# 中間圏及び下部熱圏の炭酸ガス分布\*

## 岩坂泰信 堀井晴雄\*\*

# 要 旨

高層大気中の炭酸ガス分布は、炭酸ガスの光解離反応によって等混合比を仮定した濃度分布と異なったものになる. 筆者らは, 1000 Å~2000 Å (1200 Å~1750 Å の太陽紫外光の寄与が大きい)の太陽紫外光による炭酸ガスの光解離反応を考えに入れた炭酸ガス分布を計算した.約80 km の高度から,光化学反応による影響が明瞭にあらわれてくる. この頃向は Hays and Olivero (1970) によって求められたものと一致するが, 筆者らの計算では, HLy-α 等の輝線の効果も考えてあるため彼らの結果より光解離による影響が強くでている. さらに渦拡散係数のとり方によって分布が変化する程度も彼らのものより大きく出ている. これ は酸素原子が渦拡散によって大きく濃度を変える効果が間接的に出ていると考えられる.

## 1. 序 論

中間圏の炭酸ガスは、中間圏の熱構造を左右する物質 としてよく知られているが, その分布については十分は っきりしていない. 最近ではD領域のイオン化学反応中 でもその重要さが指摘されており、 CO2 の濃度分布や 分布の変動に関する正確な知識が必要とされている. CO2 の分布を直接測定した例はきわめて少ない. 最近, 100 km 以上の CO<sub>2</sub> 濃度を 質量分析器によって 測定し た結果が報告されているが, contamination の問題や結 果がまだ十分そろっていないため観測から分布を決める のはまだ先のことになりそう である (Offerman and Von Zahn, 1971). 高層大気中の CO<sub>2</sub> 濃度を理論的に 推定したものには, Hays and Olivero (1970), 及び Wofsy et al. (1972) がある. 我々がここに提出する CO2 分布も大まかな点では、それらの研究者のものと 一致しているが、かならずしも十分の一致を見ているわ けではない、その原因は主として化学反応系の決め方と 渦拡散係数のとり方による. 化学反応系について言え ば、反応式にでてくる多くの物質(例えば、OやOH等) は、中間圏では微量成分に属しそれらの濃度をきちん と決めねばならない. 渦拡散係数もおよそ桁がこの程度 であろうということは、多くの研究者の間で一致をみて いるが, 細部にわたるまでは一致していない. Hays and

\* CO<sub>2</sub> Density Profile in the Mesosphere and Lower Thermosphere

\*\* Y. Iwasaka and H. Horii 名古屋大学 理学部 ——1973年4月13日 受理, 1973年7月6日 改稿受理—— Olivero (1970) が CO<sub>2</sub> 分布を求める際に用いた O や OH の分布は、Hesstvedt (1967)の結果にもとづいて いるが, Hasstvedt が O, OH その他の成分を決める時 に用いた拡散係数は Hays and Olivero (1970) のもの と異なっている. Wofsy et al. (1972)のものは、中間圏 や下部熱圏で最も大切な光化学反応, O<sub>2</sub>+hν→O+O がぬけており 100 km 以上ではやや正確さを欠くモデル と思われる. この反応は、いわゆる Schumann-Runge bands (1250~1750 Å) の 光を吸収し, この領域の波長 帯の紫外光強度を大巾に減ずる、さらにここで作られた Oは、<br />
渦拡散によって化学平衡論から予想されるものと は全く異なる濃度分布をする. この点は, CO2 の生成反 応、CO+O+M→CO<sub>2</sub>+M が、O の濃度分布を反映し た生成率をもつことのために、考えるべき要素のひとつ である.O<sub>2</sub>とならんでO<sub>2</sub>(1*4*g)も又CO<sub>2</sub>と重なる波長 領域に吸収帯をもっており、ロケット観測によって濃度 分布が測定されているので,ある程度定量的な推定がで きるのだが、大巾に紫外光を弱めることはないが、無視で きない影響を与える. この成分については, 電離層D層 の主要電離源として注目をあび (Hunten and McElroy, 1968), 以後多くの研究者によって電離過程が研究され ている (Fehsenfeld and Ferguson, 1971: Huffman et al., 1971: Ferguson, 1972: Kamiyama, 1972). しかし CO2 分布があまり正確にわからない 90 km 領域の反応 であるため CO2 の分布をどのようなものと考えるかで 大きく結果が変わりうる. 今までのものは CO2 の等混 合比仮定にもとづいた分布を使用している.今回の計算 では O2(14g) 分布も同時に考えて CO2 分布を決定し

1973年8月

てあり,計算の途中で得られた  $O_2(^1 d_8)$  分布は, 観測 と十分よい一致を示している. 渦拡散分布は, Keneshea and Zimmerman (1970)の結果に従って 100 km 付近 でピークを示しその後急速に減少するものを 仮定 した (第1図). これについては, Shimazaki (1972) や Fukuyama (1972) によっても同様な指摘がなされてい る.

