

Fisica 3 - Formulario

Andrea Rocca e Alessio Sgubin

20 maggio 2023

1 Costanti Fisiche

$$k = 1.38 \cdot 10^{-23} \frac{J}{K} \quad \text{Costante di Boltzmann (termodinamica)}$$

$$R = 8.31 \frac{J}{K \text{ mol}} \quad \text{Costante dei Gas Ideali}$$

$$0 K = 273.15 \text{ } ^\circ C \quad \text{Zero Assoluto}$$

$$\begin{cases} p = 100 \text{ kPa} \\ T = 0 \text{ } ^\circ C \end{cases} \quad \text{Condizioni Standard Temperatura-Pressione}$$

$$1 \text{ cal} = 4.186 \text{ J} \quad \text{Conversione calorie/Joule}$$

$$\sigma = 5.67 \cdot 10^{-8} \frac{W}{m^2 K^4} \quad \text{Costante di Boltzmann (corpo nero)}$$

$$h = 6.626 \cdot 10^{-34} \text{ Js} \quad \text{Costante di Planck}$$

$$c = 3 \cdot 10^8 \frac{m}{s} \quad \text{Velocità della luce}$$

2 Compendio Matematico

$$\left. \frac{\partial x}{\partial y} \right|_z = \left(\left. \frac{\partial y}{\partial x} \right|_z \right)^{-1} \quad \text{”Inversione di Derivazione”}$$

$$\left. \frac{\partial x}{\partial y} \right|_z \left. \frac{\partial y}{\partial z} \right|_x \left. \frac{\partial z}{\partial x} \right|_y = -1 \quad \text{”Regola Ciclica”}$$

Definiamo la *trasformazione di Legendre* per una funzione $F(x, y)$:

$$G(u, y) = F - ux$$

$$dG = v \cdot dy - x \cdot du$$

3 Termodinamica

3.1 Definizioni e Formule Generali

3.1.1 Trasferimento del Calore

- **Conduzione:**

$$\frac{1}{A} \frac{\delta Q}{\Delta t} = -K \frac{\Delta T}{\Delta x} \quad \text{”Formula del Flusso di Calore”}$$

$$\vec{J}_Q = -K \cdot \vec{\nabla} T \quad \text{Legge di Fourier}$$

$$\delta Q = c m \delta T \quad \text{”Formula del Calore Specifico”}$$

$$\frac{\partial T}{\partial t} = \frac{k}{\rho c} \nabla^2 T \quad \text{Legge di Propagazione del Calore}$$

- **Convezione:**

$$\frac{1}{A} \frac{\delta Q}{\Delta t} = h \Delta T \quad \text{”Legge della Convezione”}$$

- **Irraggiamento:**

$$\frac{1}{A} \frac{\delta Q}{\Delta t} = \varepsilon \sigma (T^4 - T_0^4) \quad \text{”Formula dell’Irraggiamento”}$$

3.1.2 Sistemi Idrostatici

$$dV = \alpha V dT - \beta V dp$$

dove si definiscono le proprietà del materiale:

$$\alpha = \frac{1}{V} \frac{\partial V}{\partial T} \Big|_p = -\frac{1}{\rho} \frac{\partial \rho}{\partial T} \Big|_p \quad \text{Coefficiente di Espansione Volumetrica}$$

$$\beta_T = -\frac{1}{V} \frac{\partial V}{\partial p} \Big|_T \quad \text{Coefficiente di Compressibilità Isoterma}$$

dove indichiamo con ρ la densità volumetrica del materiale.

Il **lavoro** (infinitesimale) viene in generale descritto da:

$$dW = -pdV \quad W = -\int_{V_i}^{V_f} pdV$$

$$c_p = \frac{\partial Q}{\partial T} \Big|_p = T \frac{\partial S}{\partial T} \Big|_p \quad \text{Coefficiente di Espansione Termica a } p \text{ costante}$$

$$c_V = \frac{\partial Q}{\partial T} \Big|_V = T \frac{\partial S}{\partial T} \Big|_V \quad \text{Coefficiente di Espansione Termica a } V \text{ costante}$$

3.1.3 Entropia

Si definisce il differenziale esatto:

$$dS = \frac{\delta Q}{T}_{\text{rev}} \quad \text{Entropia}$$

3.2 Potenziali Termodinamici

Le seguenti grandezze sono i *potenziali termodinamici*.

