# 東京大学大学院新領域創成科学研究科 環境システム学専攻

## 平成 27 年度

## 修士論文

# 紫外 LED コンバータ及びキャビティリングダウン分光法 を用いた新規窒素酸化物計測手法の開発

# 2016 年 2 月 25 日提出 指導教員 戸野倉賢一 教授

47-146663 河杉 翔伍

目次

1. 緒言	1
1.1. 窒素酸化物による環境問題とその計測意義	1
1.2. 既往の研究事例とその課題	4
1.3. Lambert-Beer 則とキャビティリングダウン分光法 (CRDS)	8
1.3.1. Lambert-Beer 則とレーザー吸収分光法	8
1.3.2. キャビティリングダウン分光法 (CRDS)1	1
1.4. 紫外 LED コンバータ 1	.3
1.5. 本研究の目的、方針とその利点1	5
2. 実験計画	20
2.1. 装置の概要	20
<b>2</b> .1.1. 配管および光学系2	20
2.2. 使用したレーザーの仕様について2	25
2.3. データの解析について 2	27
3. 予備実験	30
3.1. レーザーの発振波長の特定及び吸収スペクトル	30
3.1.1. シミュレーションによる波長の選定 3	30
3.1.2. 発振波長の特定及び計測条件の決定	3
3.2. CRDS の評価	37
3.2.1. キャビティ内圧力条件の選定3	37
3.2.2. フィッティング範囲の最適化	10

3.2.3. アラン分散を用いた装置の時間安定性の評価
3.2.4. 検出限界の算出
3.3. 紫外 LED コンバータの作製とその評価 51
3.3.1. 紫外 LED コンバータの作製にいたる経緯51
3.3.2. 紫外 LED コンバータの作製53
3.3.3. 紫外 LED コンバータの変換効率の評価 61
3.3.4. 紫外 LED コンバータの時間安定性の評価67
4. 本実験
4.1. 紫外 LED コンバータとキャビティリングダウン分光法を組み合わせた装置による
大気連続計測
5. 結言
謝辞76
参考文献

# 1. 緒言

### 1.1. 窒素酸化物による環境問題とその計測意義

室素酸化物 (NO<sub>x</sub>) には一酸化窒素 (NO)、二酸化窒素 (NO<sub>2</sub>)、一酸化二窒素 (N<sub>2</sub>O)、 三酸化二窒素(N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)、五酸化二窒素(N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)などがあるが、対流圏における大気汚染物 質という狭義の意味では主に NO と NO<sub>2</sub>の二つを合わせたもののことをいう<sup>[1]</sup>。NO や NO<sub>2</sub> といった窒素酸化物は大気濃度が数 ppbv~100 ppbv 程度とごく微量な物質で はあるが、その反応経路は多岐にわたり、対流圏大気化学において重要な役割をはた している<sup>[2]</sup>。

NO<sub>x</sub>は大気中で以下の反応を示し、酸性雨の原因物質である硝酸の前駆体となる。

 $NO_2 + OH + M \rightarrow HNO_3 + M$  R1

上述の式によって生成された硝酸は大気中の水蒸気に溶け込み、pH を下げる。こうして pH=5.6 以下となり、地上に降り注ぐ雨となると酸性雨と定義され、湖沼や土壌の酸性度を上げたり、建造物、さらには人体への悪影響もあるなど国境を越えた世界的な問題となっている<sup>[3]</sup>。また NO<sub>2</sub> は太陽光による光分解を経て、オゾンの生成に関与する<sup>[4]</sup>。Figure 1 対流圏における NO<sub>x</sub>のオゾン生成機構に対流圏における NO<sub>x</sub>のオゾン生成機構を示す。

 $NO_2 + O_2 + hv \rightarrow NO + O_3$  R2

光分解によって生成された NO は、大気中で O<sub>3</sub> と反応することにより再び NO<sub>2</sub> へと

戻る。

 $NO + O_3 \rightarrow NO_2 + O_2$ 

#### R3

さらに NO<sub>2</sub> 自身は毒性が強く、低濃度でもヒトの呼吸器系に悪影響を及ぼす有害物質 であるため、日本では「一時間値の一日平均値で 0.04 ppmv から 0.06 ppmv までのゾ ーン内またはそれ以下であること」と環境基準が定められている<sup>[5]</sup>。このような背景か ら NO<sub>x</sub> の削減努力が世界中で進められており、大気中の NO<sub>x</sub> の動態把握はこうした 排出削減のための評価には不可欠なものである。

NO<sub>x</sub>の排出源を考える。NO<sub>x</sub>の主要な排出源として自動車排ガスがあげられ、日本 で排出される NO<sub>x</sub>のうち約 50%は自動車が発生源となっている<sup>[6]</sup>。自動車の排ガスは、 空気中の窒素分が高温下で酸化されるため NO や NO₂を多く含む。排出源での状況を 考察し改善につなげていくため、道路近辺で大気濃度を実測することに加え、排ガス そのものを計測対象とすることも有効であり、自動車の試験においては NO<sub>x</sub> 濃度計測 が義務付けられている。自動車排ガスの成分は走行状態によって時々刻々と変化する ため、その測定においては高い時間分解能を実現しつつ、十分な正確性と安定性を確 保できる測定手法が求められる。また自動車排ガス以外にも NO<sub>x</sub> の生成源としては、 土壌中の微生物による脱窒や雷による大気中窒素と酸素の化合など自然起源によるも のや、農業での肥料の使用や工業による化石燃料、生物燃料の燃焼など人為起源によ るものなど多岐にわたっている。また対流圏における NO<sub>x</sub>の寿命は一日程度と短く、 その動態を把握することは非常に難しい。

以上から排出源が多岐に渡り、排出源ごとの動態を把握することが必要であること、 寿命が短く、高い時間分解能と感度をあわせもつ計測手法が必要であることから、近

 $\mathbf{2}$ 

年では高感度その場連続計測を行うことができる計測手法が求められてきている。そ してこれによって正確な濃度計測を行うことができるようになり、大気反応モデルへ のフィードバックを行うことで大気化学の理解がより深まることも期待できる。

#### 1.2. 既往の研究事例とその課題

現在 NO と NO<sub>2</sub>の測定には、ともに公定法である化学発光法(Chemiluminescence analysis: CL 法)が一般的に用いられている。CL 法の原理概要図を Figure 2 に示す。 CL 法により NO 濃度 を求める際には、まず NO を O<sub>3</sub> と反応させ、NO<sub>2</sub>の励起状態 とする。この状態から基底状態にエネルギー状態が落ちる際の発光強度を測定するこ とで NO の濃度を求める。続いて CL 法により NO<sub>2</sub> 濃度を求める際には、NO<sub>2</sub> を加熱 した金属酸化触媒や炭素系触媒(一般的に酸化モリブデン触媒やグラファイトカーバ イドが用いられる)によって一度 NO に還元したのち、さきほどと同じ手順で O<sub>3</sub> と反 応させ NO<sub>2</sub>の励起状態とし、そこから基底状態にエネルギー状態が落ちる際の発光強 度を測定することで今度は NO<sub>x</sub> 全体の濃度を求める。このとき触媒による変換効率を 事前に設定しておき、その値を用いて NO<sub>x</sub>濃度を換算している。そこから先に求めた NO の濃度を差し引くことで NO<sub>2</sub>の濃度とする。一般に市販されている CL 法を用い た NO<sub>x</sub>計測装置の感度はおよそ数百 pptv である。

CL 法は高感度な計測手法である一方でいくつかの問題点がある。NO を励起させる 際に有毒物質である O<sub>3</sub> を使用してしまうことに加え、NO<sub>2</sub> を触媒によって酸化する 際に、計測しようとするサンプルガス中に NO<sub>2</sub> 以外の窒素化合物 (例として HONO や PAN (peroxy acetyl nitrate, CH<sub>3</sub>COONO<sub>2</sub>)、ニトロメタンなど) が含まれている と、それらも同様に NO に変換されてしまうため NO<sub>x</sub> 濃度を過大評価してしまうとい う問題もある。これは原理的に NO<sub>2</sub> 濃度の過大評価につながることにもなる。実際に モリブデン触媒を用いた CL 法による NO<sub>x</sub> 計測装置において、O<sub>3</sub> 濃度が 100 ppbv を 超える条件だと 5 ppbv 程度の過大評価がおこる事例が報告されており<sup>[7]</sup>、NO<sub>2</sub>の大気 濃度が数 ppbv~数十 ppbv、O<sub>3</sub>の大気濃度は数 ppbv~百数 ppbv であることを考える とこの過大評価は無視できない。

また大気中 NO<sub>x</sub> 計測は環境省が一般環境大気測定局で、自動車排ガス中 NO<sub>x</sub> 計測 は同省が自動車排出ガス測定局で行っているが、どちらも局に設置された計測装置で 局付近の大気をサンプルとして計測している。緒言において、NO<sub>x</sub> は排出源が多岐に わたること、そして寿命が短く、大気中の移動・拡散の影響を受けることなどからそ の場連続計測を行うことが必要となってきていると述べた。こういった観点からみる と測定局付近の大気を計測するだけでは NO<sub>x</sub>の大気中における動態把握を正確に行う ことは極めて難しいといえる。それぞれの NO<sub>x</sub> 排出源付近や、またその動態把握を行 うために必要となる地点ごとの濃度データを正確に把握するためには可搬な計測装置 によるその場連続計測を行うことが必要不可欠である。

また装置に用いられるコンバータ(触媒)の寿命が短いという問題もある。常監局で 用いられている NO<sub>x</sub>計には金属カーバイドや、グラファイトカーバイド等の炭素系コ ンバータがよく利用されているが、これらは大気中に含まれる水分の影響や、計測に おける反応によってコンバータ自体が酸化されることで消耗する<sup>[8]</sup>ため、1,2年に一 度交換する必要があり、長期使用が難しい。コンバータの変換効率は測定機の目盛校 正によって補償されることを考えると、コンバータには高い変換効率よりも安定性や 寿命が長いことのほうが重要であるとの考え方もあり、長期間使用できるようなコン バータの開発が求められている。

そういった問題点を含めた背景から CL 法にかわる方法として注目されてきている

のが、中赤外波長のレーザーを用いたレーザー吸収分光法である。これは計測しよう とする目的物質の吸収強度が強く、干渉物質となりうる物質の吸収強度が小さな波長 をうまく選定することで、微量物質を干渉物質による影響を抑えて高感度に計測でき る手法である。レーザー吸収分光法の一種であるキャビティリングダウン分光法 (CRDS) と呼ばれる手法がある。これは比較的小型の装置ながら長光路を達成できる ため、高感度計測を行うことができ、光源の強度の揺らぎに影響されないという点で 安定であるという特長があるため、近年様々な研究が行われている<sup>[9]~[18]</sup>。原理につい ては後述する。

