

## 김치 熟成中의 비타민 C 含量의 消長 및 Galacturonic Acid 의 添加 効果

李 泰 寧 · 李 貞 遠\*

서울대학교 사범대학 화학교육과, 충남대학교 이과대학 가정교육과\*

(1981년 6월 15일 수리)

The Change of Vitamin C Content and the Effect of  
Galacturonic Acid Addition during *Kimchi* Fermentation

Tae-Young Lee and Joung-Won\* Lee

Department of Chemistry Education, College of Education,  
Seoul National University, Seoul

\*Department of Home Economics Education, College of Natural Sciences,  
Choong-nam National University, Dae Jon, Korea

### Abstract

Modified radish *Kimchi* and radish-root juice were fermented under N<sub>2</sub> atmosphere at 22~23°C and 37°C, respectively and their changes of vitamin C content were determined by dinitrophenylhydrazine and indophenol methods.

In the earlier period of the fermentation, vitamin C content decreased temporarily and then began to increase. When the flavor of *Kimchi* was most acceptable, vitamin C showed the maximum value which was equivalent to or more than the initial, after which vitamin C content decreased gradually. The increase of vitamin C content seemed to come from the biosynthesis of the vitamin owing to the enzymatic action occurred in radish-root. The addition of galacturonic acid to *Kimchi* and to radish-root juice elevated the vitamin C content, which suggested galacturonic acid was a good substrate for the synthesis of vitamin C. The optimum pH of the *Kimchi* fermentation for the better vitamin C content ranged 4.0 to 4.5.

### 緒 論

김치 중의 비타민 C에 대하여는 많은 報告들이 있는데, 그 중 김치 熟成 중에 일어나는 비타민 C 함량의 변화에 관한 李<sup>1,2)</sup>, 宋<sup>3)</sup>, 金<sup>4)</sup> 등의 연구들은 속성 初期에 감소하던 비타민 C의 함량이 속성 適期에 일시적으로, 그러나 현저히

증가한다고 하여 속성과정에서 비타민 C가 生合成되고 있음을 示唆하고 있다.

著者들은 前報<sup>2)</sup>에서 김치 酸酵 中 好氣的 條件이 비타민 C의 生合成 및 파괴에 큰 영향이 있고, glucose 와 galacturonic acid 가 비타민 C合成基質로서 利用되며, 특히 後者が 効果의인 것 같다고 보고한 바 있다.

그러나 김치 속성 중의 이와 같은 비타민 C의

生合成이 김치 발효 과정에 미생물에 의한 것인지, 아니면 김치 재료내 효소작용 때문인지는 규명되지 않았다.

식물체내에서 비타민 C가 生合成됨은 너무나 잘 알려진 사실이며, 식물조직에서 분리한 효소를 사용하여서 glucose 또는 galactose로부터 L-ascorbic acid를 in vitro로 합성한 보고들은 매우 많다.<sup>5~7)</sup> 그 합成 경로는 아직 자세하게는 확립되지 않고 있으나 D-galacturonic acid가 중요한 중간체임은 여러 사람에 의해 주장되고 있다. Mapson<sup>(6)</sup>은 configurational inversion 반응과 galacturonic acid를 주된 중간체로 하는 합成 경로가 식물에서 지배적이라고 하였으며, Salem<sup>(7)</sup>들도 pea enzymes을 이용한 실험에서 D-galactose가 D-galacturonic acid와 L-galactono-γ-lactone을 거쳐 L-ascorbic acid로 합성됨을 보였다. 또한 Euglena gracilis에 의한 L-ascorbic acid 합성 경로를 연구한 Shigeru<sup>(8)</sup>들도 D-glucose가 D-galactose 보다 더 좋은 基質이 될 수 있으나, D-glucose의 주된 부분은 D-glucuronic acid 보다는 D-galacturonic acid를 거쳐서 L-ascorbic acid가 된다고 하였다.

本 실험에서는 前報<sup>(2)</sup>의 결과를 再確認하는 동시에 비타민 C가 김치재료에 들어 있는 酶素에 의하여 합성되는지의 여부를 밝히며, 그 때 基質로 써 참가된 galacturonic acid가 어느 정도 이용이 되는지를 알아보기자 하였다.