Nome	Definizione	Differenziale	Relazione (1)	Relazione (2)
Energia interna	$\Delta U = Q + W$	$dU(S, V) = TdS - pdV$	$T = \left. \frac{\partial U}{\partial S} \right _V$	$p = -\left. \frac{\partial U}{\partial V} \right _S$
Entalpia	$H = U + pV$	$dH(S, p) = TdS + Vdp$	$T = \left. \frac{\partial H}{\partial S} \right _p$	$V = \left. \frac{\partial H}{\partial p} \right _S$
Helmholtz	$F = U - TS$	$dF(T, V) = -SdT - pdV$	$S = -\left. \frac{\partial F}{\partial T} \right _V$	$p = -\left. \frac{\partial F}{\partial V} \right _T$
Gibbs	$G = U + pV - TS$	$dG(T, p) = -SdT + Vdp$	$S = -\left. \frac{\partial G}{\partial T} \right _p$	$V = \left. \frac{\partial G}{\partial p} \right _T$

Nome	Differenziale	Relazione di Maxwell
Energia interna	$dU(S, V) = TdS - pdV$	$\left. \frac{\partial T}{\partial V} \right _S = -\left. \frac{\partial p}{\partial S} \right _V$
Entalpia	$dH(S, p) = TdS + Vdp$	$\left. \frac{\partial T}{\partial p} \right _S = \left. \frac{\partial V}{\partial S} \right _p$
Helmholtz	$dF(T, V) = -SdT - pdV$	$\left. \frac{\partial S}{\partial V} \right _T = \left. \frac{\partial p}{\partial T} \right _V$
Gibbs	$dG(T, p) = -SdT + Vdp$	$\left. \frac{\partial S}{\partial p} \right _T = -\left. \frac{\partial V}{\partial T} \right _p$

3.3 Potenziale Chimico

In presenza di scambio di materia, si riscrive:

$$U = TS - pV + \mu n \quad \text{Energia Interna}$$

$$dU = TdS - pdV + \mu dn \quad \text{Differenziale Energia Interna}$$

dove si definisce:

$$\mu = \left. \frac{\partial U}{\partial n} \right|_{S, V} \quad \text{Potenziale Chimico}$$

$$SdT - Vdp + nd\mu = 0 \quad \text{Relazione di Gibbs-Duhem}$$

3.4 Macchine Termiche

Definiamo l'efficienza di una macchina termica come:

$$\eta = \frac{|W|}{|Q_H|} = 1 - \frac{|Q_L|}{|Q_H|} \quad \text{Efficienza}$$

$$\eta_{\text{Carnot}} = 1 - \frac{T_L}{T_H} \quad \text{Efficienza di Carnot}$$

4 Formule non Generali

4.1 Formule per i Gas Ideali

$$pV = nRT \quad \text{Legge dei Gas Ideali}$$

$$c_V := \left. \frac{\partial Q}{\partial T} \right|_V = \left. \frac{\partial U}{\partial T} \right|_V \quad \text{Calore specifico a } V \text{ costante}$$

$$c_p := c_V + \left(\left. \frac{\partial U}{\partial V} \right|_T + p \right) V \alpha \quad \text{Calore specifico a } p \text{ costante}$$

Ci sono delle formule che legano tra loro i calori specifici:

$$C = c n \quad \text{Capacità Termica}$$

$$c_p - c_V = R \quad \text{Relazione di Mayer}$$

$$c_V = \frac{\nu}{2} R \quad \text{Calore Specifico per Gas Ideale}$$

$$\gamma \equiv \frac{C_p}{C_V} = \frac{c_p}{c_V} \quad \text{Coefficiente Adiabatico}$$

$$dU = n c_V dT \quad \text{Correlazione } U \text{ con } T$$

dove ν indica i gradi di libertà: $\nu = 3$ per i gas monoatomici e $\nu = 5$ per i gas biatomici.

$$\Delta S = n c_p \ln \left(\frac{T_f}{T_i} \right) - n R \ln \left(\frac{p_f}{p_i} \right) \quad \text{Formula Generale per Entropia}$$

$$\left. \frac{\partial U}{\partial V} \right|_T = T \left. \frac{\partial p}{\partial T} \right|_V - p = T^2 \left. \frac{\partial (p/T)}{\partial T} \right|_V \quad \text{Equazione di Helmholtz}$$