このなかで中赤外量子カスケードレーザー(QCL)を光源とした CRDS による NO の計測が試みられている。実験室レベルでは、 $5.2 \mu m$ の連続発振 QCL を用いた CRDS により、0.7 ppbvの NO 濃度検出下限(8 秒積算)が達成されている<sup>[19]</sup>。またほかの 方法で、CRDS に関連した手法として Integrated cavity output spectroscopy (ICOS) 法があるが、こちらはヒトの呼気をサンプルとして、 $5.2 \mu m$ の連続発振 QCL を用い て 2 ppbvの検出下限(15 秒積算)<sup>[20]</sup>、同波長のパルス発振 QCL を用いて 1 ppbvの 検出下限(4 秒積算)<sup>[21]</sup>がそれぞれ報告されている。

自動車排ガス中の NO<sub>x</sub> 濃度が規制されてくるに従って、CRDS による自動車排ガス 中の NO 計測もおこなわれるようになった。ディーゼル自動車排ガス中の NO 濃度を 計測した事例として、パルス発振レーザーである Nd: YAG レーザーと波長可変色素 レーザーを光源とした波長 226 nm の紫外光による計測事例<sup>[22]</sup>がある。特定の定常走 行状態においてフィルターで微粒子を除去した排ガスを直接セルに導入する測定によ り、212±22 ppmv の NO 検出下限が報告されている。また CRDS ではないが QCL を用いた計測事例としては、5.2 µm の連続発振 QCL によって光路長 23 cm でのガソ リン車の排ガス中の NO 直接計測が行われており、8 ppmv の検出下限(1 秒積算)が 報告されている<sup>[23]</sup>。

窒素酸化物の計測の目的物質の主たるものとして、窒素酸化物の排出源の半分以上 を占める自動車排ガスがあるが、こちらは走行時のモードの変化によって排出される 窒素酸化物の挙動が時々刻々と変化するため分解能の短い(1 秒程度)計測手法が必 要となってくる。

### 1.3. Lambert-Beer 則とキャビティリングダウン分光法 (CRDS)

#### 1.3.1. Lambert-Beer 則とレーザー吸収分光法

本研究では測定法としてキャビティリングダウン分光法 (CRDS) を採用するが、この手法の原理を説明する際に必要となってくる法則が Lambert-Beer 則である。まず こちらについて述べる。

各分子は常に一定のエネルギー状態にあるわけではなく振動、回転、分子軌道上の 電子配置等により、さまざまなエネルギー状態をとる。このときのエネルギー状態は 任意のエネルギー状態をとれるわけではなく、離散化したエネルギー状態をとる<sup>[24]</sup>。 振動については 2 原子分子の場合は原子間の伸縮振動のみ、3 原子分子の場合は対象 伸縮振動(v<sub>1</sub>)、変角振動(v<sub>2</sub>)、反対称伸縮振動(v<sub>3</sub>)の 3 種類があり、それぞれの振動につ いて振動準位が存在する。

異なる軌道間での電子の移動を電子遷移、同じ電子準位内で異なる振動準位間の遷 移を振動遷移、同じ振動準位内で異なる回転準位間の遷移を回転遷移とよぶ。そして それぞれの準位間の遷移ではエネルギーの吸収、及び放出が行われる。上位の準位へ 遷移するときは光エネルギーを吸収し、下位の準位へ遷移するときは発光することに よりエネルギーを放出するのである。ここでエネルギー差の大きさの関係は電子遷移 >振動遷移>回転遷移である。

ここでこのとき吸収または放出するエネルギーの大きさはそれぞれの準位間のエネ ルギー差に相当する。この性質から分子の遷移に必要な特定波長の光を物質中に通す と、励起するために必要なエネルギーのぶんだけ光が吸収される。この吸収されたエ ネルギーの大きさは光路長とその物質の数密度や吸収断面積により次のように記述さ れる。  $-\ln(I/I_0) = \sigma CL$ 

I:透過光強度 I<sub>0</sub>:入射光強度 σ:吸収断面積 [cm<sup>2</sup> molecule<sup>-1</sup>]
 C:数密度 [molecule cm<sup>-3</sup>] L:光路長 [cm]

これを Lambert-Beer 則という。光の吸収量 Iabs=Io-I が入射光強度 Io に対して十分に 小さければ(1)式を 1 次で Taylor 展開で近似することにより

(1)

### $I_{abs} = \sigma CL$ (2)

と簡単にかける。つまりこれは吸収される光の量が光路長や物質の吸収断面積と数密 度に比例するということを示している。このことから物質の濃度を特定したいときは、 吸収断面積が一定の領域内で光路長を一定にした状態で物質に光を照射し、その吸収 光量を測定することで目的物質の濃度を知ることができる。これが吸収分光法の原理 である。

目的物質の濃度をより正確に把握するためには、物質が吸収する光量を大きくする ことが必要である。吸収が大きくなるほどそれだけノイズの影響が小さくなるからで ある。

そこで吸収分光法によって微量気体の測定を行う際には、上記の(2)式から、吸収 光量を大きくするために、物質の吸収断面積がおおきい領域の波長を選択し、また光 路長をできるかぎり長くすることが必要であるとわかる。

吸収分光法による微量物質の測定に用いる光源の一つとしてレーザーがあげられる。 特定波長の光を高い出力で発振することができるため高感度で選択性に優れており有 用である。なかでも中赤外領域は分子の基準振動遷移 (v=1←0) に相当する吸収線が 多数存在し、一般的に吸収断面積もこのほかの波長と比較して大きい。また吸収線の 広がりを考えると、中赤外の波長領域のほうが紫外~可視光の波長領域における電子 遷移よりも小さいため、選択性に優れていると考えられる。このような背景から中赤 外波長のレーザーを用いた吸収分光法による微量物質の計測への注目が高まっている。

#### 1.3.2. キャビティリングダウン分光法 (CRDS)

こうしたレーザーを用いた吸収分光法の一つにキャビティリングダウン法(CRDS) というものがある。キャビティリングダウン分光法の概略図を Figure 3 (a)に示す。 キャビティリングダウン分光法では、レーザーから発振された光がミラーによって反 射されたのちにサンプルガスの入ったキャビティに導入される。このキャビティの両 端には高反射率ミラー(部材: ZnSe, 誘電体多層膜コーティング, 反射率>99.9%)が とりつけられており、導入された光はキャビティの間を繰り返し多重反射する。この ときミラーからわずかに透過して出てくる光を検出することで Figure 3 (b)のような 減衰曲線が得られる。もしこのときキャビティ内に光を吸収する物質があれば、光が 減衰する速度は濃度に応じて速くなるはずである。したがってキャビティ内に吸収す る物質があるときとないときの減衰速度を比べ、その速度の差分と Lambert-Beer 則 からサンプルガスの濃度を測定することができる。

検出光が入射光の 1/e に減衰するまでの時間をリングダウンタイム(以後 RDT とよぶ)といい、ミラーの反射率にもよるがおおよそ数~数百 µs となる。 この関係を具体的に式にすると<sup>[25]</sup>

$$\tau = \frac{l}{c\{(1-R) + \sigma Cd\}} \tag{3}$$

 τ: RDT
 1: ミラー間距離
 R: ミラーの反射率
 d: キャビティ内に気体が

 存在する部分の長さ

となる。一般的には d と l はほぼ等しいので

$$\tau = \frac{l}{c\{(1-R)+\sigma Cl\}}$$
(4)

と書ける。

キャビティ内に吸収物質がない(ゼロガスを流したとき)ときの RDT (τ<sub>0</sub>) は上記の式 に C=0 を代入すれば求めることができ、

$$\tau_0 = \frac{l}{c(1-R)} \tag{5}$$

となる。

以上の式から

$$\frac{1}{\tau} - \frac{1}{\tau_0} = c\sigma C \tag{6}$$

を得る。

これはすなわち一定の吸収断面積の領域内では目的物質の濃度と RDT の逆数値が線 形の関係にあるということを示している。また吸光度 A (Absorbance) は

$$A = \sigma CL = \frac{l}{c} \left( \frac{1}{\tau} - \frac{1}{\tau_0} \right)$$
 (7)

より求められる。

キャビティリングダウン分光法は小型で可搬性に優れていることもさることながら、 数~数+kmという長光路を実現でき高感度な測定ができることに加えて、検出光の減 衰速度を記録するので光源の時間のゆらぎに影響されず長時間安定して連続計測でき るという利点がある。こうしたことからキャビティリングダウン分光法は微量気体の その場連続計測に適している。またキャビティリングダウン分光法を用いて NO を測 定することにより、有毒物質であるオゾンを使用せずにすむという利点もある。

#### 1.4. 紫外 LED コンバータ

現在 NO<sub>x</sub>計測における公定法として用いられている化学発光法(CL法)では、NO<sub>2</sub> を NO に変換するときに加熱酸化モリブデンやグラファイトカーバイドを使用したコ ンバータを用いるが、その際に硝酸やニトロメタンなど目的物質である NO<sub>2</sub>以外の窒 素化合物も同時に変換してしまうといった問題点があり、さらにこれらのコンバータ は大気中の水分の影響や測定のための反応によって寿命が1,2年程度しかもたないと いう課題もあると先述した。そういった背景から寿命が既存のものより長く、かつ NO<sub>x</sub> 計測において NO<sub>2</sub> 以外の窒素化合物を変換せずに NO<sub>2</sub> だけを選択的に変換するコン バータが追求されてきた。

その中で近年高出力紫外 LED の開発に伴い、これを用いた NO<sub>2</sub> 光分解コンバータ が注目されてきている<sup>[26]</sup>。これは他の窒素化合物の吸収が少なく NO<sub>2</sub> の吸収が大きい 領域の波長の光を照射することで NO<sub>2</sub>のみを選択的に変換することで従来の問題であ った NO<sub>x</sub> 濃度の過大評価を解決することができるというものである。また LED の平 均寿命は約5年であり、寿命という観点からも非常に有効な手法として注目されてき ている。

NO<sub>2</sub>の吸収線と、大気を測定する際に干渉してくる可能性がある物質の吸収線の兼 ね合いから、360~380 nm 付近の紫外光を用いて NO<sub>2</sub>を変換するコンバータを用いる こととした。本研究を始めた当初、調布市にある交通安全環境研究所から Figure に示 す紫外 LED コンバータをレンタルし、こちらを用いて研究を行っていた。このコンバ ータに使用されている LED の発振波長は約 360 nm であり、コンバータのサイズは 80×80×20 cm で重さは約 10 kg である。このコンバータの発振波長のスペクトルと、 この波長における NO<sub>2</sub>の吸収線のほか、大気中のこの波長域における干渉物質の吸収 を Figure と Figure に示した。Figure, Figure の通り、先に述べた硝酸のほか、HONO やその他の窒素化合物の吸収がほとんどなく NO<sub>2</sub>のみを選択的に変換できることが分かる。HONO と N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>の吸収断面積が NO<sub>2</sub>の吸収断面積のおよそ 4 分の 1 程度あり、 干渉が懸念されるが、HONO も N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> もどちらも大気中の濃度は 1 ppbv 以下であり 吸収の影響はないと評価できる。