計算結果は,100 km 以上では,光解離の影響が顕著 にみられ,等混合比仮定が成立し得ないことを示してい る.このような傾向は他の研究者の結果とくらべてみる と大よそ似てはいるが,Wofsy et al. (1972)の結果と くらべると,より低い高度から混合比の減少を示してい る.

 $CO_2 15 \mu$ 帯の放射過程に与える影響を大ざっぱに見 るために大気放射による加熱率を表わす式のうちの,い わゆる dominant term のみを用いて加熱率を計算し た.下部熱圏では,ほぼ  $CO_2$  濃度に比例した傾向を示 すため冷却率の減少がみられる.高層大気中の  $CO_2 15$  $\mu$ 帯の放射過程に関しては種々の問題があるが,わかり やすい報告が山本と田中 (1970) によって出されている のでここでは重ねてふれない.

## 2. CO<sub>2</sub> に関する光化学

CO<sub>2</sub> に関する光化学反応に ついての研究が 急速に進 んだのは,つい最近であり,惑星大気の構造に関心が集 まるようになってからである.なるべく複雑にならずか



第1図 渦拡散係数の高度変化.曲線Cは今回の計算に用いられたものである。Midgley and Liemon の曲線は、大気中の重力波伝播の 様子を計算する際に用いられた kinematic eddy viscosity (cm<sup>2</sup>/sec) である。乱流場 が等方的であり、均一であればこの値は eddy diffusion に等しくなる。Johnson and Wilkins の曲線は、渦熱伝導過程を説 明する際に提案されたものである。 つ十分に関連する大気成分の影響を考えて大よそ次のよ うな方向で反応系を整理した.

- a. CO2 の生成・消滅を左右する反応を考える.
- b. CO<sub>2</sub> の生成反応にあらわれる O, OH の分布を 正しくきめるに十分な反応系を考える.

第1表

Part I  $CO_2 + h\nu \longrightarrow CO + O(^1D)$  $R_1$  $CO+O+M \longrightarrow CO_{2}+M$  $k_1 = 1.5 \times 10^{-34} \text{cm}^6/\text{sec}$  $CO+OH \longrightarrow CO_2+H$  $k_2 = 1.5 \times 10^{-13} \text{ cm}^3/\text{sec}$  $CO+HO_2 \longrightarrow CO_2+OH k_3=10^{-10}exp(-2300/RT)$ Part I  $O+O+M \longrightarrow O_2+M$  $k_4 = 2.7 \times 10^{-33}$  $O + O_2 + M \longrightarrow O_3 + M$   $k_5 = 8 \times 10^{-35} exp(890/RT)$  $O_2 + h\nu \longrightarrow O + O(^1D)$  $R_2$  $O_2 + h\nu \longrightarrow O + O$  $R_3$ Part I  $O + O_3 \longrightarrow 2 O_2$   $k_6 = 5.6 \times 10^{-11} exp(-5700/RT)$  $O(^{1}D) + O_{3} \longrightarrow 2 O_{2}$  $k_7 = 10^{-11}$  $O(^{1}D) + M \longrightarrow O + M$  $k_8 = 10^{-12}$  $O(^{1}D) + H_{2}O \longrightarrow 2OH$  $k_9 = 10^{-11}$  $OH + O_3 \longrightarrow HO_2 + O_2$  $k_{10} = 5 \times 10^{-13}$  $HO_2 + O_3 \longrightarrow OH + 2O_2$  $k_{11} = 10^{-14}$  $OH+O \longrightarrow O_2+H$  $k_{12} = 5 \times 10^{-11}$  $HO_2 + O \longrightarrow OH + O_2$  $k_{13} = 10^{-11}$  $OH+OH\longrightarrow H_2O+O$  $k_{14} = 2.8 \times 10^{-12}$  $OH+HO_2 \rightarrow H_2O+O_2$  $k_{15} = 10^{-11}$  $H+O_2+M\longrightarrow HO_2+M$  $k_{16} = 7.4 \times 10^{-32}$  $HO_2 + HO_2 \longrightarrow H_2O_2 + O_2$  $k_{17} = 3 \times 10^{-12}$  $OH + H_2O_2 \longrightarrow H_2O + HO_2$  $k_{18} = 4 \times 10^{-13}$  $O_3 + h\nu \longrightarrow O(^1D) + O_2(^1\Delta_g)$ R₄  $H_2O_2 + h\nu \longrightarrow 2 OH$  $R_5$ Part IV  $O_2(^1\Delta_g) \longrightarrow O_2 + h\nu$  $A_1 = 2.58 \times 10^{-4} sec^{-1}$  $O_2(^1 \Delta_g) + M \longrightarrow O_2 + M$  $k_{19} = 4.4 \times 10^{-19}$  $O_2(^1\varDelta_g) + O_3 \longrightarrow 2O_2 + O$  $k_{20} = 3.5 \times 10^{-15}$ Part V  $NO_2 + h\nu \longrightarrow NO + O$ R  $NO_2 + O \longrightarrow NO + O_2$  $k_{21} = 3.2 \times 10^{-11} \exp(-530/RT)$  $NO + O^3 \longrightarrow NO_2 + O_2$  $k_{22} = 1.7 \times 10^{-12} \exp(-1310/RT)$ Part VI  $O_2 + h\nu \longrightarrow O_2^- + e, O_2^*$  $P_1$  $N_2 + k \nu \longrightarrow N_2^*$  $P_2$  $NO + h\nu \longrightarrow NO^+ + e$  $P_3$  $O_2(^1\varDelta_g) + h\nu \longrightarrow O_2^+ + e$  $P_4$ 

