

## 원자흡수분광광도법 (Atomic Absorption Spectrophotometry)

2021

### 1.0 원리 및 적용범위

이 시험방법은 시료를 적당한 방법으로 해리시켜 중성원자로 증기화하여 생긴 기저상태 (Ground State or Normal State)의 원자가 이 원자 증기층을 투과하는 특유파장의 빛을 흡수하는 현상을 이용하여 광전측광과 같은 개개의 특유파장에 대한 흡광도를 측정하여 시료 중의 원소 농도를 정량하는 방법으로 대기 또는 배출가스 중의 유해 중금속, 기타 원소의 분석에 적용한다.

### 2.0 용어

#### 2.1 역화 (flame back)

불꽃의 연소속도가 크고 혼합기체의 분출속도가 작을 때 연소현상이 내부로 옮겨지는 것

#### 2.2 원자흡광도 (Atomic Absorptivity or Atomic Extinction Coefficient)

어떤 진동수  $i$ 의 빛이 목적원자가 들어 있지 않는 불꽃을 투과했을 때의 강도를  $I_0$ , 목적원자가 들어 있는 불꽃을 투과했을 때의 강도를  $I_v$ 라 하고 불꽃중의 목적원자농도를  $c$ , 불꽃중의 광도의 길이 (Path Length)를  $\ell$ 라 했을 때

$$E_{AA} = \frac{\log_{10} \cdot I_0 v / I_v}{c \cdot \ell} \quad (\text{식 1})$$

로 표시되는 양을 말한다.

## 2.3 원자흡광(분광)분석 [Atomic Absorption(Spectrochemical) Analysis]

원자흡광 측정에 의하여 하는 화학분석

## 2.4 원자흡광 (분광)측광 [Atomic Absorption (Spectro) Photometry]

원자흡광 스펙트럼을 이용하여 시료중의 특정원소의 농도와 그 휘선의 흡광정도(보통은 보정되지 않은 흡광도로 나타냄)와의 상관관계를 측정하는 것

## 2.5 원자흡광스펙트럼 (Atomic Absorption Spectrum)

물질의 원자증기층을 빛이 통과할 때 각각 특유한 파장의 빛을 흡수한다. 이 빛을 분산하여 얻어지는 스펙트럼을 말한다.

## 2.6 공명선 (Resonance Line)

원자가 외부로부터 빛을 흡수했다가 다시 먼저 상태로 돌아갈 때 방사하는 스펙트럼선

## 2.7 근접선 (Neighbouring Line)

목적하는 스펙트럼선에 가까운 파장을 갖는 다른 스펙트럼선

## 2.8 중공음극램프 (Hollow Cathode Lamp)

원자흡광분석의 광원이 되는 것으로 목적원소를 함유하는 중공음극 한 개 또는 그 이상을 저압의 네온과 함께 채운 방전관

## 2.9 다음극 중공음극램프 (Multi-Cathod Hollow Cathode Lamp)

두개 이상의 중공음극을 갖는 중공음극램프

## 2.10 다원소 중공음극램프 (Multi-Element Hollow Cathode Lamp)

한 개의 중공음극에 두 종류이상의 목적원소를 함유하는 중공음극램프

## 2.11 충전가스 (Filler Gas)

중공음극램프에 채우는 가스

## 2.12 소연료불꽃 (Fuel-Lean Flame)

가연성가스와 조연성 가스의 비를 적게 한 불꽃 즉, 가연성 가스/조연성 가스의 값을 적게 한 불꽃

## 2.13 다연료 불꽃 (Fuel-Rich Flame)

가연성 가스/조연성 가스의 값을 크게 한 불꽃

## 2.14 분무기 (Nebulizer Atomizer)

시료를 미세한 입자로 만들어 주기 위하여 분무하는 장치

## 2.15 분무실 (Nebulizer-Chamber, Atomizer Chamber)

분무기와 함께 분무된 시료용액의 미립자를 더욱 미세하게 해주는 한편 큰 입자와 분리시키는 작용을 갖는 장치

## 2.16 슬롯버너 (Slot Burner, Fish Tail Burner)

가스의 분출구가 세극상으로 된 버너

## 2.17 전체분무버너 (Total Consumption Burner, Atomizer Burner)

시료용액을 빨아올려 미립자로 되게 하여 직접 불꽃중으로 분무하여 원자증기화하는 방식의 버너

## 2.18 예복합 버너 (Premix Type Burner)

가연성 가스, 조연성 가스 및 시료를 분무실에서 혼합시켜 불꽃 중에 넣어주는 방식의 버너

## 2.19 선폭 (Line Width)

스펙트럼선의 폭

## 2.20 선프로파일 (Line Profile)

파장에 대한 스펙트럼선의 강도를 나타내는 곡선

## 2.21 멀티 패스 (Multi-Path)

불꽃 중에서의 광로를 길게 하고 흡수를 증대시키기 위하여 반사를 이용하여 불꽃 중에 빛을 여러 번 투과시키는 것

## 3.0 개요

원자증기화하여 생긴 기저상태의 원자가 그 원자증기층을 투과하는 특유 파장의 빛을 흡수하는 성질을 이용한 것으로 원자에 의한 빛의 흡수정도와 원자증기 밀도와의 사이에는 다음과 같은 관계가 있다.

