

食品 添加物의 規格基準중 一部 改正

調 査 部

보건사회부 고시 제85-59호

식품위생법 제5조의 규정에 의하여 화학적 합성
물을 다음과 같이 개정 고시한다.

1985.7.29.

보건사회부장관

화학적 합성품

화학적 합성품중 다음과 같이 개정한다.

330. 아스파탐 다음에 331을 다음과 같이 신설한다.

331. 염소

부 칙

이 고시는 1985. 7. 29부터 시행한다.

보건사회부 고시 제85-60호

식품위생법 제6조 제1항의 규정에 의한 식품첨
가물의 규격 및 기준중 다음과 같이 개정 고시한다.

1985.7.29.

보건사회부장관

식품첨가물의 규격 및 기준

식품첨가물의 규격 및 기준중 다음과 같이 개정한다.

식품첨가물 규격 및 기준중 352. L-히스티딘 염
산염 다음에 353. 염소의 규격 및 기준을 다음과 같
이 신설한다.

353. 염 소

chlorine

Cl₂

분자량 70.91

염소의 성분규격

함량 : 이 품목은 염소(Cl₂) 99.5V/V% 이상을 함
유한다.

성상 : 이 품목은 짙은 녹황색의 매우 자극적인 기
체이나 일정한 압력하에서는 액체로 된다.

확인시험 : 이 품목을 미리 열음에 냉각시킨 수산
화나트륨용액(4.3→100) 10ml에 통과시킨 액은 확
인시험법 10. 염화물의 (가) 및 (나)의 반응을 나타
낸다.

순도시험

(1) 비휘발성 물질

(가) 장치 : 그림 1참조

A : 내경 190mm×깊이 mm의 경질유리용기

B : 150ml의 높이 표시된 삼각플라스크

C : 아답터

D : 절아 맞춘 유리판

E₁, E₂ : 길이 100mm의 U자 흡수판(깨끗이 씻고
건조시킨 후 무수과염소산마그네슘의 과립을 판의
20mm정도까지 채운 다음 유리솜으로 채우고 마개를
하여 외부공기와 차단시킨다)

이 U자 흡수판은 장치에 부착하기 전에 염소가스
관을 연결하여 유출구 고무관 끝의 기포가 초당 2~3
방울되도록 검체가 들어 있는 용기의 발브를 열어서

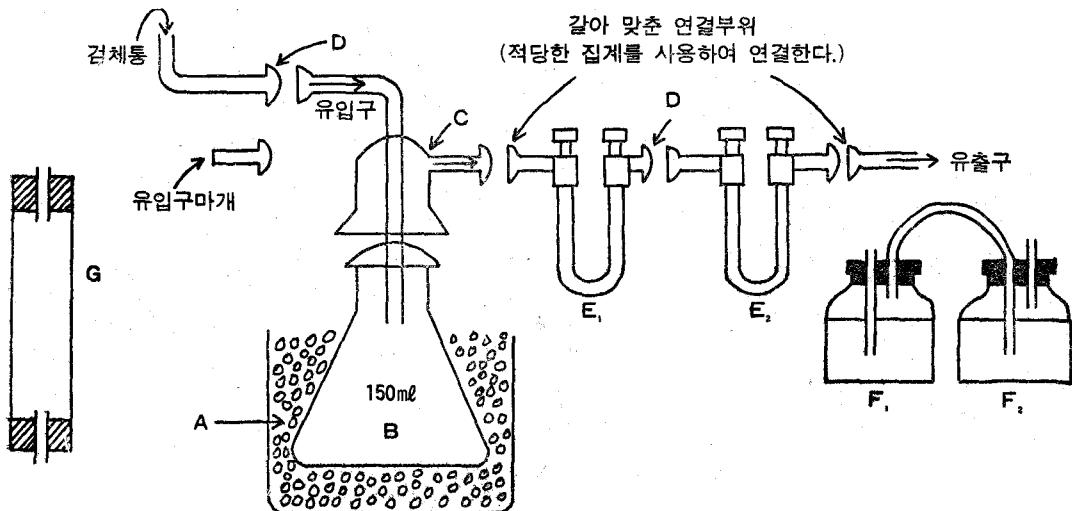


그림 1. 장 치

한시간 통과시킨 다음 견조 공기를 분당 4.5l로 정확히 5분간 통과시킨다. 유입구와 유출구를 막은 후 해체하여 상온에서 10분간 방치한 다음 무게를 청량하여 사용한다. 염소가스 통과는 견조제를 교환한 경우에만 실시하며, 견조공기통과는 수분시험을 실시할 때마다 행하여 사용한다.

