

Principio di conservazione dell'energia per il volume elementare di atmosfera - Esercizio di conservazione dell'energia interna.

Consideriamo un volume unitario d'aria e chiediamoci qual'è l'energia totale del volume.

$$E_{\text{tot}} = E_{\text{meccanica}} + E_{\text{interna}}$$

$$E_{\text{meccanica}} = E_{\text{cinetica}} + E_{\text{potenziale}}$$

Se imponiamo il principio di conservazione dell'energia totale, dobbiamo assottigliare che le variazioni d'energia siano solo dovute a trasformazioni de una forma all'altra oppure che siano dovute al cambio campo del volume contro le forze esterne. Sia allora tale campo esterno

Pertanto la variazione dell'energia totale sarà descritta da queste identità differenziali

$$dE_{\text{tot}} = -dh \quad \text{cioè} \quad d(E_{\text{cinetica}} + E_{\text{potenziale}} + E_{\text{interna}}) = dh$$

Scriviamo i singoli addendi

$$dE_{\text{cinetico}} = d\frac{1}{2}\rho(\vec{v} \cdot \vec{v})$$

$$dE_{\text{potenziale}} = -\rho \bar{g} \cdot d\bar{h} = -\rho \bar{g} \cdot \vec{v} dt \quad \left\{ \begin{array}{l} \text{Il solo potenziale} \\ \text{è quello gravitazionale} \\ \text{nella terrestre} \end{array} \right.$$

$$dE_{\text{interna}} = \rho c_v dT$$

$c_v$  calore specifico a volume costante

$T$  temperatura aria nel volume ( $T$  in K)

Determiniamo la forma del lavoro elementare  $dL$ .

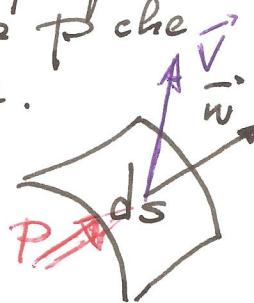
Se il volume elementare cambia forma, lo fa per effetto della pressione interna ed il volume  $P$  che viene esercitata sulle pareti del volume.

La forza esercitata è:

$$pd\vec{s}\vec{n} \quad \text{con } p \text{ pressione}$$

$ds$  superficie elementare

$\vec{n}$  normale alla superficie



Essendo il fluido in movimento con velocità  $\vec{v}$   
La superficie si sposterà di  $d\vec{l} = \vec{v}dt$  nel tempo  $dt$

Pertanto il lavoro compiuto dalla pressione sull'ambiente esterno sarà, per la sola superficie  $ds$

$$dL_{ds} = pd\vec{s}\vec{n} \cdot d\vec{l} = pd\vec{s}\vec{n} \cdot \vec{v}dt$$

Il lavoro va considerato come il contributo di tutta la superficie che racchiude il volume elementare precisamente

$$dL = \iint_S dL_{ds} = \iint_S pd\vec{s}\vec{n} \cdot \vec{v}dt$$

questo integrale rappresenta il flusso netto del vettore  $p\vec{v}$  attraverso la superficie chiusa  $S$  che delimita il volume elementare di fluido attraverso. Utilizzando il Teorema di Gauss

$$\int L = \iint_S (p\vec{v}) \cdot \vec{n} ds dt = \iiint_{V(S)} \nabla \cdot (p\vec{v}) dV dt$$

Volume elementare

Essendo l'operatore  $\nabla \cdot$  definito come il limite del rapporto tra il flusso del vettore attraverso la superficie che racchiude il volume ed il volume si deduce

che per un volume unitario (piccolo se piacere) si ha

$$dh = -\nabla \cdot (p\bar{v}) dt$$

Questo è l'avorio svolto dal fluido.

N.B.

E' possibile dedurre la forma elementare del calore fatto dal fluido del volume unitario utilizzando in caso particolare il volume a forma di parallelepipedo, tale si considera il calore netto risultante dalla pressione esercitata su facce opposte (Esercizio)

Aggiungiamo questo risultato sommando agli altri addendi coinvolti nella conservazione dell'energia.

$$dE_{\text{cinetico}} + dE_{\text{potenziale}} + dE_{\text{interno}} = -dh$$

$$d\left(\frac{1}{2}p\bar{v}\bar{v}\right) + p\bar{g} \cdot \bar{v} dt + \rho g_v dT = -\nabla \cdot (p\bar{v}) dt$$

Il primo addendo può essere espresso facendo uso delle equazioni di conservazione della quantità di moto

$$+\bar{g} \cdot \bar{v} pdt - \bar{\nabla} p \cdot \bar{v} dt + \cancel{\bar{g} \cdot \bar{v} pdt} + \rho g_v dT = -\nabla \cdot (p\bar{v}) dt$$

