

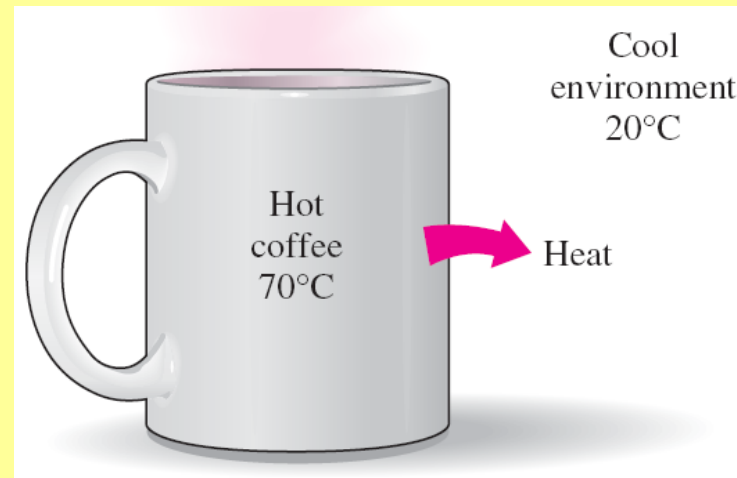
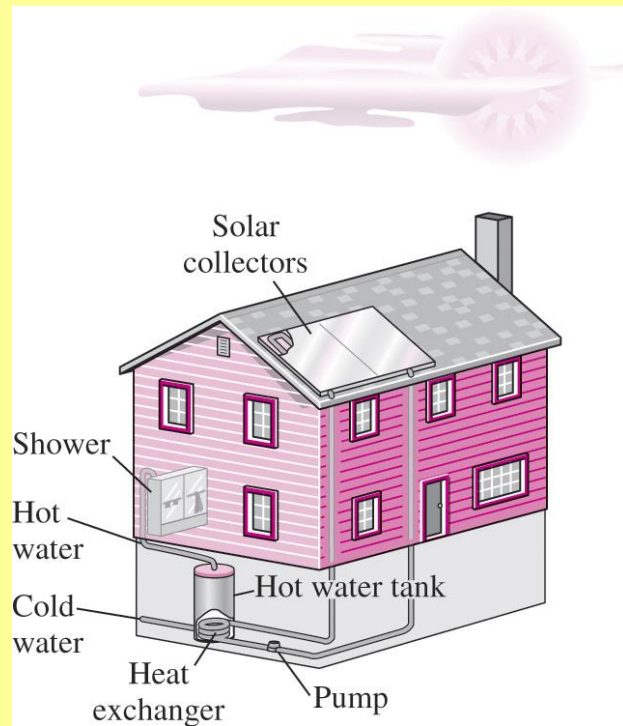
Lezione di Fisica Tecnica

21/02/2024

Grandezze fondamentali e unità di misura

Cos'è la Fisica Tecnica

Studio degli scambi di energia e di materia tra i sistemi e l'ambiente circostante.



Il calore si disperde nel verso delle temperature decrescenti

Termodinamica

La termodinamica studia le trasformazioni termodinamiche indotte da calore e lavoro in un sistema, in seguito a processi che coinvolgono cambiamenti delle variabili di stato temperatura ed energia.

La termodinamica si basa sul concetto di sistema macroscopico, ovvero una porzione di massa separata dall'ambiente esterno:

lo stato di un sistema macroscopico che si trova in condizione di equilibrio è specificato da grandezze dette variabili termodinamiche o funzioni di stato come temperatura, pressione, volume e composizione chimica.

Se una o più delle suddette variabili cambia il sistema perde l'equilibrio e si trasforma evolvendo verso un nuovo stato di equilibrio (nuovi valori delle funzioni di stato).

Termodinamica

La Termodinamica studia le trasformazioni di un sistema a seguito di scambi di energia (calore e/o lavoro) con altri sistemi o con l'ambiente esterno.

Si definisce “Sistema Termodinamico” una porzione di spazio o di materia separata dal resto dell'ambiente circostante da una superficie di contorno, **CONFINE**, attraverso cui interagisce con l'esterno o con altri sistemi mediante scambi di energia e/o di massa.

Grandezza fisica

Entità che descrive le proprietà di un sistema fisico o del suo comportamento.

Esempio:

Lo spazio occupato da un corpo o da un sistema è definito dal suo **volume**.