즉 진동수  $\nu$  강도  $I_0$  되는 광원으로부터 반사되는 길이  $\ell$  (cm)의 원자증기층을 투과할 때 그 원자에 의하여 흡수되어 빛의 강도가  $I_\nu$ 되었다고 하면 다음 식으로 표시된다.

$$I_\nu = I_0 \nu \cdot \exp^{-K_\nu \cdot \ell} \quad (\text{식 2})$$

여기서,  $K_\nu$ 는 비례정수로 진동수  $\nu$ 에서의 흡수율이라 부르고  $\nu$ 에 따라 다른 값을 갖는다. 또  $K_\nu$ 에 관한 적분흡수율  $\int K_\nu d\nu$ 의 값은 다음 식으로 표시된다.

$$\int K_V dv = \frac{\pi e^2}{mc} N f \quad (\text{식 3})$$

여기서,  $e$  : 전자의 전기량

$m$  : 전자의 질량

$c$  : 광속도

$f$  : 진동자 강도

$N_V$ :  $v \sim v+dv$ 의 범위에서 흡수에 관계하는 1 cm<sup>3</sup>당의 원자수 즉 원자의 밀도

식 (3)으로부터 적분 흡수율은 기저상태의 원자수  $N_V$  (원자밀도)에 비례한다는 것을 알 수 있다. 시료의 원자화 수단으로 일반적으로 사용되는 불꽃중에서의 원자밀도를  $N$ 이라하면 식 (3)은 식 (4)가 되고 적분흡수율과 원자밀도  $N$ 은 비례한다.

$$\int K_V dv = \frac{\pi e^2}{mc} N f \quad (\text{식 4})$$

원자 흡광분석에는 광원으로 원자흡광스펙트럼보다는 선평이 좁은 휘선 스펙트럼을 사용하여 적분흡수율을 구하는 대신 원자흡광스펙트럼선의 중앙에서의 흡수율  $K_{\max}$ 를 측정하여  $N$ 을 구하는 것이 보통이다. 시료중의 목적원소 농도  $C$ 의 원자증기밀도  $N$ 과는 분석조건만 일정하면 비례관계가 성립하기 때문에  $N$ 을 알면 시료 중의 목적원소 농도  $C$ 를 결정할 수 있다. 원자흡수분광도법에서 측정되는 흡수의 정도는 일반적으로 흡광도 또는 투과율 (%)로 표시하고 각각 식 (5), 식 (6)로 정의된다.

$$\text{흡광도 } A = \log_{10}(I_0/I_V) \quad (\text{식 5})$$

$$\text{투과율 } T(\%) = (I_V/I_0) \times 100 \quad (\text{식 6})$$

또 (식 6)을 흡광도로 표기하면

$$A = 0.4343 K_V \ell \quad (\text{식 7})$$

이 되므로 적분흡수율을 측정하는 대신에  $K_{\max}$ 를 측정할 때는

$$A = K_{\max} \ell \quad (\text{식 8})$$

따라서 흡광도  $A$ 를 측정함으로써  $K_{\max}$ 를 구할 수 있게 된다.  $K_{\max}$ 를 시료중의 목적원자 농도  $C$ 로 나눈 값은 원자흡광을  $E_{AA}$ 에 대응하고 식 (7)은

$$A = E_{AA} C \ell \quad (\text{식 9})$$

로 표시할 수 있다. 원자흡광율은 목적원자마다 고유한 정수로 나타나므로  $\ell$ 이 결정되어 있을 때는  $A$ 를 측정하여  $C$ 를 구할 수가 있다. 분석조작으로서는 미리 농도를 알고 있는 표준시료용액에 대하여 측정하고 농도대 흡광도의 그래프 즉, 검정곡선을 작성하여 놓고 다음에 미지 농도의 시료에 대하여 흡광도를 측정하고 검정곡선과 비교하여 농도를 구한다.

## 4.0 장치

### 4.1 장치의 개요

원자흡광 분석 장치는 일반적으로 그림 1과 같이 광원부, 시료원자화부, 파장선택부(분광부) 및 측광부로 구성되어 있고 단광속형과 복광속형이 있다. 또 여러 개 원소의 동시 분석이나 내부표준물질법에 의한 분석을 목적으로 할 때는 그림 2와 같이 위의 구성요소를 여러 개 복합 멀티채널 (Multi-Channel)형의 장치도 있다.

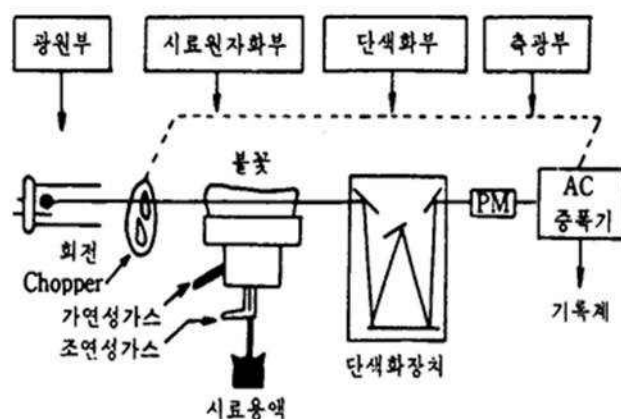


그림 1. 원자흡수 분광광도법 분석장치의 구성

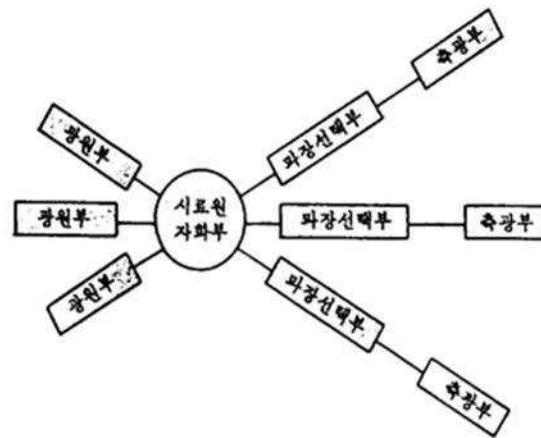


그림 2. Multi-channel 방식

## 4.2 광원부

### 4.2.1 광원램프

#### 4.2.1.1 중공음극램프

원자흡광분석용 광원은 원자흡광 스펙트럼선의 선폭보다 좁은 선폭을 갖고 휘도가 높은 스펙트럼을 방사하는 중공음극램프가 많이 사용된다. 중공음극램프는 양극 (+)과 중공원통상의 음극 (-)을 저압의 회유가스 원소와 함께 유리 또는 석영제의 창판을 갖는 유리관 중에 봉입한 것으로 음극은 분석하려고 하는 목적의 단일원소 목적원소를 함유하는 합금 또는 소결합금으로 만들어져 있다

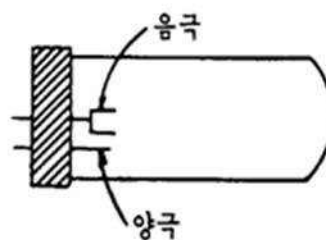


그림 3. Hollow Cathode Lamp의 구조

#### 4.2.1.2 기타램프

소듐 (Na), 포타슘 (K), 칼슘 (Ca), 루비듐 (Rb), 세슘 (Cs), 카드뮴 (Cd), 수은 (Hg), 탈륨 (Tl)과 같이 비점이 낮은 원소에서는 열음극이나 방전램프를 사용할 수도 있다. 또 금속의 할로겐화물을 봉입하여 고주파 방전에 의하여 점등하는 방식의 방전램프를 사용할 수도 있다.