このように NO<sub>2</sub> を選択的に NO に変換することができる光コンバータを用いれば NO<sub>2</sub> 以外の窒素化合物を変換することがなくなるので NO<sub>2</sub> の濃度を過大評価してし まう可能性がなくなるという利点がある。

このコンバータは研究を始める際に、紫外 LED によって NO<sup>2</sup> が十分に変換できる ことを示し、本手法における紫外 LED コンバータの有用性を証明するために用いた ものであり、可搬性については特に着目していなかった。しかし、本研究においては 装置全体が可搬性をもつことが必要不可欠であり、こちらのコンバータでは重く、か つ大きすぎるという問題点があった。そこで可搬性をもち、高変換効率なコンバータ を探したが、こういった LED コンバータは一般的には実験室内で用いることを想定 したものばかりで、十分な変換効率を有し、かつ可搬性をもった紫外 LED コンバータ は存在が確認できなかった。そこで交通研のものと同程度の変換効率(約 90 %)を達 成し、かつコンパクトで軽量な紫外 LED コンバータを自作することとした。こちらを 作成した手順や、その評価については後ほど記述する。

### 1.5. 本研究の目的、方針とその利点

加熱酸化モリブデンやグラファイトカーバイド等を用いた従来の化学発光法では、 NOを励起させて NO<sub>2</sub>\*とするときに有毒物質であるオゾンを用いてしまうこと、また NO<sub>2</sub> を NO に変換する際に NO<sub>2</sub> 以外の窒素化合物を同時に変換してしまい、NO<sub>2</sub> の 濃度を過大評価してしまうといった二つの大きな問題点の他に装置が可搬性を有さな いことによりフィールド計測に不適という問題点もあった。そうした問題点を克服す るために、本研究では高出力紫外 LED を用いて NO<sub>2</sub> の NO への変換を選択的におこ なったのち、中赤外量子カスケードレーザーを光源としたオゾンを必要としないキャ ビティリングダウン分光法によりサンプルガス中の NO, NO<sub>2</sub> の濃度を測定する手法 を開発することを目的とした。

本研究の最終到達点として、完成した装置を使って、野外でのフィールドワークを 行い、大気測定を実施する予定であるので、装置の安定性、感度、選択性などに留意 しながら開発をすすめる。

CRDS を用いた NO<sub>x</sub> 計測手法は先行研究で開発されてきた<sup>[0]</sup>が、NO, NO<sub>2</sub> を同時に 測定するためには NO, NO<sub>2</sub> それぞれの吸収領域の波長領域を発振する二つの光源を 用いる必要があった。そのために装置の配置や設定も複雑になりがちであった。本研 究では光コンバータを用いることで NO と NO<sub>x</sub> の濃度の差分から NO<sub>2</sub> の濃度を測定 するといった手法となっており、用いる光源並びに検出器は一つで済む。よって装置 は比較的簡便なものとなり、可搬性もあるので屋外でのフィールド測定などに際して も有利である。こういった点が本手法の大きな利点であるといえる。



Figure 1 対流圏における NOx のオゾン生成機構



Figure 2 化学発光法における NO<sub>x</sub> 計測方法



(b)

(a)







(b)



Figure 4 交通研から借りたコンバータ (a) 装置外観 (b) 装置の内部



Figure 5 光コンバータ LED (交通研からレンタル)の発振波長と干渉物質 (HONO, N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>) のスペクトルの関係<sup>[27][28]</sup>



Figure 6 その他の干渉物質 (N<sub>2</sub>O, PAN, HNO<sub>3</sub>)<sup>[28]</sup>

# 2. 実験計画

#### 2.1. 装置の概要

#### 2.1.1. 配管および光学系

本研究ではスパンガスを用いた装置の評価の際には Figure 7 に示したような配管 を組み、実験を行った。大気計測時は Figure 8 のようにサンプルガスが流れる配管の 構成が変わり、コンバータを通すことで NOx 濃度をみる流路と、コンバータを通さず に大気中 NO をみる流路をバルブで手動により切り替える。

装置の写真を Figure 9 に示す。また装置図について説明する。量子カスケードレー ザー(QCL)から約 5.2 µmの波長のレーザーを発振する。発振されたレーザー光は金 コートミラーによって二回ほど反射したあと、キャビティに導入される。キャビティ は内径が 2 cm、長さ(ミラー間距離)が 50 cm、体積は約 160 cm<sup>2</sup>である。セルには温 度変化を防ぐためにアルミホイルを巻いている。アルミホイルとセルの間にリボンヒ ーターを巻き、温度調節器(オムロン株式会社製、型番 E5CN)とヒーター用ソリッド ステートリレー(オムロン株式会社製、型番 G3PE・215B)を用いてセルの温度を 0.1℃単位で制御している。このセルの両端には高反射率ミラー(反射率> 99.9 %)が 設置されており、その間をレーザー光は多重反射しその際に少しずつ透過していく。 このキャビティの中にはサンプルガスが充填されており、レーザー光の波長を吸収す る物質があればここでレーザー光は吸収される。透過してでてきたレーザー光を液体 窒素冷却型の検出器によって検出する。研究の初期段階では液体窒素冷却型 HgCdTe (MCT)検出器(Kolmar Technologies Inc.製、型番 KMPV8-1-J2/1333)を用いて いたが、途中から InSb 赤外検出器(Kolmar Technologies Inc.製,型番 KTSDP-1-J1/DC)に変更した。MCT 検出器では目的とする 5.2 µm よりも長い波長の光も感知 してしまうため、周囲に人が存在するとその熱や動きによってノイズとして影響して しまうことが問題となった。一方 InSb 検出器では 5.2 µm よりも長い波長の光はカッ トされるため周囲からのノイズの影響を少なくすることができる。両検出器を使用し ているときは、周囲からのノイズの影響を極力抑えるため、キャビティ出ロ~検出器 の検出部までの間をアルミ板で覆うこととした。

検出されたシグナルは、1MHz 低ノイズプリアンプ(Stanford Research systems 製,型番 SR560,以下アンプと呼ぶ)によって増幅されたのち PC に取り込まれる。 このアンプによって検出器が感知したシグナルを何十倍、何百倍にも増幅できる。PC にとりこまれたシグナルは解析ソフトによって解析され、得られた減衰波形を Exponential Fitting することで RDT (正確には RDT 逆数値)が得られる。

次に光学系について説明する。キャビティリングダウン分光法は、キャビティ間を レーザー光を多重反射させることで光路長を稼ぐ手法であり、ミラーの間で光を同軸 にのせ、何度も往復させる必要があるため、アライメント(光軸調整)という作業が非 常に重要になってくる。アライメントではレーザー光がキャビティの中心軸上を通る ようにキャビティ前のミラーを調整し、またキャビティの中で光が中心軸上で反射す るよう両端の高反射率ミラーを調整するという作業を行う。アライメントの具体的手 順は後述する。

高反射率ミラー(Los Gatos Research Inc.製)の材質は ZnSe であり、直径 2.54 cm、 曲率半径は1 m である。またキャビティの前に焦点距離が 50 cm の CaF<sub>2</sub> レン ズをおくことでキャビティの中心で光が集光するようにした。また検出器の手前 5cm のところに焦点距離 5 cm の CaF<sub>2</sub> レンズを置くことで検出器に光が集まるようにし た。アパチュアは光軸調整のときのみ使用し測定時には使用していない。

アライメント(光軸調整)について詳述する。本研究で用いるレーザーの波長は約 5.2 um であり、 中波長赤外線にあたるのでレーザー光を肉眼でみることはできない。 そこで可視光である He‐Ne レーザーを用い、QCL と He‐Ne レーザーを同軸にのせ たうえでアライメントを行う。まず最初に QCL と He - Ne レーザーのどちらもキャ ビティの中心軸上を通るように調整する。二つの光が同軸上を通っていることは感熱 紙(IR プレート)を用いて双方のビームスポットの位置をみながら確認する。またレ ーザー光がキャビティの中心を通っているかどうかについてはキャビティの前後に設 置したアパチュアの穴を通過しているかどうかで確認する。この段階ではミラーマウ ントは外してある。これらの調整が終わったのちに検出器に近い側のミラーマウント を取り付ける。ここで一回反射光がセルの中心軸上を通るようにミラーマウントを調 節する。この調節がおわったのち、もう片方のミラーマウントもとりつける。その後 二回反射光がキャビティの中心軸上を通るようにもう一度ミラーマウントを調節する。 ミラーマウントの調節方法であるが、ミラーマウントには回転軸が3つついておりこ れを回すことでミラーの向きを微調整することができる。この際 QCL は肉眼で確認 することができないため He - Ne レーザーのビームスポットをみながら調整を行う。 これらの調節が済んだのち、オシロスコープ(または PC 上の解析ソフト)によりシグ ナルを取り込み減衰波形を得る。得られた減衰波形を見ながら、シグナルの強度が最 大となるようにミラーマウントの回転軸や、レンズの位置、向きを調整しなおす。 特 に検出器前の集光レンズと検出器の距離、集光レンズの向きと検出器の位置、高反射 率ミラーの向きは感度に大きな影響を及ぼすので注意して調節する必要がある。また 先に述べた解析ソフトは、積算回数や Fitting 領域をさまざまに設定することができ るので、アライメントが終わったのちにこれらの値を調整することでさらに感度を上 げることができる。以上がアライメントの詳細である。

22



Figure 7 実験室でのスパンガス計測時の装置概略図



Figure 8 大気計測時の装置概略図



Figure 9 装置写真

### 2.2. 使用したレーザーの仕様について

量子カスケードレーザー(QCL)は、伝導体内で量子井戸などの量子閉じ込めによ り形成される量子準位であるサブバンド間の遷移を利用した半導体レーザーである。 通常の pn 接合のダイオードレーザーでは電位正孔対の発光、再結合によりキャリア は消滅するが、量子カスケードレーザーはサブバンド間での電子の発光遷移であるた め一つの電子をキャリアとしてそのカスケードの結合の段数分だけ発光することがで きる<sup>[29]</sup>。

本研究を始めてしばらくしたのちに、同じ波長でよりビームクオリティがよい QCL が開発されたのでそちらに切り替えて実験を行うということをしたので、用いたレー ザー2種類についてそれぞれの仕様を説明する。

本研究を始めた当初は、一酸化窒素の N-O 伸縮振動準位間の遷移 (v=1 $\leftarrow$ 0) に相 当する約 5.2 µm の波長を発振できる熱電的冷却型パルス QCL (浜松ホトニクス株式 会社製,型番 L10195-5261A) を使用した。このレーザーは付属のペルチェドライバ (型番 C10638-01)を用いて温度を変えることで波長を設定することができる。温度は 0.01℃単位で変化させることができ、操作温度範囲は-30~+35 ℃である。またパルス ドライバ (浜松ホトニクス株式会社製,型番 C10338) を用いることで電圧値、パルス 幅、繰返し数を設定することができる。パルス順方向電流はドライバの電圧を操作す ることで調整できる。ドライバ電圧は 0.001 V 単位で指定することができ、レーザー 仕様書によると最大定格電流は 1.5 A である。パルス幅は 20~500 ns の範囲で 10 ns ごとに設定でき、繰返し数は 1~1000 kHz について 1 kHz 単位で設定できる。

