

Fondamenti della Meccanica Quantistica

Giuseppe Pucci

anno accademico 2024-2025

lezione 3

Interpretazione di Copenhagen e
Teoria ad onda pilota di Bohm

L'INTERPRETAZIONE DI COPENHAGEN

Seguono in gran parte il libro.

[Diapositiva 2, p.141]

La lezione di Corso di Bohr

[Bohr - D3, D4 - p.142]

Il punto di vista di Bohr discende filosoficamente dal **positivismo** e da **Kant** (p.143)

[Krips - D5 - p.143]

[Bohr - D6 - p.144] **complementarietà**

Per Bohr, gli approcci **causale** e **spazio-temporale** sugli eventi fisici sono mutualmente esclusivi, cioè non possono coesistere come in fisica classica.

Attribuire coordinate spazio-temporali precise agli eventi richiede, per esempio, misure di posizione precise, ma queste misure implicherebbero interazioni fisiche (perturbazioni) che si frappongono ai processi causali in corso.

È un anticipo del **PRINCIPIO DI INDETERMINAZIONE** di HEISENBERG.

[Bohr - D7, D8 - p.145] ancora sulla complementarietà.

Come Bohr, Einstein e altri riconoscevano le contraddizioni dei modelli esistenti, ma al contrario di Bohr davano per scontato che sarebbe stato possibile costruire una nuova teoria

The Copenhagen interpretation of quantum mechanics is the set of ideas, about how the theory should be understood, that was chiefly developed by Niels Bohr in collaboration with various colleagues, most notably Werner Heisenberg, in the 1920s and 1930s. Bohr's philosophy rapidly achieved the status of a kind of orthodoxy within the physics community, with early dissenters (such as Einstein and Schrödinger) being typically dismissed with charges of senility, and occasional critics from later decades (such as Bohm and Bell and Everett) being regarded practically as heretics, sinners against the true and proper nature of science. It became commonplace for proponents of the Copenhagen interpretation to insist that there was, in fact, no logically viable alternative to it at all, and authors of quantum mechanics textbooks continue, to the present day, to pay universal (if typically brief) lip service to Bohr's philosophy.

All of that said, however, the question of what, precisely, the Copenhagen interpretation says is surprisingly controversial. It has been joked that there are as many different versions of the Copenhagen interpretation as there are physicists who claim to follow it, and even scholars who study Bohr's writings in detail tend to come up with radically different interpretations of what he says and means. And yet, despite this unclarity, there is somehow nevertheless a fairly clear dichotomy between Bohr's actual views (whatever they were exactly) and the shallow, pragmatic version of them that students typically absorb from their textbooks and teachers.

La lezione di Bohr a Como (1927)

1. N. Bohr, The quantum postulate and the recent development of atomic theory. *Nature* **121**, 580–590 (14 April 1928)

The quantum theory is characterised by the acknowledgment of a **fundamental limitation in the classical physical ideas when applied to atomic phenomena**. The situation thus created is of a peculiar nature, since our interpretation of the experimental material rests essentially upon the classical concepts. Notwithstanding the difficulties which hence are involved in the formulation of the **quantum theory**, it seems, as we shall see, that **its essence may be expressed in the so-called quantum postulate, which attributes to any atomic process an essential discontinuity, or rather individuality, completely foreign to the classical theories and symbolized by Planck's quantum of action** [1].

La lezione di Bohr a Como (1927)

1. N. Bohr, The quantum postulate and the recent development of atomic theory. *Nature* **121**, 580–590 (14 April 1928)

This [quantum] postulate implies a renunciation as regards the causal space-time co-ordination of atomic processes. Indeed, our usual description of physical phenomena is based entirely on the idea that the phenomena concerned may be observed without disturbing them appreciably. This appears, for example, clearly in the theory of relativity, which has been so fruitful for the elucidation of the classical theories. As emphasised by Einstein, every observation or measurement ultimately rests on the coincidence of two independent events at the same space-time point. Just these coincidences will not be affected by any differences which the space-time co-ordination of different observers otherwise may exhibit. Now the quantum postulate implies that any observation of atomic phenomena will involve an interaction with the agency of observation not to be neglected. Accordingly, an independent reality in the ordinary physical sense can neither be ascribed to the phenomena nor to the agencies of observation. After all, the concept of observation is in so far arbitrary as it depends upon which objects are included in the system to be observed. Ultimately every observation can of course be reduced to our sense perceptions. The circumstance, however, that in interpreting observations use has always to be made of theoretical notions, entails that for every particular case it is a question of convenience at what point the concept of observation involving the quantum postulate with its inherent ‘irrationality’ is brought in [1].

