10. 식품의 색과 갈변 (The Color of Food and Browning)



목 차

10-1. 색소의 분류
10-2. 식품의 주요 색소
10-3. 카로티노이드의 분류
10-4. 카로티노이드의 급원
10-5. 플라보노이드의 종류
10-6. 안토시아닌
10-7. 클로로필의 변화
10-8. 미오글로빈의 변화
10-9. 효소적 갈변반응
10-10. 비효소적 갈변반응



10-1. 색소의 분류

- ❖ 자연색소의 분류
- 자연색소의 분류
- 식품 급원
- 식물성색소 : 클로로필, 카로티노이드, 플라보노이드
- 지용성: 카로티노이드, 수용성: 플라보노이드
- 동물성색소 : 헤모글로빈, 미오글로빈, 멜라닌
- 화학구조
- 아이소프레노이드 : 카로티노이드, 잔토필(옥시카로티노이드)
- 테트라피롤: 클로로필, 헤모글로빈, 미오글로빈
- **벤조피란** : 플라보노이드



10-1-1. 색소의 분류

식품 급원에 따른 분류

급원	특성	색 소	식품 및 분포
식물성	지용성	클로로필(chlorophyll)	녹색 식품
		카로티노이드(carotenoid)	노랑 · 주황색 식품
	수용성	안토사이아닌(anthocyanin)	적 · 자색 식품
		안토잔틴(anthoxanthin)	백색 식품
		타닌(tannin)	무색 채소·과일류
동물성	헴류	헤모글로빈(hemoglobin)	혈액
		미오글로빈(myoglobin)	근육
	카로티노이드류	루테인(lutein)	난황, 고추
		아스타잔틴(astaxanthin)	새우, 게, 연어
	기타	멜라닌(melanins)	피부
		리보플래빈(riboflavin)	생선

자료: 조신호 외(2014). 식품화학.

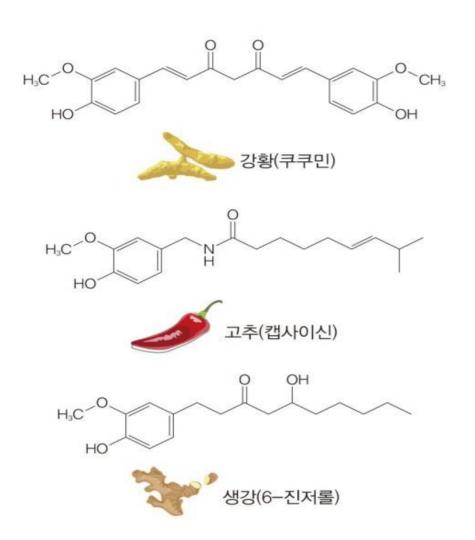


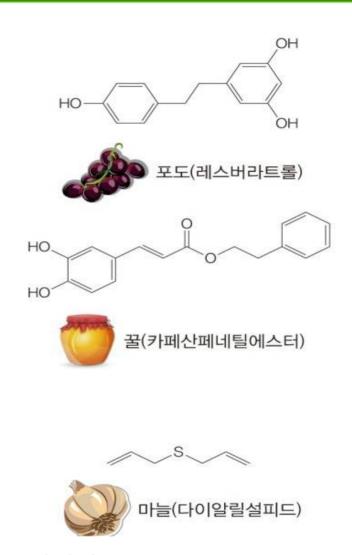
10-2. 식품의 주요 색소

- **❖ 클로로필(**Mg) : 녹색색소
- 지용성
- 클로로필 a : 클로로필 b = 3 : 1
- ❖ 헴색소(Fe + 글로빈): 헤모글로빈, 미오글로빈
- 적색색소
- ❖ 카로티노이드(carotenoid) : all-trans 형태의 C₄₀ 아이소프레노이드
- 지용성
- 과일, 야채
- **❖ 멜라닌 :** 동물성 검은 색소
- 문어, 오징어 먹물