## 材料 및 方法

### 1. 材料 및 試藥

김치의 主재료인 무우는 제조當日에 市場에서 신선한 것을 구입하여 사용하였다. α-D-galacturonic acid는 Biochemical Research(C grade)의 것을 그대로 혹은 재결정으로 정제하여 사용하였고, 표준 L-ascorbic acid는 Merck製를 사용하였다. 이외의 모든 시약은 分析用을 使用하였다.

### 2. 김치의 製造

김치는 다음과 같이 무우김치와 固形分을 포함치 않는 무우즙김치 2種을 제조사용하였다.

#### (1) 무우김치

무우김치는 무우를 主材料로 하여 Table 1과 같은 組成比로 제조하였다. 이때 무우의 크기는

Table 1. Compositions of Kimchi ingredients.

Radish roots, white	5.0g
Green onion	0.3g
Garlic	0.1g
10% -NaCl	3.0ml
Dist. water with or without galacturonic acid	2.0ml

0.1×0.1×4cm로 細切하여 사용하였으며 시료채취시 固形分과 김치汁의 比를 항상一定하게 하기 위하여 시료채취 횟수에 해당하는 數만큼의個別 시험판(2.5×10cm)에 담급하여 밀봉하였다. 이 시험판은 可能한同一한 條件下에서 협기적으로 22~23°C에서 숙성되었다. 협기적 숙성방법으로는 밀봉에 앞서 발효용 시험판에 질소가스를 충전시켰다. 한편 好氣性細菌의 번식을 방지하기 위하여 小量의 toluene을 첨가하였다.

#### (2) 무우즙김치

무우 自體의 酶素에 의한 비타민 C 합成機作研究用으로 무우즙을 다음과 같이 제조사용하였다. 즉, 무우 50g을 소금 2.5g 및 小量의 sea-sand를 미리 0.1% EDTA 용액으로 뒤아 금속이 제거된 mortar에 담고 이에 dry-ice를 上部에 놓아 低溫 및 공기와의 접촉을 차단하여 마쇄하였다. 마쇄된 무우를 원심분리하여 무우즙을 얻었다. 무우즙은 phosphate-citrate buffer로 여러 개의 pH 조건을 주어 최적 비타민 C 합성 pH를 선정하고 이 pH 조건 하에서 galacturonic acid (0.03%)를 첨가하였다. 이 무우즙김치는 무우김치와同一한 협기적 조건을 주고 37°C로 숙성시켰다.

### 3. 비타민 C의 定量

#### (1) 試料의 調製

숙성이 完了된 시료는 全量을 채취하여 5% HPO<sub>3</sub>-10% acetic acid 용액 5ml, sea-sand, dry-ice와 함께 마쇄한 후 상기용액 20ml를 사용하여 비이커에 옮겼다. 비이커에 약 0.8g의 活性炭을 넣고 잘 흔들어 산화시킨 다음 濾過하였다. 이것을 5% HPO<sub>3</sub>-10% acetic acid 용액으로 3회 세척한 후, 最終 溶積을 50ml로 하였다. 무우즙인 경우엔 숙성시킨 液 그대로를 活性炭으로 또는 bromine으로 酸化시켰다.

환원형 비타민 C의 测定을 위하여서는 5%  $HPO_3$ -10% acetic acid 용액 대신 2%  $HPO_3$  용액으로抽出하였고 活性炭으로 酸化시키는 과정은 생략하였으며 最終容積을 25ml로 하였다.

### (2) 總 비타민 C의 定量

총 비타민 C는 Roe<sup>9)</sup>의 2,4-dinitrophenyl-hydrazone (DNPH)法과 崔<sup>10)</sup>의 改正法을 이용하여, 시료와 DNPH-thiourea 용액과의 반응 온도 및 시간을 각각 38°C, 3시간으로 하여 측정하였다.

### (3) 환원형 비타민 C의 정량

환원형 비타민 C는 藤田秋治<sup>11)</sup>의 方法으로 측정하였다.