反応係数は cm<sup>3</sup>sec<sup>-1</sup> (2体衝突) 及び cm<sup>6</sup>sec<sup>-1</sup>
 (3体衝突) の単位で示してある。光解離定数及び
 光電離定数は sec<sup>-1</sup> である。

\*天気// 20. 8.

太陽紫外線強度				
920 Å~2000 Å		Prag and Morse., 1970		
$HLy \alpha$	1215. 7 Å	Hinteregger et al., 1965		
Si 🔳	1206. 5 Å	Hinteregger et al., 1965		
1220 Å~1200 Å		Hinteregger et al., 1965		
C∎	1175. 7 Å	Hinteregger et al., 1965		
ΝI	1085. 7 Å	Hinteregger et al., 1965		
1090 Å~1040 Å		Hinteregger et al., 1965		
ОVI	1037. 6 Å	Hinteregger et al., 1965		
ОVI	1031. 9 Å	Hinteregger et al., 1965		
1040 Å~1027 Å		Hinteregger et al., 1965		
HLy $\beta$	1025. 1 Å	Hinteregger et al., 1965		
吸光係数と光電離断面積				
$CO_2$	1200~2000 Å	Thompson et al., 1963		
	1000~1200 Å	Nakata et al., 1965		
	920~1000 Å	Nakata et al., 1965		
$O_2(^1 \Delta_g)$ 1027~1118 Å Clarke and Wayne, 1				
$O_2$	1325~1775 Å	Hinteregger et al., 1965		
	$\sim$ 2000 Å	Blake et al., 1966		
N <sub>2</sub> ,O <sub>2</sub> ,NO 920 Å~1027 Å		Hinteregger et al., 1965		
NO	1215. 7 Å	Watanabe et al., 1967		
	$1027{\sim}1340{ m \AA}$	Watanabe et al., 1967		
O <sub>3</sub> 2	000 Å~3000 Å	Griggs, 1968		

 $c_{O_2(1\Delta_g)}$ の分布をちゃんと考える.

結果としては 90~80 km を 境にしてそれより上の領 域では O の分布をくわしく決めること, 又それ以下の 領域では O<sub>3</sub>の分布を正しく決めることがまず第一歩で ある. それが決まれば O の 3 体衝突より  $O_2(^1 \Delta_g)$  の生 成率が、又オゾン層では $O_3$ の光解離によって $O_2(^1\Delta_s)$ が生成する割合が決められることになる. さらに OH については、いわゆる湿った大気の O<sub>3</sub> の光解離反応の 中で生成されるものでありこの点に関するかぎり従来か ら多くの人の研究があるので、それを基準に反応系を作 ることは、たやすい作業である、OC2 分布を決定する ために用いられた化学反応は、表1にまとめてある. Part I は、高層大気中での CO<sub>2</sub> の生成・消滅反応。 Part II は、下部熱圏での O 濃度を決める反応である が、同時に紫外線の吸収を行う O2 の光解離反応を示し ている. Part II は, Part II と組み合わせて O, OH,  $O_2(^1 \Delta_g)$ 等を決める為の $O_3$ を中心とした反応系であ る. Part Ⅳ は、O<sub>2</sub>(14g)の脱励起反応をとり上げてあ る. Part V は NO の濃度を決める反応であるが、NO による HLy  $\alpha$  線の吸収は CO<sub>2</sub> の 光解離反応にはほと んど影響しないと思われるが、一応 CO₂ の吸収帯に重 なる吸収領域をもつ物質として考えてある. Part Ⅶ で は、1000 Å~2000 Å の太陽紫外光によって CO₂ の光解 離反応と同時におきる光化学反応を示してある.太陽紫 外光や吸収係数については表2に示してある研究者のも のによった.

