)에 phenylalanine과 0.5 mM H₂O₂를 같이 혼화한 후 효소액 0.2 ml를 넣고 30°C에서 3분간 반응시키고 난 후 10 mM catechol을 사용하여 흡광도를 측정했다. 그리고 다른 시험관에는 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0)에 phenylalanine을 넣고 효소액 0.2 ml를 가해 3분간 preincubation시킨후 0.5 mM H₂O₂를 가해 다시 3분간 반응시키고 즉시 10 mM catechol을 사용하여 흡광도를 측정하여 비교하였다.

Copper chelator의 영향 – Copper chelator가 H₂O₂에 의한 효소의 불활성화반응을 억제시킬수 있는지를 실험해 봄으로써 H₂O₂가 효소를 불활성화시키는데 효소상의 Cu와 어떻게 관계하는가를 알아보기위한 실험이다. 50 mM pot. phosphate buffer (pH 6.0)에 sodium azide와 0.5 mM H₂O₂를 같이 혼화한 후 효소액 0.2 ml를 넣고 30°C에서 각 preincubation time동안 반응시키고 난 후 10 mM catechol을 기질로 가하여 10분 후의 흡광도를 410 nm에서 측정하였다

결과 및 고찰

H₂O₂농도와 incubation time에 따른 효소 활성 변화 – H₂O₂의 농도를 증가함에 따라 α -diphenol의 α -quinone으로의 변환속도와 생성물이 감소되었으며, 초기 lag period는 생기지 않았다(Fig. 1). Martinez-Cayuela 등¹⁵⁾은 cherimoya PPO의 경우 비교적 낮은 농도의 H₂O₂는 monophenol인 tyramine과 diphenol인 DOPA로부터 형성된 최종갈변산물의 농도를 증가시키나 diphenol인 catechol로부터 형성된 최종 갈변산물의 농도는 control과 비교시 감소시킨다고 하였다. 반면에 고농도의 H₂O₂는 tyramine의 hydroxylation과 DOPA와 catechol의 산화 속도를 모두 감소시켰다고 보고하였다. Avocado PPO는 저농도의 H₂O₂에 의해 tyrosine hydroxylation의 lag period가 단축되고, diphenol인 DOPA도 저농도의 H₂O₂에 의해 dopachrom으로의 전환속도가 증가되었으며, 고농

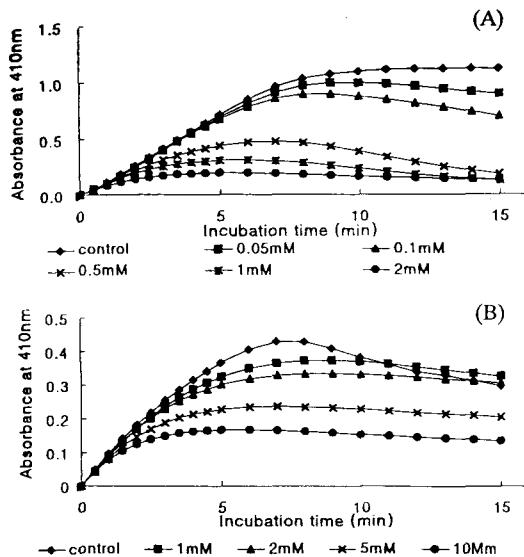


Fig. 1. Effect of different concentrations of H_2O_2 on Perillae Folium PPO activity.

The reaction mixture contained, in a total volume of 3 ml, 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0), enzyme extract(added last), 10 mM substrate ((A) catechol, (B) 4-methylcatechol) and the indicated concentrations of H_2O_2 . Reaction was started by addition of enzyme extract at zero time incubation.

도의 H_2O_2 에 의해서는 오히려 산화속도와 최종 dopachrom생성이 감소되었다고 보고하였다.⁷⁾

H_2O_2 농도와 preincubation time에 따른 효소 활성 변화 - Catechol을 기질로 사용한 경우, 1-2분 이내에 0.05 mM H_2O_2 는 약 10%, 0.1 mM H_2O_2 는 20%, 0.5 mM H_2O_2 는 75%, 1 mM H_2O_2 는 80%, 2 mM H_2O_2 는 90% 정도 효소활성이 저해되었고, 2분 이후 부터는 저해정도가 아주 서서히 증가하였다. 반면에 4-methylcatechol을 기질로 사용한 경우, 1 mM과 2 mM H_2O_2 와 둘째 PPO를 preincubation시켰을 때는 거의 직선상으로 그 활성이 감소하나, 5 mM과 10 mM H_2O_2 와 효소를 preincubation하였을 때는 catechol을 기질로 사용하였을 경우, 0.5-2 mM H_2O_2 와 PPO를 preincubation했을 때처럼 1-2분 이내에 각각 약 60%, 80% 저해를 나타내었고, 이후 서서히 저해정도가 증가하였다(Fig. 2). 이러한 저해양상은 avocado PPO⁸⁾ 와 mushroom tyrosinase¹³⁾에서와 비슷하다. Avocado PPO를 H_2O_2 와 preincubation하여 monophenol인 tyrosine과 diphenol인 DOPA와