4.1.1 Tabella Riassuntiva per i Gas Ideali

Trasformazione isobara

$W = -nR\Delta T$	Lavoro
$Q = nc_p\Delta T$	Calore
$\Delta U = Q + W = nc_V\Delta T$	Differenza Energia
$pV^0 = \text{cost.}$	Equazione curva isobara
$dS = nc_p\frac{dT}{T}$	Entropia

Trasformazione isocora

$W = 0$	Lavoro
$Q = nc_V\Delta T$	Calore
$\Delta U = Q = nc_V\Delta T$	Differenza Energia
$pV^\infty = \text{cost.}$	Equazione curva isocora
$dS = nc_v\frac{dT}{T}$	Entropia

Trasformazione isoterma

$\Delta U = 0$	Differenza Energia
$W = -nRT \ln\left(\frac{V_f}{V_i}\right)$	Lavoro
$Q = -W$	Calore
$pV^1 = \text{cost.}$	Equazione curva isoterma
$dS = nR\frac{dV}{V} = -nR\frac{dp}{p}$	Entropia

Trasformazione adiabatica

$Q = 0$	Calore
$\Delta U = W$	Differenza Energia
$pV^\gamma = \text{cost.}$	Equazione curva adiabatica
$\Delta S = 0$	Entropia

4.2 Gas Reale

Un'approssimazione più realistica della legge dei gas è:

$$\left(p + a \frac{n^2}{V^2}\right) (V - nb) = nRT \quad \text{Equazione di Van der Waals}$$

4.3 Transizione di Fase

La transizione di fase avviene a p, T costanti. Usando Gibbs si trova:

$$G(n, p, T) = G_L(p, T, n_L) + G_V(p, T, n_V) = n_L \cdot g_L(p, T) + n_V \cdot g_V(p, T)$$

segue la condizione $g_L = g_V$. Nel caso di più fasi contemporanee vale:

$$\#\text{var. indep.} = 2 + N - F \quad \text{Regola delle Fasi di Gibbs}$$

Scriviamo $V = n_L \cdot v_L(T) + n_V \cdot v_V(T)$ e $U = n_L \cdot u_L(T) + n_V \cdot u_V(T)$

$$\lambda = \frac{\delta Q}{\delta n} = (u_V - u_L) + p(v_V - v_L) \quad \text{Calore Latente di Vaporizzazione}$$

Sperimentalmente vale che:

$$\Delta Q_{\text{lat}} = m \cdot \lambda \quad \text{Formula del Calore Latente}$$

dove m è la massa.

$$\frac{dp}{dT} = \frac{\lambda}{T(v_V - v_L)} \quad \text{Equazione di Clapeyron}$$

$$p \propto e^{-\frac{\lambda}{RT}} \quad \text{Equazione di Clausius-Clapeyron}$$

5 Relatività

Le costanti che useremo sono:

$$\gamma(u) = \frac{1}{\sqrt{1 - \frac{u^2}{c^2}}} \quad \beta(u) = \frac{u}{c}$$

Sia S' sistema di riferimento in movimento con velocità $\mathbf{u} = u\hat{\mathbf{x}}$ rispetto a S . Allora:

$$L' = \frac{L}{\gamma} \quad \text{Contrazione delle lunghezze}$$

$$\Delta t' = \gamma \Delta t \quad \text{Dilatazione dei tempi}$$

Consideriamo le trasformazioni di Lorentz:

$$\begin{cases} x' = \gamma(x - \beta ct) \\ y' = y \\ z' = z \\ ct' = \gamma(ct - \beta x) \end{cases} \quad \begin{cases} v'_x = \frac{v_x - u}{1 - \frac{uv_x}{c^2}} \\ v'_y = \frac{v_y - u}{\gamma(u) \left(1 - \frac{uv_x}{c^2}\right)} \\ v'_z = \frac{v_z - u}{\gamma(u) \left(1 - \frac{uv_x}{c^2}\right)} \end{cases}$$

dove per (ct, x, y, z) si intendono *differenze* di coordinate tra eventi.

$$c^2 t^2 - x^2 - y^2 - z^2 \quad \text{Intervallo tra eventi}$$

si conserva per trasformazioni di Lorentz.