### 3. 渦拡散方程式

下部熱圏は,高さに対する温度の増加率は2.6°K/km にも達し、大ていの力学的な乱れは浮力効果のためにお さえられていると考えられるが、実際には、80~110 km の領域では常に乱流が存在することが知れている. 観測 は、流星、人工化学雲、人工電離雲、夜光の動き、夜光 雲のうごき、電離層のドリフト等を追跡することによっ て行われている、この高度をこえると大気運動の乱れは 急速に減少して行く. 同時に分子拡散と乱流拡散の大き さがほぼ等しくなる. 不活性ガスのように単に拡散平衡 のみで分布が決まるようなものはそうむずかしい議論な しで分布曲線を決めることが出来るが、この領域で化学 反応を活発に行っている成分は、上むきの流束は分子拡 散流束によって規定されるが,下むきの流束は乱流拡散 によって支配されると言った傾向をもつ. 典形的な例は O<sub>2</sub> と O の分布であろう. これはちょうど 100 km ぐ らいの高度で O₂+hν→O+O の反応がきわめて活発に 行われ、しかも、Oが(下層大気とちがって)O2, N2 につぐ主成分であることも加わって顕著に渦拡散の影響 をうけることがわかる. それ故 turbopause の構造を決 める為のひとつの指標のように О の分布があつかわれ ることさえある. CO2 の場合も大気の主成分ではない が事情は同じで 80 km ぐらいから除々にはじまる解離 反応は、100 km をこえた所で大きな CO2 の 消滅率を 示し,ちょうど turbopause にひっかかるようになる. なお turbopause 近くの  $O-O_2$  分布に関しては多く の研究者が報告を出しているのでこれ以上の 議論は そ れにゆずりたい (Kockarts, 1966, Colegrove et al., 1966, Johnson, 1967, Shimazaki, 1967, Keneshea and Zimmerman, 1970, Iwasaka 1973). 非平衡状態にある 一般的な分子拡散過程を考える. i 粒子に関する(分 子レベルの) 運動方程式は (Chapman and Cowling, 1958),

$$ho_i rac{Dar{m{C}}_i}{Dt} = 
ho_i m{F}_i - rac{\partial p_i}{\partial m{r}} + \sum_j heta_{ij} (m{C}_j - m{C}_i) n_i n_j \ (1)$$
  
ここに  $m{C}_i : i$  粒子の平均速度  
 $ho_i : i$  粒子の密度

1973年8月

 $F_i:i$  粒子に働く外力

**r**:場所の座標

 $p_i:i$  粒子の分圧

$$\theta_{ij} = \frac{kT}{n_i + n_j} \frac{1}{D_{ij}} \tag{2}$$

又, *Dij* は

$$D_{ij} = \frac{3}{8 \sigma_{ij}^2 (n_i + n_j)} \left\{ \frac{k T(m_i + m_j)}{2 \pi m_i m_j} \right\}^{1/\alpha}$$
(3)

で示され, i 粒子とj 粒子の衝突半径 $\sigma_{ij}$ と分子(又 は原子)質量 $m_i$ ,  $m_j$  が与えられれば決まる.(1)式 で外力は重力を考え,定常状態でしかも左辺の慣性項  $C_i \Gamma C_i$ を無視する.又 $H_i = kT/m_{ig}$ ,  $p_i = n_i kT$ を用い て整理すると

$$\frac{dn_i}{dz} + \frac{n_i}{H_i} + \frac{n_i}{T} \frac{dT}{dz} + \sum \frac{kT}{n_i + n_j} \frac{1}{D_{ij}} \cdot n_i n_j (\overline{C}_i - \overline{C}_j) = 0$$
(4)

ここで i 成分の分子拡散流束 Øim を

$$\phi_i^m = n_i \overline{C}_i \tag{5}$$

で定議すると、(4)式は、

$$\frac{dn_i}{dz} = -\frac{n_i}{H_i} - \frac{n_i}{T} \frac{dT}{dz} + \sum_{j=i} \frac{n_i \phi_j^m - n_j \phi_i^m}{N D_{ij}} (6)$$