#### 4.2.2 램프점등장치

중공음극램프를 동작시키는 방식에는 직류점등 방식과 교류점등 방식이 있다. 직류점등 방식에서는 광원램프와 시료의 원자화부의 사이에 빛의 단속기를 넣어 빛을 변조시키고 측광부에서는 변조된 교류 신호만을 검출 증폭하여 불꽃자신이나 시료의 발광 등에 의한 영향을 제거하도록 하는 것이 보통이다. 교류점등 방식은 광원의 빛 자체가 변조되어 있기 때문에 빛의 단속기(Chopper)는 필요하지 않다. 직류 또는 교류점등 방식 모두 광원램프의 점등장치로서는 아래와 같은 조건을 구비하여야 한다.

4.2.2.1 전원회로는 전류 또는 전압이 일정한 것이어야 한다.

4.2.2.2 램프의 전류 값을 정밀하게 조정할 수 있는 것이어야 한다.

4.2.2.3 램프의 수에 따라 필요한 만큼의 예비점등 회로를 갖는 것이어야 한다.

### 4.3 시료원자화부

시료원자화부는 시료를 원자증기화하기 위한 시료원자화 장치와 원자증기 중에 빛을 투과시키기 위한 광학계로 되어 있다.

#### 4.3.1 시료원자화장치

시료를 원자화하는 일반적인 방법은 용액상태로 만든 시료를 불꽃 중에 분무하는 방법이며 플라스마 제트 (Plasma Jet) 불꽃 또는 방전 (Spark)을 이용하는 방법도 있다. 또 고체시료를 흑연도가니중에 넣어서 증발시키거나 음극 스퍼터 (Sputtering)에 의하여 원자화시키는 방법도 있다.



#### 4.3.1.1 버너

버너에는 크게 나누어 시료용액을 직접 불꽃 중으로 분무하여 원자화하는 전분무 버너와 시료용액을 일단 분무실내에 불어넣고 미세한 입자만을 불꽃중에 보내는 예혼합 버너가 있다. 전분무 버너는 그림 4와 같은 구조를 갖는 것으로 가연가스와 조연가스가 버너 선단부에서 혼합되어 불꽃을 형성하고 이 때 빨아올린 시료용액은 모두 이 불꽃 속으로 들어가게 된다. 예혼합 버너는 그림 5와 같이 분무기, 분무실 및 버너 머리 (Burner Head)로 구성되고 가연성 가스에 의하여 분무된 시료나 가연성 가스가 미리 분무실 안에서 혼합되어 버너 머리로 보내지도록 되어 있다. 버너의 선단부에는 얇은 판막모양 (Laminar)의 안정된 불꽃을 만들기 위하여 그림 5와 같이 가늘고 긴 간극이 있기 때문에 슬롯 버너 (Slot Burner)라고도 한다. 버너 선단부에 있는 세극 모양은 사용하는 가연성 가스와 조연성 가스의 종류에 따라 다르다. 또 분무실은 그림 5와 같은 것 이외에 그림 6과 같은 가열형 분무실도 사용된다.