続いてもう一つのレーザーの仕様について説明する。本研究の途中から同じ発振波 長でよりビームクオリティが良い熱電的冷却型パルス QCL (浜松ホトニクス株式会社 製,型番 L12015-1901T-C)を用いた。このレーザーは別置きの Vic 電源、HV 電源と 接続し、さら TEC コントローラ(浜松ホトニクス株式会社製、型番 C1130・01)に接続 することで発振できるようになる。TEC コントローラは PC 上のソフトウェアにより 制御しており、レーザー素子の温度を 0.01℃単位で調節することで発振する波長を設 定することができる。操作温度範囲は・15℃~+60℃である。このレーザーにはアライ メント用と計測用の二つのオシレータボード(オシレータボードA、オシレータボード Bとする)が付属しており、同波長でパルス幅と繰返し数を変えることができる。オシ レータボードAはアライメント用のボードで、パルス幅が 10 nsec~50 nsec で、繰返 し数は 150 kHz~1 MHz の間で変化させることができ、繰返し数を上げることで感熱 紙上でビームスポットを視認できるようにする役割がある。オシレータボード B は計 測用のボードでパルス幅が 20 nsec~100 nsec で、繰返し数は 5 kHz~50 kHz の間で 変化させることができる。

### 2.3. データの解析について

本研究では検出器で得たシグナル(減衰波形)をPCへ転送し、PC上のCRDS\_Gage という LabVIEW ソフトを用いて解析を行う。CRDS はリングダウンタイムから濃度 を求める手法であると先述したが、解析を行う時点ではリングダウンタイムの逆数値 (6 値とする)を用いる。このソフトでは主に AD 設定とリングダウン設定というもの を最適化することにより検出の精度を上げ、検出限界の向上を図る。以下ではそれら 二つの設定を行うページを簡単に説明する。

#### OAD 設定

AD 設定を行うページを Figure 10 に示す。このページでは、シグナルを取り出す頻度を変えたり、トリガーのカップリングの仕方を変更したりすることができる。基本的にこのページでは一度設定すると変更することはほとんどない。実際に Figure 10の状態から研究中は一度も変更を行わなかった。

#### ○リングダウン設定

リングダウン設定を行うページを Figure 11 に示す。このページでは、ページ上の 右側に示されているリングダウンの波形のどの部分を Exponential Fitting するか、そ の範囲を設定したり、得られたデータを何回積算するか等を設定することができる。 得られるリングダウン波形によってフィッティング範囲は変更することがある。オシ ロスコーププロットの赤く色づいているところがフィットの範囲であり、フィッティ ング範囲はノイズの影響を受けにくい範囲に設定する必要があるので、偏差の大きく なりがちな波形の下の部分と、装置が電気的なノイズなどの様々なノイズを受け、少 し波が変形している上の部分をあまり用いないようにしている。 上記の二つの設定を行った後に、サンプリングを始める。サンプリングを終えた後は データを Excel ソフト等によって改めて解析を行い、結果とした。



Figure 10 CRDS\_Gage AD 設定ページ



Figure 11 CRDS\_Gage AD 設定ページ

# 3. 予備実験

3.1. レーザーの発振波長の特定及び吸収スペクトル

#### 3.1.1. シミュレーションによる波長の選定

吸収スペクトルを計算によって予測することで、目的物質の吸収線の大きさやその 波長を定量的に見積もることができるだけでなく、他の干渉物質(CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, CH<sub>4</sub>等) の吸収の大きさや波長から、それらの影響がどの程度のものか評価をすることにも役 立つ。また、吸収線は温度・圧力条件によっても変化するので、実験を行う上で最適 な条件を見出すためにも非常に有用である。使用するレーザーの波長を直接測定する ことは難しいが、指標となる物質の計算による予測スペクトルと実測で得られたスペ クトルを照合することで発振波長の特定を行うことが可能である。

本研究で用いる pulsed-QCL の発振波長を選定するために、5.2 µm 付近において HITRAN ベース<sup>[31]</sup>による NO と干渉影響が考えられる CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, CH<sub>4</sub>等につて吸収 スペクトルのシミュレーションを行った。使用する QCL の試験成績書に記載されて いる使用可能温度範囲と与えられたスペックシートから計算したところ、発振できる 波数が 1899~1908 cm<sup>-1</sup> と求まったので、この波数域におけるシミュレーションを行 った。その際の条件はキャビティ内圧力 60 kPa, キャビティ内温度 30℃とした。 その結果を Figure 12 に示す。(a)はレーザーの線幅を考慮せず吸収線の広がりのみを 考慮した予測、(b)はレーザーの半値幅を考慮したうえでコンボリューションを行っ た予測である。NO, CH<sub>4</sub>, CO<sub>2</sub>に関しては大気濃度レベルとし、H<sub>2</sub>O に関してはメン ブレンドライヤを用いることで除去することが可能である性能上の最小値である 140 ppmvとして計算している。この結果から NO の吸収が強く、他の干渉物質の影響を 最も受けない、1900.1 cm<sup>-1</sup>の波数を測定に用いることとした。

NO 選定ピークにはすぐ隣に CO<sub>2</sub> と H<sub>2</sub>O の吸収が存在するため、圧力が高い条件 下では干渉影響を考慮する必要がでてくる。しかし、60 kPa 条件で計測をおこなっ ているため、CO<sub>2</sub> と H<sub>2</sub>O による干渉はブロードの吸収とみなすことができ、それに 対する影響評価を行うのみでよく、H<sub>2</sub>O と CO<sub>2</sub>を合わせたブロードな吸収をベース 補正として考慮することで、それらの干渉影響を最小限に抑えることができると考え た。



Figure 12 大気計測条件における NO, H<sub>2</sub>O, CH<sub>4</sub>, CO<sub>2</sub>のシミュレーション結果

#### 3.1.2. 発振波長の特定及び計測条件の決定

本研究では二種類のレーザーを用いたと先述したが、途中から使用することとした QCL のほうが小型軽量で、パワーも強く、ビームクオリティもよいため、大気計測 を目的としたレーザー条件の調整などはこちらのレーザーを使用する前提で行った。 そのためこの章ではこちらのレーザーについてのみ述べていくこととする。こちらの レーザーは温度条件によってのみ発振波数が変化する(正確には HV 電源の電圧値に よっても変化するが、その変化量は微量なため無視できると考える)。QCL 温度と発 振波数の関係を調べるため、NOとH2Oの吸収スペクトルを実測し、そちらとシミ ュレーションで得た予測スペクトルとを比較した。Figure 13 (a)は 1 ppmv NO と実 験室内 H₂O の吸収スペクトルをレーザー温度を 5~60℃の範囲で 1℃ずつ変化させて 求めたものである。(b)は(a)の横軸をレーザー温度から発振波数に変換したものであ る。こちらを Figure 14 で示した NO と H2O の予測スペクトルと照らし合わせるこ とでレーザー温度を30℃付近に設定すると、レーザーの発振波数が目的波数である 1900.1 cm<sup>-1</sup>となることがわかった。また Figure 15 にレーザー温度を 30 ℃から 31 ℃の間で 0.1 ℃ずつふったときの NO スペクトルをとるとレーザー温度が 30.5 ℃のときにスペクトル強度が最も高くなっており、この結果から1900.1 cm<sup>-1</sup>の 波数を発振するのはレーザー温度が30.5 ℃のときであると断定した。

33


Figure 13 (a) NO, H<sub>2</sub>O の実測吸収スペクトル 横軸レーザー温度
(b) NO, H<sub>2</sub>O の実測吸収スペクトル 横軸発振波数



Figure 14 NOとH2Oの予測スペクトル



Figure 15 レーザー温度 30℃~31℃のときの NO スペクトル

### 3.2. CRDS の評価

#### 3.2.1. キャビティ内圧力条件の選定

CRDS はキャビティ内に吸収物質がある場合とない場合のレーザー光の減衰速度 の差から濃度を求める手法だが、キャビティ内圧力が上昇していくと、存在する分子 数が増えるため、吸収が強くなり減衰速度が速くなると予想できる。しかし圧力を高 くしていけばいくほど目的物質は圧力広がりの影響を受け、吸収がブロードになって いく(吸収強度が下がる)ため、減衰速度が落ちていくということも予想される。そ れらの相関から本研究において最適な圧力条件が存在するという考えから、N<sub>2</sub>と NO のそれぞれについて 10 kPa~100 kPa の間で圧力を変化させつつ、計測される 8 値に ついて調べてみた。この圧力範囲に設定した理由としては、本研究が大気計測を目的 としているため、大気圧以下での計測を念頭としているからである。

レーザーの条件を温度 30.5℃、ドライバ電圧 13.30 V, パルス幅 20 nsec~100 nsec, 繰返し数 5 kHz とし、キャビティ内圧力を 10 kPa~100 kPa の間で 10kPa ずつ変化 させたときに NO ならびに N<sub>2</sub> の吸収がどのように変化するか計測した。その結果 Figure 16 で示すように、NO については吸収の大きさが圧力に概ね比例するという結 果が得られた。圧力広がりと分子数の増加という二つの影響を考えると一次で近似す ることは適切でないような気がしたが、少なくともこの条件下におけるこの圧力範囲 では一次で近似して問題ないことが分かった。N<sub>2</sub> に関しては、圧力を変化させても 8 値に大きな変化は見られなかった。N<sub>2</sub>の結果から圧力変化によるミラー間距離の変化 (ミラーマウントの押しつけの仕方の変化による光路の微小な変化) は無視できると評 価できる。

この実験から、この条件におけるこの圧力範囲では分子数の増加による吸収強度の増加の

影響のほうが、圧力広がりによる吸収強度の減少の影響よりも十分に大きく効いており、 圧力広がりの影響は無視することができるという結論を得られた。この結果から圧力がこ の範囲では高ければ高いほどシグナル強度が強くなり、検出限界が向上することが予想で きるが、実際に大気計測を行う際には目的物質である NO の他に H<sub>2</sub>O や CO<sub>2</sub>の干渉影響 が懸念されるため、圧力は低いほうが望ましい。しかしシグナル強度がある程度強くない と感度が下がってしまうため、本研究では 60 kPa 条件で計測することで、他の物質の干 渉影響をできるだけ抑え、比較的強いシグナル強度も確保できるようにした。