## 結果 및 考察

### 1. 무우 김치 熟成 중의 비타민 C의 消長

#### (1) 김치의 嫌氣的 熟成에 따른 總 비타민 C

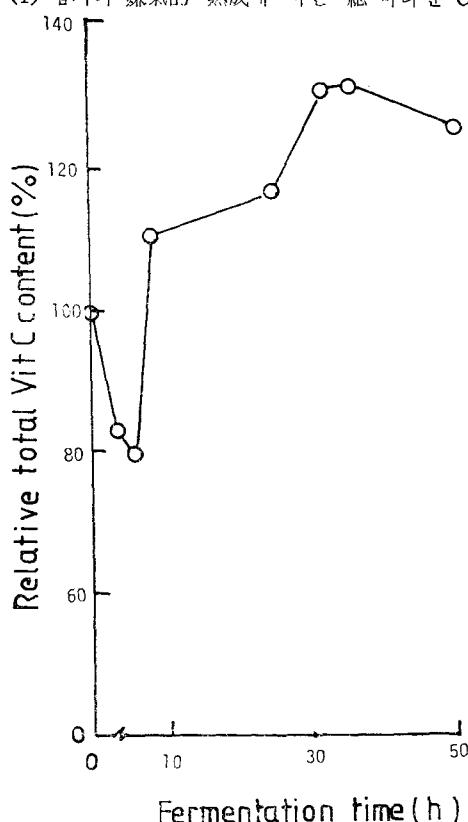


Fig. 1. Change of total vitamin C during radish Kimchi fermentation at  $N_2$  atmosphere.

### 의 함량변화

무우김치 숙성중, 비타민 C의 함량은 Fig. 1에서와 같이 初期에 일단 감소하였다가 점점 증가하기 시작하여 처음 양 내지 그 이상으로 증가하였으며, 어느 지점에 이르러서는 다시 완만하게 감소하기 시작하였다. 비타민 C 함량이 가장 높을 때는 숙성한 지 31~35시간이 되었을 때인데 이 기간은 김치가 가장 잘 숙성되었을 때와一致된다.<sup>2,4)</sup> 이 결과는 김치의 종류와 발효조건이 金<sup>4)</sup> 및 金<sup>12)</sup> 들의 방법과 차이는 있으나 대체로 그 경향은 일치하였다.

김치발효 과정 중 비타민 C 生合成量을 보면 숙성 초기 7시간경에는 김치원료에 포함되어 있던 양의 약 20.4%가 감소되었다. 그러나 숙성이 진행됨에 따라 95시간 경에는 31.7%가 증가하였다. 이는 초기 lag phase에서의 감소량을 감안할 때 절대적 生合成量은 31.7%에 20.4%를 합한 52.1%가 된다고 볼 수 있다.

#### (2) Galacturonic acid (GaA)의 첨가가 무우 김치 숙성중의 비타민 C 증가에 미치는 영향

前報<sup>2)</sup>에서 저자들은 paper chromatography를 통하여 김치液 중에 GaA가 존재함을 확인하고,

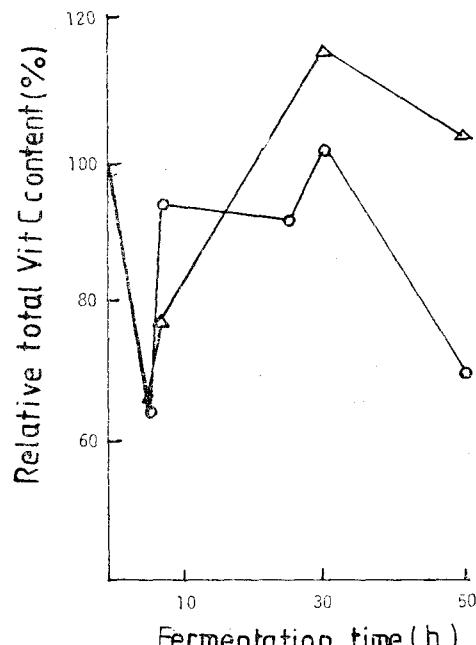


Fig. 2. Effect of galacturonic acid on total vitamin C of Kimchi fermented anaerobically at 22~23°C.  
○—○, control; △—△, with GaA.

GaA 를 넣어 방치한 김치液 中의 비타민 C 함량이 GaA 를 넣지 않은 것보다 축성 초기에 월등히 증가하였음을 관찰하였다. 本 실험에서는 무우 김치의 製造時 GaA 를 첨가하여 축성시킨 결과 첨가하지 않은 對照區 보다 총 비타민 C의 함량이 전체적으로 증가되었으며 특히 축성 適期에 더욱 높아졌다(Fig. 2). 이러한 사실은 GaA 가 비타민 C 的 前駆物質로 合成을 뚜렷하게 촉진하는 효과가 있음을 보여주고 있다. GaA 的 效果는 비타민 C 定量過程에서 GaA 가 DNPH 와 反應하여 吸光度에 영향을 줄 수 있을 가능성이 있으나 실제로 비타민 C에 GaA 를 첨가시켜 DNPH 와 反應시켜도 吸光度에는 아무런 영향이 없었다.