Ricordando le proprietà della divergenza di uno scalare per un vettore

$$-\nabla \cdot (p\bar{v}) = -\bar{\nabla} \cdot \bar{\nabla} p - p(\bar{\nabla} \cdot \bar{v})$$

che sostituendo al secondo membro dell'equazione

$$-\bar{\nabla} p \cdot \bar{v} dt + \rho g_v dT = -\bar{\nabla} \cdot \bar{\nabla} p dt - p(\bar{\nabla} \cdot \bar{v}) dt$$

Pertanto l'equazione per la conservazione dell'energia totale del volume è comune diventa

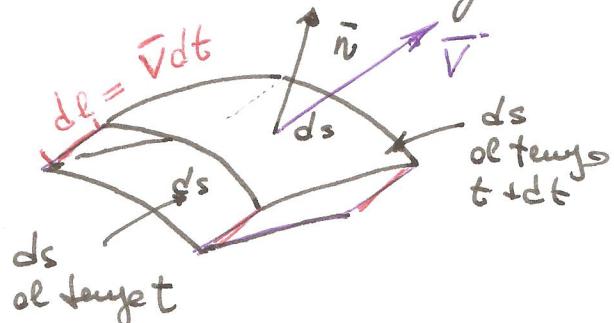
$$\boxed{\rho g_v dT + p(\bar{\nabla} \cdot \bar{v}) dt = 0}$$

## Osservazione

$\bar{\nabla} \cdot \vec{V}$  rappresenta la variazione d'volume relativa per un'unità di tempo del volume che si modifica nel tempo

$$\delta \text{Vol} = ds \vec{v} \cdot \vec{n} dt$$

Integrando la variazione su tutta la superficie del volume



$$\Delta \text{Vol} = \iint_{S(\text{vol})} ds \vec{v} \cdot \vec{n} dt = \iiint_V (\bar{\nabla} \cdot \vec{V}) d\text{vol} \cdot dt$$

↑  
Teorema di  
Gauss

$$\text{da cui } \frac{\Delta \text{Vol}}{\text{Vol} \cdot dt} = \bar{\nabla} \cdot \vec{V}$$

Considerazioni sulla conservazione dell'energia

$$\rho Q_v dt + P (\bar{\nabla} \cdot \vec{V}) dt = 0$$

↑  
Variazione energia  
interna dunque al  
cambio dello spazio

↑  
Lavoro fatto dal gas  
in espansione ( $\bar{\nabla} \cdot \vec{V} > 0$ ) o  
in compressione ( $\bar{\nabla} \cdot \vec{V} < 0$ )

Utilizzando l'equazione di continuità si può riscrivere l'equazione utilizzando solo grandezze termodinamiche

$$\frac{1}{\rho} \frac{d\rho}{dt} + \bar{\nabla} \cdot \vec{V} = 0 \Rightarrow \bar{\nabla} \cdot \vec{V} = - \frac{1}{\rho} \frac{d\rho}{dt}$$

da cui

$$\boxed{\rho Q_v dt - \frac{P}{\rho} d\rho = 0}$$

La conservazione dell'energia introduce una nuova grandezza nel sistema di equazioni fino ad ora utilizzato, si tratta della temperatura ( $T$ ) che si aggiunge a  $\vec{V}, P$

Estensione del principio di conservazione dell'energia  
a processi NON isolabili

La conservazione dell'energia derivata così da

$$\rho c_V dT - \frac{P}{\rho} d\rho = 0$$

si guarda volumi d'aria in cui gli scambi d'energia con l'ambiente che circonda il volume sono puramente meccanici e legati agli effetti della pressione della miscela di gas.

Se il volume riceve o emette energia in forma radiante o sotto forma di calore latente per passaggi di fase, ad esempio dell'acqua, o perfino per candele, allora si deve tenere conto anche di tali appalti (o perdite) di energia. Pertanto va aggiunto lo scambio di energia con l'ambiente

$$\boxed{\rho c_V dT - \frac{P}{\rho} d\rho = dq}$$

energia acquisita ( $dq > 0$ )  
o rilasciata ( $dq < 0$ )  
nell'ambiente.

### Osservazione

Il numero di relazioni indipendenti fra i campi atmosferici che si intende studiare (conoscere) non è sufficiente in quanto il numero di incognite (campi) è maggiore del numero d'equazioni: 6 campi e 5 equazioni

a) Conservazione energia  $\rho, P, T$  1 eq. scalare

b) Conservazione massa  $\rho \bar{V} = (v_x, v_y, v_z)$  1 eq. scalare

c) Conservazione quantità di moto  $\rho P \bar{V} = (v_x, v_y, v_z)$  3 eq. scalari