Figure 16 圧力を変化させたときの N<sub>2</sub>, NO の吸収の変化

#### 3.2.2. フィッティング範囲の最適化

2.3. で検出器が受け取ったシグナルはアンプによって増幅されたのち PC に取り込まれ、PC 上の LabVIEW 解析ソフトによって解析されると述べた。解析ソフトにより 得られた減衰波形を Exponential Fitting することで RDT (正確には RDT 逆数値:8 値)が得られる。この際 Exponential Fitting は得られた減衰波形のすべての部分につ いて行うわけではなく、あらかじめ手動でフィッティング範囲をプログラム上で設定 し、以後はそのフィッティング範囲のもとで解析を行っていくという仕様である。

このフィッティングは、ノイズの大きさがどの範囲においても一様でシグナルが安 定したものならば減衰波形中の初期の範囲で行ったほうが減衰速度を正しく評価でき る。時刻が遅くなればなるほど減衰の絶対量に対してノイズが相対的に大きくなり評 価を適正に行えない可能性があるからである。しかし、実際にはレーザー、検出器、 キャビティ圧力、ポンプの引き方による流速の微細な変化等様々な要因により、ノイ ズが一様に乗らず、シグナルが不安定となる範囲が存在してしまうことが一般的であ る。フィッティングはそういった範囲を除いて行ったほうが計測精度が向上するため、 どの範囲でフィッティングを行うべきか本装置における最適なフィッティング範囲を 調べてみた。

Figure 17 に PC 上の LabVIEW 解析ソフトのリングダウン設定のページを示す。 橙色の丸で囲んだ部分でフィッティングを行う範囲がデータのポイント数で設定でき る。一度フィッティング範囲を設定してしまうと計測を行っている間はその範囲を変 更することはできない。その仕様のため、N₂ガスをキャビティに流し続け、セルの 温度を 30℃で固定し、圧力は 10 kPa として、一定時間ずつフィッティング範囲を変 更しながら計測される β 値の分散を標準偏差として求めた。その結果を Figure 18 に まとめた。Figure 18 から N₂ガスを流すときはフィッティング範囲を 250 ポイント ~1600 ポイントとすることで 8 値の分散を最小に抑えることができた。またフィッ ティング範囲を広くすればするほど分散を抑えることができるとわかった。これは得 られた減衰波形にランダムノイズしか乗っていないため、広い範囲でフィッティング したほうがランダムノイズの影響を小さくすることができるためである。

この実験と同じときに、250~1600 ポイントと 250~1100 ポイントのそれぞれの フィッティング範囲で 10 ppmv NO ガスを用いて検出限界を計測したところ、250~ 1100 ポイントでフィッティングを行ったほうが、検出限界は向上するという結果が 得られた。これは N<sub>2</sub>をみているときは吸収がないため減衰波形が緩やかだが、NO ガスを見ているときは吸収の影響で減衰波形が急になり、最適なフィッティング範囲 が変わってしまうことに問題がある。

減衰の様子は吸収物質やそのときの様々な要因によるノイズの影響などによって 変わるため、このフィッティング範囲は減衰波形の様子を見てその都度変更する必要 がある。



Figure 17 解析ソフト上のリングダウン設定ページ

フィット範囲(ポイント)	標準偏差	順位
250~1600	7.55E-04	1
250~1300	8.68E-04	2
250~1100	1.03E-03	3
400~1300	1.17E-03	4
250~1000	1.19E-03	5
250~800	1.36E-03	6
400~1100	1.60E-03	7
600~1300	1.86E-03	8
250~600	2.38E-03	9
400~800	2.38E-03	10
600~1100	3.40E-03	11
400~600	5.92E-03	12
250~400	7.76E-03	13
600~800	8.06E-03	14
800~1100	1.08E-02	15

Figure 18 フィッティング範囲ごとの B 値の偏差

#### 3.2.3. アラン分散を用いた装置の時間安定性の評価

アラン分散とはレーザーの強度やスペクトルの中心波数、 レーザー温度・電流 値・周波数などの安定性の評価に使われる指標の一つである<sup>[30]</sup>。アラン分散からは評 価対象のノイズ特性を評価することができる。アラン分散プロットは計測時間間隔  $\tau$ と、 その時間間隔で平均したデータの分散 $\sigma_A^2$ の関係性を示したものであり、縦軸に アラン分散 $\sigma_A^2$ 、横軸に計測時間間隔  $\tau$  をとることでノイズの特性を評価するととも に、 安定性を見積もることができる。 ある計測パラメータ x の N 個の時系列デー タ (x1, x2, ..., N) の安定性を評価するとする。 この時系列データの平均値Aと分散  $\sigma^2$ は次のように定義される。

$$\bar{A} = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^{N} x_i$$
(8)
$$\sigma^2 = \frac{1}{N-1} \sum_{i=1}^{N} (x_i - \bar{A})^2$$
(9)

一般的に N 個の時系列データは m 個のデータセットごとに平均化処理(積算処理) が行われ、S 個のサブセットに分けられる。

$$S = \frac{N}{m}$$
(10)

S個のサブセットのそれぞれの時間平均値Ānは次のようになる

$$\bar{A}_n = \frac{1}{m} \sum_{l=1}^m x_{(n-1)m+l} \tag{11}$$

ここで、nはサブセット番号、mはサブセット中のデータの個数を表す。このときの アラン分散 σ<sup>2</sup><sub>A</sub>(m)は定義により次式で与えられる。

$$\sigma_{A}^{2}(m) = \frac{1}{2(S-1)} \sum_{n=1}^{S} [A_{n+1}(m) - A_{n}(m)]^{2}$$
(12)

σ<sup>2</sup><sub>A</sub>(m)をmに対してプロットすることで、アラン分散プロットが得られる。1つのデ ータを取得するのにかかる時間をΔtとすると、データを時間平均することを含めた計 測時間間隔 (積算時間) τは mΔt となる。アラン分散プロットは、アラン分散 $\sigma_A^2$ (m)を 縦軸、計測時間間隔τを横軸にそれぞれ対数軸でプロットしたものである。計測パラ メータx に影響するノイズがホワイトノイズであるとき、ノイズの大きさは m 個の データを平均化することによって  $1/\sqrt{N}$ の大きさになる。アラン分散プロットにみら れるように、平均化するデータ数を多くとり、計測時間間隔を長くするほどホワイト ノイズは小さくなり、アラン分散は小さくなる。しかし、ノイズはホワイトノイズの ように一様なノイズだけでなく、ガス圧力・温度変化、電磁的ノイズなど多岐にわた って存在し、これらが原因である時間で値がドリフトすることがある。こうしたドリ フトの影響でアラン分散はある時間間隔のときに最小値をとり、このときの積算時間 は最適となりもっともよいデータがとれる。本研究では、計測したデータは時間ごと の連続したデータであるので、このアラン分散プロットを用いて本装置の安定性を評 価することとした。また本研究は大気中 NOx 濃度計測を主眼に置いており、大気中 NOx 濃度は 1 分~2 分間隔で変化していると考えられるので、大気計測時の本手法に おける最適な積算時間は 100 秒程度と考える。

実際にアラン分散プロットを作成する際には、キャビティ中に № ガスを数時間程 度連続して流し、それによって得られたデータからアラン分散プロットを作成し、評 価を行う。本研究を行う中で、レーザーや検出器を途中から同じタイミングで別のも のに変更したが、この変更によって装置に影響するノイズが変化すると考えられるの で、その際の安定性の変化を調べた。レーザー、検出器を変更する前に得られたアラ ン分散プロットを Figure 19 (a) に、変更後のアラン分散プロットを Figure 19 (b)に 示す。これらのプロットから、レーザーと検出器を変更した後の 100 秒積算における アラン分散の値はそれらを変更する前の 100 秒積算におけるアラン分散の値よりも 1 桁以上小さくなっていることがわかる。アラン分散が小さくなることでホワイトノイ ズの影響を小さくすることができ、結果的に S/N の向上につながる。

( a )





Figure 19 (a) レーザーと検出器変更前のアラン分散プロットとそのときの生データ





Figure 19(b) レーザーと検出器変更後のアラン分散プロットと生データ

#### 3.2.4. 検出限界の算出

3.2.1.でキャビティ内圧力条件について考察し、干渉物質の影響とシグナル強度の兼 ね合いから 60 kPa 条件で計測を行うこととした。しかし干渉物質の影響を今よりも 抑えることができるようなリムーバーやドライヤが開発されれば、圧力条件はより高 い圧力条件で計測したほうが感度は向上すると考えることができる。実際に CO<sub>2</sub>に関 しては二酸化炭素ガス除去装置というものが存在し、大気中 CO<sub>2</sub> 濃度を 10 ppm 以下 にまで下げることができるものも開発されている<sup>[32]</sup>。

そこで大気を実際に計測することを想定して、以後の実験ではキャビティ内圧力を 60 kPa, 100 kPa として行うこととした。これについては大気(約 100 kPa)をそのま まポンプで引きながらフローで計測する場合(キャビティ内圧力を 60 kPa に維持で きると想定)と、大気を一度ダイヤフラムポンプ等で引き入れ、大気圧力よりも高い圧 力でキャビティに導入する(キャビティ内圧力を 100 kPa に維持できると想定)場合 の二つを想定している。

検出限界を求めるにあたり、大気濃度レベルの NO を計測できる必要がある。その ため1 ppmvの NO ガスを N<sub>2</sub> ガスによって 50 倍に希釈し、20 ppbvの NO ガスを作 成し、これを用いてキャビティ内圧力が 60 kPa, 100 kPa のときのそれぞれで検出限 界を求めた。このとき得られた RDT 逆数値 (6 値とする)の推移とそれぞれの条件に おける積算回数 1, 50, 100 回積算のときの検出限界の値を Figure 20 に示した。この 結果より、キャビティ内圧力が 60 kPa のときの検出限界は 1 回積算時 12 ppbv, 50 回 積算時 3.2 ppbv、100 回積算時 2.9 ppbv となり、100 kPa における検出限界は 1 回積 算時 8.3 ppbv, 50 回積算時 2.2 ppbv, 100 回積算時 2.0 ppbv と求まった。またこのと きの NO 計測時の標準偏差の値からおよそ 1 ppbv の精度で検出できることも計算か ら求まった。

また別の手法で、標準ガスを N₂ガスによって希釈し、NOの混合比を変化させるこ

とにより、その時に得られる検量線からシグナル強度とノイズの比 (S/N)が 2 となる ときの濃度を、近似線を外挿して求めることで検出限界を算出した。そのときの結果 を Figure 21 に示す。

この値から自動車排ガス中 NO<sub>x</sub> 濃度が数 ppmv~数十 ppmv、大気中 NO<sub>x</sub> 濃度が数 ppbv~100 ppbv であることを踏まえると、本手法は検出限界という点において、自動 車排ガス中 NO<sub>x</sub> 計測、実大気中 NO<sub>x</sub> 計測において十分な感度を有するということが 示された。パルス発振の QCL を用いた NO 計測は本研究室の住澤が先行研究として 行っている<sup>[33]</sup>が、そのときの検出限界は 30 秒積算で 10 ppbv であり、本研究ではこ の値を 5 倍程度向上することができただけでなく、パルス発振レーザーによる大気中 NO<sub>x</sub>濃度計測の可能性を示唆することができたという大きな意義があると考える。 ( a )