ここに 
$$N=\sum n_i$$

ここで,もし化学反応もなく生成消滅がなく,(それ 故物質の移動もなく),さらに等温の大気を考えると

$$\frac{dn_i}{dz} = -\frac{n_i}{H_i} \tag{7}$$

となり,静圧条件下の成分の分布を与える式

$$n_i = n_{io}e^{-\frac{z}{H_i}} \tag{7'}$$

が得られる.又何らかの原因で流束が生じておりしかも 等温で重力の効果が無視できる場合は

$$\frac{dn_i}{dz} = \sum_{j=i} \frac{n_i \phi_j^m - n_j \phi_i^m}{N D_{ij}} \tag{8}$$

わかりやすくするため2成分系を考え成分1は圧倒的に 濃度が多くしかもとまっており、成分2がその媒質中を 動くような場合を考えると、 $N \simeq n_1$ 、 $\phi_1^{m} \simeq 0$ が成立し、 成分2については、

$$\frac{dn_2}{dz} \cong -\frac{\phi_2^m}{D_{12}} \tag{8'}$$

となり,流束=濃度勾配×拡散係数という巨視的表現 (Fick の第一法則)につながる.

一方大気中の乱流拡散過程は Lettau によって研究され, 乱流拡散流束  $\phi_i^e$  は次のように与えられる (1958),

$$\phi_{i^{e}} = -K \left( \frac{dn_{i}}{dz} + \frac{n_{i}}{T} \frac{dT}{dz} + \frac{n_{i}}{H_{ave}} \right) \quad (9)$$

ここに K は渦拡散係数,  $H_{ave}$  は平均的な scale height を示す.

ここで(9)式より $\frac{dn_i}{dz}$ を出し, (6)式を加え $\frac{dn_i}{dz}$ を左辺にもってきて整理する.このとき実効的分子拡散 係  $D_i$ 数を次のように定義する

$$D_i = \sum_{j \neq i} \frac{n_j}{N} D_{ij} \tag{10}$$

(6)と(9)より全流束 Øi は

$$\boldsymbol{\varPhi}_{i} = \phi_{i}^{e} + \phi_{i}^{m} = -K \left( \frac{dn_{i}}{dz} + \frac{n_{i}}{T} \frac{dT}{dz} + \frac{n_{i}}{H_{ave}} \right)$$
$$- D_{i} \left( \frac{dn_{i}}{dz} + \frac{n_{i}}{T} \frac{dT}{dz} + \frac{n_{i}}{H_{i}} \right) \tag{11}$$

となり、これよりたやすく

$$\frac{dn_i}{dz} = -\frac{n_i}{D_i + K} \left\{ \frac{D_i}{H_i} + \frac{K}{H_{ave}} \right\}$$
$$-\frac{n_i}{T} \frac{dT}{dz} - \frac{\Phi_i}{D_i + K}$$
(12)

が得られる. もしここで

$$\sum_{j \rightleftharpoons i} \frac{n_i \phi_{j^m}}{N D_{ij}}$$

を無視しない場合にはさらに(12)の次に修正項がつく. さらに *i* 成分に関する連続の式を考えると定常状態で *z* 方向のみを考えると

$$\frac{dn_i}{dz}Q_i(z) - L_i(z) \tag{13}$$

が得られる, ここに  $Q_i$ ,  $L_i$ はそれぞれi成分の生成率, 消滅率を示す. 計算するにあたっては U.S. standard atmosphere model に従って全粒子密度 N, 温度分布 Tを仮定した.

#### 4. 中間圏・下部熱圏の炭酸ガス分布

第2図は、計算結果の一部で、第1図で与えた渦拡散 係数と U.S. standard atmosphere model にもとづく 温度分布・全粒子密度分布を与え、太陽天頂角度が0の

◎天気″20.8.



第2図 CO<sub>2</sub> の濃度分布 (/cm). 等混合比仮定によ る曲線は、314 ppm を仮定している. 計算 条件は、太陽 天 頂角 度=0,50 km での CO<sub>2</sub>, CO の濃度は、6.5×10<sup>12</sup>cm<sup>-3</sup>,5× 10<sup>9</sup>cm<sup>-3</sup>,オゾンに 関係する成分を 算出す る際の 水蒸気の混合比は 5×10<sup>-6</sup>g/g,50 km の CO<sub>2</sub>, CO の全流束は 10<sup>8</sup>cm<sup>-2</sup>sec<sup>-1</sup> 及び 10<sup>-8</sup>cm<sup>-2</sup>sec<sup>-1</sup> である。



第3図 混合比. Hays and Olivero の分布は渦拡 散係数をパラメタライズして変化させてあ る. 我々の計算は,境界条件をみたすもの をすべて選び,さらに渦拡散係数の大きさ を変化させたものである.

