量子カスケードレーザーを用いた排ガス計測技術の開発

Development of flue gas measurement technology using quantum cascade laser

福地哲生 (電力中央研究所)

Tetsuo Fukuchi (Central Research Institute of Electric Power Industry)

Absorption characteristics of SO₂ and SO₃ in the 7 μ m region were measured using a quantum cascade laser. SO₂ absorption peaks were observed at 7.28 and 7.35 μ m, and SO₃ absorption peaks were observed at 7.14 and 7.25 μ m. A device for measurement of SO_x in flue gas was constructed. The device consists of a probe, optical unit, and measurement and control instrumentation.

1. 序論

火力発電所排ガスに含まれる硫黄酸化物 (SO_x)の大部分は二酸化硫黄 (SO₂)であるが, 一部は酸化金属の触媒作用などで三酸化硫黄 (SO₃) に転化する。SO₃ は反応性と腐食性が 高いことから,設備劣化の防止のためにアンモニア注入による中和が行われている。排ガ ス中 SO₂ については赤外線吸収法,紫外線吸収法,紫外線蛍光法などの計測方法が JIS 規 格で定められているが⁽¹⁾, SO₃ については規格化されていない。SO₃ の計測方法として,紫 外線吸収⁽²⁾,フーリエ変換赤外分光⁽³⁾,コヒーレント反ストークスラマン散乱⁽⁴⁾などが報 告されているが,排ガス計測の実用化には至っていない。紫外域における SO₃ の吸収帯は 波長 200nm 付近に位置するが,より強い SO₂ の吸収帯と重なるため,双方が混在する排ガ ス中では SO₃ 計測が困難である⁽⁵⁾。一方,赤外域における SO₂ と SO₃ の吸収帯は波長 7µm 付近に位置し,部分的に重なるものの SO₂ の影響を受けずに SO₃ 計測が可能であると考え られる。近年の技術進展により,7µm 帯における量子カスケードレーザー (QCL: Quantum Cascade Laser) が実用化されつつあり,SO_x 計測への応用が期待できる。

2. SO_xの吸収分光計測⁽⁶⁾

波長 7µm 帯の QCL に対する SO₂ と SO₃ の吸収特性を調べた。実験構成を Fig.1 に示す。 QCL (Daylight Solutions 製, PLS-100073)の波長可変範囲は 6.91~7.41µm (1350~1450cm⁻¹) で, デューティ比 0.4~5.0%の範囲でパルス幅が 40~500ns, 繰り返し周波数が 0.1~100kHz の範囲で設定可能である。QCL 光は光路長 1m, 窓材 CaF₂ の吸収セルを通過させた後,赤 外検出器に入射した。検出器 (Daylight Solutions 製, HPC-2TE-100)は 1mm×1mm の HgCdTe 素子を用いており,応答波長範囲は 4~12µm,応答時間は 3ns である。



Fig. 1. Schematic diagram of the absorption spectroscopy measurement of SO_x

実験では、SO₃を生成するために酸化反応 2SO₂+O₂→2SO₃を促進する硫酸触媒(ハンダ ソープインターナショナル製、VK38)を電気炉内に設置した。本触媒は 200℃程度では作 用せず、400℃程度で変換率がほぼ最高となる。また、セル内における SO₃の結露を防止す るために吸収セルは 150℃に昇温した。まず、触媒温度 200℃で N₂ガスを流し、レーザー 波長を走査してスペクトルを測定した。N₂は 7µm 帯において吸収を持たないことから、こ れはレーザー出力特性を反映した参照スペクトルとなる。次に、触媒温度 200℃で SO₂(1000ppm) +O₂(1%)+N₂(bal.)の SO₂混合ガスを流してスペクトルを測定した。200℃にお いて硫酸触媒は作用しないため、セル内のガス組成は混合ガスと同じとなり、1000ppm の SO₂に対応するスペクトルが得られる。次に、触媒温度 400℃で SO₂混合ガスを流してスペ クトルを測定した。400℃において触媒作用によって SO₂の大部分は SO₃ ~変換されるため、 SO₃ と残留 SO₂ に対応するスペクトルが得られる。残留 SO₂ 濃度はセルの下流側に設置し た紫外吸収分光装置によって測定した。

スペクトル測定結果を Fig.2(a)に示す。触媒温度 200℃における結果は SO₂ 濃度 1000ppm に対応する。紫外吸収分光装置によって測定した触媒温度 400℃における残留 SO₂ 濃度は 170ppm であったため, SO₂の消滅量が SO₃の生成量に等しいと仮定すると触媒温度 400℃ における結果は SO₃(870ppm)+SO₂(170ppm)の吸収に対応する。触媒温度 200℃における結 果から SO₂(170ppm)に対応する吸収係数を算出し, 触媒温度 400℃における結果から差し引 いた結果を Fig.2(b)に示す。これから, SO₂の吸収は主に 7.28µm と 7.35µm 付近, SO₃の吸 収は主に 7.25µm と 7.14µm 付近に存在することがわかる。よって, 7.14µm 付近の吸収帯を 用いることで SO₂の影響を受けずに SO₃ 計測が可能であると考えられる。