L'interazione *meccanica* tra due corpi o tra due sistemi: **Forza**

“La nostra conoscenza è soddisfacente soltanto quando è possibile esprimerla numericamente.” Lord Kelvin

Grandezze omogenee

Grandezze che esprimono la medesima proprietà

A grandezze omogenee, che esprimono cioè la medesima proprietà, è possibile associare una caratteristica che le accomuna, permettendo di ricondurle ad un'unica proprietà fondamentale, detta DIMENSIONE

Esempio (Volume)

m^3 è omogenea a litro

$$1 \text{ litro} = 1 \text{ dm}^3 = 10^{-3} \text{ m}^3$$

$$1 \text{ m}^3 = 10^3 \text{ l} = 1000 \text{ litri}$$

Dimensione: L^3

Grandezze dimensionali

Grandezze la cui entità è definita da un valore numerico, accompagnato da un'unità di misura, che ne esprime la misura.

Esempio:

La lunghezza di un tavolo è una grandezza dimensionale, riconducibile ad una proprietà fondamentale (**la dimensione lineare**), cui si possono riferire tutte le altre grandezze ad essa omogenee (per esempio lo spazio percorso da un corpo lungo una traiettoria oppure una delle tre dimensioni di un volume).

Tale grandezza è misurabile con l'unità di misura denominata metro (m).

Grandezze adimensionali

Grandezze che non hanno dimensione ed il cui valore è esprimibile con un numero puro.

Metro

Come unità di misura della lunghezza fu scelta la quarantamilionesima parte del meridiano terrestre, misurato tra Dunkerque e Barcellona, cui fu dato il nome di metro. Fu quindi costruito il metro campione, che dal 1799 fu depositato al Conservatoire des Arts et Métiers di Parigi e successivamente a Sèvres.

Oggi si definisce metro la distanza percorsa dalla luce nel vuoto in $1/299792458$ di secondo.

Si definisce **misura** il procedimento mediante il quale si fa corrispondere un numero ad una grandezza fisica.

Effettuare una misura significa assegnare ad una grandezza fisica (es. massa, tempo, lunghezza etc.) un valore numerico che indica quante volte l'unità di misura prescelta, a cui si assegna il valore uno, è contenuta nella grandezza fisica da misurare.

Ogni grandezza fisica sarà caratterizzata da un numero (*la misura*) seguita da un simbolo che ricorda l'unità di misura utilizzata per la misurazione.

Le unità di misura sono suddivise in:

UNITÀ DI MISURA FONDAMENTALI, definite direttamente da un campione;

UNITÀ DI MISURA DERIVATE da quelle fondamentali.

Tutte le grandezze derivate debbono avere un collegamento fisico e matematico con una o più grandezze fondamentali

Unità derivate:

Newton

$$F = m \cdot a \quad (\text{kg} \cdot \text{m/s}^2)$$

$$v = s / t \quad (\text{m/s})$$

Esistono vari sistemi di unità di misura, ma dal 1971 è stato ufficialmente adottato in Europa un sistema, detto SISTEMA INTERNAZIONALE (S.I.), che viene universalmente accettato ed usato al fine di uniformare le unità utilizzate per le varie grandezze nei diversi paesi

Sistema Internazionale
Le sette grandezze fondamentali

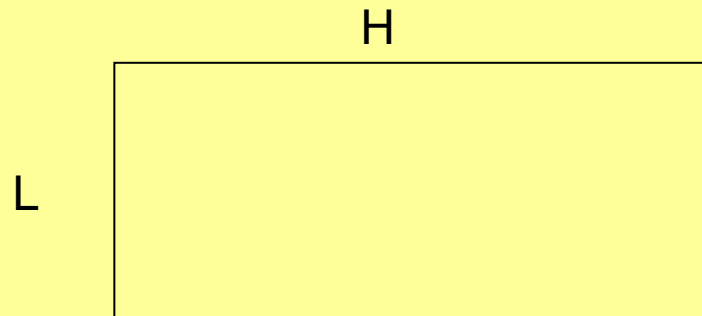
GRANDEZZA	DIMENSIONE	UNITA' DI MISURA	SIMBOLO
Lunghezza	[L]	metro	m
Massa	[M]	kilogrammo	kg
Tempo	[T]	secondo	s
Corrente elettrica	[I]	ampere	A
Temperatura termodinamica	[θ]	kelvin	K
Intensità luminosa	[J]	candela	Cd
Quantità di sostanza		mole	mol

