

SYLLABUS DEL CORSO

Elementi di Meccanica Quantistica e Struttura della Materia

2526-2-ESM01Q010

Obiettivi

1. Conoscenza e capacità di comprensione (DnD 1).
Il corso si propone di introdurre e sviluppare i concetti fondamentali della meccanica quantistica utilizzati per modellizzare le proprietà della materia a livello atomico
2. Conoscenza e capacità di comprensione applicate. (DnD 2).
Agli studenti saranno forniti gli strumenti formali necessari per comprendere le conoscenze acquisite al punto 1, da applicare nella comprensione e nell'utilizzo di alcuni aspetti fondamentali della materia, come lo spin, la struttura fine dell'atomo di idrogeno, le strutture elettroniche degli atomi a più elettroni e l'interazione luce-materia.
3. Autonomia di giudizio (DnD 3).
Saranno proposte diverse ore di esercitazioni con il docente per preparare la parte scritta dell'esame, nonché una simulazione della prova scritta per autovalutare la propria preparazione.
4. Abilità comunicative (DnD 4).
Ogni lezione comprende una parte di discussione aperta con il docente in modo da verificare e approfondire le conoscenze acquisite, la capacità critica di individuare le informazioni più cruciali. e la capacità di esporle e trasmetterle.
5. Capacità di apprendere (DnD 5).
Gli esercizi discussi durante la lezione saranno integrati con esercizi aggiuntivi e discussioni proposte dagli studenti, al fine di verificare la loro capacità di approfondire gli argomenti trattati e prepararsi all'esame..

Contenuti sintetici

MODULO 1

- Crisi della fisica classica
- Particella quantistica
- Equazione di Schrödinger
- L'atomo idrogenoide

MODULO 2:

- Assiomatica della meccanica quantistica
- Lo spin dell'elettrone
- Metodi approssimati
- Interazione spin-orbita
- Struttura fine dell'atomo di idrogeno
- Effetto Zeeman
- Formalismo a molte particelle
- Atomo di Elio
- Atomi a molti elettroni
- Interazione luce-materia

Programma esteso

MODULO 1:

CRISI DELLA FISICA CLASSICA

Spettro di corpo nero, teoria classica e proposta di Planck; il quanto di energia. Effetto fotoelettrico: apparato e osservazioni sperimentali; interpretazione classica e interpretazione quantistica. Modello corpuscolare della luce; il fotone. Effetto Compton: aspetti sperimentali e interpretazione. Produzione e annichilazione di coppie e^-e^+ . Spettro $e.m.$ e interazione fotone-materia. Modello di Bohr: costruzione e risultati; conseguenze. Transizioni e spettri. Esperimento di Franck-Hertz e interpretazione. Ipotesi di De Broglie; esperimenti di Davisson e Germer e di Thomson.

PARTICELLA QUANTISTICA

Funzione d'onda ψ ed equazione delle onde per le onde di materia. ψ come onda armonica o come pacchetto. Vantaggi del pacchetto; principi di indeterminazione. Richiami su pacchetto d'onde, velocità di gruppo, trasformata di Fourier, pacchetto gaussiano. Discussione e conseguenze dei principi di indeterminazione. Interpretazione probabilistica di Born della funzione d'onda ψ . Misura e valori di aspettazione. Operatori e regole di rappresentazione; esempi.

EQUAZIONE DI SCHRÖDINGER

L'equazione di Schrödinger: derivazione, significato, proprietà. Densità di corrente di probabilità e conservazione. Separazione delle variabili, eq. di Schrödinger agli stati stazionari. Autostati e autovalori di H . Probabilità ed energia di uno stato stazionario. Probabilità e energia di stati non stazionari; densità di carica. Soluzione dell'eq. di Schrödinger 1D: la particella quantistica in una buca di potenziale infinita. Autostati ed energie. Esempi di buca infinita; conseguenze. La particella quantistica in una buca infinita 3D. Degenerazione. Buca di potenziale finita: soluzioni pari e dispari ed autovalori dell'energia; stati del continuo; riflessione e trasmissione. Caratteristiche di buca infinita e finita, con discussione di problemi. Gradino di potenziale e barriera di potenziale 1D. Coefficienti di riflessione e trasmissione, densità di corrente di probabilità. Effetto tunnel. Oscillatore armonico 1D: soluzione dell'eq. di Schrödinger, stati stazionari, energie. Potenziale con un minimo: stati legati e del continuo.