또한 위 결과는 식물조직에서 D-GaA가 L-galactono- $\gamma$ -lactone 을 거쳐 쉽게 L-ascorbic acid 로 전환되며, 비타민 C 합성 經路의 主된 中間體가 된다고 보고한 여러 연구들<sup>(5,7,8)</sup>에 의해서 뒷받침 된다. 김치 中의 GaA 는 축성과정에서 무우

나 배추에 함유된 glucose 와<sup>(6)</sup> pectin 에서 자연적으로生成될 수 있을 것으로 생각된다. Pectin 은 polygalacturonase 에 의해 GaA 를 분해되는 데, 河<sup>310</sup>는 김치에 polygalacturonase 의活性이 있으며 이는 好氣性 產膜菌 모나 품종이의 번식에서 온다고 이미 報告한 바 있다.

그리고, GaA 를 첨가하여 김치를 담고 축성시킬 때 호기적으로 한 경우와 협기적으로 한 경우의 비타민 C 함량을 비교해 보았더니, Fig. 3 과 같이 前者가 後者보다 전반적으로 훨씬 낮았다. 또한 前者, 즉 호기적 축성時の 비타민 C 함량은 GaA 를 넣지 않고 협기적으로 축성시킨 경우 보다도 다소 낮았는데, 이는 공기 접촉을 통한 비타민 C의 파괴량이 GaA 첨가에 따른 비타민 C의 증가된 합성량보다 커다고 해석될 수 있다. 이들은 김치 축성의 호기적 조건이 비타민 C의 파괴 및 생합성에 영향이 크다고 한 前報 李<sup>(2)</sup>의 報告와 相應한다. 김치 제조時 GaA 를 첨가하지 않은 前報에서는 호기적 축성의 경우 비타민 C 함량이 협기적 축성 때 보다 높았었다. 이것은 호기적인 축성 조건이 비타민 C의 파괴를 촉진하는 반면, 호기성 產膜菌 生물의 번식을 촉진하고 따라서 분비되는 polygalacturonase 的活性을 상당히 증대시켰기 때문이라고 하였다. 주 증가된 polygalacturonase 的作用으로 인해 김치 中의 pectin 에서 비타민 C 합성의 좋은 基質인 GaA 가 多量 生成됨으로써 비타민 C의 합성량이 파괴량 이상으로 증가되었다고 하겠다. 그러나 본 실험에서는 GaA 가 이미 다량 첨가되었으므로 호기적 조건이 비타민 C의 합성에 별 영향을 주지 못하고 파괴만 촉진시켰기 때문에, 李<sup>(2)</sup>의 결과와는 반대로 호기적 축성이 협기적 축성 보다 비타민 C 함량의 增加에 不利하게 작용하였다고 볼 수 있다.

## 2. 무우즙 김치의 熟成中 비타민 C의 消長

무우즙을 crude enzyme 용액으로하여 37°C에서 4시간 축성시키고 그間의 비타민 C 함량의 변화를 알아보았다.

### (1) 熟成 pH 的 영향과 축성 시간

무우즙 2ml 를 pH 를 달리하는 완충용액 3ml 에 혼합시켜 축성시켰을 때, Fig. 4 와 같이 축성 환경의 pH 에 따라 다르게 나타났다. pH 5.0 과 7.5 에서는 증가없이 계속 감소만 하였으나, pH 4.0 과 pH 4.5 에서는 일단 감소하였다가 다시 증가

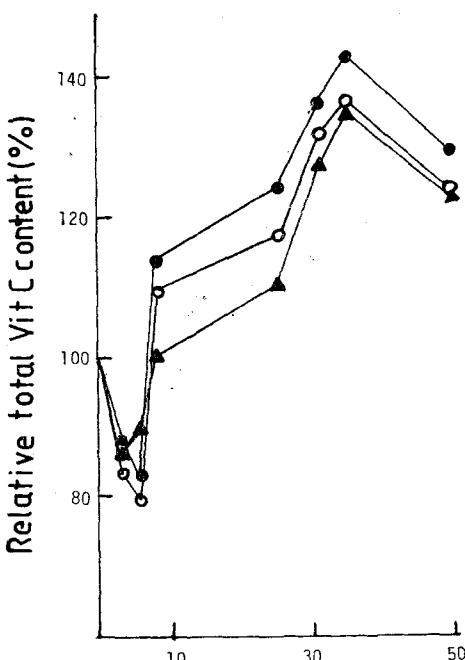


Fig. 3. Comparison of total vitamin C of Kimchi fermented in aerobic and in anaerobic conditions.