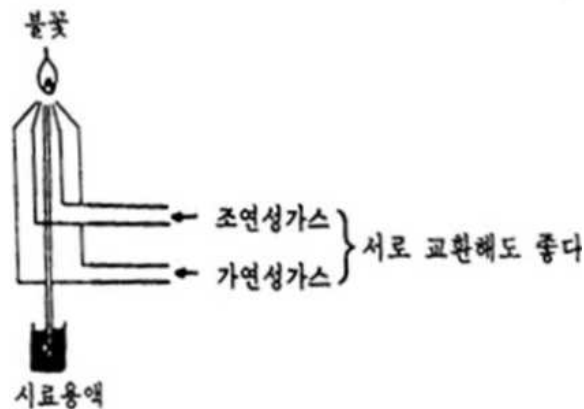


그림 4. 전분무 버너

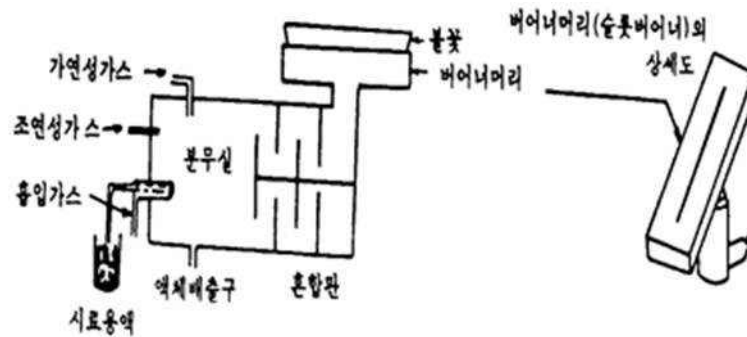


그림 5. 예혼합 버너



그림 6. 가열형 분무실

#### 4.3.1.2 불꽃

원자흡광분석에 사용되는 불꽃을 만들기 위한 조연성 가스와 가연성 가스의 조합은 수소-공기, 수소-공기-아르곤, 수소-산소, 아세틸렌-공기, 아세틸렌-산소, 아세틸렌-아산화질소, 프로페인-공기, 석탄가스-공기 등이 있다. 이들 가운데 수소-공기, 아세틸렌-공기, 아세틸렌-아산화질소 및 프로판-공기가 가장 널리 이용된다. 이 중에서도 수소-공기와 아세틸렌-공기는 대부분의 원소분석에 유효하게 사용되며 수소-공기는 원자의 영역에서의 불꽃자체에 의한 흡수가 적기 때문에 이 과장영역에서 분석선을 갖는 원소의 분석에 적당하다. 아세틸렌-아산화질소 불꽃은 불꽃 온도가 높기 때문에 불꽃 중에서 해리하기 어려운 내화성산화물 (Refractory Oxide)을 만들기 쉬운 원소의 분석에 적당하다. 프로페인-공기 불꽃은 불꽃 온도가 낮고 일부 원소에 대하여 높은 감도를 나타낸다. 어떠한 종류의 불꽃이라도 가연성 가스와 조연성가스의 혼합비는 감도에 크게 영향을 주며 최적혼합비는 원소에 따라 다르다. 또 불꽃 중에서의 원자 증기의 밀도 분포는 원소의 종류와 불꽃의 성질에 따라 다르다. 따라서 광원에서 나오는 빛을 불꽃의 어느 부분에 통과시키느냐에 따라 감도가 달라지기 때문에 분석온도나 분석조

건에 따라서 불꽃 중의 가장 적당한 곳에 빛이 통과하도록 버너의 위치를 조절해 줄 필요가 있다.

#### 4.3.1.3 가스유량 조절기

가연성 가스 및 조연성 가스의 압력과 유량을 조절하여 적당한 혼합비로 안정한 불꽃을 만들어 주기 위하여 사용된다.

#### 4.3.2 광학계

원자 흡광분석에서는 분석의 감도를 높여주고 안정한 측정치를 얻기 위하여 불꽃 중에 빛을 투과시킬 때 다음의 조건을 만족시킬 수 있어야 한다.

4.3.2.1 빛이 투과하는 불꽃 중에서의 유효길이를 되도록 길게 한다.

4.3.2.2 불꽃으로부터 빛이 벗어나지 않도록 한다. 가늘고 긴 슬릿 (slit)을 갖는 슬롯 버너를 사용할 때는 빛이 투과하는 불꽃의 길이를 10 cm 정도까지 길게 할 수는 있지만 유효불꽃 길이를 그 이상으로 해 주려면 적당한 광학계를 이용하여 빛을 불꽃 중에 반복하여 투과시키는 멀티패스 (Multi Path) 방식을 사용한다. 그림 7은 그 광학계의 보기를 나타낸 것이다.

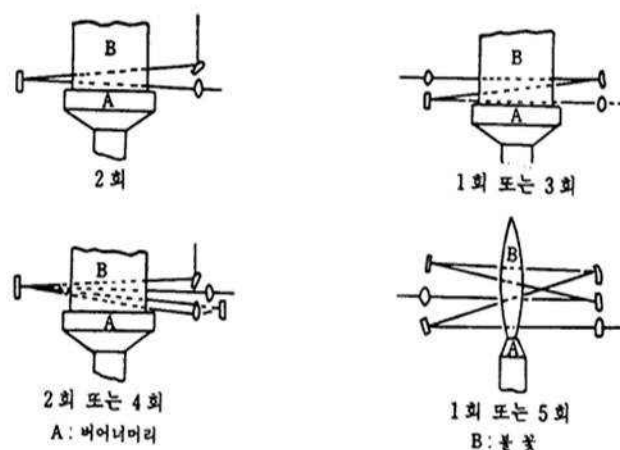


그림 7. 여러 가지의 멀티패스 광학계

멀티패스 방식의 광학계에서는 되도록 불꽃중의 동일한 부분에 빛을 집중적으로 투과시켜 주고 목적원소나 시료 농도에 따라 빛의 투과 횟수를 바꿔주는 것이 좋다.

## 4.4 분광기

분광기 (과장선택부)는 광원램프에서 방사되는 회선스펙트럼 가운데서 필요한 분석선만을 골라내기 위하여 사용되는데 일반적으로 회절격자나 프리즘 (prism)을 이용한 분광기가 사용된다.

### 4.4.1 분광기

분광기로서는 광원램프에서 방사되는 회선 스펙트럼 중 필요한 분석선만을 다른 근접선이나 바탕 (background)으로부터 분리해 내기에 충분한 분해능을 갖는 것이어야 한다. 또한 동시에 양호한 S/N비로 광전측광을 할 수 있는 밝기를 가질 것이 요망된다. 근접선이나 바탕의 상태는 사용하는 광원램프에 따라 다르기 때문에 목적원소에 따라 슬릿 (slit)의 폭을 바꾸어 목적하는 분석선만을 선택해내야 할 필요가 있다. 이때 슬릿의 폭은 목적하는 분석선을 분리해 낼 수 있는 범위 내에서는 되도록 넓게 하는 것이 좋다.

### 4.4.2 필터

알칼리나 알칼리토류 원소와 같이 광원의 스펙트럼 분포가 단순한 것에서는 분광기 대신 간섭필터를 사용하는 수가 있다.

### 4.4.3 기타 분광장치

광원부에 연속광원을 사용할 때는 매우 높은 분해능을 갖는 분광기가 필요하기 때문에 에탈론 (Etalon) 간섭분광기가 사용된다. 또 특수한 분광장치로 공명발광의 원리를 응용한 공명 단색계 (Resonance Monochrometer)가 있다.

## 4.5 측광부

측광부는 원자화된 시료에 의하여 흡수된 빛의 흡수 강도를 측정하는 것으로서 검출

기, 증폭기 및 지시계기로 구성된다. 검출기로부터의 출력전류를 측정하는 방식에는 직류방식과 교류방식이 있다. 직류방식은 광원을 직류로 동작시키는 경우에 사용되며 교류방식은 광원을 교류로 동작시키는 경우나 광원을 직류로 동작시키고 광단속기(Chopper)로 단속시키는 경우에 이용된다.