場合である. 第3 図は, Hays and Olivero (1970) のも のとくらべたものである. 我々の結果は, 彼らのものと くらべてかなり低いところから混合比が減少している. 又パラメータとして渦拡散係数を第1 図で与えたものを 基準にしてその 0.8 倍したものから 1.1 倍したものまで 重ねて 書いてある. さらに境界条件 として  $\mathcal{O}_{co}(z)$ +  $\mathcal{O}_{co_2}(z)=0, \mathcal{O}_{co_2}(z_{T}) - \mathcal{O}_{co_2}(z_{0}) = \int_{z_0}^{z_T} (Q_{co_2}(z) - L_{co_2}(z))$ dz をみたすものをすべて重ねてあるが, 分布の形に影 響するのは渦拡散係数の方であり, 境界条件でのある程 度の巾は大きな影響を与えず, 濃度変化の大きい所でも 5% ぐらいであり図の変動巾を生じる最大原因は渦拡散 係数である. Hays and Olivero 達の計算結果も渦動拡 散係数をバラメータとして動かしてあるものだが, この 時0の分布は Hesstvedt (1967)のモデルを固定して採 用しているため, 0の分布もそれによって変化する効果 が無視されている. CO<sub>2</sub>の光解離するに必要な光源は 太陽の連続光以外に HLy  $\alpha$  線等いくつかの輝線の効果 も考慮してあり, その為光解離反応による混合比の減少 が Hays and Olivero (1970)のものとくらべややひく い高度から始まっている. かって Nicolet (1966)も HLy  $\alpha$  線のみによって中間圏で 10<sup>-8</sup>~10<sup>-9</sup>sec<sup>-1</sup>の光解 離定数が期待出来ることを指摘しており, 80~90 km 以 下では連続光よりも輝線の光解離が重要になる.

#### 5. CO<sub>2</sub> 分布と 15 µ バンド放射

CO<sub>2</sub> 15 µ バンドは, 高層大気の熱構造を左右する重 要な成分であり, その濃度変化が放射過程にどのような 影響を与えるか大ざっぱにあたっておくことは大切であ ろう.

大よそ 75 km 以上の高度では,分子間の衝突回数が 少なくなり,振動エネルギー分布は Boltzman 分布か らずれたものになる.このような領域では,放射伝達式 にあらわれる Source function  $J\nu$ . と Planck function  $B\nu$  の間に次のような関係が成立する (Goody, 1964).

$$J\nu = B\nu + \frac{h}{4\pi S[\text{CO}_2]} \frac{\tau_c}{\tau_r} \tag{14}$$

ここで h は単位体積あたりの加熱率である. S は molecular band intensity,  $\tau_c$ ,  $\tau_r$  はそれぞれ 衝突及び放 射の寿命である, [CO<sub>2</sub>] は CO<sub>2</sub> 濃度.

放射による加熱率を大ざっぱに見積るためにいわゆる dominant term のみを考える.

$$-h = \int_{\mathcal{A}\nu} \pi f_{\nu} \frac{dT_{\nu}(z, 00)}{dz} d\nu$$
(15)

ここに,  $T_{\nu}(z,00)$  は透過関数であり, 次のような近似的な表現が知れている.

$$T_{\nu}(z, 00) = \exp(-\int_{z}^{00} 1.66 k_{\nu} [CO_2] dz)$$
 (16)

(14) と(15) から  $J_{\nu}$  を消去すれば  $B_{\nu}$  は知れてい る関数であるから, 透過関数(すなわち [ $CO_{2}$ ])を知 れば h が推定できる.

Houghton (1969) によれば, 大気圧 *p*<10<sup>-6</sup>atm が 成立する領域では (14) と (15) より次の近似式が成立 することが示されている.

$$-h \simeq [\text{CO}_2] \frac{h\nu}{\exp(h\nu/kT) - 1} \frac{g_2}{g_1} \frac{1}{\tau_c} \quad (17)$$

1973年8月

第3表 CO2 分布モデル

	C.	H.O.	I.H.
$\partial T$	$\sim 8.5^{\circ}$ K/day $\sim$	5 4°K/day	$\sim 2.5^{\circ} \mathrm{K}/\mathrm{dz}$

 $\frac{\partial t}{\partial t}$  z=100km  $\sim 8.5$  K/day  $\sim 5.4$  K/day  $\sim 2.5$  K/day

C.=等混合比モデル (315 ppm)

H.O.=Hays and Olivero (1970)

I.H.=今回の計算の平均的分布

ここで, *g*<sub>1</sub>, *g*<sub>2</sub> は CO<sub>2</sub> の基底状態と振動励起状態の統計的重みである.