ATOMO IDROGENOIDE

Equazione di Schrödinger per una particella in campo centrale; equazione angolare e radiale. Densità di probabilità radiale e angolare. Soluzione dell'eq. radiale; funzioni $R_{nl}(r)$, numero quantico principale n ed energie E_n . Soluzione dell'eq. angolare; le armoniche sferiche $Y_{lm}(\theta, \phi)$ e le loro proprietà. Numeri quantici orbitale l e magnetico m . La soluzione generale $\psi_{nlm} = R_{nl}(r) Y_{lm}(\theta, \phi)$. Transizioni di dipolo elettrico e regole di selezione. Momento angolare e sua quantizzazione; eq. agli autovalori di L e L_z , limite classico. Atomo idrogenoide

MODULO 2:

ASSIOMATICA DELLA MECCANICA QUANTISTICA

Spazi di Hilbert

Operatori associati ad osservabili fisiche

Osservabili compatibili

Principio di indeterminazione generalizzato

Costanti del moto

Teorema di Ehrenfest

LO SPIN DELL'ELETTRONE

Momento magnetico orbitale

Esperimento di Stern e Gerlach

Momento magnetico di spin

Spinori e matrici di Pauli

Numero quantico di spin ed estensione del formalismo

METODI DI APPROSSIMAZIONE

Teoria delle perturbazioni indipendenti dal tempo per livelli non degeneri e degeneri

Principio variazionale

INTERAZIONE SPIN-ORBITA

Hamiltoniana d'interazione spin-orbita

Operatore momento angolare totale

STRUTTURA FINE DELL'ATOMO DI IDROGENO

Correzione ai livelli energetici dovuta all'interazione spin-orbita e alla correzione relativistica

Effetto Zeeman

EFFETTI DI UN CAMPO MAGNETICO

Effetto Zeeman forte e debole

FORMALISMO A MOLTE PARTICELLE

Particelle identiche

Determinanti di Slater

Principio di esclusione di Pauli

ATOMO DI ELIO

Stato fondamentale dell'atomo di He trascurando l'interazione elettrone-elettrone

Trattazione perturbativa dell'effetto dell'interazione elettrone-elettrone

Trattazione variazionale

Stati di singoletto e tripletto

Integrali di Hartree e di scambio

Atomi a molti elettroni

INTERAZIONE LUCE MATERIA

Teoria delle perturbazioni dipendenti dal tempo

Approssimazione di dipolo elettrico

Assorbimento
Emissione stimolata e spontanea

Prerequisiti

Preparazione consigliata:
Fisica I, Fisica II, Matematica I, Matematica II e Matematica III.

Modalità didattica

Il corso è erogato in lingua italiana.

MODULO 1:
24 ore di lezioni frontali svolte in modalità Didattica Erogativa (DE).
24 ore di lezioni frontali svolte in modalità Didattica Interattiva (DI).

MODULO 2:
24 ore di lezioni frontali svolte in modalità Didattica Erogativa (DE).
24 ore di lezioni frontali svolte in modalità Didattica Interattiva (DI).

Materiale didattico

Appunti e libri di testo consigliati.

testi di riferimento:
The Physics of Atoms and Quanta Introduction to Experiments and Theory, Haken, Hermann, Wolf, Hans
Christoph Editor: Springer
Quantum Mechanics, L. Del Debbio and A berera

testo di complemento:
Fondamenti di Fisica Atomic e Quantistica, Franco Ciccacci, Editor: Edises
Introduzione alla Meccanica Quantistica (o versione inglese), David J. Griffiths

Periodo di erogazione dell'insegnamento

2° semestre.

Modalità di verifica del profitto e valutazione

L'esame sarà diviso in una parte scritta e una orale. Gli studenti devono prima dimostrare, in una prova scritta

composta solitamente da quattro esercizi, di possedere gli strumenti formali per la gestione e l'utilizzo dei concetti di base della meccanica quantistica e della struttura della materia. Dopo la prova scritta, l'esame prevede un colloquio volto a valutare il livello di conoscenza acquisito sull'intero programma.

PROVE PARZIALI

Durante il corso sarà possibile sostenere due prove d'esame parziali, ciascuna centrata sui contenuti dei due moduli del corso. Ciascuna prova parziale prevede una prova scritta composta da due esercizi, in cui gli studenti dovranno dimostrare di possedere gli strumenti formali per la gestione e l'utilizzo dei concetti illustrati durante la prima o seconda parte del corso (Modulo 1 o 2). Dopo la prova scritta, gli esami parziali prevedono un colloquio volto a valutare il livello di conoscenza acquisito sulle rispettive parti del programma (Modulo 1 o 2).

La valutazione complessiva sarà calcolata come la media aritmetica delle valutazioni ricevute nelle due prove parziali.

Orario di ricevimento

Su appuntamento.

Contattare direttamente i docenti di riferimento:

angelo.monguzzi@unimib.it

emilio.scalise@unimib.it

Sustainable Development Goals