#### 4.5.1 검출기

사용하는 분석선의 파장에 따라 적당한 분광감도특성을 갖는 검출기가 사용된다. 원자외 영역에서부터 근적외 영역)에 걸쳐서는 광전자증배관을 가장 널리 사용한다. 이 밖에 광전관 광전도셀(Cell), 광전지 등도 이용된다.

#### 4.5.2 증폭기

직류방식일 때는 검출기에서 나오는 출력신호를 직류 증폭기에서 증폭하고 교류방식일 때는 교류증폭기에서 증폭한 후 정류하여 지시계기로 보낸다. 교류방식에서는 불꽃의 빛이나 시료의 발광 등의 영향이 적다.

#### 4.5.3 지시계기

지시계기는 증폭기에서 나오는 신호를 흡광도, 흡광율(%) 또는 투과율(%) 등으로 눈금을 읽기 위한 것으로 주로 직독식미터, 보상식 전위차계(Potentiometer), 기록계 디지털표시기 등이 사용된다. 이때 대수변화기나 눈금확대기 등이 사용되고 측광 정밀도를 높이기 위하여 적분장치가 사용되기도 한다.

### 4.6 시료 및 기타재료

#### 4.6.1 표준시료

순도가 높은 표준용 시약을 정확히 달아 목적 원소의 농도를 단계적으로 나타나도록 용해 희석하여 여러 개의 표준용액을 만든다. 시약은 적어도 1 급 이상의 것을 사용하며 특히 풍화, 조해, 화학변화 등에 의한 농도의 변화가 없는 것이어야 한다. 이때 필요하면 재결정, 승화, 재침전 등의 방법으로 불순물을 제거 또는 정제한다. 용매로서의 정제수나 유기화합물은 4.6.3에 표시한 방법에 따라 정제한 것을 사용하고 바탕시험 값은 되

도록 작은 값이 되도록 한다. 표준시료 용액은 분석시료 용액과 물리적 화학적 성질이 되도록 비슷하고 특히 공존물질의 조성이나 존재량이 같도록 제조하여 간섭을 피하도록 한다.

#### 4.6.2 분석시료

고체나 고체와 비슷한 상태의 시료는 정제수에 녹여 희석한 다음에 분석하는 것을 원칙으로 한다.

정제수에 녹지 않는 시료는 적당한 산 알칼리 또는 유기용매 등을 사용하여 녹이든가 알칼리 용융이나 플루오린화수소산처리, 강산화제에 의한 분해, 가열회화 또는 기타 방법에 의하여 가용성으로 한 다음 이것을 정제수로 추출한다. 어떠한 경우에도 여기서 얻어진 불용성 물질은 다시 적당한 방법에 의하여 따로 재용해시킨다. 액체시료는 직접 정제수로 희석하여 분석하는 일이 많으나 유지성 시료 같은 물질은 유기용매를 사용하여 용해 희석한다. 이때 필요하면 여과 원심분리 또는 고체 시료에서와 같은 화학적 처리를 해야되는 경우도 있다. 시료용액은 일반적으로 불필요하게 농도를 높게 하는 것보다 오히려 묽은 용액의 상태로 하는 것이 측광 정밀도가 높은 분석결과를 얻을 수 있다. 시료용액 중에 있는 다량 또는 어떤 특정한 공존물질로 인하여 미량의 목적 원소분석이 간섭받을 경우에는 표준시료용액에 동일 공존물질을 등량 첨가하여 분석하는 방법, 특수한 유기시약이나 유기용매로 목적 원소만을 추출하여 분석하는 방법, 일정한 시약을 첨가하여 간섭을 억제하는 방법 등을 이용한다. 제조한 시료용액은 장시간 방치하면 가수분해 산화환원 등의 화학변화가 일어나는 수가 있다.

특히 용기에 뚜껑이 없이 노출되는 경우에는 먼지 등에 의한 오염이나 용매의 증발에 의한 농도변화가 일어나기 쉬우므로 제조 후에는 되도록 신속하게 분석해야 한다.

#### 4.6.3 순수한 정제수와 유기용매

시료의 용액 희석 또는 먼저 행한 분석시료에 의한 오염을 세척 제거하기 위해서는 아주 순수한 정제수가 필요하다. 이 목적에 적합한 정제수로서는 일반적으로 양, 음 이온교환수지층을 통과시켜 얻은 탈염수나 재증류수를 사용한다. 그러나 이온교환 수지로서는 용존하는 콜로이드 (Colloid)성 물질이나 용존가스 등을 제거할 수 없기 때문에 증류와 이온교환 처리를 같이 사용하는 것이 좋다. 용존하는 가스는 증류해도 완전히 제거되지는 않지만 실험실에서 문제되는 가스는 수돗물 중의 염소 이외에 CO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub> 또는 그 밖에 예상할 수 있는 가스가 대부분이기 때문에 적당한 제거 조작으로

제거할 수가 있다. 유기용매는 일반적으로 증류에 의하여 정제할 수가 없지만 경우에 따라 다른 시약을 첨가하여 증류하든가 분액깔때기를 사용하여 씻어 낸 다음 증류하는 방법을 쓴다.

#### 4.6.4 가연성 가스와 조연성 가스

가연성 가스로는 순도가 높은 것을 사용한다. 조연성 가스로서의 공기는 일반적으로 공기압축기에 의하여 공급되는 것이 보통이고 먼지는 충분히 제거한다.

### 5.0 조작법

#### 5.1 시료의 제조

앞의 4.6.2의 방법을 참고하여 각각 분석시료에 적당한 방법으로 시료를 처리하여 시료용액을 만든다.

#### 5.2 측정조건의 결정

##### 5.2.1 버너 및 불꽃의 선택

분석시료 및 목적 원소에 가장 적당한 버너와 불꽃을 선택한다.

##### 5.2.2 분석선의 선택

감도가 가장 높은 스펙트럼선을 분석선으로 하는 것이 일반적이지만 시료농도가 높을 때에는 비교적 감도가 낮은 스펙트럼선을 선택하는 경우도 있다.