F₁, F₂: 2의 유리포집병

G : 외경 50mm×길이 480mm의 유리건조탑(하부에 40mm 유리솜을 넣은 다음 무수파염소산마그네슘 190mm를 채우고 다시 20mm정도 유리솜을 넣고 다시 무수파염소산마그네슘 190mm를 채우고 유리솜을 채운다. 이 건조탑 상부에 공기의 통과량을 측정할 수 있는 유속계를 장치한다.

(나) 시험방법

이 품목이 들어 있는 용기(유출량을 조절할 수 있는 밸브가 부착된 것)를 아답터(C)의 유입구에 연결시키고 미리 잘게 부순 드라이아이스 및 삼염화에틸렌 100ml를 채운 유리용기(A)에 삼각플라스크(B)를 넣고 여기에 아답터(C)를 연결한 다음 수분간 방치하여 완전히 냉각되도록 한다. 아답터(C)의 가스유출관은 물 1.5l가 들어 있는 포집병(F₁)에 연결하고 포집병(F₁)은 20%수산화나트륨용액 1.5l가 들어 있는 포집병(F₂)에 연결시킨다. 장치가 완성되면 검체가 들어 있는 용기의 밸브를 조금씩 열고 가스를 유입시키는데 이때에 검체가 들어 있는 용기를 옆으로 약간 기울여서 액체염소가 서서히 유출되도록 하

여 삼각플라스크(B)에 30~50ml가 되면 검체가 들어있는 밸브를 잠그고 잠시 방치한 후 삼각플라스크(B)를 유리용기(A)로부터 제거한다. 그리고 미리 청량한 삼각플라스크(B)를 유리용기(A)에 넣고 아답터(C)와 연결시켜 다시 액체염소 150ml를 정확히 채취한 다음 유입구의 연결판을 해체하여 유입구를 막는다. 아답터(C)의 가스유출관과 포집병(F₁)을 분리하고 가스유출관에 수분시험을 위하여 미리 준비한 중량기지의 U자 흡수관(E₁, E₂)를 차례로 연결한 후, 다시 포집병(F₁)을 흡수관(E₂)에 연결한 다음 유리용기(A)를 분리시키고 삼각플라스크(B)중의 액체염소를 상온에서 기화시킨다. 삼각플라스크(B)의 액체염소가 증발되면 아답터(C)의 유입구에 건조탑(G)을 연결하고 견조공기를 4.5l분의 유속으로 정확히 5분간 공급한 다음 삼각플라스크(B)를 분리하여 입구를 작은 시계접시로 덮고 여과지를 사용하여 깨끗이 닦아서 10분간 방치한 후 무게를 달아 다음식에 따라 계산할 때 그 양은 0.015%이하이어야 한다.

$$\text{비휘발성물질} (\%) = \frac{(a-b)}{V \times 1.68} \times 100$$

a : 중량기지의 삼각플라스크(B)의 무게 g + 비휘발성 물질의 무게(g)

b : 중량기지의 삼각플라스크(B)의 무게(g)

V : 검체 채취량(ml)

1.68 : -80°C에서의 액체염소 1m³의 무게(g)

(2) 비소

비휘발성 물질 시험에서 얻은 삼각플라스크의 잔류물을 새로 만든 왕수 2mL에 녹이고 물 250mL를 가하여 이를 시험용액(A)으로 한다. 시험용액(A) 10mL을 취하여 물로 희석하여 100mL로 하고, 이 액 2.5mL를 취하여 비소시험을 할 때, 이에 적합하여야 한다. (4ppm이하)

(3) 중금속

(2)의 시험용액(A) 1mL를 취하여 중금속시험을 할 때, 그 양은 30ppm 이하이어야 한다.