Sia $m = M(0)$ la massa propria di un oggetto:

$$M(v) = \gamma(u)M(0) = \gamma(u)m \quad \mathbf{p} = m\gamma(u)\mathbf{v}$$

Introduciamo i quadrivettori (4-uple invarianti per trasformazioni di Lorentz):

$$d\tau^2 = dt^2 - \frac{dx^2 + dy^2 + dz^2}{c^2} = \frac{dt^2}{\gamma^2(v)} \quad \text{Tempo proprio } \tau$$

$$\tilde{\mathbf{v}} = \gamma(v)(c, \mathbf{v}) \quad \text{Quadrivelocità}$$

$$\tilde{\mathbf{a}} = \gamma^4(v) \left(\frac{\mathbf{v} \cdot \mathbf{a}}{c}, \mathbf{a} + \frac{\mathbf{v} \times (\mathbf{v} \times \mathbf{a})}{c^2} \right) \quad \text{Quadriaccelerazione}$$

$$\tilde{\mathbf{p}} = (m\gamma c, \mathbf{p}) = \left(\frac{E}{c}, \mathbf{p} \right) \quad \text{Quadriimpulso}$$

$$\tilde{\mathbf{F}} = m\tilde{\mathbf{a}} \quad \text{Quadriforza}$$

$$\tilde{\mathbf{J}} = (\rho c, \mathbf{J}) \quad \text{Quadricorrente } (\rho \text{ carica})$$

$$\tilde{\nabla} = \left(\frac{1}{c} \frac{\partial}{\partial t}, -\vec{\nabla} \right) \quad \text{Operatore Quadrigradiente}$$

Parlando di energia:

$$E^2 = c^2 \mathbf{p}^2 + m^2 c^4 \quad \text{Energia totale}$$

$$K = E - mc^2 \quad \text{Energia cinetica (per } V = 0)$$

La seconda equazione di Newton si riscrive:

$$\mathbf{F} = m\gamma \mathbf{a} + \frac{\mathbf{F} \cdot \mathbf{v}}{c^2} \mathbf{v}$$

6 Relatività

6.1 Cinematica

Le costanti usate sono:

$$\gamma(u) = \frac{1}{\sqrt{1 - \frac{u^2}{c^2}}} \quad \beta(u) = \frac{u}{c}$$

Dato S' un sistema di riferimento in movimento con velocità costante $\mathbf{v} = \mathbf{u} = u\hat{\mathbf{x}}$ rispetto a S allora si verificano i seguenti fenomeni:

$$\Delta t = \gamma(u)\Delta t_0 \quad \text{Dilatazione dei tempi}$$

$$L = \frac{L_0}{\gamma(u)} \quad \text{NOME LEGGE}$$

dove L_0 e Δt_0 sono lunghezza e tempo propri. Le *trasformazioni di Lorentz* si riscrivono:

$$\begin{cases} x' = \gamma(x - \beta ct) \\ y' = y \\ z' = z \\ ct' = \gamma(ct - \beta x) \end{cases} \quad \begin{cases} v'_x = \frac{v_x - u}{1 - \frac{uv_x}{c^2}} \\ v'_y = \frac{v_y - u}{\gamma(u) \left(1 - \frac{uv_x}{c^2}\right)} \\ v'_z = \frac{v_z - u}{\gamma(u) \left(1 - \frac{uv_x}{c^2}\right)} \end{cases} \quad \begin{cases} p'_x = \gamma(u) \left(p_x - \frac{u}{c^2} E\right) \\ p'_y = p_y \\ p'_z = p_z \\ E' = \gamma(u)(E - up_x) \end{cases}$$

Si definiscono nello spazio-tempo:

$$(ct, x, y, z) \quad \text{Evento}$$

$$s^2 := c^2 t^2 - x^2 - y^2 - z^2 \quad \text{Intervallo tra eventi}$$

dove l'ultimo si conserva per trasformazioni di Lorentz.