10-2-1. 식품의 주요 색소

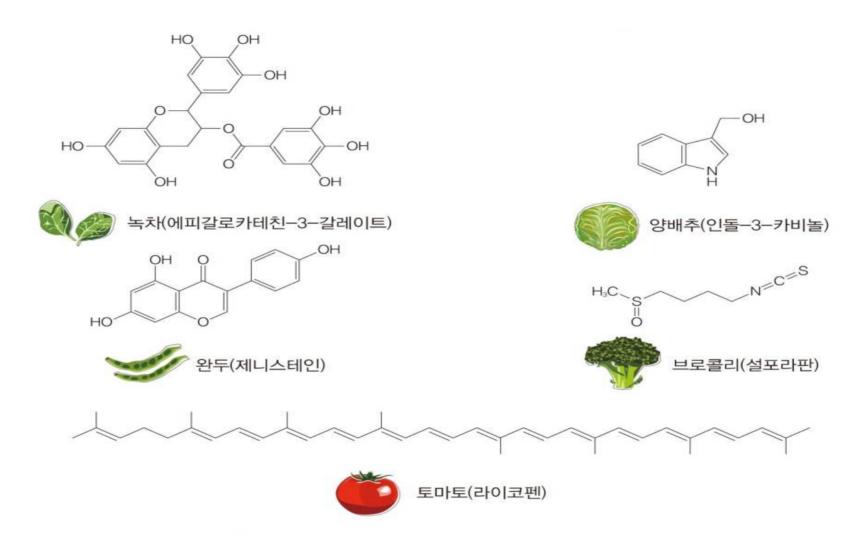




< 식품에 함유된 대표적 피토케미칼 >

자료: Surh, YJ(2003). Nature Rev. Cancer.





< 식품에 함유된 대표적 피토케미칼 >

자료: Surh, YJ(2003). Nature Rev. Cancer.



10-3. 카로티노이드의 분류

- **구조**: 8개의 아이소프렌(isoprene) 단위 → all-trans 형태의 C₄₀ 아이 소프레노이드(isoprenoid) → 지용성
- 분류
- ① 형태
- 사슬 : lycopene
- 한 고리 : γ-carotene
- 양고리 : α, β-carotene, zeaxanthin, lutein, cryptoxanthin
- ② 비타민 A 전구체
- O : α , β , γ -carotene, cryptoxanthin
- X : zeaxanthin, lutein, lycopene
- ③ 산소: -OH, -C=O
- O: α, β, γ-carotene, lycopene(카로틴)
- X : zeaxanthin(cis), lutein(trans), cryptoxanthin(잔토필, 옥시카로티노 이드)



10-4. 카로티노이드의 급원

- **❖** β-carotene : **오렌지색** 과일, 야채
- 당근, 복숭아, 살구, 자두, 망고, 파파야, 오렌지, 고구마, 호박, 토마토, 수박, 산딸기, 단감, 곶감
- ❖ cryptoxanthin : 주황색 과일, 야채
- 감귤류, 옥수수
- ❖ lutein : 녹황색 과일, 야채
- 덜 익은 두과류 및 과일, 시금치, 난황
- ❖ zeaxanthin : 옥수수
- ❖ lycopene : 붉은색 과일, 야채
- 토마토, 귤, 수박, 적포도



10-5. 플라보노이드의 종류

- ❖ 플라보노이드(flavonoid): 식물성 폴리페놀계 화합물, Phe로부터 유래
- 수용성
- 종류:
- 안토잔틴(anthoxanthin)
- **안토시아닌(anthocyanin)**: 안토시아니딘(anthocyanidin) + 당
- **타닌(tannin)** : 카테킨(catechin)
- ❖ 안토잔틴(anthoxanthin)의 종류
- 플라바놀(flavanol): 적포도주, 차, 초콜릿
- 플라바논(flavanone): 감귤류
- 플라본(flavone): 허브, 파슬리, 샐러리
- 이소플라본(isoflavone) : 대두 (콩과)식물
- 플라보놀(flavonol) : 양파, 브로콜리



10-6. 안토시아닌

- ① 분류
- · 안토시아니딘(비배당체) + 당 → 안토시아닌(배당체)
- 안토시아닌 + 안토시아니딘 → 안토시안
- 안토시아닌: 적색 과일 및 채소, 적포도주, 양배추, 양파, 콩, 무
- -OH: 청색 증가, -OCH3: 적색 증가
- ② 변색: pH에 따른 변화
- 산성(pH <3) : 적색
- 중성(pH 7.0) : 자색
- 알칼리성(pH > 8.5) : 청색
- 금속에 의한 변화
- Fe : 청색, Sn : 회색(자색), Zn : 녹색



10-7. 클로로필의 변화

① 클로로필레이스(chlorophyllase)

클로르필(청록색, 불용성) → **클로로필리드**(청록색, 수용성) : 알칼리 → 클로로필린(청록색, 수용성), 산 → 페오포비드(갈색, 수용성)

② 산

클로르필(청록색, 불용성) \rightarrow 페오피틴(녹갈색, 불용성) \rightarrow **페오포비드**(갈색, 수용 채소 데침(blanching) : 유기산에 의한 클로르필 \rightarrow 페오피틴, 페오포비드 오이 \rightarrow 피클, 배추 \rightarrow 김치 : 젖산, 초산에 의한 클로르필 \rightarrow 페오피틴, 페오포비