(b)

1回積算	平均值	標準偏差	検出限界 [ppbv]
N2	0.173	1.40E-03	
NO (60kPa)	0.178		12.08
NO (100kPa)	0.180		8.29
50回積算	平均值	標準偏差	LOD
N2	0.173	3.69E-04	
NO (60kPa)	0.178		3.18
NO (100kPa)	0.180		2.18
100回積算	平均值	標準偏差	LOD
N2	0.173	3.39E-04	
NO (60kPa)	0.178		2.92
NO (100kPa)	0.180		2.00

Figure 20 (a) 20 ppbv NO ガスの 60 kPa,100 kPa 圧力条件における β 値の推移

(b) 得られたデータから求めた各条件における検出限界



Figure 21 NO 濃度変化における S/N 比の推移

## 3.3. 紫外 LED コンバータの作製とその評価

#### 3.3.1. 紫外 LED コンバータの作製にいたる経緯

1.4.で述べたとおり、本研究では当初 NO<sub>2</sub>の NO への変換において調布市にある交 通安全環境研究所からレンタルした紫外 LED コンバータ(Figure)を使用し、本 研究における紫外 LED コンバータの役割やその扱いについて習熟した。こちらのコ ンバータは直列につないだ二つのセルの中にサンプルガスを導入し、そこに 360 nm 付近の波長の紫外光を照射することで NO<sub>2</sub>を NO に変換するものである。セルの長 さは 17 cm、直径 5.7 cm、チューブ部分を合わせた体積が 438 cm<sup>3</sup>となっている。 Figure 22 をみるとわかるように、セルの両端には 12 個の LED がとりつけられてお り、片側 6 個ずつ発振することで一回の照射あたり 1.8 W の出力をする。1 ppmv NO<sub>2</sub> ガスを流量を 1 Lm~400 ccm の間で 200 ccm ずつ変化させながら変換効率を求 めたところ、どの流量においてもおよそ 90 %の変換効率を達成することができた。

この実験のなかで紫外 LED コンバータの扱いを習熟し、またコンバータによって NO2が十分に NO に変換できることを示し、本研究における有用性を示すに足る結果 を得た。一方でこうした LED を用いたコンバータは一般的に常監局や実験室等での 使用を想定したものが多く、可搬性を有しないためフィールド計測に不適切であると いう問題については解決にいたらなかった。

本研究においてはフィールド計測を行うために装置全体として可搬性を有すること が必要条件だったため、可搬性を有し、かつ公定法に準じた手法として使用されてい る化学発光法の規定である変換効率 95%程度を達成できるような高変換効率のコン バータを作製することとした。



Figure 22 交通研からレンタルしたコンバータのセルの両端に設置された LED 構成

#### 3.3.2. 紫外 LED コンバータの作製

紫外 LED コンバータを作製するにあたり、まず使用する LED を探した。Figure に示した図をみると、360 nm の波長よりも 375 nm 付近の波長のほうが干渉物質の 影響をより小さく、かつ NO<sub>2</sub> の吸収がより大きいことがわかる。そこで 375 nm 付 近の波長の光を発振する LED を探したところ、Figure 23 のような LED を見つける ことができた。この LED (ナイトライドセミコンダクター社製 型番 NS375L・ 6SVG 寸法 6.3×6.3×1.4 mm)の一つ当たりのパワーは 0.71 W である。この波長 域における干渉物質と NO<sub>2</sub> の吸収の関係を Figure 24 に示す。この波長域に変更す ることで交通研からレンタルしたコンバータよりも干渉物質の影響を減らすことがで き、かつ NO<sub>2</sub> の吸収がより強いため変換効率の向上が期待できる。

次に目標の変換効率を 90%に設定し、必要となる LED の総パワーを下記の式から 計算して求めた。

## $Np \times \sigma_{NO2} \times \Phi = \underline{\mathcal{Z}} \underline{\mathcal{W}} \underline{\mathcal{J}} \underline{\mathcal{Z}}$ (13)

Np: 光子数 σ<sub>NO2</sub>: NO<sub>2</sub>分子の 375 nm における吸収断面積 Φ: 量子収率

$$Np = \frac{P \times \Delta t}{hc_{/\lambda}}$$
(14)

```
P:LED の総パワー <math>\Delta t: セル中の滞留時間
```

h: プランク定数 λ: 375 nm

この計算から必要となる総パワーは 4.05 W と求まり、必要な LED の個数が 6 個以 上と求まった。以上と書いたのは LED の上に置くサンプルガスが通るガラスセルの この波長における透過率をまだ設定していなかったためである。 続いて LED を照射するサンプルガスが通るガラスセル (パイレックス製:組成 石英 80.7%,酸化ホウ素 12.9%,酸化ナトリウム 3.8%,酸化アルミニウム 2.2%,酸化 カリウム 0.4%)を2種類設計した。それぞれをガラスセル A、ガラスセル Bと呼ぶ こととし、Figure 25 に示す。それぞれのセルで変換効率を求めた結果については後 述する。このガラスセルの透過率はどちらも Figure 26 のようになっており、375 nm の波長に対しては約 83 %の透過率である。

この透過率等から必要な LED の個数を再計算し、合計で 10 個の LED を使用する こととした。Figure 27 のように 10 個の LED を 5 個ずつ縦に並べ、ガラスセルが二 つのときは直列にセルをつないで LED の上に配置できるようにした。

最後にガラスセルの上に設置するミラーを設計した。作成したミラーの写真を Figure 28 に示す。このミラーは LED から発振された紫外光がガラスセルを透過し たのちに再度ガラスセル中に戻るようにするためのものである。このミラーによりさ らなる変換効率の向上が見込める。

以上の工程を踏まえ、紫外 LED コンバータを作製した。作製したコンバータを Figure 29 に示す。内部の構造がわかるようにミラーは取り外して写真を撮ってある が、実際に使用する際にはガラスセルの上にミラーをかぶせた状態で行う。コンバー タの概略図についても Figure 30 に示す。LED の基板を設置した台の下に小型のフ ァンを取り付け、LED により発せられた熱が逃げるようにした。

蛇足だが、コンバータ用の電源(Vic 電源と HV 電源 )と温度調節用 TEC コント ローラも持ち運びしやすくするために固定する台を設計して電源、温調ユニットとし て使用しやすくした。こちらを Figure 31 で示す。





(a)



Figure 23 (a) 紫外コンバータ用 LED 写真<sup>[34]</sup> (b) LED の発振スペクトル<sup>[35]</sup>



Figure 24 ナイトライド製 LED の発振スペクトルと NO2 と干渉物質のスペクトル





ガラ	スセル A	
----	-------	--

- 寸法 100×140×10 mm
- 材質 パイレックス製

# (b)



寸法 90×15×10 mm

材質 パイレックス製

Figure 25 (a) 設計したガラスセルA (b) 設計したガラスセルB



Figure 26 ガラスセルの透過率



Figure 27 紫外 LED コンバータの LED 基板(中央に 5 個ずつ 2 列に LED を配置)



375 nm における反射率:95%

寸法 50×100×3 mm

Figure 28 ミラー写真



チューブ部分を除いた寸法

 $10 \times 10 \times 14 \text{ mm}$ 

重量:1 kg

Figure 29 作製した紫外 LED コンバータ



Figure 30 紫外 LED コンバータ概略図



Figure 31 レーザー用電源、温調ユニット(左手前:TECコントローラー
 中央:Vic 電源 右:HV 電源)

#### 3.3.3. 紫外 LED コンバータの変換効率の評価

作製した紫外 LED の変換効率を求めるにあたり、NO<sub>2</sub>ガスと N<sub>2</sub>ガスを用いて 様々な濃度のサンプルガスを合成したものを紫外 LED コンバータに導入し、それぞ れの濃度において市販の NO<sub>x</sub>計(日本サーモ製、型番: Model 42i)により計測した。 このときサンプルガスが通過するガラスセルがガラスセル A のときとガラスセル B を直列につないだときのそれぞれにおいて変換効率を求めた。

まずミラーの性能についても確認したかったため、ミラーがある場合とない場合の それぞれをガラスセル B が一つのときと二つのときのそれぞれで確認した。そちら を Figure 32 に示す。この実験によりミラーにより変換効率が 5 %~8 %向上してい ることがわかった。

緒言でも述べたとおり、コンバータに求められているものは高い変換効率よりも変 換効率をどの濃度、計測時間においても安定した変換効率をだせることであるという 考え方もあるため、変換効率の安定性についても評価していく。

まずガラスセルAを用いて変換効率を求めた。10 ppmv NO<sub>2</sub>ガスをコンバータ内 を通過させ市販の NO<sub>x</sub>計に導入した。始めの一定時間はコンバータの電源をいれず に NO<sub>2</sub>の濃度を読み取り、その後コンバータの電源をいれて NO<sub>2</sub>を変換し、NO<sub>x</sub>計 の読みから変換効率を求めるという手順を取った。このときの市販 NO<sub>x</sub>計の読み取 ったデータを Figure 33 に示す。10 ppmv NO<sub>2</sub>ガスを用いたが NO<sub>x</sub>計の読みは 8 ppmv 程度となった。NO<sub>2</sub>ガスボンベの中で NO<sub>2</sub>の劣化が起きており、NO<sub>2</sub>混合比 が変化したことが原因と考えられる。こういった劣化は 1 ppmv NO<sub>2</sub>ガスボンベを使 用した時も同様のことが起きており、本論文の中では NO<sub>x</sub>計の読んだ混合比を正し い値として表記することとした。このデータから変換効率を求めると 88 %と求ま り、理論値の 90 %よりも少し低い値となった。ガラスセル A の LED が照射される 面の面積が、基板上の LED の設置された面積に対して大きいので、光があたらずに 通過してしまう NO<sub>2</sub> が存在するため、変換効率が理論値に達しなかったのではない かと思われる。またセルのサイズが LED 面積に対して大きいと、サンプルガスの流 量が変化した際にセル内での滞留の仕方が変わってしまうことにより、変換効率を安 定して出せないという問題が生じることが懸念されるので、こちらのセルよりもガラ スセル B のほうが安定性という面で有利であると考える。

続いてガラスセル B を用いた時の変換効率を求めた。Figure 34 に濃度を変化させ たときの市販 NO<sub>x</sub>計の読み取った濃度データとそれぞれの濃度における変換効率を 示す。計7回ほど濃度を変化させ、それぞれの濃度のときの変換効率について求めた ところ、7回の平均変換効率は76%、標準偏差は2%と求まった。これは大気計測を 考えた時に、たとえば NO<sub>2</sub>の濃度が10 ppbv だったときに200 pptv 程度の誤差範囲 であり、濃度が変化したとしても十分に安定した効率で変換する能力があるというこ とを示せた。理論的にはこのコンバータを用いれば変換効率90%を達成できるはずだ が、セルと接続するジョイントのサイズの関係でミラーが最適な配置で設置できない ことや、LED 基板の抵抗の位置によりガラスセルが少し LED に対して浮いてしまっ たことによる光の照射量の減少が原因であると考える。今回は時間の都合上ガラスセ ルと基板の再設計を行うことはできなかったが、より高い変換効率を求める際にはそ ういったことも考慮にいれるべきだろう。

