

# Fisica Della Materia

Coli S. Zanotti N.

September 28, 2022



# Chapter 1

## Fondamenti di Fisica Statistica

### 1.1 Introduzione

Nello studio di sistemi fisici capita di dover analizzare il comportamento di un insieme di particelle, classiche o quantistiche, che si muovono in uno spazio determinato con una particolare energia. Sorge quindi la domanda di quale sia il modo migliore per studiare un sistema di questo tipo, ad esempio, dato un piccolo numero di particelle libere di muoversi in un volumetto, risulta abbastanza naturale utilizzare un approccio di tipo meccanico, nel quale viene studiato separatamente il moto delle singole particelle cercando di trovare la loro traiettoria ed energia. Quando però il numero di elementi costituenti il sistema cresce, ci si rende conto delle difficoltà che scaturiscono dall'utilizzo di tale approccio. L'analisi di una mole di gas, in particolare, (ideale o reale che sia) comporta lo studio della dinamica di  $6.022 \times 10^{23}$  molecole. Risulta quindi necessario adoperare un diverso metodo, al fine di semplificare l'indagine su un tale sistema, senza però perdere l'accuratezza nello studio delle sue proprietà.

A tale scopo, consideriamo un approccio di tipo termodinamico, dato che è la termodinamica è quella parte della fisica che permette lo studio del mondo *macroscopico* sulla base di postulati intuitivi e leggi fenomenologiche (la teoria cinetica dei gas è il solo caso in cui la termodinamica può essere derivata, quasi interamente, da "principi primi"). Una equazione come la legge dei gas perfetti, ad esempio, permette lo studio di un sistema senza dover ricorrere direttamente all'analisi *microscopica* del sistema. Il modello termodinamico, però, non corrisponde in maniera rigorosa al mondo fisico reale, poiché ignora completamente la struttura atomica della materia.

Un terzo approccio possibile, che in realtà è molto legato a quello termodinamico (si vedrà infatti un legame profondo tra i due) è quello della mec-

canica statistica. Questa, permette di calcolare le proprietà macroscopiche di un sistema dalla distribuzione statistica del comportamento microscopico individuale di atomi e molecole, studiandone così il comportamento medio. Questa teoria permette di affidarci ad una descrizione statistica, ottenendo cioè informazioni macroscopiche (e.g.  $T$  o  $P$ ) del sistema analizzando comportamenti microscopici collettivi, invece di seguire le traiettorie di ogni singola molecola e risolvere le equazioni del moto, classicamente o quantisticamente. Al fine di una migliore comprensione di tale approccio, segue una rapida sezione che riprende i concetti fondamentali della probabilità.

## 1.2 Probabilità