雲密度の計算方法 目 次 1

## 雲密度の計算方法

杉山耕一朗(北大理・地惑)

sugiyama@gfd-dennou.org

2005/08/21

目次

1 雲密度の計算方法

 $\mathbf{2}$ 

## 1 雲密度の計算方法

静水圧平衡にある大気での雲密度は Weidenschilling and Lewis (1973) の方法によって導くことができる. 静水圧平衡にある大気でのある高度 J において

$$M^{\rm J} = \frac{p^{\rm J}}{g} \tag{1}$$

が成り立つ。ここで  $M^{\mathrm{J}}$  は高度 J より上における大気の単位面積当たりの質量である。物質  $\mathbf{k}$  の高度  $\mathbf{J}$  より上での単位面積当たりの大気の質量は

$$m_{\mathbf{k}}^{\mathbf{J}} \cdot M^{\mathbf{J}}$$
 (2)

である. ここで  $m_k^J$  は大気の質量分率である. それゆえ物質 k が凝縮する際, 高度 I から J の変化幅 dz における平均雲密度  $\bar{D}$  は,

$$\bar{D} = \frac{(m_{\mathbf{k}}^{\mathbf{I}} - m_{\mathbf{k}}^{\mathbf{I}})\bar{M}}{dz} \tag{3}$$

である. ここで  $\bar{M}$  は考えている領域での単位面積当たりの平均質量である. (4) 式はモル分率と圧力の項によって書き換えることができる.

$$D = \frac{m_{\mathbf{k}}(X_{\mathbf{k}}^{\mathbf{I}} - X_{\mathbf{k}}^{\mathbf{J}})\bar{p}}{\bar{m}qdz}.$$
(4)

但し  $\bar{m}$  は大気の平均分子量,  $m_{\mathbf{k}}$  は物質 k の分子量である. 分子量の単位は  $\mathrm{kg}$   $\mathrm{mol}^{-1}$  に換算する必要がある.

さらに高度の変化 dz を圧力変化 dp で書き換える. 静水圧平衡の式と理想気体の 状態方程式を用いると.

$$dp = -\rho g dz,$$

$$= -\frac{\bar{m}p}{RT} g dz,$$

$$dz = -\frac{RTg}{\bar{m}p} dp,$$
(5)

である. (4) 式に (5) 式を代入することによって,

$$D = \frac{m_{\mathbf{k}}(X_{\mathbf{k}}^{\mathbf{I}} - X_{\mathbf{k}}^{\mathbf{J}})\bar{p}^2}{RTdp}.$$
(6)

が求まる. もし 1 つ以上の物質が凝縮して雲を作る場合 ( $NH_4SH$  や アンモニア水溶液), (6) 式の右辺は凝縮する物質を足し合わせたものになる.