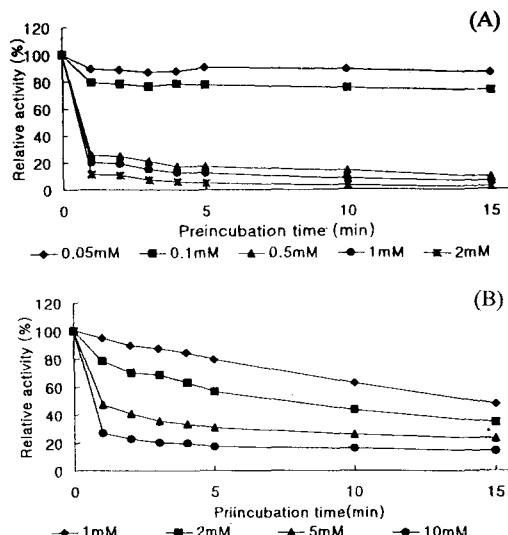


Fig. 2. Effect of different concentrations of H_2O_2 on the rate of Perillae Folium PPO inactivation.

Enzyme extract was preincubation with different concentrations of H_2O_2 in 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0). Samples were taken after various preincubation times and enzyme activities were determined with (A) 10 mM catechol, (B) 10 mM 4-methyl-catechol as a substrate at 30°C.

반응시켰을 때 둘다 효소의 활성이 점진적으로 상실되는데, tyrosine을 hydroxylatoin시키는 능력이 DOPA를 산화시키는 능력보다 빨리 상실되었다고 보고하였다.⁷⁾

반응 온도의 영향 - H_2O_2 를 가하지 않았을 때 각 온도에서의 효소활성이 대해 H_2O_2 를 가했을 때의 상대활성을 비교해보면 저온(1-10°C)에서는 거의 영향이 없으나, 그보다 고온으로 해줄수록(20-60°C) 저해가 더 많이 되는 것으로 나타났다. 다만 4-methylcatechol을 기질로 한 경우, 반응액의 온도가 60°C일 때 H_2O_2 에 의한 상대적인 효소활성 저해가 50°C의 경우보다 작게 나타났다. (Table I) 기질을 10 mM catechol을 사용한 경우는 최적온도, 즉 효소활성이 가장 크게 나온 온도는 30°C이나, 4-methylcatechol을 기질로 한 경우는 20°C에서 활성이 크게 나타났다. 또한 기질로 catechol이나 4-methylcatechol을 사용한 경우 모두 비교적 고온에서 효소활성이 빨리 떨어지는 것을 볼 수 있었다.

반응 pH의 영향 - Catechol을 기질로 하였을 경우는 액성이 알칼리성쪽으로 갈수록 저해가 많이 되나, 4-methylcatechol을 기질로 하였을 경우는

Table I. Effect of temperature on the inactivation of Perillae Folium PPO by H₂O₂.

Temperature(°C)	Relative activity(%)	
	catechol	4-methylcatechol
1	95	100
10	95	100
20	82	96
30	69	82
40	46	55
50	32	44
60	28	28

Table II. Effect of pH on the inactivation of Perillae Folium PPO by H₂O₂.

pH	Relative activity(%)	
	catechol	4-methylcatechol
4.5	97	82
5.0	96	81
5.5	88	82
6.0	76	80
6.5	62	79
7.0	51	94
7.5	41	100
8.0	28	100

pH 4.5-pH 6.5까지는 거의 비슷한 저해정도를 유지하다가 좀더 알칼리성으로 가면 거의 저해가 되지 않는 것으로 나타났다(Table II). 저해제의 종류에 따라 pH의 영향을 받기도 하고(pH-dependent inhibition), 그렇지 않은 경우도 있어서(pH-independent inhibition) pH 변화에 따른 저해양상이 다르게 나타남을 알 수 있으나,^{6,17,18)} 한가지 저해제에 대해 기질을 달리 했을 때 pH 영향에 대한 비교 실험은 거의 되고 있지 않아 여러 저해제에 대해서 좀더 많은 고찰이 필요한 것으로 사료된다.