Si definisce:

$$\xi = \operatorname{arctanh}(-\beta) \quad \text{Rapidità}$$

Si definisce un prodotto scalare per quadrivettori: se $\tilde{x}_A = (ct_A, \mathbf{x}_A)$ e $\tilde{x}_B = (ct_B, \mathbf{x}_B)$, allora

$$\tilde{x}_A \cdot \tilde{x}_B := ct_A ct_B - \mathbf{x}_A \cdot \mathbf{x}_B$$

6.2 Dinamica

Detto ds^2 l'intervallo infinitesimo, si definisce

$$d\tau^2 := \frac{ds^2}{c^2} = dt^2 - \frac{dx^2 + dy^2 + dz^2}{c^2} \quad \text{Tempo Proprio}$$

Una relazione importante è la seguente:

$$d\tau = \frac{dt}{\gamma(v)}$$

Sia $m = M(0)$ la massa propria di un oggetto:

$$M(v) = \gamma(u)M(0) = \gamma(u)m \quad \mathbf{p} = m\gamma(u)\mathbf{v}$$

Introduciamo i quadrivettori (4-uple invarianti per trasformazioni di Lorentz):

$\tilde{\mathbf{v}} = \gamma(v)(c, \mathbf{v})$	Quadrivelocità
$\tilde{\mathbf{a}} = \gamma^4(v) \left(\frac{\mathbf{v} \cdot \mathbf{a}}{c}, \mathbf{a} + \frac{\mathbf{v} \times (\mathbf{v} \times \mathbf{a})}{c^2} \right)$	Quadriaccelerazione
$\tilde{\mathbf{p}} = (m\gamma c, \mathbf{p}) = \left(\frac{E}{c}, \mathbf{p} \right)$	Quadriimpulso
$\tilde{\mathbf{F}} = m\tilde{\mathbf{a}}$	Quadriforza
$\tilde{\mathbf{J}} = (\rho c, \mathbf{J})$	Quadricorrente (ρ carica)
$\tilde{\nabla} = \left(\frac{1}{c} \frac{\partial}{\partial t}, -\vec{\nabla} \right)$	Operatore Quadrigradiente

Parlando di energia:

$E^2 = c^2 \mathbf{p}^2 + m^2 c^4$	Energia totale
$K = E - mc^2$	Energia cinetica (per $V = 0$)
$\beta = \frac{v}{c} = \frac{pc}{E}$	Formula alternativa di β
$\gamma = \frac{E}{mc^2}$	Formula alternativa di γ

La seconda equazione di Newton si riscrive:

$$\mathbf{F} = m\gamma \mathbf{a} + \frac{\mathbf{F} \cdot \mathbf{v}}{c^2} \mathbf{v}$$

e se $\mathbf{F} \parallel \mathbf{v}$ allora:

$$\mathbf{F} = m\gamma^3 \mathbf{a}$$

7 Meccanica Quantistica

7.1 Fisica Moderna

7.1.1 Corpo Nero ed Emissione

Definiamo delle grandezze legate all'irraggiamento:

$$\begin{aligned} I &= \frac{dE}{dA_{\perp} dt} && \text{Irraggiamento} \\ w &= \frac{I}{c} && \text{Intensità di irraggiamento} \\ I_{\nu} &= \frac{dI}{d\nu} && \text{Intensità specifica per frequenza} \\ I_{\Omega} &= \frac{dI}{d\nu} && \text{Intensità specifica per angolo con } d\Omega = \frac{dA}{r^2} \end{aligned}$$

La potenza emessa e ricevuta da un corpo sono rispettivamente:

$$M = \frac{\text{potenza emessa}}{\text{superficie area}} \quad \text{Emittanza} \quad I = \frac{\text{potenza ricevuta}}{\text{superficie area}} \quad \text{Irradianza}$$

Si ottiene la *legge di Kirkov* che uguaglia grandezze:

$$\begin{aligned} a(\nu) &= \frac{\text{potenza non riflessa}}{\text{irraggiamento}} && \text{Coefficiente di assorbimento} \\ e &= \frac{M(\text{corpo considerato})}{M(\text{corpo nero})} && \text{Emissività} \\ a &= e && \text{Legge di Kirkov} \end{aligned}$$

Gradualmente si ottengono risultati che portano alla quantizzazione.

