

Calcolo della massa di atmosfera dalla superficie alla quota h .

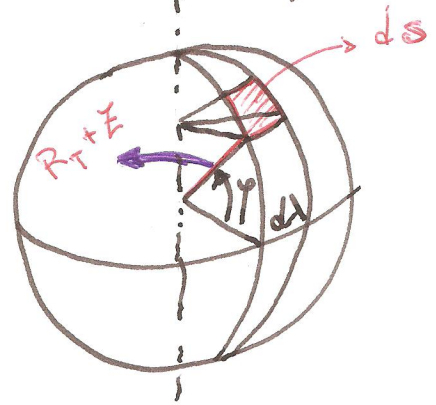
$$dM = ds \cdot dz \cdot \rho$$

ds : elemento superficiale
 dz : elemento di quota

$ds \cdot dz =$ elemento di volume
 ρ : densità aria; $\rho = \rho(z)$

Si osserva che lo superficie ds è:

$$ds = (R_T + z)^2 \cos(\varphi) d\lambda d\varphi$$



Da cui l'elemento di volume è:

$$ds \cdot dz = (R_T + z)^2 \cos(\varphi) d\lambda d\varphi dz$$

Integrando su tutta la superficie sferica e sino alla quota h , la massa elementare dM si ha

$$\int_{M(z=0)}^{M(z=h)} dM = \int_0^{2\pi} d\lambda \int_{-\pi/2}^{\pi/2} d\varphi \int_0^h dz (R_T + z)^2 \cos(\varphi) \rho(z)$$

Visto che $R_T \gg z$ con $z \in [0, h]$ si può assumere $(R_T + z)^2 \approx R_T^2$
 quindi ricordando che, per definizione, $M(z=0) = 0$

$$M(h) \approx R_T^2 4\pi \int_0^h \rho(z) dz \quad (\text{con ottima approssimazione})$$

Si tenga presente l'equilibrio idrostatico che permette di esprimere la densità in funzione della pressione da cui $M(h)$ diventa

$$\frac{\partial p}{\partial z} = -\rho g$$

$$M(h) = 4\pi R_T^2 \int_{p(z=h)}^{p(z=0)} -\frac{1}{g} dp = \frac{4\pi R_T^2}{g} \int_{p(z=h)}^{p(z=0)} dp$$

da cui la massa della atmosfera terrestre contenuta entro una quota h dalla superficie terrestre è:

$$M(h) = \frac{4\pi R_T^2}{g} [p(z=0) - p(z=h)]$$

↑ pressione alla superficie ↑ pressione alla quota h

La massa complessiva dell'atmosfera si ottiene per $M(h_{10hPa})$ h_{10hPa} altezza geopotenziale a cui si trova la pressione di 10 hPa

$$M_{TOT} \approx M(h_{10hPa})$$

$$= \frac{4\pi R_T^2}{g} [1000 hPa - 10 hPa] \approx \frac{4\pi R_T^2}{g} 1000 hPa$$

La massa dell'atmosfera contenuta dal livello fino alla quota corrispondente a 500 hPa è:

$$M(h_{500hPa}) = \frac{4\pi R_T^2}{g} [1000 hPa - 500 hPa]$$

Quindi il rapporto $M(h_{500hPa}) / M_{TOT}$ sarà:

$$\frac{4\pi R_T^2}{g} 500 hPa \cdot \frac{g}{4\pi R_T^2} \frac{1}{1000 hPa} = \frac{1}{2} //$$

Quindi la superficie isobara 500 hPa separa la massa dell'atmosfera in due parti uguali.