高層大気中の  $CO_2 15 \mu$  バンドを推定するにあたって  $CO_2$  の濃度とならんで  $\tau_c$  の大きさや温度依存性が明確 になっていない量である.  $CO_2$  濃度が十分小さければ  $\tau_c$  は  $CO_2$  濃度によらないと考えられるから (17) より 加熱率は, [ $CO_2$ ] に比例することが 近似的に考えられ る. 約 100 km ぐらいの高度では,  $T=210^{\circ}$ K,  $\tau_c=6 \times 10^{-6}/p$  を用いて温度変化率を求めてみると

$$-\frac{\partial T}{\partial t} = -\frac{h}{\rho C_p} \tag{18}$$

の値はそれぞれ第3表のようになる.

近似的な計算のためはっきりした結論は、さらに正確 な放射伝達式を解いて確める必要があるが、一応 factor のちがいが生じる可能性がある.

## 6. O<sub>2</sub>(1/dg) のイオン化と CO<sub>2</sub>

従来電離層D層の主要イオン源は NO の HLyα線 によるイオン化反応とされていた. Hunten and Mc-Elroy は, O<sub>2</sub>(14g) のイオン化が 1027 Å~1118 Å の太 陽紫外光によっておこされることを報告し、さらに大気 光1.27 # 帯のロケット観測から推定される O2(14g)の 濃度分布はD層の電子密度を推持するに十分であること を指摘した. すなわち主要電離源は NO よりむしろ  $O_2(^1 \Delta_8)$ である可能性を指摘したのである. このような 考え方はD層中にある O2+ イオン濃度の説明にも都合 のよいものであるが,決定的な弱点をもっていた. それ は、CO2 がやはりその波長帯はちょうど CO2 の吸収帯 でもあるので CO2 の存在により O2(14g) の電離率が低 下する点を見のがしていたことである(1968). Huffman et al. によって新たに測定しなおされた電離断面積や太 陽紫外光強度を用い、 CO2 の紫外光吸収の 効果を入れ  $O_2(^1\varDelta_g)$ の電離率の推定がなされた、その結果は $O_2$ (<sup>1</sup>*A*g)がD層を作るに十分な電子を供給できないという ものである(1971). しかしこのときの CO2 分布は等混 合比を仮定したものであり, 議論の焦点が 90 km~70 km

におかれていることから考え  $CO_2$  の分布がどのような ものであるかによって議論が大きく変わる可能性があ る. くわしい議論はここでふれないが, Huffman et al. が示した  $O_2({}^1\Delta_8)$  のイオン生成率が  $1/cm^3sec$  になる高 度は, 80 km 程度であるが我々の計算はそれより約5 km ぐらい下がった所がイオン生成率= $1/cm^3sec$  になる高 度である. しかし 1 NO のイオン生成率を越えること はない (Iwasaka).

#### 7. 結論と問題点

CO<sub>2</sub> の濃度は 80 km ぐらいから混合比を 減 じて 行 く. 今後上部中間圏で CO215 μ 帯の放射過程を考える 場合には考慮すべき要素のひとつになり得る、渦拡散係 数の大きさもしくは turbopause の高さは CO2 分布を 支配する要因であり、もしこの値がこの計算で与えたも のよりずっと大きいものであれば、光解離反応によって 失われた CO2 を下からの拡散流束によっておぎなって 余りあるものとなり、等混合比仮定は 100 km 領域でも 十分成立し得ることになるがそのような可能性はなさそ うである.いずれにしろ渦拡散係数に関する知識は一番 信頼度のひくいものでありこの点の研究が必要である。 観測については質量分析器によるものが一番可能性のあ るものであるが, 壁にしみ込んだ CO2 はなかなかとれ ず多くの場合地上からもち込んだ CO2 に妨害されて失 敗する例が多く、壁をなるべく少なくしたタイプの測機 によるデーターの積み上げが必要である。 CO2 の 濃度 分布は中・低緯度では、第3図の結果のうちのあまり端 によっていない部分に示されるものに近いと考えている (端の方は、やや強調した渦拡散分布と考えられるの で).

最後に筆者らの研究について平素から討論の相手にな っていただいている礒野教授をはじめ研究室のメンバー に感謝の意を表します.

## 文 献

- Blake, A.J., J.H. Carver and G.N. Haddad, 1966: Photoabsorption cross sections of molecular oxygen between 1250 and 2350 A, J. Quant. Spectrosc. Radiant Transfer, 6, 451-437.
- Chapman, S. and T. G. Cowling 1952: The Mathematical Theory of Non-Uniform Gases, Cambridge University Press, London.
- Clark, I. D. and R. P. Wayne, 1970 a: Photoionization cross section of O<sub>2</sub>(1∆<sub>g</sub>) at wavelengths between 1035 and 1118 A, J. Geophys. Res., 75, 699-710.