○—○, without GaA, anaerobic;  
●—●, with GaA, anaerobic;  
▲—▲, with GaA, aerobic.

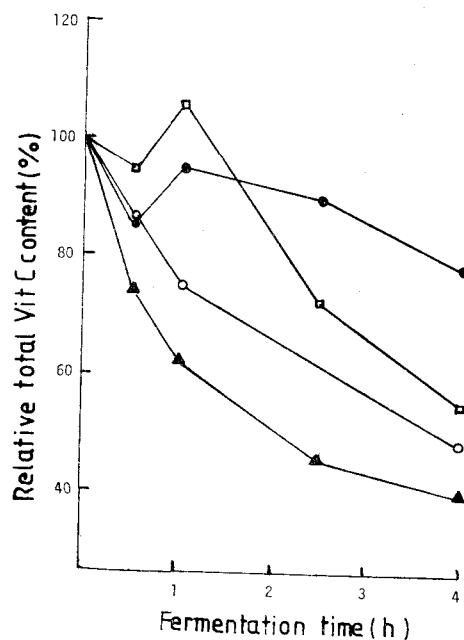


Fig. 4. Effect of pH on reduced vitamin C during anaerobic fermentation of radish-root juice at 37°C.

●—●, pH 4.0; □—□, pH 4.5;  
○—○, pH 5.0; ▲—▲, pH 7.5.

하여 최고 수치에 도달하고 그후에 서서히 감소하여前述한 무우김치에서와 같은 경향을 나타내었다. 여기에서 비타민 C의 증가, 즉 생合成은 무우內酵素의作用에 기인할 가능성이 크다고 본다. 왜냐하면, 속성 온도 37°C는 젖산균들의最適溫度이기는 하지만 속성 4시간 동안은 미생물이 주어진 환경에 적응하려는誘導期에 불과하므로 미생물의作用은 기대하기 어렵기 때문이다.

속성 1시간 째에 pH 4.0~4.5에서는 환원형 비타민 C 함량이 최고 수치를 보였으며, 맛도 완전한 김치 맛은 아니었으나 속성適期로써 먹을 만하였다. 김치에서의 31~35시간의適正 속성 기간이 1시간으로 단축된 것이다. 속성적기의 비타민 C 함량은 속성환경의 pH가 4.5일 때 가장 커졌으며 그 이후에는 pH 4.0인 때의 곡선이 극히 완만하여 残存量이 가장 많았다. 이 결과들은 무우즙內의 효소에 의한 비타민 C의 합성에서 최적 pH가 4.0~4.5 부근임을 제시해 주며, GaA가 酸性 쪽에서 보다 쉽게 lactone으로 전환될 수 있고 비타민 C는 알칼리에서는 쉽게 파괴되나

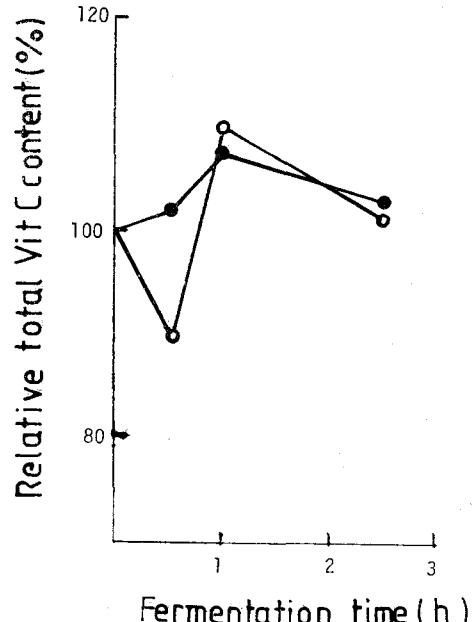


Fig. 5. Effect of galacturonic acid on total vitamin C of radish-root juice fermented anaerobically at 37°C and pH 4.5.

●—●, Control; ○—○, with GaA.