투석 영향-효소를 불활성화 시키고나서 buffer로 충분히 투석한 후 잔존 효소활성을 측정해본 결과(Table III), 48 시간 투석 후에도 거의 활성이 회복되지 않음이 나타났다. 이것은 H₂O₂의 들깨잎 PPO에 대한 저해가 비가역적으로 이루어짐을 나타내는 것으로, mushroom tyrosinase¹³⁾의 경우와 같다.

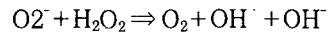
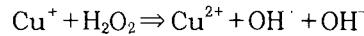
OH⁻ radical scavenger의 영향-OH⁻ radical은 효소를 이용하지 않고 다음과 같은 경로를 통해 H₂O₂로부터 생성된다.¹³⁾

Table III. Effect of dialysis on Perillae Folium PPO inactivation by H₂O₂.

H ₂ O ₂ (mM)	time	Preincubation			Activity after dialysis		
		0	24 hrs.	48 hrs.	0	24 hrs.	48 hrs.
none	30	1.043	0.914	0.759			
2	30	0.013	0.031	0.032			



(the Fenton reaction)



(the Haber-Weiss reaction)

이렇게 생성된 free radical은 papain이나 lactate dehydrogenase 등의 효소를 불활성화시키는 것으로 알려져 있다.¹³⁾

H₂O₂와는 반응하지 않으면서 OH⁻ radical을 제거하는 mannitol과 sodium formate의 부가가 H₂O₂에 의한 효소의 불활성화에 미치는 영향을 관찰해 보았다(Table IV). OH⁻ radical scavenger의 부가는 H₂O₂에 의한 효소의 불활성화에 영향을 미치지 않는 것으로 나타났다.

Andrawis 등은 mushroom tyrosinase에 관한 연구에서 OH⁻ radical 생성을 촉진시키거나, 또는 OH⁻ radical scavenger의 첨가하여도 효소활성의 저해에 영향을 미치지 않는 것으로 보아, bulk phase에서 생성된 free OH⁻ radical이 mushroom tyrosinase를 저해하는 것은 아니라고 보고하였다.¹³⁾

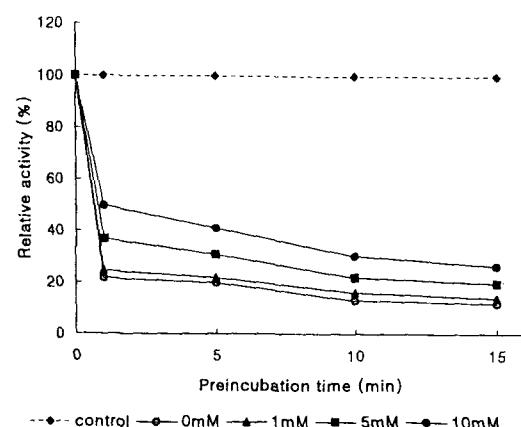
기질유사체의 영향-들깨잎 PPO의 기질유사체로 알려진 phenylalanine⁶⁾의 농도별 저해정도를 Table V에 나타내었다. Phenylalanine과 효소의 반응액을 control로 하고, H₂O₂와 phenylalanine을 동시에 효소와 반응시킨 후 catechol을 기질로 하여 흡광도를 측정하였을 때, Fig. 3에서 보는 바와 같이 phenylalanine이 H₂O₂에 의한 효소의 저해를 억제하는 것으로 나타났다. 이러한 억제는 들깨잎 PPO와 phenylalanine을 H₂O₂보다 3분 먼저 반응을 시키거나, H₂O₂와 동시에 반응을 시키거나 큰 차이가 없는 것으로 나타났다(Table VI). Andrawis 등¹³⁾은 mushroom tyrosinase는 H₂O₂에 의해 불활성화 되는데, 효소촉매부위에 작용하는

Table IV. Effect of addition of OH radical scavengers on the inactivation of Perillae Folium PPO by H₂O₂.

Radical scavenger added	concentration (mM)	Relative activity(%) after 10 min. preincubation
Mannitol	0	20.0
	1	20.3
	5	20.2
	10	20.2
Sodium formate	0	21.0
	1	18.9
	5	21.1
	10	21.0

Table V. Effect of inhibitors on Perillae Folium PPO activity.

Inhibitor	Concentration (mM)	Relative activity(%)
L-Phenylalanine	0	100
	1	92.2
	5	67.8
	10	49.5
Sodium azide	0	100
	0.1	90.3
	1	44.6
	5	6.4

**Fig. 3.** L-Phenylalanine as a protector against inactivation of Perillae Folium PPO by H₂O₂.

The preincubation mixture contained 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0), enzyme extract (added last), and phenylalanine as indicated. Control mixtures had no H₂O₂, while experimental mixtures contained 0.5 mM H₂O₂. Samples were taken after various preincubation times and enzyme activities were determined with 10 mM catechol as a substrate at 30°C. The activities were expressed relative to the control(no H₂O₂ added) at each preincubation time.