③ 알칼리

클로르필(청록색, 불용성) → 클로로필리드(청록색, 수용성) → **클로로필린**(청록[,] 수용성)

4 금속



10-8. 미오글로빈의 변화

헤모글로빈은 미오글로빈과 유사

① 산화

산화 : 미오글로빈(Mb)(Fe²⁺, 적자색) → **옥시미오글로빈**(Mb-O₂)(**Fe²⁺, 선홍색**) → **메트미오글로빈**(Met-Mb)(**Fe³⁺, 암갈색**)

② **가열**

가열 : 미오글로빈(적자색) →옥시미오글로빈(적자색) → 메트미오글로빈(암갈색) → 헤마틴(hematin)(Fe³⁺, 갈색) → 헤민(hemin)

③ 육류 가공저장

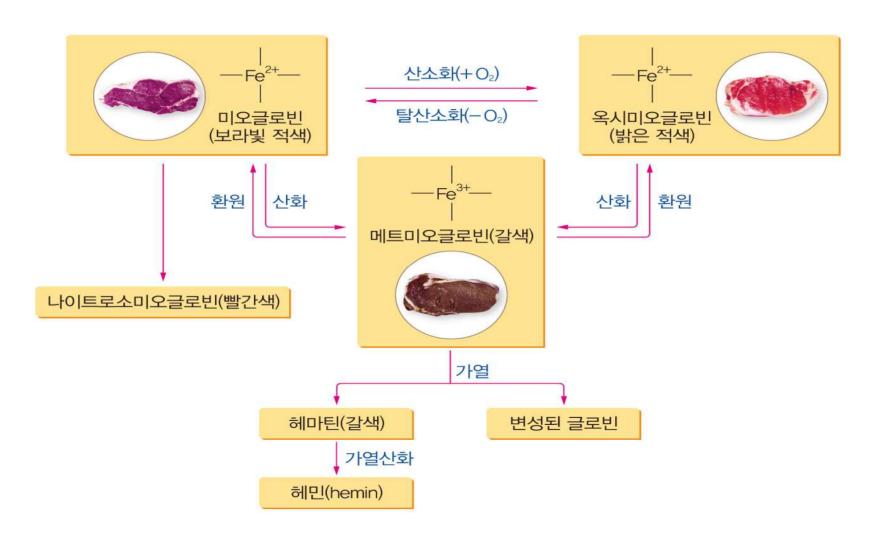
발색 : $KNO_3 \rightarrow KNO_2 + lacate \rightarrow HNO_2 + lacate K \rightarrow HNO_2 \rightarrow N_2O_3 \rightarrow NO + NO_2$

KNO₃ → HNO₂ → NO + 미오글로빈(Mb) → **니트로소미오글로빈**(NO-Mb, **선홍** 색) → 가열(훈제) → **니트로소미오크로모겐(선홍색**)

발색제 : 질산칼륨(KNO_3), 질산나트륨($NaNO_3$), 아질산나트륨($NaNO_2$)

세균 : 헴 산화 → **설프미오글로빈(초록색**) → 콜레미오글로빈(녹색) 신한대학교

10-8-1. 미오글로빈의 변화



< 미오글로빈 색의 변화> 자료: 조신호 외(2014). 식품화학.



10-9. 효소적 갈변반응

식품의 갈변: 식품의 색이 저장, 가공으로 갈색으로 변화

효소적 갈변반응

① polyphenol oxidase(Cu) : 사과, 배

polyphenol(무색) → 중합 → melanin(갈색)

활성 촉진 : Cu, Fe

활성 억제 : CI(식염수) → 금속용기 사용 X, 묽은 소금물 → 갈변 억제

유용: 녹차(카테킨, 녹색) → 홍차(테아플라빈. 적색)

② tyrosinase(monophenol oxidase, Cu): 감자

tyrosine → DOPA(dihydroxy phenylalanine) → 중합 → melanin tyrosinase, 수용성 : 물에 담가둠 → tyrosinase 용출 → 갈변 억제