산성(pH 4 부근)에서는 安定하기 때문인 것으로 해석된다.

김치의 속성適期의 pH는 4.3 부근으로써<sup>1)</sup> 이 pH에서 비타민 C의 파괴가 저연되고 합성의 好條件이 형성되므로 김치가 익은 후에도 보다 많은 비타민 C가 존재할 수 있다는 것은 김치가 주된 副食인 우리에게 주목할 만한 점이다.

## (2) GaA의 첨가가 무우즙 김치 속성中 비타민 C 生合成에 미치는 효과

무우즙에 GaA를 첨가하여 pH 4.5에서 속성시켰을 때 GaA를 첨가하지 않았을 때보다 총 비타민 C의 최고 함량(속성 1시간 째)이 별로 높지 않았다(Fig. 5). 그러나 속성 30분 후의 最少量에 대한 증가 비율은 GaA를 첨가한 것에서 훨씬 커졌다. 그 증가율이 對照區에서는 5.3%였으나, GaA를 첨가한 경우엔 20.5%로써 GaA에 의해 비타민 C의 生合成이 매우 촉진되었음을 알 수 있다.

회석도가 상이한 무우즙 김치에 一定量의 GaA를 첨가하고 1시간 속성후 총 비타민 C 함량을 측정하였다. 그 결과, 무우즙의 농도가 증가할

수록 무우즙의 농도에 비례해서 생길 수 있는 계산 수치보다 더욱 높은 비율로 비타민 C 함량이 증가하였다. 이는 基質(GaA)을 충분히 주었을 때 무우즙 즉 crude enzyme의 농도에 비례해서 비타민 C의 합성반응이 증가되었음을 말해 준다.

### 抄 錄

김치 熟成 중, 비타민 C 함량은 初期에는 일시적으로 감소하다가 다시 증가하기 시작하여 속성 適期에 처음 量 내지 그 이상으로 最高量이 되었다가 완만하게 감소하였으며 galacturonic acid의 첨가는 속성과정 중의 비타민 C의 증가, 즉 생합성을 촉진시키며, 이러한 합성은 김치 재료 中의 효소 작용에 기인하는 것으로 생각되었다. 김치 중의 비타민 C의 生合成 및 보존에 유리한 속성 pH는 4.0~4.5로 나타났고 galacturonic acid를 첨가한 김치의 嫌氣的 熟成은, 비타민 C의 합성을 촉진하기 보다는 그의 산화적 파괴를 억제시킴으로써 好氣的 熟成보다 비타민 C의 증가에 있어 有利함을 보여주었다.

### 參 考 文 獻

- 李泰寧, 金點植, 鄭東孝, 金浩植: 과연회보, 5: 43 (1960).
- 李泰寧, 禹敬子: 김치의 熟成 環境이 비타민 C의 生合成 및 破壞에 미치는 영향: 서울대

학교 대학원 석사학위 논문(1969).

- 宋錫勳, 曹哉統, 金權: 기술연구소 보고, 5: 5 (1967).
- 김정자: 夏期 열무 김치의 비타민 C에 관하여, 이화여자대학교 석사학위 논문(1960).
- Mapson, L.W.: Ascorbic acid, in The Vitamins, ed. by Serbrell, W.H., Jr. and Harris, R.S., Academic Press, New York, 2nd ed., Vol I, pp.369-383 (1967).
- 春川靖雄: アスコルビン酸の 生合成, 新ビタシン學, 日本ビタシン學會, pp.408-411 (1970).
- Salem, H.M., and Saleh, M.A.: Pak. J. Biochem. 7(2) : 69 (1974).
- Shigeru, S., Nakano, Y., and Kitaoka, S.: J. Nutr. Sci. Vitaminol. 25(4) : 299 (1979).
- Roe, J.H.: Methods of Biochemical Analysis, Vol 1, pp.127-132 (1959).
- 崔春彥: 과연회보, 1: 9 (1956).
- 藤田秋治: ビタシン C, ビタシン 定量法, 東京, 南江堂, pp.542-550 (1955).
- 金基成, 申東禾, 徐奇奉: 기업적 생산을 위한 김치 제조시험, 식품연구소 사업보고 (농어촌개발공사), 123 (1974).
- 河淳變: Pectin 分解酵素 및 產膜微生物이 沈菜類의 軟腐에 미치는 영향에 관하여, 서울대학교 대학원 석사학위 논문(1960).