##### 5.2.3 램프 전류 값의 설정

일반적으로 광원램프의 전류 값이 높으면 램프의 감도가 떨어지고 수명이 감소하므로 광원램프는 장치의 성능이 허락하는 범위 내에서 되도록 낮은 전류 값에서 동작시킨다.

#### 5.2.4 분광기 슬릿 폭의 설정

양호한 S/N비를 얻기 위하여 분광기의 슬릿 폭은 목적으로 하는 분석선을 분리할 수 있는 범위 내에서 되도록 넓게 한다 (이웃의 스펙트럼선과 겹치지 않는 범위 내에서).

#### 5.2.5 가연성 가스 및 조연성 가스의 유량과 압력조절

시료의 성질 목적원소의 감도, 안정성 등을 고려하여 가연성 가스 및 조연성 가스의 유량과 압력을 가장 적당한 값으로 설정한다.

#### 5.2.6 불꽃 중을 투과하는 광속의 위치결정

불꽃 중에서의 시료의 원자 밀도 분포와 원소 불꽃의 상태 등에 따라 다르므로 불꽃의 최적 위치에서 빛이 투과하도록 버너의 위치를 조절한다.

##### 5.2.6.1 측정조건을 결정할 때는 장치에 관한 다음과 같은 특성을 알고 사용하여야 한다.

###### 5.2.6.1.1 측정 가능한 파장 범위

###### 5.2.6.1.2 분광기의 슬릿 폭과 인접선과의 관계

###### 5.2.6.1.3 광원램프의 휘선 스펙트럼의 프로파일과 그 흡광감도

###### 5.2.6.1.4 광원램프의 특성

###### 5.2.6.1.5 불꽃의 성질과 버너의 특성

###### 5.2.6.1.6 각 원소에 대한 장치의 흡광감도

###### 5.2.6.1.7 검출기의 분광감도 특성

### 6.0 측정순서



6.1 전원 스위치 및 관련 스위치를 넣어 측광부에 전류를 통한다.

6.2 광원램프를 점등하여 적당한 전류 값으로 설정한다. 다수의 광원램프를 동시에 사용할 경우에는 미리 예비점등 시켜두면 편리하다.

6.3 가연성 가스 및 조연성 가스 용기가 각각 가스유량조정기를 통하여 버너에 파이프 로 연결되어 있는가를 확인한다.

6.4 가스유량 조절기의 밸브를 열어 불꽃을 점화하여 유량조절 밸브로 가연성 가스와 조연성 가스의 유량을 조절한다.

6.5 분광기의 파장눈금을 분석선의 파장에 맞춘다.

6.6 0을 맞춘다 (이때 광원으로부터 광속을 차단하고 용매를 불꽃 중에 분무시킨다). 0 을 맞춘다는 것은 투과백분율 눈금으로 지시계기의 가르침을 0 %에 맞추는 것이다.

6.7 100을 맞춘다 (이때 광원으로부터의 광속은 차단을 푼다). 100을 맞춘다는 것은 투과백분율 눈금으로 지시계기를 100 %에 맞추는 것이다.

6.8 시료용액을 불꽃 중에 분무시켜 지시한 값을 읽어둔다. 지시한 값이 투과백분율만 으로 표시되는 경우에는 보통 흡광도로 환산한다.

6.9 6.6, 6.7, 6.8에 나타난 바와 같이 0이나 100을 맞추는 조작을 행하지 않고 표준용액 영역에 지시된 값에 대응하는 적당한 눈금을 맞추는 방법도 있다.

## 7.0 검정곡선의 작성과 정량법

### 7.1 검정곡선의 직선영역

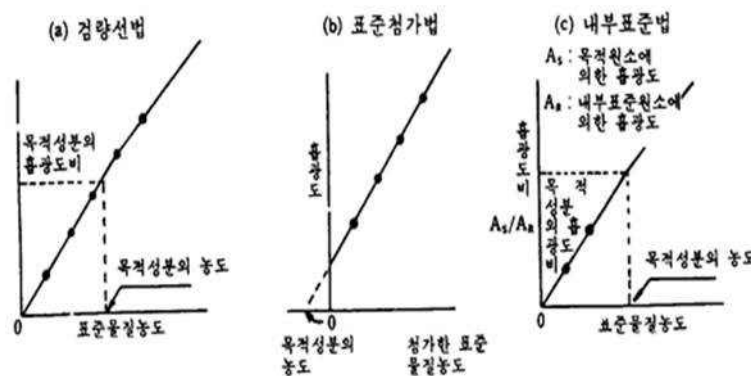
원자흡광분석에 있어서 검정곡선은 일반적으로 저농도 영역에서는 양호한 직선성을 나타내지만 고농도 영역에서는 여러가지 원인에 의하여 휘어진다. 따라서 정량을 행하는 경우에는 직선성이 좋은 농도 또는 흡광도의 영역을 사용하지 않으면 안 된다.

## 7.2 절대검정곡선법

검정곡선은 적어도 3종류 이상의 농도의 표준시료용액에 대하여 흡광도를 측정하여 표준물질의 농도를 가로대에, 흡광도를 세로대에 취하여 그래프를 그려서 작성한다. 그림 8 (a)에 따라서 분석시료에 대하여 흡광도를 측정하고 검정곡선의 직선영역에 의하여 목적 성분의 농도를 구한다. 이 방법은 분석시료의 조성과 표준시료와의 조성이 일치하거나 유사하여야 한다. 조성이 다른 경우에는 조성의 차로 인한 분석오차가 분석정밀도에 대하여 무시될 수 있는가를 확인해 둘 필요가 있다.

## 7.3 표준물첨가법

같은 양의 분석시료를 여러 개 취하고 여기에 표준물질이 각각 다른 농도로 함유되도록 표준용액을 첨가하여 용액 열을 만든다. 이어 각각의 용액에 대한 흡광도를 측정하여 가로대에 용액영역 중의 표준물질 농도를, 세로대에는 흡광도를 취하여 그래프용지에 그려 검정곡선을 작성한다. 그림 8 (b)에 있어서 목적 성분의 농도는 검정곡선이 가로대와 교차하는 점으로부터 첨가표준물질의 농도가 0인 점까지의 거리로써 구한다. 이 방법이 유효한 범위는 7.2를 쓴 경우에 검정곡선이 저농도 영역까지 양호한 직선성을 가지며 또한 원점을 통하는 경우에만 한하고 그 이외에는 분석오차를 일으킨다.