GRANDEZZA	DEFINIZIONE	UNITA' DI MISURA	SIMBOLO
Lunghezza	tragitto percorso dalla luce nel vuoto in un tempo di 1/299792458 di secondo	metro	m
Massa	massa del campione platino-iridio, conservato nel Museo Internazionale di Pesi e Misure di Sèvres (Parigi)	kilogrammo	kg
Tempo	durata di 9192631770 periodi della radiazione corrispondente alla transizione tra i livelli iperfini dello stato fondamentale dell'atomo di cesio-133	secondo	s
Corrente elettrica	quantità di corrente che scorre all'interno di due fili paralleli e rettilinei, di lunghezza infinita e sezione trascurabile, immersi nel vuoto ad una distanza di un metro, induce in loro una forza di attrazione o repulsione di $2 \cdot 10^{-7}$ N per ogni metro di lunghezza	ampere	A
Temperatura termodinamica	valore corrispondente a 1/273.16 della temperatura termodinamica del punto triplo dell'acqua	kelvin	K
Intensità luminosa	intensità luminosa di una sorgente che emette una radiazione monocromatica con frequenza $540 \cdot 10^{12}$ Hz e intensità energetica di 1/683 W/sr.	candela	Cd
Quantità di sostanza	quantità di materia di una sostanza tale da contenere tante particelle elementari quante ne contengono 0.012 kg di carbonio-12.	mole	mol

Esempio:

L'unità di superficie è derivata dalla dimensione lunghezza, dato che è data dal prodotto di **2** lunghezze.

$$A = L \cdot H = [m] \cdot [m] = [m^2]$$



Tutte le unità derivate del sistema internazionale possono ottenersi mediante relazioni tra le grandezze fondamentali

Sistema internazionale

Le grandezze derivate dal SI

GRANDEZZA	DIMENSIONE	UNITA'	SIMBOLO
Velocità	$[LT^{-1}]$	metro/secondo	m/s
Accelerazione	$[LT^{-2}]$	metro/secondo quadrato	m/s^2
Forza	$[MLT^{-2}]$	newton	$1N=1kg\ m/s^2$
Energia, Lavoro, Calore	$[ML^2T^{-2}]$	joule	$1J=1Nm$
Potenza	$[ML^2T^{-3}]$	watt	$1W=1J/s$
Pressione	$[ML^{-1}T^{-2}]$	pascal	$1Pa=1N/m^2$
Volume	$[L^3]$	metro cubo	m^3
Volume specifico	$[L^3/M]$	metro cubo/kilogrammo	m^3/kg
Densità (massa volumica)	$[ML^{-3}]$	kilogrammo/metro cubo	kg/m^3
Portata volumetrica	$[L^3T^{-1}]$	metri cubi/secondo	m^3/s
Portata massica	$[MT^{-1}]$	kilogrammi/secondo	kg/s
Conduttività termica	$[MLT^{-3}\theta^{-1}]$	watt/(metro·kelvin)	W/mK
Conduttanza superficiale	$[MT^{-3}\theta^{-1}]$	watt/(metro quadro·kelvin)	W/m ² K

Fattori di conversione più comuni tra unità di misura S.T e S.I

Nel S.I. l'energia si misura in Joule [J], mentre la potenza si misura in Watt [W], essendo $\text{Watt} = \text{J/s}$

Potenza = Energia / tempo

E' possibile misurare l'energia anche in Wh

• $1 \text{ Wh} = 1 \text{ Wh} \times 3600 \text{ s} = 3600 \text{ J}$ essendo $1 \text{ s} = 1/3600 \text{ h}$

Multiplo: $1 \text{ kWh} = 1000 \text{ Wh} = 1000 \times 3600 = 3,6 \cdot 10^6 \text{ J} = 3600 \text{ kJ}$

• $1 \text{ cal} = 4,186 \text{ J}$

multiplo $1 \text{ kcal} = 1000 \text{ cal} = 1000 \times 4,186 \text{ J} = 4186 \text{ J} = 4,186 \text{ kJ}$

• Tep (tonnellata equivalente di petrolio) = $4,186 \cdot 10^{10} \text{ J}$

Joule e Caloria

- Il fattore di conversione tra caloria e joule vale 4,186 ed è comunemente chiamato “*equivalente meccanico della caloria*”.