二つの実験により、ガラスセル A のほうがガラスセル B よりも高い変換効率を達 成することができたが、先に述べたようにセルのサイズが LED の設置面積に対して 大きいためにセル内での滞留の仕方が一定でなくなり、変換効率の安定性という面で 脆弱であると考えた。対してガラスセル B は変換効率は 80 %弱ではあるが、安定し た変換効率をだせるので、大気計測を行う際にはガラスセル B を用いて計測を行う こととした。 ガラスセルA、Bそれぞれで求めた変換効率は理論値よりも低いものとなったが、 この結果からガラスセルの設計がうまくできていない可能性についても考え、二つの 追加実験を行った。

ーつはガラスセル B を二つ直列につなぎ、その上にさらにガラスセル A を置き変換するというものであり、その結果を Figure 35 に示した。これによるとガラスセル A を追加したものは追加する前よりも変換効率が 5 %程度向上する結果となった。

もう一つはガラスセル B を縦に二つ重ね、変換するというものであり、こちらの 結果を Figure 36 に示す。こちらもガラスセル B が一つのときの変換効率よりも 6% 向上した。

この二つの追加実験から、設計したガラスセルの高さ方向のサイズが適切でなかったという可能性が示唆された。

また紫外光がセルの横方向へ逃げて行ってしまうことも変換効率が上がらない原因 とも考えられるので、ガラスセル B の側面にそれぞれミラーを配置して、極力 LED からの紫外光が漏れないようにすることがさらなる高変換効率達成への条件であるよ うに考えた。



サンプルガス	
NO <sub>2</sub> 700 ppbv	
流量:300 sccm	

		変換効率
セル2個	ミラ一無	0.710
セル1個	ミラー有	0.546
セル1個	ミラ一無	0.463

Figure 32 セルの個数ごとのミラーがある場合とない場合の変換効率



Figure 33 ガラスセルAを用いた時の変換効率



Figure 34 ガラスセルBを用いた時の変換効率



Figure 35 ガラスセルAをガラスセルBの上に配置した時の変換効率



Figure 36 ガラスセルBを一つずつ縦に重ねた時の変換効率

#### 3.3.4. 紫外 LED コンバータの時間安定性の評価

本研究においては紫外 LED の電源を on/off と切り替えることで、on のときは NO と NO<sub>2</sub>をあわせた NO<sub>x</sub> 濃度、off のときは NO 濃度のみを計測し、その差分から NO<sub>2</sub> 濃度を求めるという予定であったが、そうした場合 on/off の動作を計測中に何度 も行う必要があり、LED への負荷が大きく、コンバータとしての寿命を縮めてしま うことにつながる。また LED にいきなり高い電圧をかけると大きな負荷がかかって しまうため、ゆっくりと電圧をあげていく必要があるが、電圧をすこしずつあげてい き LED のパワーが一定になるまでに時間が 10 秒程度かかってしまうことを考える と、連続計測に不向きな方策であると考えた。そこで長時間にわたる連続計測を行う ためには変換を行わずに NO 濃度を計測するパスと、コンバータによる変換を行い NO<sub>x</sub> 濃度を計測するパスのふたつにわけてそれぞれをバルプで切り替えるという方法 をとることとした。こうすることでコンバータは常時電源を on の状態で維持できる ため、on/off で切り替える方法に比べ、比較的負荷をかけずにすみ、コンバータの寿 命を長くもたせることができる。

このようにしてパスを二つにわけるという方法をとった場合、紫外 LED を常時点 灯させたままにしておく必要がある。このときコンバータ中の LED のパワーが計測 中に電圧の微小な変化等によって変化してしまい、変換効率が時間変化してしまうこ とが考えられる。この影響について評価するために、1 ppmv NO<sub>2</sub> ガスを LED コン バータ中を通して市販の NO<sub>x</sub> 計に導入し、3 時間超の連続計測を行った。その計測結 果を Figure 37 に示す。 Figure 37 をみると、変換を始めた当初から NO2 濃度の値は微小ではあるが徐々に 低下していっていることがわかる。このことから変換を始めた当初と 3 時間後におけ る変換効率をもとめたところ、それぞれ 73 %と 74 %であり 1 %の差が生まれた。こ の差について考察する。まず原因を考えると、この実験を行う前と後で LED 電源の 電流値等に変化は見られなかったため、LED パワーの影響であると結論づけるのは 一概には言えない。他の原因として考えられることとして NO2 ガスの流量の微小な 変化によるものという可能性がある。NO2 ガスはマスフローによって流量を制御して いるが、この流量が微小ずつ変化したのではないかと考えられる。

本研究では大気中 NO<sub>x</sub>計測を主眼に置いており、大気中の混合比が数十 ppbv であることを考えると、この1%の差は数百 pptv の差に相当するといえる。

本研究では数日単位といった長時間の連続計測は行うことは今のところ視野に入れ ていないため、数時間の連続計測の際には、今回のように1%程度の変換効率の差を 見積もるだけでよいが、実用化され、十数時間や何日もかけて行うような計測の際に は、より大きな変換効率の差が生まれることも予想できるので、一定時間ごとに校正 を行う必要があるといえる。



Figure 37 紫外 LED コンバータによる連続 NO2変換
## 4. 本実験

#### 4.1. 紫外 LED コンバータとキャビティリングダウン分光法を組み 合わせた装置による大気連続計測

紫外 LED コンバータ、CRDS の個別評価を行い、本手法による大気中 NO<sub>x</sub>を検出 可能と判断できたため、pulsed-CRDS による大気 NO<sub>x</sub>の連続計測を行うこととし た。

大気連続計測時には Figure 8 に示したような配管を組んだ。東京大学柏キャンパス 環境棟において、計測は当研究室の実験室(環境棟 1F 137 号室)で行い、サンプルは実 験室の壁に取り込み用の穴をあけ、そこから中庭付近の大気を連続で取り込んだ。大 気をサンプルとして導入する際は、大気中の微粒子を除去する必要がある。微粒子が セル内に入ると、光を散乱させるため、NO による吸収の検出を妨げてしまう。また、 高反射率ミラーに付着することで反射率を低下させ、計測の精度・感度を下げる原因 となる。そのため、本実験では空気試料の取り込みラインには HEPA フィルター (TSI Incorporated 製、型番 EEPS3090)を用いて、粒径 0.3 µm 以上の微粒子を 99.97 % 除去した。また、大気中の水分を除去し、H<sub>2</sub>O による干渉影響を軽減するため、メン ブレンドライヤ (GL サイエンス製、型番 PD-50T-48MPS)を用いた。メンブレンド ライヤとは、吸湿性の樹脂膜を用いた除湿器である。湿潤サンプルガスを樹脂膜の内 側に、乾燥パージガスを膜の外側に逆方向に流すことにより、H<sub>2</sub>O が内側のサンプル ガスから外側のパージガスに移動し、乾燥したサンプルガスが得られる。製品の仕様 上では、サンプルガスの流量が一定であれば、一定の露点温度での飽和水蒸気量まで H<sub>2</sub>O が除去されるため、得られる乾燥サンプルガス中の H<sub>2</sub>O 濃度は一定であると考 えられる。ドライヤの仕様としてサンプルガスに対し、パージガスは3倍程度の流量 で流す必要があるため、本研究ではサンプルガス流量を1L/minで流し、パージガス を3L/minで流すよう流量計で調節した。メンブレンドライヤを用いる際は、ドライ ヤを通すことによる NO<sub>x</sub>の損失を考慮する必要があるが、本研究では時間の都合上、 定量的な評価を行えていないため、今後検証を行う必要がある。

本手法では NO と NO<sub>x</sub>の二つの濃度を求めるために、コンバータ前でバルブによ り、コンバータを通し NO<sub>x</sub>濃度を計測するパスと、通さずに NO 濃度を計測するパ スの二つに分け、バルブを 1,2 分間隔 (最適積算時間が 100 秒なのと大気中 NO<sub>x</sub>濃 度の変化する単位が数分単位であることから)で、手動で切り替えることにより連続 計測が行えるようにした。しかし、実際に連続計測を始めるとバルブを手動で切り替 える際に、キャビティに導入される流量が変化したり、その影響でキャビティ内圧力 が変化したり、またそれによるミラーの押しつけの微小変化が起こってしまうなど問 題点が数多く発生し、本手法では安定した大気計測を行うに至らなかった。そこでパ スを紫外 LED コンバータを通すパスのみに切り替え、バルブの開閉という不安定な 動作を行わず、NO<sub>x</sub>濃度を長時間連続してモニターし、それを同じ時間で同大気を計 測している市販の NO<sub>x</sub>計 (日本サーモ製、型番: Model 42i)の読んだ値と比較するこ とで本手法の有用性について述べることとした。

大気連続計測を行い、得られたシグナルを濃度に変換する手順を示す。まず連続計 測を始める前に吸収のない N<sub>2</sub> ガスでベースをとり、濃度既知 NO ガスを用いて検量 線を作る。また H<sub>2</sub>O と CO<sub>2</sub>による干渉影響を排除するため、連続計測の途中で何度 か NO<sub>x</sub> スクラバーを通した大気を計測することでベースの上昇分として補正を行っ た。約5時間の本計測のなかで、1時間に1度、20分間のベース計測を行い、計4 回補正を行った。Figure 38 の中で実測のグラフが途切れている箇所が4か所あるが これが補正を行った箇所である。このとき二つの干渉物質の吸収をブロードな吸収と して補正したが、CO<sub>2</sub>に関しては計測した時間帯の濃度時間変化が一般的に大きいた め(数十 ppbv 程度の変動)、ベース補正を 1 時間に一度程度で行うことでその影響を 最小限に抑えられたと考える。実際に得られた CRDS のデータにベース上昇ぶんの 補正を行い、得られた 8 値を検量線を用いて濃度に変換する。また NO<sub>x</sub>計のデータ は、NO<sub>2</sub>濃度に紫外 LED コンバータの変換効率である 76%をかけてその値と NO 濃 度を加えて変換効率を加味した NO<sub>x</sub> 濃度を得る。これら二つの濃度を比較したもの が Figure 38 である。

Figure 38 をみると、濃度の絶対量の誤差が標準ガスを計測しているときに比べて 大きいことがわかる。本計測は NOx 濃度の比較的高い時間帯に行い、実際に NOx 濃 度が 20~50 ppbv 程度となるときに計測したため、感度の面でも十分な濃度条件だっ たはずだが、最大で 50 ppbv 程度の差がある時間も存在し、定量的な評価を行うには まだ装置として精度が不十分である。しかし一方で一部の時間帯をのぞき、濃度変化 の傾向は概ね一致しているという結果が得られた。以上より計測の安定性と濃度の定 量性に課題はあるものの、紫外 LED コンバータと組み合わせた pulsed-CRDS によ る大気連続計測の可能性を示すことができた。