$$\begin{aligned} M &= \sigma T^4 && \text{Equazione di Stefan-Boltzmann} \\ \lambda_{\max} &= \frac{2.9 \text{ mm}}{T} && \text{Legge dello spostamento di Wien} \\ \varepsilon &= h\nu && \text{Quanto di energia} \\ \frac{dw}{d\nu} &= \frac{8\pi h\nu^3}{c^3} \frac{1}{e^{\frac{h\nu}{kT}} - 1} && \text{Formula di Planck (v.1)} \\ \frac{dw}{d\lambda} &= \frac{8\pi hc}{\lambda^5} \frac{1}{e^{\frac{hc}{\lambda kT}} - 1} && \text{Formula di Planck (v.2)} \end{aligned}$$

dove valgono le seguenti costanti:

$$\begin{aligned} \sigma &= 5.67 \cdot 10^{-8} \frac{W}{m^2 K^4} && \text{Costante di Boltzmann} \\ h &= 6.626 \cdot 10^{-34} \text{ Js} && \text{Costante di Planck} \end{aligned}$$

7.1.2 Effetto Fotoelettrico

L'effetto fotoelettrico viene risolto con i fotoni quantizzati, descritti da:

$$\begin{aligned} E_\gamma &= h\nu && \text{Energia di un fotone} \\ E_{\text{tot}} &= nE_\gamma && \text{Energia irradiata} \\ \tilde{k} &= \left(\nu, \frac{1}{\lambda} \mathbf{k}\right) && \text{Quadrivettore per onde} \end{aligned}$$

7.1.3 Effetto Compton

La luce che si riflette a frequenze molto alte cambia lunghezza d'onda. (Con λ' si indica la grandezza dopo l'urto)

$$\begin{aligned} \hbar &= \frac{h}{2\pi} && \text{Costante di Planck ridotta} \\ \lambda &= \frac{h}{m_e c} && \text{Lunghezza d'onda di Compton ridotta} \\ E'_\gamma &= \frac{E_\gamma}{1 + \frac{E_\gamma}{m_e c^2} (1 - \cos \theta)} && \text{Formula di Compton} \\ \lambda' - \lambda &= \frac{h}{m_e c} (1 - \cos \theta) && \text{Differenze lunghezze d'onda} \end{aligned}$$

7.2 Meccanica Ondulatoria

7.2.1 Dualità Onda - Particella

Dualità onda - particella di De Broglie:

$$\begin{array}{ccc} \text{Particella} & & \text{Onda} \\ p & \leftrightarrow & \lambda = \frac{h}{p} \end{array}$$

Vediamo di studiare l'equazione dell'onda.

$$\begin{aligned} E_\gamma &= \hbar\omega & \omega &= 2\pi\nu && \text{Energia fotone} \\ \mathbf{p}_\gamma &= \hbar\mathbf{k} & k &= \frac{2\pi}{\lambda} && \text{Impulso fotone} \\ f(x, t) &= \sin(kx \pm \omega t) && && \text{Equazione d'onda reale} \\ f(x, t) &= Ae^{i(kx - \omega t)} && && \text{Equazione d'onda complessa} \\ v_f &= \frac{\omega}{k} && && \text{Velocità di fase} \\ v_g &= \frac{d\omega}{dk} && && \text{Velocità di gruppo} \end{aligned}$$

L'effetto combinato della somma di sinusoidi fa sì che la velocità d'onda sia la velocità di gruppo e non di fase:

$$\frac{dE}{dp} = v_{\text{onda}} = v_g = \frac{d\omega}{dk}$$

7.2.2 Equazione di Schrödinger

Per il caso *non relativistico*, vale l'equazione di Schrödinger, che in generale è:

$$i\hbar \frac{\partial \psi}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + V\psi \quad \text{Equazione di Schrödinger}$$

$$|\psi(x, t)|^2 \quad \text{Densità di probabilità di misurare la particella}$$

Troviamo le soluzioni all'equazione.

- *Variabili separabili*: scriviamo $\psi(x, t) = g(t)f(x)$ e si ottiene:

$$-\frac{\hbar}{2m} \frac{\partial^2 f}{\partial x^2} + V(x)f = Ef \quad \text{Equazione di Schrödinger indipendente da } t$$

La soluzione nel caso separabile risulta:

$$\psi(x, t) = Cf(x)e^{-\frac{iEt}{\hbar}} \quad \text{Stato stazionario}$$

- *Caso generale*: si ottiene che le soluzioni generali sono

$$\psi(x, t) = \sum_n c_n f_n(x) e^{-\frac{iE_n t}{\hbar}} \quad \text{Stato generico}$$

Specializzando le formule per 3 tipologie di potenziali:

- *Potenziale costante*: sia $V = V_0$ allora la soluzione generica sarà:

$$\psi(x, t) = Ae^{-i(\omega t - kx)} + Be^{-i(\omega t + kx)} \quad k = \frac{\sqrt{2m(E - V_0)}}{\hbar}$$

- *Buca di potenziale infinito*: supponiamo che il potenziale sia infinito all'infuori di $[0, L]$. Allora le soluzioni, per $n \in \mathbb{N}$ saranno:

$$\psi_n(x, t) = \begin{cases} \sqrt{\frac{2}{L}} \sin\left(\frac{n\pi}{L}x\right) e^{-\frac{iE_n t}{\hbar}} & 0 \leq x \leq L \\ 0 & \text{altrove} \end{cases} \quad \text{dove } E_n = \frac{n^2 \pi^2 \hbar^2}{2mL^2}$$

e osserviamo che le funzioni $f_n(x) = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin\left(\frac{n\pi}{L}x\right)$ sono una base ortonormale per il prodotto scalare. Le soluzioni generali si scrivono:

$$f(x) = \sum_n c_n f_n(x) \quad \text{Soluzione generale}$$

$$c_n = \int_{-\infty}^{+\infty} f_n(x) f(x) dx \quad \text{Coefficienti della soluzione}$$

- *Buca di potenziale reale*: consideriamo potenziale nullo in $[0, L]$ e pari a V_0 altrove. La soluzione generale sarà:

$$f(x) = \begin{cases} A_1 e^{k'x} + B_1 e^{-k'x} & x < -L \\ A_2 \sin(kx) + B_2 \cos(kx) & x \in [0, L] \\ A_3 e^{k'x} + B_3 e^{-k'x} & x > L \end{cases}$$

dove le costanti si pongono per continuità di ψ , ψ' , finitezza all'infinito e normalizzazione. Le costanti saranno:

$$k = \frac{\sqrt{2mE}}{\hbar} \quad k' = \frac{\sqrt{2m(V_0 - E)}}{\hbar}$$

8 Meccanica Quantistica

Considereremo il prodotto scalare:

$$\langle \phi, \psi \rangle := \int_{-\infty}^{+\infty} \phi^*(x)\psi(x)dx$$

Vale che $\langle \phi, \psi \rangle = \langle \psi, \phi \rangle^*$. Definiamo delle grandezze:

$$\langle A \rangle_\psi = \langle \psi, A\psi \rangle \quad \text{Valor medio di } A$$

$$[A, B] = AB - BA \quad \text{Commutatore}$$

$$\sigma_{A\psi}^2 = \langle (A - \langle A \rangle_\psi)^2 \rangle_\psi \quad \text{Varianza di un osservabile}$$

8.1 Operatori

Sintetizziamo nella seguente tabella gli operatori introdotti.

Operatore	Definizione	Autofunzione
Hamiltoniano	$H = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} + V(x)$	$\phi_H^\lambda(x) = f(x)e^{-i\lambda t}$
Posizione	$X\psi(x) = x\psi(x)$	$\phi_X^\lambda(x) = \frac{1}{2\pi} \int_{-\infty}^{+\infty} e^{ik(x-\lambda)} dk$
Impulso	$P_x = -i\hbar \frac{\partial}{\partial x}$	$\phi_{P_x}^\lambda(x) = Ae^{\frac{i\lambda x}{\hbar}}$

Per l'operatore Hamiltoniano ricordiamo inoltre che le autofunzioni sono gli stati stazionari, per i quali l'autovalore è la corrispondente energia:

$$H\psi = E\psi$$

Nel caso generale si trova:

$$H\psi = \sum_n c_n E_n f_n(x) e^{-\frac{iE_n t}{\hbar}} \quad \langle H \rangle_\psi = \sum_n |c_n|^2 E_n$$

L'autofunzione dell'operatore posizione, invece, risulta essere il delta di Dirac.

8.2 Principio di Indeterminazione di Heisenberg

Ne segue la seguente proprietà:

$$\sigma_A^2 \sigma_B^2 \geq \left[\frac{1}{2i} \langle [A, B] \rangle \right]^2 \quad \text{Principio di Indeterminazione di Heisenberg}$$

Nel caso degli operatori posizione e impulso, si ottiene che:

$$[X, P_x] = i\hbar \quad \sigma_X \sigma_{P_x} \geq \frac{\hbar}{2}$$