Nel Sistema Tecnico, infatti, si utilizzava la caloria solo per misurare l'energia termica ed il joule per l'energia meccanica. Nel Sistema Internazionale tutte le forme di energia sono invece misurabili con la stessa unità di misura, il joule (J).

- $1\text{ cal} = 4,186\text{ J}$

Per esprimere nell'S.I. una quantità di calore pari a 3500 cal, si scrivere la seguente equivalenza:

$$3500\text{ cal} = 3500 \cdot 4,186 = 14651\text{ J} = 14,651\text{ kJ}$$

Energia elettrica

- Per l'energia elettrica, viene utilizzata una specifica unità di misura dell'energia denominata kilowattora.
- Per questa valgono le seguenti relazioni di equivalenza:

$$1\text{kWh} = 1\text{kW} \cdot 3600 \text{ s} = 1 \text{ kJ/s} \cdot 3600 \text{ s} = 3600 \text{ kJ}$$

- Pertanto, un'energia elettrica di 10 kWh, corrispondente al consumo di una potenza di 1 kW per 10 ore di esercizio, può essere espressa con le unità dell'S.I. utilizzando la seguente equivalenza:

$$10 \text{ kWh} = 10 \cdot 3600 \text{ kJ} = 36000 \text{ kJ} = 36 \cdot 10^3 \text{ kJ} = 36 \text{ MJ}$$

- Una grandezza fisica per la cui misura sono in uso comune molte unità non appartenenti al Sistema Internazionale è la pressione.
- Nei diversi settori della fisica, infatti, si trovano spesso unità come l'atmosfera (atm), il bar (bar), i millimetri di mercurio (mmHg). Di seguito vengono riportate le equivalenze che consentono di trasformarle nella corrispondente unità ufficiale dell'S.I. che è il **Pascal**.
- $1 \text{ atm} = 101325 \text{ Pa}$
 $1 \text{ atm} = 760 \text{ mmHg}$
 $1 \text{ bar} = 100.000 \text{ Pa} \Rightarrow 1 \text{ atm} = 1,01325 \text{ bar}$
 $1 \text{ mmHg} = 101325 / 760 = 133,3 \text{ Pa}$

In sintesi:

- Qualunque proprietà fisica possiede una dimensione.
-
- La grandezza assegnata ad una dimensione si chiama **unità**.
- Dimensioni di base:
 - massa m , lunghezza L , tempo t , e temperatura T chiamate “grandezze **primarie** o **dimensioni fondamentali**
 - velocità v , energia E , superficie e volume V sono espresse in funzione di dimensioni primarie e sono chiamate **dimensioni secondarie** o **derivate**.

TABLE 1-1

The seven fundamental (or primary) dimensions and their units in SI

Dimension	Unit
Length	meter (m)
Mass	kilogram (kg)
Time	second (s)
Temperature	kelvin (K)
Electric current	ampere (A)
Amount of light	candela (cd)
Amount of matter	mole (mol)

La dimensione di una grandezza si esprime con una lettera compresa tra parentesi quadre: ad esempio, la dimensione “lunghezza” si esprime con il simbolo [L].

Esempio

- l'unità di misura della grandezza fisica *lunghezza* è il metro (simbolo **m**);
- l'unità di misura della grandezza fisica volume è il **m³**, cioè m elevato alla terza potenza. Dimensionalmente significa:

$$[V] = [L^3]$$

Unità di misura

Massa [M] kg

Lunghezza [L] m (spazio, spostamento)

Tempo [T] s

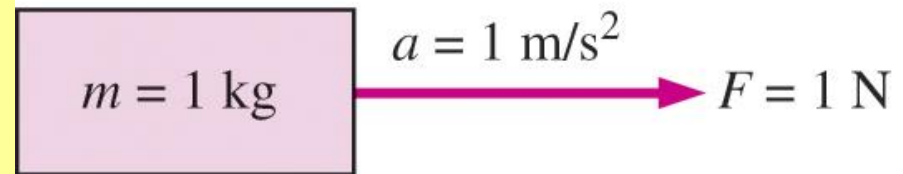
$[\text{Velocità}] = [\text{spazio}]/[\text{tempo}] = [L]/[T] = \text{m/s}$