주: 상기 검량선의 세로대는 흡광도에 비례한 지시계의 눈금이라도 좋다.

그림 8. 각종 정량법에 의한 검량선

## 7.4 상대검정곡선법

이 방법은 새로 분석시료 중에 가한 내부 표준원소 (목적원소와 물리적 화학적 성질이 아주 유사한 것이어야 한다)와 목적원소와의 흡광도 비를 구하는 동시 측정을 행한다. 목적원소에 의한 흡광도  $A_S$ 와 표준원소에 의한 흡광도  $A_R$ 와의 비를 구하고  $A_S/A_R$  값과 표준물질 농도와의 관계를 그래프에 작성하여 검정곡선을 만든다 [그림 8 (c)]. 이 방법은 측정치가 흩어졌을 때 흩어진 측정치를 상쇄하므로 분석값의 재현성이 높아지고 정밀도가 향상된다.

## 8.0 시료농도의 산출

7.0에 의한 검정곡선에 의하여 얻어진 목적성분 농도로부터 질량분율 %, g/L , ppm 등의 단위에 의하여 시료농도를 산출한다.

## 9.0 간섭

원자흡광분석에서 일어나는 간섭은 일반적으로 분광학적 간섭, 물리적 간섭, 화학적 간섭으로 나뉘어진다.

### 9.1 분광학적 간섭

이 종류의 간섭은 장치나 불꽃의 성질에 기인하는 것으로서 다음과 같은 경우에 일어난다.

#### 9.1.1 분석에 사용하는 스펙트럼선이 다른 인접선과 완전히 분리되지 않는 경우

9.1.1.1 9.1.1의 경우에는 파장선택부의 분해능이 충분하지 않기 때문에 일어나며 검정곡선의 직선 영역이 좁고 구부러져 있어 분석 감도 정밀도도 저하된다. 이때는 다른 분석선을 사용하여 재분석하는 것이 좋다.

#### 9.1.2 분석에 사용하는 스펙트럼의 불꽃 중에서 생성되는 목적 원소의 원자 증기 이외의 물질에 의하여 흡수되는 경우

**9.1.2.1** 9.1.2의 경우에는 표준시료와 분석시료의 조성을 더욱 비슷하게 하며 간섭의 영향을 어느 정도까지 피할 수 있다.

## **9.2 물리적 간섭**

시료용액의 점성이나 표면장력 등 물리적 조건의 영향에 의하여 일어나는 것으로 보기를 들면 시료용액의 점도가 높아지면 분무 능력이 저하되며 흡광의 강도가 저하된다. 이러한 종류의 간섭은 표준시료와 분석시료와의 조성을 거의 같게 하여 피할 수 있다.

## **9.3 화학적 간섭**

이 종류의 간섭은 원소나 시료에 특유한 것으로 다음과 같은 경우에 일어난다.

### **9.3.1 불꽃 중에서 원자가 이온화하는 경우**

**9.3.1.1** 9.3.1은 이온화 전압이 낮은 알칼리 및 알칼리토류 금속원소의 경우에 많고 특히 고온 불꽃을 사용한 경우에 두드러진다. 이 경우에는 이온화 전압이 더 낮은 원소 등을 첨가하여 목적원소의 이온화를 방지하여 간섭을 피할 수 있다.

**9.3.2** 공존물질과 작용하여 해리하기 어려운 화합물이 생성되어 흡광에 관계하는 기저상태의 원자수가 감소하는 경우

**9.3.2.1** 9.3.2는 공존하는 물질이 음이온의 경우와 양이온의 경우가 있으나 일반적으로 음이온 쪽의 영향이 크다. 이들의 간섭을 피하는 데는 다음과 같은 방법을 이용하여 취해진다.

**9.3.2.1.1** 이온교환이나 용매 추출 등에 의한 방해물질의 제거

**9.3.2.1.2** 과량의 간섭원소의 첨가

**9.3.2.1.3** 간섭을 피하는 양이온 (보기 : 란타넘, 스트론튬, 알칼리 원소 등) 음이온 또

는 은폐제, 킬레이트제 등의 첨가

#### 9.3.2.1.4 목적 원소의 용매 추출

#### 9.3.2.1.5 표준물첨가법 이용

## 10.0 용매

원자흡광분석은 사용하는 용매에 따라 감도가 변하는 경우가 있다. 예를 들면 강한 산성 또는 강한 알칼리성 용액의 경우 (특히 강한 알칼리성 용액의 경우에 현저하다) 용액의 점성이 증가하거나 기타에 의하여 흡광도가 떨어진다. 또 특정의 음이온 ( $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$  등)을 함유하는 용매는 목적 원소와 9.3.2에 언급된 간섭을 일으켜 흡광도를 떨어뜨리는 일이 많다. 시료용액에 유기용매를 가하면 흡광도가 높아지는 경우가 있으며 특히 유기용매로써 목적 원소를 킬레이트로 추출하면 미량원소의 정량 및 간섭물질의 제거에 유효하다. 그러나 이 경우 불꽃이 불안정하게 되거나 불꽃 자체에 의한 흡광이 증대되지 않는 용매를 선택할 필요가 있다.

## 11.0 주의사항

### 11.1 장치의 설치

#### 11.1.1 온도 습도 및 직사광선

고온 또는 극단의 저온, 급격한 온도변화, 습기가 많은 장소 및 직사광선이 쏘이는 장소를 피한다.

#### 11.1.2 먼지

가능한 한 먼지가 적은 장소를 택한다. 실험실 내에서는 실내화를 착용하는 것이 좋다.

#### 11.1.3 진동

가능한 한 진동이 적은 장소이어야 한다.

#### 11.1.4 환기

통풍이 잘되는 장소가 좋고 불꽃 연소부의 위쪽에 Hood 등의 배기 설비를 갖추어야 한다.