(4) 납

(2)의 시험용액(A) 1mL를 취하여 납시험법중 더

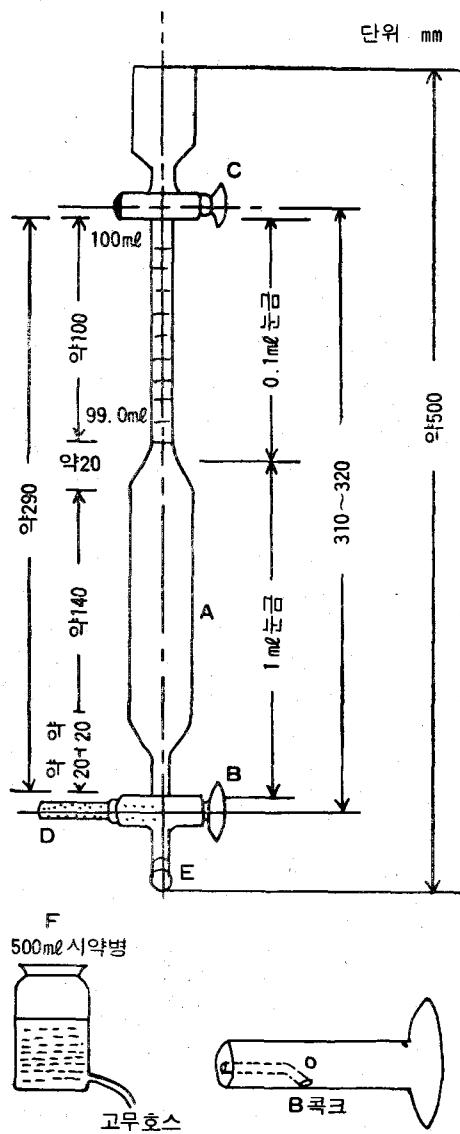


그림 2. 브레식 뷔렛

티존법에 따라 시험할 때 그 양은 10ppm이하이어야 한다.

(5) 수은

(2)의 시험용액(A) 2mL를 취하여 수산화나트륨의 순도시험(7)에 따라 시험한다. (1ppm 이하)

수분: 순도시험(1) 비휘발성 물질 시험에서 수분시험을 위하여 미리 장치한 U자 흡수관(E_1, E_2)의 유입구와 유출구의 마개를 닫은 다음 삼각플라스크와 함께 분리하여 여과지로 깨끗이 닦아 10분간 방치한 후 무게를 달아 다음식에 따라 계산할 때 그 양은 0.015% 이하이어야 한다.

$$\text{수분}(\%) = \frac{(E_1 - E_1') + (E_2 - E_2')}{V \times 1.68} \times 100$$

E_1, E_2 : 검체통과 후의 흡수관의 무게(g)

E_1', E_2' : 검체통과 전의 흡수관의 무게(g)

V : 검체 채취량(mL)

1.68 : -80°C 에서의 액체염소 1mL의 무게(g)

정량법: 이 시험에서는 그림 2와 같은 분데식 뷔렛을 사용한다. 이 품목의 용기발브에 보조발브를 달아 E에 연결하고 콘크 B, C를 연다. 보조발브를 서서히 열어 염소가스를 A 내부에 넣는다. 10~15분간 가스를 넣어 공기와 완전히 치환한 다음 C와 B를 닫고 보조발브로부터 E를 뗈다. 방치하여 실온과 같게 한 후 C를 약간 열어 압력을 대기 압과 같게 한다. 다음 10% 요오드칼륨용액을 채운 병 F를 E에 연결하여 콘크 B를 돌려 E와 D를 통해서 용액을 소량 내보낸다. 다시 콘크 B를 돌려서 A에 요오드칼륨용액을 소량씩 넣고 B를 닫아 뷔렛을 잘 훤틀어 염소가스를 흡수시킨다. 이 조작을 되풀이하여 흡수가 끝나면 10~15분간 방명한다. A와 F내의 액면을 맞추고 A내에 남아 있는 가스의 부피를 읽는다. 다음식에 따라 염소의 함량을 계산한다.

$$\text{염소의 함량}(\%) = 100 - V$$

V : A내에 남아 있는 가스의 부피(mL)

주의: 이 품목은 매우 자극적인 기체이므로 호흡기·피부 및 눈에 접촉하지 않도록 주의하여야 한다.
(시험은 드라프트실을 사용할 것)

염소사용 기준: 염소는 케이크 및 카스테라 제조용 소백분이 의의 식품에 사용하여서는 아니된다. 염소의 사용량은 케이크 및 카스테라 제조용 소백분에 1kg에 대하여 1.25g 이하이어야 한다.

부 칙

이 고시는 1985.7.29부터 시행한다.