Alcune unità di misura

Force = (Mass)(Acceleration)

$$F = ma$$

$$1 \text{ N} = 1 \text{ kg} \cdot \text{m/s}^2$$



$$L = F \cdot s$$

[Energia, lavoro] =[forza]x[spostamento]=

$$L = m \cdot a \cdot s$$

[massa]x[accelerazione]x[spostamento]=

$$[M]x[L]/[T^2]x[L]=[M]x[L^2]x[T^{-2}]$$

Forza [MLT⁻²] newton 1N=1kg/s²

$$1 \text{ N} = 1 \text{ kg} \cdot \text{m/s}^2$$

Lavoro = Forza × Distanza

$$1 \text{ J} = 1 \text{ N} \cdot \text{m}$$

$$1 \text{ cal} = 4.1868 \text{ J}$$

In sintesi

- Le **leggi fisiche fondamentali** che correlano tra loro le grandezze suddette derivano dalla dinamica :

⇒ **forza** = massa · accelerazione (Forza Peso = massa x accelerazione di gravità) $F = m \cdot a \rightarrow \text{kg m s}^{-2} = \text{N}$

⇒ **pressione** = forza/superficie = $F/A \rightarrow \text{kg m s}^{-2}/\text{m}^2 = \text{kg m}^{-1}\text{s}^{-2} = \text{N}/\text{m}^2$
→ **1Pa** = $1\text{N}/\text{m}^2$

⇒ **lavoro**=forza · spostamento → $\text{kg m s}^{-2} \text{ m} = \text{kg m}^2 \text{ s}^{-2} = \text{J}$
→ **1J** = $1\text{N} \cdot \text{m}$

⇒ **potenza** = lavoro eseguito nell'unità di tempo → $\text{kg m}^2 \text{ s}^{-2} \text{ s}^{-1} = \text{kg m}^2 \text{ s}^{-3}$
→ **1W** = $1 \text{ N} \cdot \text{m}/\text{s} = 1\text{J}/\text{s}$

- Importante: non confondere l'unità di misura dell'energia espressa in kWh con la potenza che è espressa in kW.

Esempio

Un apparecchio domestico avente la potenza di 0,75 kW se rimane in funzione per 5 minuti, quanta energia consuma?

$$0,75\text{kW} \times 5 \times 1/60 = 0,062 \text{ kWh}$$

In maniera equivalente:

$$0,75\text{kW} \times 5 \times 60 = 225 \text{ kJ} \text{ essendo } 1 \text{ minuto} = 60 \text{ secondo}$$

Infatti

$$225/3600 = 0,062 \text{ kWh}$$

Trasformare le seguenti unità di misura, evidenziando i casi in cui
ciò non è possibile

- $300 \text{ K} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ } ^\circ \text{ C}$
- $-120 \text{ } ^\circ \text{ C} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ K}$
- $127 \text{ } ^\circ \text{ C} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ K}$
- $25 \text{ } ^\circ \text{ C} (\Delta t) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ K} (\Delta t)$
- $257 \text{ Wh} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ J}$
- $4500 \text{ kJ} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kWh}$
- $128 \text{ kJ/s} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kJ}$
- $12000 \text{ kcal} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kWh}$
- $10000 \text{ MW} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ Gcal/h}$
- $10 \text{ Bar} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ Pa}$
- $127 \text{ kg/cm}^2 = \underline{\hspace{2cm}} \text{ Pa}$
- $120000 \text{ Pa} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ Bar}$

$$E = 25 \text{ kJ} + 7 \text{ kJ/kg}$$

25 kJ è energia

7 kJ/kg è energia per unità di massa (energia specifica)

Per sommare i due termini occorre moltiplicare il secondo per la massa m del sistema, in modo così da eliminare il kg al denominatore.

In tal modo i termini diventeranno omogenei (kJ) e potranno essere sommati perché entrambi esprimeranno la grandezza energia

Esercizio

Un corpo di massa $m = 1 \text{ kg}$ sulla Terra pesa $9,81 \text{ N}$.

$$P = m \cdot g = 1 \cdot 9,81 = 9,81 \text{ [kg]/[m/s}^2\text{]} = 1 \text{ [N]}$$

Se $m = 500 \text{ g}$

$$P = m \cdot g = 500 / 1000 \cdot 9,81 = 4,90 \text{ [kg]/[m/s}^2\text{]} = 4,90 \text{ [N]}$$