Fig.2 Measurement result of absorption coefficient (a) result at catalyst temperature 200°C and 400°C, (b) result corresponding to SO₂ (1000 ppm) and SO₃ (830ppm)

3. 煙道排ガス中 SO_x計測装置の試作⁽⁷⁾

QCL を光源とした直挿型の煙道排ガス中 SO_x計測装置を試作した。装置構成を Fig.3,煙 道排ガス計測の概念図を Fig.4 に示す。本装置は煙道内に挿入するプローブ,レーザーと検 出器を含む送受光部,および計測制御機器で構成される。プローブは長さ 1m にわたって 開口しており,排ガスは開口部を通過する。プローブ先端には反射鏡があり,レーザー光 はプローブ内を往復する。開口部以外の部分に排ガスが流入するのを防ぐために,開口部 両端から圧縮空気を導入し,開口部以外の部分を陽圧に保つ。

送受光部内に光学系の構成を Fig.5 に示す。レーザー光は光分配器(光チョッパ)によって参照光と測定光に順次分けられ、参照光は送受光部内を、測定光はプローブ内を往復し

て検出器に入る。チョッパの切り替え速度はパルス発生器を用いてレーザーの繰り返し周 波数と同期される。一例として、レーザー繰り返し 100kHz、チョッパ切り替え 25Hz の場 合、レーザー同期信号 4000 回の入力に対して 1 パルスを出力し、チョッパの制御信号に用 いる。検出器出力は各レーザー波長に対してオシロスコープによって参照光・測定光別に 積算され、記録される。波長 6.9~7.4µm において約 1nm 刻み(500 点)で参照光・測定光 を 2 秒ずつ積算すると、1 回の走査に要する時間は約 2000 秒(33 分)である。



Fig. 3 Schematic diagram of the device for measurement of SO_x in flue gas



of flue gas



Fig. 5 Schematic diagram of optical unit

装置を火力発電所煙道に取り付けた状況を Fig.6 と Fig.7 に示す。Fig.6 はプローブ部分を 煙道上のガス採取口に挿入した状態, Fig.7 は送受光系を取り付け,計測制御機器を接続し た状態である。これまでに,装置が現場環境にて正常に動作することを確認した。



Fig. 6 Device with probe installed



Fig. 7 Device with optical unit installed and measurement and control instruments connected

4. 結論

波長 7µm 帯の QCL 光に対する SO_x の吸収特性を測定した結果, SO₂ の吸収は主に 7.28µm と 7.35µm 付近, SO₃ の吸収は主に 7.25µm と 7.14µm 付近に存在することが分かった。SO₂ と SO₃ の吸収帯は部分的に重なるが, 7.14µm 付近の波長を用いれば SO₂ の影響を受けずに SO₃ 計測が可能であると考えられる。

波長 7µm 帯の QCL を光源とする煙道排ガス中 SO_x 計測装置を試作した。本装置は煙道 内に挿入するプローブ,送受光系,および計測制御機器によって構成される。本装置の火 力発電所煙道上の現場環境における動作を確認した。今後,連続運転に必要な技術課題を 抽出する。

参考文献

(1) JIS B 7981, 「JIS ハンドブック 環境測定 I-1」, 日本規格協会 (2008)

- (2) J. Burkholder, S. McKeen, "UV absorption cross sections for SO₃", *Geophysical Research Letters*, Vol. 24, No. 24, pp. 3201-3204 (1997)
- (3) A. Maki, T. Blake, R. Sams, N. Vulpanovici, J. Barber, E. Chrysostom, T. Masiello, J. Nibler, A. Weber, "High-Resolution Infrared Spectra of the v₂, v₃, v₄, and 2v₃ bands of ³²S¹⁶O₃", *Journal of Molecular Spectroscopy*, Vol. 210, pp. 240-249 (2001)
- (4) E. Chrysostom, N. Vulpanovici, T. Masiello, J. Barber, J. Nibler, A. Weber, A. Maki, T. Blake, "Coherent Raman and Infrared Studies of Sulfur Trioxide", *Journal of Molecular Spectroscopy*, Vol. 210, pp. 233-239 (2001)
- (5) 福地哲生,二宮英樹,「紫外吸収分光法と加熱変換を用いた SO₃ 濃度測定」,電気学会 論文誌 A, Vol. 126, No. 10, pp. 977-982 (2006)
- (6) 福地哲生,「赤外波長可変レーザーを用いた SO_xの赤外吸収分光計測,電気学会論文誌 A, Vol. 129, No. 11, pp. 809-814 (2009)
- (7) 福地哲生,「煙道排ガス中 SO_x 計測用赤外レーザ吸収分光装置の開発」,電気学会計測 研究会資料 IM-10-028 (2010)