효소적 갈변반응의 억제

① 기질 제거 : 클로로젠산, 카테킨, 카테콜 등 폴리페놀류

② **산소 제거** : 밀봉

③ 효소 불활성화 : polyphenol oxidase 불활성화

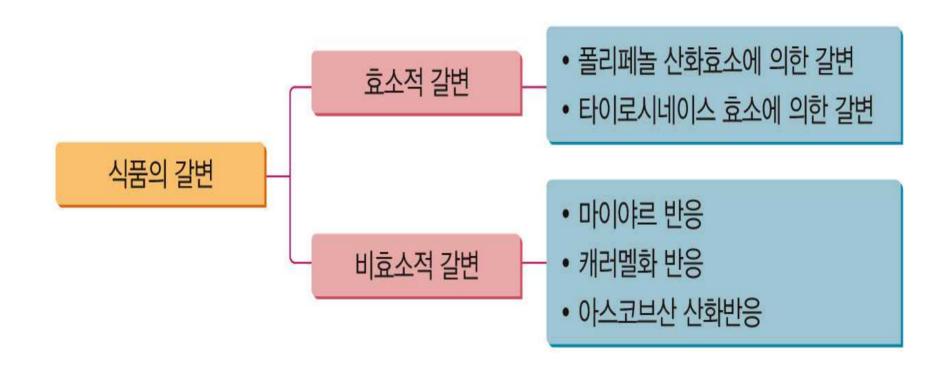
가열: 데치기(blanching, 75°C 이상)

환원제 첨가: 아스코르브산, 아황산염, 아황산가스

소금물 : Cl, pH 감소 : 구연산



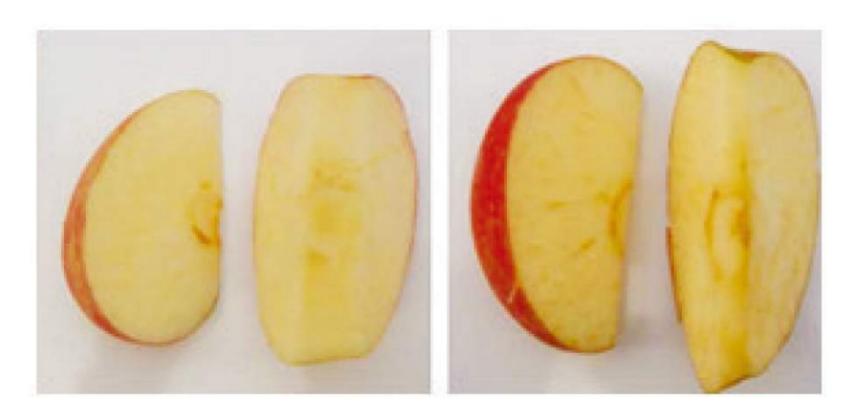
10-9-1. 식품의 갈변



< 식품의 갈변반응 종류> 자료: 조신호 외(2014). 식품화학.



10-9-2. 효소적 갈변반응



< 폴리페놀 산화효소에 의한 갈변반응> 자료: 조신호 외(2014). 식품화학.



10-9-3. 효소적 갈변반응의 억제

❖ 효소적 갈변의 억제방법

작용	방법	기작	활용 예
효소	pH 조절	최적 pH를 조절하여 효소를 불활성화	과일 껍질을 벗기고 묽은 구연산 용액에 담그기
	가 열	60℃ 이상에서 불활성화	기질제거로 반응 발생 어려움
	저해제	염소이온(Cl¯)이 효소의 작용 억제	과일 껍질 벗기고 소금물에 담그기
산소	금속 차단	구리, 철 등의 금속이 산화 촉진	스테인레스 과도로 과일 깎기
	공기 차단	산소 제거	물, 설탕물, 소금물에 담그기
	산소 대체	산소 제거	탄산가스나 질소 등의 가스 충전
기 질	환원물질	환원물질로 기질을 환원	아황산수소소듐(NaHSO ₃), 비타민 C 첨가
	기질의 희석	기질 제거로 반응 발생 어려움	물에 침지하여 타이로신 제거

자료: 조신호 외(2014). 식품화학.



10-10. 비효소적 갈변반응

마이야르(Maillarad) 반응 : 커피, 홍차, 된장, 간장, 위스키(자연발생적) 카르보닐기(당) + 아미노기(아미노산) → 멜라노이딘(melanoidin, 갈색) **영향 인자** : 온도 증가(80°C 이상), pH 6.5 ~ 8.5, 오탄당 > 육탄당 > 이당류 (자당), 수분, 광선, 금속

캐러멀화 반응 : 과자, 빵, 비스킷, 캔디

당류를 170° C 이상에서 가열시 중합, 축합에 의한 갈색색소 생성 → 독특한 맛과 냄새 최적 pH $6.5 \sim 8.2$

아스코르브산 산화 반응 : 감귤류, 주스의 갈변

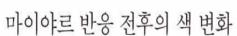
산소 존재시 리덕톤류, 산소 부재시 오존류 형성하여 탈수, 축합에 의한 갈 색 색소 생성



10-10-1. 비효소적 갈변반응











캐러멜화 반응 전후의 색 변화

< 마이야르와 캐러멜화 반응 전후의 색 변화 비교> 자료: 조신호 외(2014). 식품화학.