### 11.2 고압가스의 취급

고압가스의 취급은 고압가스취급법에 의거하여 충분히 주의하여 행하고 고압가스통을 사용하는 경우에는 규격에 맞는 검사필의 것을 사용한다. 가스는 완전히 빌 때까지 사용하지 않도록 주의하지 않으면 안 된다. 이것은 아세틸렌이나 프로페인 통이 거의 비었을 때 가스의 조성이 변화하기 때문인데 일반적으로 제조원에서 가스를 다시 충전시킬 때 사고가 일어날 위험을 막기 위한 것이다. 가스통은 가능한 한 옥외에 설치하고 가스는 배관을 통하여 장치에 도입되도록 하는 것이 좋다. 아세틸렌을 사용할 경우에는 구리 또는 구리합금의 관을 사용하여서는 안 된다.

### 11.3 불꽃의 취급

불꽃의 점화 및 소화 시에는 특히 주의하여야 한다. 아세틸렌을 사용하는 경우 특히 아세틸렌-아산화질소 불꽃을 사용하는 경우 역화의 폭발을 특별히 주의하여야 한다. 또 아산화질소용 감압밸브는 동결 방지형의 것을 사용한다. 만일의 경우에 대비하여 소화기나 소화용 모래를 준비해 두어야 한다.

## 12.0 분석결과와 정리 및 검토

### 12.1 분석결과와 정리

측정 결과에는 다음의 제 사항을 기재하여야 한다.

#### 12.1.1 장치의 명칭과 형식

#### 12.1.2 분석선의 파장

12.1.3 분광기의 경우는 슬릿폭

12.1.4 필터의 경우는 필터번호 또는 특성파장

12.1.5 광원램프의 종류 및 전류치

12.1.6 버너의 종류

12.1.7 가연성 gas와 조연성 gas의 종류

12.1.8 가연성 gas 및 조연성 gas의 유량과 압력

12.1.9 멀티 패스 광학계의 경우는 빛의 투과 횟수

12.1.10 시료용액의 조성

12.1.11 시료용액의 산 또는 알칼리 농도 (또는 pH값)

12.1.12 용매

12.1.13 시료의 처리방법

12.1.14 기타 필요사항

## 12.2 분석오차의 원인

분석의 오차는 일반적으로 다음의 요인에 의하여 생기는 경우가 많으므로 미리 충분히 검토하여야 한다.

12.2.1 표준시료의 선택의 부적당 및 제조의 잘못

12.2.2 분석시료의 처리방법과 회석의 부적당

12.2.3 표준시료와 분석시료의 조성이나 물리적 화학적 성질의 차이

12.2.4 공존물질에 의한 간섭

12.2.5 광원램프의 드리프트 (Drift) 열화

12.2.6 광원부 및 파장선택부의 광학계의 조정 불량

12.2.7 측광부의 불안정 또는 조절 불량

12.2.8 분무기 또는 버너의 오염이나 폐색

12.2.9 가연성 가스 및 조연성 가스의 유량이나 압력의 변동

12.2.10 불꽃을 투과하는 광속의 위치의 조정 불량

12.2.11 검정곡선 작성의 잘못

12.2.12 계산의 잘못

## 12.3 분석값의 신뢰성

정확한 분석값을 얻기 위해서는 사용하는 장치 분석조건 측정 조작의 적정 선택이 당연하나 얻어진 분석값의 신뢰성에 대하여 충분히 검토하여야 한다.

### 12.3.1 정밀도

반복 시험하여 얻은 결과들을 % 상대표준편차로 표시한다. 연속적으로  $n$  회 측정한 결과  $(x_1, x_2, x_3, \dots, x_n)$ 를 얻고, 평균값이  $\bar{x}$ 로 계산되어 표준편차가

$s = \sqrt{\frac{\sum (x_i - \bar{x})^2}{n-1}}$  로 계산된 경우, 정밀도는 다음과 같다.



$$\text{정밀도} = \frac{s}{x} \times 100 \% \quad (\text{식 } 10)$$

### 12.3.2 검정곡선검증

상당히 장기간에 걸쳐서 연속하여 분석을 행하는 경우 아래와 같은 장치가 뜨거워지거나 불꽃의 연소조건의 변화 등에 의하여 재현성이 저하된다. 따라서 장치를 사용하는 경우에는 그때마다 적어도 1 회는 표준시료 (또는 특정시료)를 사용하여 분석값 또는 검정곡선의 재현정도를 관리할 필요가 있다. 일상 분석에 있어서는 동일 장치에 의하여 외관상 동일한 측정조건에서 분석을 행하여도 그 이전에 작성된 검정곡선을 그대로 사용하는 것을 피해야 한다. 새로 제조한 표준시료 혹은 상당히 장기간에 걸쳐서 기지 농도를 안정하게 가지는 특정시료에 대하여는 동일조건에서 측정하여 고치는 것이 바람직하나 이전에 작성된 검정곡선과 완전히 일치하는 검정곡선이 얻어지도록 장치의 감도 등을 조절할 수도 있다.

**12.3.2.1** 광원램프의 열화 또는 특성의 변화에 기인하는 스펙트럼선의 선 프로파일 및 강도의 변화

**12.3.2.2** 가연성 가스 및 조연성 가스의 유량과 압력의 변동에 의한 변화

**12.3.2.3** 분무기 노즐의 폐색에 의한 분무실 내에서의 전회의 분석시료에 의한 오염

**12.3.2.4** 버너 선단부에 있어서의 탄소나 탄화물 기타 염류 등의 고형물의 생성이나 불꽃온도의 불균일

**12.3.2.5** 불꽃 중을 투과하는 광속위치의 변화

### 12.3.3 화학분석 값과의 비교

원자흡광광도법이 적용되지 않은 시료를 처음으로 분석하는 경우에는 얻어진 측정값을 그 시료에 대하여 같은 정밀도로 행해진 신뢰도가 높은 분석법에 의한 화학분석 값과 비교하여 분석값의 신뢰성을 충분히 검토하여야 한다.