連続光キャビティ・リングダウン分光法による 二酸化炭素吸収線の圧力広がりの測定

(京大院工*国立環境研**)

福田久人*,橋本 訓*,川崎昌博* 森野 勇**,須藤洋志**,井上 元**

【序】

大気中の分子の濃度を衛星観測などのリモートセンシング観測データ解析に際して、分子のスペクトル線の圧力広がり係数 と温度係数nが必要である。そこで、本研究では連続光(cw)半導体レーザーを用いたキャビティ・リングダウン分光法(CRDS)により二酸化炭素(30⁰1)(000)バンドの回転線について、これらのパラメータ求めた。このcw-CRDSは、a)波長分解能が高く、b)小型装置、c)比較的安価である特徴を有する。

【実験】

cw-CRDS装置図をFig.1 に示す。光源に外部共振器型レーザー(ANDO AQ4321D、1520 1620 nm、線幅 200 kHz、6 mW)を用いた。レーザー光を音響光変調器(AOM)によって屈折した後、 高反射率ミラー(R≥0.999)を50 cm隔て構成した光学キャビティに導入した。検出側のミラーに円 筒型ピエゾ素子を取り付け300Hzでディザリングした。InGaAs検出器(Hamamatsu G5851-11)を用 いた。検出側のミラーからの透過光信号強度がある一定のレベルまで到達すると、AOMによって 入射光を遮断した。その時点から、キャビティ内に定存していた光はリングダウンを開始し、光信 号は指数関数的に減衰する。この減衰速度定数からCO₂による光吸収量を得る。

【結果と考察】

Perturber GasとしてN₂,O₂,He,Ne,Ar,Kr,Xeを用いた。ガスの混合比はマスフローコントローラによって制御し、測定中は混合ガスを一定流速で流した。測定温度は243~353 Kである。1 波長当たり 16回以上の積算を行った。

得られた各回転線のスペクトルをVoigt関数でフィットし圧力幅を求めた。その際Doppler幅は測 定時の温度に対応する値に固定した。こうして各Perturber Gasについて得られた圧力幅(半値半幅) をPerturber Gasの分圧に対してプロットした例をFig.2に示す。プロットした直線の傾きから、圧力 広がり係数γ/cm⁻¹atm⁻¹を求めた。

例えば、P(0)について得られた 値は γ (He) = 0.058±0.002, (Ne) = 0.048±0.002, γ (Ar) = 0.062±0.002, γ (Kr) = 0.074±0.002, γ (Xe) = 0.080±0.004, γ (N₂) = 0.078±0.001, γ (O₂) = 0.067±0.002である。

これらを比較するとHeを除いた4つの希 ガスの 値は分子の大きさに比例して増加 している。また、窒素と酸素を比べてみる と、どちらも分子の大きさが同程度の二原子 分子であるにもかかわらず、窒素の方が酸素 よりも大きな 値を示している。これは、四 重極子モーメントの大きさが異なるためで あると考えられる(N₂: -1.50 D , O₂: -0.39 D)。

また、各ガスともに」 値が増加するに従って



Fig.1 Diagram of CW-CRDS apparatus

次に、log (T)をlogTに対してプロットし、その直線の傾きから 値と温度に関する式中のパラ メータnを求めた。

 $(T)/ (T_0) = (T_0/T)^n$

このグラフをFig.2に示す。n値はP(0)について、 $n(N_2) = 0.80 \pm 0.04, n(O_2) = 0.66 \pm 0.08, n(Xe) = 0.82 \pm 0.07, n(He) = 0.30 \pm 0.03$ であった。Heの値が他の気体と比べ小さい。これは、I原子へのn(He)値も0.36と他の気体のと比べ小さかったことと対応している。⁽¹⁾

空気による圧力広がり係数を、窒素および酸素の値から見積もった。

(air) = 0.79 $(N_2) + 0.21$ (O_2)

(air)は、HITRAN date baseの値と比較して今回の結果は4-8%大きい値となった。各温度における (air)から、空気の温度係数も求め、その結果をTable1にまとめた。

(1) S. J. Davis et al. J. Phys. Chem. A 106, (2002), 8323-8327



Fig. 2 $\stackrel{0}{\underset{\text{Pressure fatting of buffer gases.}}{} \stackrel{0.2}{\underset{\text{Pressure fatting fatting for P(16)}}{} 0.4 (HWHM) for P(16) as a function of pressure of buffer gases. <math>\blacksquare$: N₂, \blacksquare : N₂, \blacksquare : O₂, \blacktriangle : He, O: Ne.



Table 1 $\gamma(air)$ and n(air)

Transition	$\gamma(air) / cm^{-1} atm^{-1}$		n(air)	
	This Work	HITRAN ²⁾	This Work	HITRAN ²⁾
<i>R</i> (0)	0.096(2)	0.0939	0.77	0.74
<i>P</i> (8)	0.086(5)	0.0803	0.75	0.71
<i>P</i> (16)	0.075(2)	0.0732		
<i>P</i> (26)	0.070(4)	0.0687		
P(38)	0.069(2)	0.0667		