- Clark, I. D. and R. P. Wayne, 1970 b: The absolute cross section for photoionization of O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>*d*<sub>g</sub>), Mol. Phys., 18, 523-531.
- Colegrove, F. D., F. S. Johnson and W. B. Hanson, 1966: Atmospheric composition in the lower thermosphere, J. Geophys. Res., 71, 2227-2236.
- 6) Fehsenfeld, F. C. and Ferguson, E. E., 1971: Recent laboratory measurements of D- and E-region ion-neutral reactions, COSPER symposium on D- and E-region ion chemistry, Urbana, Illinoi, July 6-8.
- 7) Fukuyama, K., 1973: Master Thesis of Kyoto University.
- Goody, R. M., 1964: Atmospheric Radiation, 40, Oxford University Press, London.
- Griggs, M., 1968: Absorption coefficients of ozone in the ultraviolet and visible region, J. Chem. Phys., 49, 857.
- Hays, P. B. and J. J. Olivero, 1970: Carbon dioxide and monooxide above the troposphere, Planet. Space Sci., 18, 1729-1733.
- Hesstvedt, E., 1967: On the effect of vertical eddy transport on atmospheric composition in the mesosphere and lower thermosphere, Geophys. Publ., 17, 1-35.
- 12) Hinteregger, E.I., L.A. Hall and G. Schmidke, 1965: Solar XUV radiation and neutral particle distribution in July 1963 thermosphere, Space Research V, 1175-1190.
- Houghton, J. T., 1969: Absoption and emission by carbon-dioxide in the mesosphere, Quart. J. Roy. Met. Soc., 95, 1-20.
- 14) Huffman, R.E., D.E. Plaulson, J.C. Larrabee and R.B. Cairns, 1971: Decrease in D-region O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>d<sub>g</sub>) photoionization rate resulting from CO<sub>2</sub> absorption, J. Geophys. Res., 76, 1028-1038.
- 15) Hunten, D. M. and M. B. McElroy, 1968: Metastable O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>Δ<sub>g</sub>) as a major source of ions in the D-region, J. Geophys. Res., 73, 2421-2428.
- 16) Iwasaka, Y.,:  $CO_2$  distribution and  $O_2(^1\mathcal{A}_g)$  ionization in the lower thermosphere (to be

published).

- 17) Johnson, F. S. and E. M. Wilkins, 1966: Thermal upper limit on eddy diffusion in the mesosphere and lower thermosphere, J. Geophys. Res., 70, 4063.
- Kamiyama, H., 1972: Theoretical estimate of the effective recombination coefficient in the D-region, J. Geomag. Geoelect. 24, 1-17.
- 19) Keneshea, T. J. and S. P. Zimmerman, 1970: The effect of mixing upon atomic and molecular oxygen in the 70-100 km region of the atmosphere, J. Atmos. Sci., 27, 831-840.
- 20) Lettau, H., 1951: Diffusion in the upper atmosphere, in Compedium of Meteorology edited by T. F. Malone, American Meteorological Society, New York.
- Nakata, R. S., K. Watanabe and F. M. Matsunaga, 1965: Absorption and photoionization coefficients of CO<sub>2</sub> in the region 580-1970 A, Sci, Light, 14, 54-71.
- 22) Nicolet, M., 1964: Chemical reactions in the atmosphere, Dis. Faraday Soc., No. 37, 7.
- 23) Offerman, D. and U. vonZahn, 1971: Atomic oxygen and carbon dioxide in the lower thermosphere, J. Geophys. Res., 76, 2520-2522.
- 24) Shimazaki, T. and A.R. Laird, 1972: Seasonal effect on distribution of minor neutral constituents in the mesosphere and lower thermosphere, Radio Sci., 7, 23-43.
- 25) Thompson, B. A., P. Harteck and R. R. Reeves, Jr. 1963: Ultraviolet absorption coefficients of CO<sub>2</sub>, CO, O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, N<sub>2</sub>O, NH<sub>3</sub>, NO, SO<sub>2</sub> and CH<sub>4</sub> between 1850 and 4000 A, J. Geophys. Res., **68**, 6431-6436.
- 26) Watanabe, K., F. M. Matsunaga and H. Sasai, 1967: Absorption coefficient and photoionization yield of NO in the region 580 A -1350 A, Appl. Optic., 6, 391-406.
- 27) Wofsy, S. C., J. C. McConnell and M. B. McElroy, 1972: Atmospheric CH<sub>4</sub>, CO and CO<sub>2</sub>, J. Geophys. Res., **77**, 4477-4493.
- 28) 山本義一,田中正之,1970:中間圏・電離圏大 気力学とエネルギー収支に関するシンポジウム (東大宇宙研),88-107.