この結果を考察する。濃度の絶対量の差という面では、連続計測に際し、補正を何 度も行う必要があり、バルブを切り替える作業を伴うが、その際にキャビティ内圧力 が変化してしまい、それによってミラーの押しつけ方が変わってしまっているのでは ないかと考えられる。現在ミラーマウントは3つの回転軸によって固定されている が、こちらの改良を行い、キャビティ内圧力変化によってミラーの押しつけ方が変わ らないようなマウントを設計するというのが一つの解決策だと考える。また CRDS により得られた6値を濃度に換算する際に、事前に計測して得られた検量線を用いる が、この検量線を作るときにNO濃度をもっと細かく分けたうえで検量線とするべき だった。今回は時間の都合上NO濃度1ppmvのときと0ppmv(N2ガス時)の二点

72

で検量線を引いてしまったため、シグナル強度の小さいときの濃度を正確に換算でき ていないおそれがある。今回のようにシグナル強度が小さいことが予想されるような 条件では、検量線を作る際に用いる NO 濃度を大気と同じ程度の濃度を計測して検量 線とするべきだった。





Figure 38 大気 NOx 連続計測

## 5. 結言

本研究では、NO<sub>2</sub>の NO への変換法として紫外 LED コンバータを使用し、計測法 として中赤外パルス発振 QCL を光源としたパルス発振キャビティリングダウン分光 法を用い、それらを組み合わせた窒素酸化物計測手法の開発を行った。

紫外 LED コンバータの作製により、従来の問題であった NO<sub>x</sub> 濃度の過大評価という問題を抑え、また可搬性を持たせることにより、フィールド計測を行えるようになった。

また pulsed-CRDS では、検出器やレーザーをより安定なものに交換することで、安 定性を向上し、検出限界 2 ppbv (100 回積算)を得た。これにより実際に大気中 NO<sub>x</sub> が検出可能であることを確認した。

そして二つを組み合わせた本装置により、大気中 NOx連続計測を行った。濃度の絶対量の誤差という面で精度に課題はのこるものの、NOx 計による計測濃度変化の傾向のおおまかな一致が見られた。これにより本手法の大気連続計測の可能性を示唆することができた。

また研究により判明した課題の解決について提案を行った。得られた知見の多くは NO<sub>x</sub>だけでなく、他の物質を LED コンバータと組み合わせた pulsed-CRDS により計 測する場合にも応用できる。コンバータにより物質を変換し、その差分から濃度を求 める手法により、本来では必要となるレーザー、検出器等の機材を一つで賄うことが でき、装置に可搬性をもたせることができるようになるという本研究の意義は、今後 様々な大気微量物質のフィールドにおける連続計測手法の開発に対して可能性を提示 することができたと考える。

# 謝辞

修士研究を進めるにあたり、多くの方々から助言・指導・協力をいただきました。 簡単にではございますが、ここに謝辞を述べさせていただきます。

まず指導教員である戸野倉賢一先生(東京大学新領域創成科学研究科環境システ ム学専攻教授)には、大変お世話になりました。大気化学や分光学に関する知識が 全くない状態で本研究室に所属した私に懇切丁寧な指導をしてくださり、修士論文研 究テーマの選定や研究の方針、装置の扱い方、学内での発表や論文の書き方などすべ てにおいてきめ細やかな指導・助言をしていただき、レーザーやそれに関わる電源な ど高額な実験装置を惜しみなく適切に手配してくださったおかげで、大きな事故等も なく無事に修士研究を終えることができました。修士研究以外でも私生活のことや、 就職活動の進行状況など逐一気にかけてくださり、悩んでいた中でも励みになりまし た。

副査の井原智彦先生(同専攻環境社会システム学分野准教授)には二度のディスカ ッションでお世話になり、私の研究を興味深く聞いてくださり、研究内容についての 的確な助言や今後の方針についての指導をいただきました。他分野の研究をされてい る先生に、自分の研究をディスカッションを通じてうまく伝えることの難しさを痛感 すると同時に、説明しながら自身の理解も深まるという体験をした貴重な時間でし た。大変お世話になりました。

そして当然ながら、毎日のように顔を合わせてきた戸野倉研究室のスタッフ・学生 の皆様、専攻の皆様にもとても感謝しています。研究において指導や助言をいただ き、切磋琢磨し合った間柄であるとともに、個性あふれる研究室のメンバーに囲まれ て二年間を過ごせたことは一生の思い出となるでしょう。

二年間の生活を支え続けてくださった家族にも心から感謝しています。他にも公私 共に多くの方々に支えられ、充実した二年間の大学院生活、研究生活を送ることがで きました。本当にありがとうございました。

河杉 翔伍

76

### 参考文献

- [1] 鈴木仁美, 窒素酸化物の事典, Maruzen, Tokyo, Japan (2008)
- [2] J. H. Seinfeld and S. N. Pandis, Atmospheric Chemistry and Physics: From Air Pollution to Climate Change, John Wiley, Hoboken, NJ, USA (1998).
- [3] 酸性雨対策 環境省 HP https://www.env.go.jp/air/acidrain/acidrain.html (Accessed on January 25, 2016)
- [4] D. J. Jacob 大気化学入門, University of Tokyo Press, Tokyo, Japan (2002)
- [5] 環境省,大気汚染に係る環境基準,http://www.env.go.jp/kijun/taiki.html (Accessed on January 26, 2016).
- [6] 環境省, 「自動車 NO<sub>x</sub>・PM 法の手引き」パンフレット,

http://www.env.go.jp/air/car/pamph2/all.pdf (2002) (Accessed on January 26, 2016)

- [7] H. Suzuki, Y. Miyao, T. Nakayama, J. K. Pearce, Y. Matsumi, K. Takahashi, K. Kita, and K. Tonokura, Atoms. Environ. 45 (2011) 6233-6240.
- [8] 環境大気常時監視マニュアル第4版
  <u>http://www.env.go.jp/air/osen/manual1/06.pdf</u> (Accessed on January 26, 2016)
- [9] A. O'Keefe and D. A. G. Deacon, Rev. Sci. Instrum. 59 (1988) 2544
- [10] 朝川貴司, "赤外吸収分光法による温室効果ガスの高感度検出",東京大学工学系 研究科化学システム工学専攻修士論文, 2009 年

- [11] M. I. Mazurenka, B. L. Fawcett, J. M.F. Elks, D. E. Shallcross, A. J. Orr-Ewing, Chem. Phys. Lett. 367 (2003) 1–9
- [12] M. Snels, T. Venezia, L. Belfiore, Chem. Phys. Lett. 489 (2010) 134–140
- [13] S. N. Mikhailenko, W. Le, S. Kassi, A. Campargue, J. Mol. Spectrosc. 244 (2007) 170–178
- [14] L. Pillier, A. El Bakali, X. Mercier, A. Rida, J.-F. Pauwels, P. Desgroux, Proc. Combust. Inst. 30 (2005) 1183–1191
- [15] G. D. Stancu, F. Kaddouri, D. A. Lacoste and C. O. Laux, J. Phys. D: Appl. Phys. 43 (2010) 124002
- [16] S. Kassi, P. Macko, O. Naumenkob and Alain Campargue, Phys. Chem. Chem. Phys. 7 (2005) 2460-2467
- [17] P. Gupta, D. Noone, J. Galewsky, C. Sweeney and B. H. Vaughn, Rapid Commun. Mass Spectrom. 23 (2009) 2534–2542
- [18] H. Chen, J. Winderlich, C. Gerbig, A. Hoefer, C. W. Rella, E. R. Crosson, A. D. Van Pelt, J. Steinbach, O. Kolle, V. Beck, B. C. Daube, E.W. Gottlieb, V. Y. Chow, G. W. Santoni, and S. C. Wofsy, Atmos. Meas. Tech. 3 (2010) 375–386
- [19] A. A. Kosterev, A. L. Malinovsky, F. K. Tittel, C. Gmachl, F. Capasso, D. L. Sivco, J. N Baillargeon, A. L. Hutchinson, A. Y. Cho, Applied Optics 40: (2001) 5522-5529
- [20] Y. A. Bakhirkin, a. A. Kosterev, C. Roller, R. F. Curl and F. K. Tittel, Appl. Opt. 43 (2004) 2257
- [21] M. L. Silva, D. M. Sonnenfroh, D. I. Rosen, M. G. Allen and A. O'Keefe, Appl. Phys. B 81 (2005) 705

- [22] R. Evertsen, A. Staicu, N. Dam, A. V. Vliet and J. J. T. Meulen, Appl. Phys. B 74 (2002) 465
- [23] V. L. Kasyutich, R. J. Holdsworth and P. A. Martin, J. Phys. Conference Series, 157 (2006) 012006
- [24] T. Kitamori and K. Miyamura, 分析化学 II 一分光分析-, Maruzen, Tokyo, Japan (2002)
- [25] M. Mazurenka, A. J. Orr-Ewing, R. Peverall and G. A. D. Ritchie, Annu. Rep. Rrog. Chem., Sect. C 101 (2005) 100
- [26] Y. Sadanaga, Y. Fukumori, T. Kobayashi, M. Nagata, N. Takenaka, H. Bandow, Anal. Chem. 82 (2010) 9234–9239
- [27] NCCU033 のスペックシート

http://www.datasheetarchive.com/dlmain/Datasheets-23/DSA-440572.pdf (Accessed on February 24, 2016)

- [28] Barbara J. Finlayson-Pitts and James N. Pitts, Jr., CHEMISTRY OF THE UPPER AND LOWER ATMOSPHERE, Academic Press; 1版, (1999)
- [29] J. Faist, F. Capasso, D. L. Sivco, C. Sirtori, A. L. Hutchinson and A. Y. Cho, Science 264 (1994) 553
- [30] The HITRAN Database, http://www.cfa.harvard.edu/hitran/ (2004).
- [31] S. Kassi, D. Romanini, A. Campargue, C Chem. Phys. Lett. 477 (2009) 17-21
- [32] 神鋼エアーテック株式会社 HP, 二酸化炭素ガス除去装置のページ

http://shinko-airtech.com/equip co2.html (Accessed on January 26, 2016)

- [33] 住澤寛史, "中赤外吸収分光法による窒素酸化物の高感度計測手法の開発", 東京大学工学系研究科化学システム工学専攻修士論文,2010年
- [34] ナイトライドセミコンダクター社 HP, NS375L-6SVG のカタログ

http://www.nitride.co.jp/products/smd.html#NSxxxL-6SVG (Accessed on

January 26, 2016)

[35] ナイトライドセミコンダクター社 紫外線 LED ランプ SMD タイプ標準仕様 書 品番:NS375L-6SVG (Accessed on January 26, 2016)