Table VI. Effect of Perillae Folium PPO inactivation by Phe and H₂O₂.

	Concentration Phe(mM)	Relative activity(%) after 3 min. preincubation
The substrate analogue (Phe) and 0.5 mM H ₂ O ₂ were added at the same time to the enzyme.	0	20.0
Preincubation of the enzyme with substrate analogue was done for 3 min prior to the addition of 0.5 mM H ₂ O ₂ .	1	20.4
	5	31.7
	10	41.9
	0	19.0
	1	20.1
	5	29.1
	10	39.1

경쟁적 저해제인 기질유사체를 H₂O₂와 같이 효소반응액에 첨가하였을 때 효소의 불활성화가 억제되는 것으로 보아 H₂O₂는 효소의 촉매부위에 작용하는 것이라고 했다. H₂O₂에 의한 저해에 대해 기질유사체의 억제정도는 효소에 대한 기질유사체의 저해능력과 직접적인 관련이 있는 것으로 보이며, 또한 기질유사체를 H₂O₂보다 먼저 효소에 preincubation시키는 것이 동시에 preincubation시키는 것보다 H₂O₂에 의한 효소저해를 더 많이 억제시키는 것은 기질유사체가 H₂O₂보다 효소 활성자리에 더 잘 결합하기 때문이라고 주장했다.

Copper chelator의 영향-들깨잎 PPO의 copper chelator로 알려진 sodium azide^{6,19)}의 농도별 저해정도를 Table V에 나타내었다. Sodium azide와 효소의 반응액을 control로 하고, H₂O₂와 sodium azide를 동시에 효소와 반응시킨 후 catechol을 기질로 하여 흡광도를 측정하였을 때, Fig. 4에서 보듯이 sodium azide가 H₂O₂에 의한 효소의 저해를 억제하는 것으로 나타났다. Mushroom tyrosinase의 경우 holotyrosinase와 apotyrosinase를 H₂O₂와 반응시켰을 때 holotyrosinase는 저해가 되지만 apotyrosinase는 그렇지 않다는 것과, copper chelator가 H₂O₂에 의한 mushroom tyrosinase의 불활성화는 효소상의 Cu의 존재가 필요

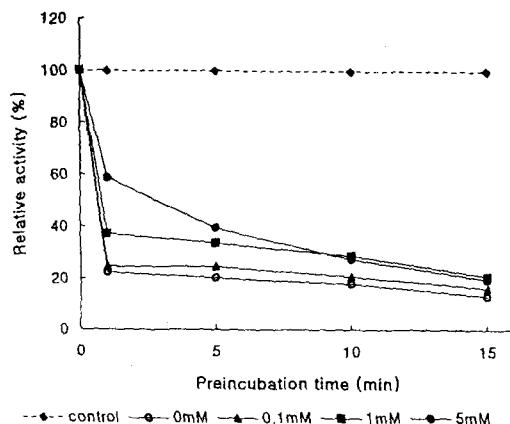


Fig. 4. Sodium azide as a protector against inactivation of *Perillae Folium* PPO by H_2O_2 .

The preincubation mixture contained 50 mM pot. phosphate buffer(pH 6.0), enzyme extract (added last), and sodium azide as indicated. Control mixtures had no H_2O_2 , while experimental mixtures contained 0.5 mM H_2O_2 . Samples were taken after various preincubation times and enzyme activities were determined with 10 mM catechol as a substrate at 30°C. The activities were expressed relative to the control(no H_2O_2 added) at each preincubation time.

하다는 것을 나타낸다고 주장하였다.¹³⁾ Cu 함유 효소인 dopamine β -monooxygenase 역시 H_2O_2 에 의해 불활성화 되며, 0.25 mM H_2O_2 에 의해 holoenzyme은 저해되지만 apoenzyme은 저해가 되지 않는 것으로 보아 H_2O_2 에 의한 dopamine β -monooxygenase의 불활성화도 효소에 결합된 Cu의 존재에 의존한다고 보고하였다.⁹⁾

