

Vi starter med å definere formelene for hydrostatisk likevekt, idell gass og adiabatisk lov:

$$\frac{\partial P(r)}{\partial r} = -\rho(r)g(r) \quad (1)$$

$$P(r)^{1-\gamma} T(r)^\gamma = \text{konstant} = C \quad (2)$$

$$P(r) = \frac{\rho(r)k_B T(r)}{\mu m_H} \quad (3)$$

Vi samler konstantene ved: $\alpha = \frac{k_B}{\mu m_H}$.

Ved isotermisk atmosfære er temperaturen konstant og vi kan skrive:

$$T(r) = \text{konstant} = T_0$$

Trykket er ikke konstant, men atmosfæren er i hydrostatisk likevekt. Vi setter (3) inn i (1) og løser for $\rho(r)$:

$$\frac{\partial}{\partial r} (\rho(r)T(r)\alpha) = -\rho(r)g(r)$$

$$\rightarrow T_0 \alpha \frac{\partial}{\partial r} (\rho(r)) = -\rho(r)g(r) \rightarrow \frac{\partial(\rho(r))}{\rho(r)} = -\frac{g(r)}{T_0 \alpha} dr$$

Vi antar at atmosfæren er mye mindre enn planetens radius og antar dermed $g(r) = g$.

Videre integrerer vi fra grensen mellom adiabatisk atmosfære og isoterm atmosfære (h_b) til en høyde (h):

$$\rightarrow \int_{h_b}^h \frac{1}{\rho(r)} d(\rho(r)) = - \frac{g}{\alpha T_0} \int_{h_b}^h dr$$

$$\rightarrow \ln(\rho(h)) - \ln(\rho(h_b)) = - \frac{g}{\alpha T_0} (h - h_b)$$

$$\rightarrow \cancel{e}^{\ln(\rho(h))} - \cancel{e}^{\ln(\rho(h_b))} = e^{-\frac{g}{\alpha T_0} (h - h_b)}$$

$$\rightarrow \rho(h) = \rho(h_b) + e^{-\frac{\mu_{mH} g}{k_B T_0} (h - h_b)} \quad (4)$$

Formel (4) er metoden for tetthet i en isoterm atmosfære. Det neste vi trenger er temperatur og tetthet for en adiabatisk atmosfære. Vi starter med å skrive om (2) med hensyn på $T(r)$:

$$\rho(r)^{1-\gamma} T(r)^\gamma = C \rightarrow T(r) = \frac{C^{1/\gamma}}{\rho(r)^{\frac{1-\gamma}{\gamma}}}$$

$$\rightarrow T(r) = \rho(r)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} C^{1/\gamma} \quad (5)$$

Setter vi nå (5) inn i (3) og løser for tetthet får vi:

$$\rho(r) = \rho(r) \propto \left(\rho(r)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} C^{1/\gamma} \right)$$

$$\begin{aligned} \rightarrow \rho(r) &= \frac{P(r)}{\alpha C^{1/\delta} P(r)^{\frac{\delta-1}{\delta}}} = \alpha^{-1} C^{-\frac{1}{\delta}} P(r)^{1 - \frac{\delta-1}{\delta}} \\ &= \frac{P(r)^{1/\delta}}{\alpha C^{1/\delta}} = \frac{1}{\alpha} \left(\frac{P(r)}{C} \right)^{1/\delta} \quad (6) \end{aligned}$$

Vi løser også for trykk og får:

$$\rightarrow P(r) = C (\alpha \rho(r))^\delta \quad (7)$$

Nå som vi har et uttrykk for tetthet basert på adiabatisk lov (5) kan vi sette det inn i uttrykket for hydrostatisk likevekt (1) og løse for trykk:

$$\frac{\partial P(r)}{\partial r} = - \frac{1}{\alpha} \left(\frac{P(r)}{C} \right)^{\frac{1}{\delta}} g$$

$$\rightarrow \frac{\partial P(r)}{\partial r} P(r)^{-\frac{1}{\delta}} = - \frac{g}{\alpha C^{1/\delta}} \rightarrow \partial P(r) P(r)^{-1/\delta} = - \frac{g}{\alpha C^{1/\delta}} dr$$