결 론

들깨잎(*Perillae Folium*)에서 분리정제한 Polyphenol oxidase(PPO)에 대한 hydrogen peroxide(H_2O_2)의 영향에 관하여 실험한 결과, 본 효소는 H_2O_2 의 농도가 클수록 저해가 많이 되며, 여러농도의 H_2O_2 에 의해서도 initial lag period없이 효소작용이 나타났다. 또한 효소와 H_2O_2 를 preincubation했을 때 그 활성은 수분이내에 감소되었다. 이러한 H_2O_2 에 의한 들깨잎 PPO의 활성저해는 반응온도와 pH에 따라 다르게 나타나며, 비가역적인 반응이다. 그리고 H_2O_2 에서 생성가능한 OH radical은 효소활성 저해에 영향을 미치지 않는 것으로

보인다. 기질유사체인 phenylalanine은 H_2O_2 에 의한 효소의 활성저해를 억제시켰으며, copper chelator인 sodium azide도 효소활성저해를 억제시키는 것으로 나타났다.

이러한 결과로 미루어 H_2O_2 에 의한 들깨잎 PPO의 활성저해는 촉매자리에서 일어나며, 효소상의 Cu의 존재가 반응에 필요하다는 것을 보여주는 것으로 추정된다. 또한 조직내에서 H_2O_2 는 들깨잎 PPO 작용에 간접적으로 영향을 미치는 것으로 생각된다.

인용문헌

- Mayer, A. M. and Harel, E. (1979) Polyphenol oxidase in plants. *Phytochemistry* 118: 193-215.
- Mayer, A. M. (1987) Polyphenol oxidase in plants-recent progress. *Phytochemistry* 26: 11-21.
- Vaughn, K. C. and Duke, S. O. (1984) Function of Polyphenol oxidase in higher plants. *Physiol. Plant* 60: 106-112.
- Vaughn, K. C. and Duke, S. O. (1988) Polyphenol oxidase: The chloroplast oxidase with no established function. *Physiol. Plant* 72: 659-665.
- 박수선, 김안근, 노진희, 심미옥 (1991) 들깨잎 중의 폴리페놀 산화효소의 정체 및 특성. *약학회지* 35: 222-230.
- 박수선, 김안근, 손은수 (1996) 아미노산류가 들깨잎 polyphenol oxidase 활성저해에 미치는 영향. *약학회지* 40: 65-71.
- Kahn, V. (1983) Multiple effect of hydrogen peroxidase on the activity of Avocado polyphenol oxidase. *Phytochemistry* 22: 2155-2159.
- Warm, E. and Laties, G. G. (1982) Quantification of hydrogen peroxide in plant extracts by the chemiluminescence reaction with luminol. *Phytochemistry* 21: 827-831.
- Skotland, T. and Ljones, T. (1980) Inactivation of dopamine β -monooxygenase by hydrogen peroxide and ascorbate. *Arch. Biochem. Biophys.* 201: 81-87.
- Bray, R. C., Cockle, S. A., Fielden, E. M., Roberts, P. B., Rotilio, G. and Calabrese, L. (1974) Reduction and inactivation of superoxide dismutase by hydrogen peroxide. *Biochem. J.* 139: 43-48.
- Hodgson, E. K. and Fridovich, I. (1975) The

- inactivation of bovine erythrocyte superoxide dismutase with hydrogen peroxide: Inactivation of the enzyme. *Biochemistry* 14: 5294-5299.
12. Sinet, P. M. and Garber, P. (1981) Inactivation of the human CuZn superoxide dismutase during exposure to O_2^- and H_2O_2 . *Arch. Biochem. Biophys.* 212: 411-416.
13. Andrawis, A. and Kahn, V. (1985) Inactivation of mushroom tyrosinase by hydrogen peroxide. *Phytochemistry* 24: 397-405.
14. Jolley, R. L., Evans, L. H., Makino, N. and Mason, H.S. (1974) Reversible oxidation of tyrosinase. *J. Biol. Chem.* 249: 335-645.
15. Martinez-Cayuela, M., Faus, M. J. and Gil, A. (1988) Effect of some reductants on the activity of cherimoya polyphenol oxidase. *Phytochemistry* 27: 1589-1592.
16. Ponting, T. D. and Joslyn, M. A. (1948) Ascorbic acid oxidation and the browning in apple tissue extracts. *Arch. Biochem.* 19: 47-52.
17. Luh, B. S. and Bulan, P. (1972) Characteristics of polyphenol oxidase related to browning in cling peaches. *J. Food Sci.* 37: 264-268.
18. Ben-Shalom, N., Kahn, V., Harel, E. and Mayer, A. M. (1977) Catechol oxidase from green olives: Properties and partial purification. *Phytochemistry* 16: 1153-1158.
19. Kahn, V. and Andrawis, A. (1985) Inhibition of mushroom tyrosinase by tropolone. *Phytochemistry* 24: 905-908.

(1996년 11월 9일 접수)