Vi integrerer nå fra overflaten av Åtveddal h_a en høyde h :

$$\rightarrow \int_{h_a}^h \frac{1}{P(r)^{1/\delta}} d(P(r)) = - \frac{g}{\alpha C^{1/\delta}} \int_{h_a}^h dr$$

NB! For å løse integralen bruker vi wolfram alpha.

$$\rightarrow \frac{\gamma}{\gamma - 1} \left[P(r)^{-\frac{1}{\gamma} - 1} - P(r)^{-\frac{1}{\gamma} - 1} \right]_{h_a^0}^h = - \frac{g}{\alpha C^{1/\gamma}} (h - h_a^0)$$

$$\left(-\frac{1}{\gamma} - 1 = -\frac{1}{\gamma} - \frac{\gamma}{\gamma} = -\frac{1+\gamma}{\gamma} = \frac{\gamma-1}{\gamma} \right)$$

$$\rightarrow P(h) \frac{\gamma-1}{\gamma} = P(h_b) \frac{\gamma-1}{\gamma} - \frac{\gamma-1}{\gamma} \frac{\mu_{m_H} g}{k C^{1/\gamma}} (h - h_a^0) \quad (8)$$

$P(h_b)$ er en konstant og kan noteres som C .

Vi kan stoppe med utledningen av trykket her, fordi vi er kun ute etter tetthet og temperatur. Vi kan nemlig sette (8) inn i (5) og få temperatur:

$$T(r) = \left(C \frac{\gamma-1}{\gamma} - \frac{\gamma-1}{\gamma} \frac{\mu_{m_H} g}{k C^{1/\gamma}} (h - h_a^0) \right) C^{1/\gamma}$$

$$\left(C \frac{\gamma-1}{\gamma} C^{1/\gamma} = C \left(1 - \frac{1}{\gamma} + \frac{1}{\gamma} \right) = C \right)$$

$$= C - \frac{\gamma-1}{\gamma} \frac{\mu_{m_H} g}{k} (h - h_a^0).$$

Vi kan tenke oss at temperaturen synker høyt oppe i atmosfæren og den er høyest ved overflaten, dermed er det logisk å sette $C = T_0$.

Samme prosedyre for temperatur kan vi gjøre for tetthet, bare at vi setter (7) inn i (1) og løser for tetthet:

$$\frac{\partial}{\partial r} C(\alpha P(r))^\gamma = -P(r)g$$

$$\rightarrow \partial(P(r)) P(r)^{-1/\gamma} = -\frac{g^{1/\gamma}}{\alpha C^{1/\gamma}} dr$$

Vi bruker samme integralgrenser som for temperatur og durer i gang wolfram alpha og får:

$$\rightarrow \int_{h_a^0}^h \frac{1}{P(r)^{1/\gamma}} d(P(r)) = -\frac{1}{\alpha} \left(\frac{g}{C}\right)^{1/\gamma} \int_{h_a^0}^h dr$$

$$\rightarrow \frac{1}{1-\gamma} \left[P(r)^{-\frac{1}{\gamma}-1} - P(r)^{-\frac{1}{\gamma}-1} \right]_{h_a^0}^h = -\frac{1}{\alpha} \left(\frac{g}{C}\right)^{1/\gamma} (h - h_a^0)$$

$$\rightarrow P(h) = \left(P(h_a^0)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} - \frac{1}{\alpha} \left(\frac{g}{C}\right)^{1/\gamma} (h - h_a^0)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} \right)^{\frac{\gamma}{\gamma-1}}$$

$$= \left(P_0^{\gamma-1} - \frac{\mu m_H g}{k_B T_0} (h - h_a^0)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} \right)^{\frac{1}{1-\gamma}} \quad (9)$$

Vi har dermed et uttrykk for adiabatisk tetthet i (9).