2. H. Krips, Measurement in Quantum Theory, Stanford Encyclopedia of Philosophy (2008), <http://stanford.library.sydney.edu.au/archives/fall2008/entries/qt-measurement/>

Bohr extended this position by proposing that the ‘external procedures’ that affect the forms of sensible intuition include the processes of observation themselves. Thus **Bohr stood at the end of a long historical trajectory**: Kant conceived the apparatus of observation as an inner mental faculty, analogous to a pair of spectacles that mediated and in particular gave form to and interpreted raw sense impressions. Neo-Kantians projected the interpretative aspect of vision outwards, reconceiving it as a bodily, and specifically physiological process. Bohr took this further by including observation as [affecting] not merely what we see but also the terms in which we describe it [2].

La lezione di Bohr a Como (1927)

1. N. Bohr, The quantum postulate and the recent development of atomic theory. *Nature* **121**, 580–590 (14 April 1928)

This situation has far-reaching consequences. On one hand, the definition of the state of a physical system, as ordinarily understood, claims the elimination of all external disturbances. But in that case, according to the quantum postulate, any observation will be impossible, and, above all, the concepts of space and time lose their immediate sense. On the other hand, if in order to make observation possible we permit certain interactions with suitable agencies of measurement, not belonging to the system, an unambiguous definition of the state of the system is naturally no longer possible, and there can be no question of causality in the ordinary sense of the word. The very nature of the quantum theory thus forces us to regard the space-time co-ordination and the claim of causality, the union of which characterises the classical theories, as complementary but exclusive features of the description, symbolising the idealisation of observation and definition respectively. Just as the relativity theory has taught us that the convenience of distinguishing sharply between space and time rests solely on the smallness of the velocities ordinarily met with compared to the velocity of light, we learn from the quantum theory that the appropriateness of our usual causal space-time description depends entirely upon the small value of the quantum of action as compared to the actions involved in ordinary sense perceptions. Indeed, in the description of atomic phenomena, the quantum postulate presents us with the task of developing a ‘complementarity’ theory the consistency of which can be judged only by weighing the possibilities of definition and observation [1].

La lezione di Bohr a Como (1927)

1. N. Bohr, The quantum postulate and the recent development of atomic theory. *Nature* **121**, 580–590 (14 April 1928)

This view is already clearly brought out by the much-discussed question of **the nature of light and the ultimate constituents of matter**. As regards light, its propagation in space and time is adequately expressed by the electromagnetic theory. Especially the interference phenomena *in vacuo* and the optical properties of material media are completely governed by the wave theory superposition principle. Nevertheless, the conservation of energy and momentum during the interaction between radiation and matter, as evident in the photoelectric and Compton effect, finds its adequate expression just in the light quantum idea put forward by Einstein. As is well known, the doubts regarding the validity of the superposition principle on the one hand and of the conservation laws on the other, which were suggested by this apparent contradiction, have been definitely disproved through direct experiments. **This situation would seem clearly to indicate the impossibility of a causal space-time description of the light phenomena**. On one hand, in attempting to trace the laws of the time-spatial propagation of light according to the quantum postulate, we are confined to statistical considerations. On the other hand, the fulfilment of the claim of causality for the individual light processes, characterised by the quantum of action, entails a renunciation as regards the space-time description. Of course, there can be no question of a quite independent application of the ideas of space and time and of causality. **The two views of the nature of light are rather to be considered as different attempts at an interpretation of experimental evidence in which the limitation of the classical concepts is expressed in complementary ways.**

La lezione di Bohr a Como (1927)

1. N. Bohr, The quantum postulate and the recent development of atomic theory. *Nature* **121**, 580–590 (14 April 1928)

The problem of the nature of the constituents of matter presents us with an analogous situation. The individuality of the elementary electrical corpuscles is forced upon us by general evidence. Nevertheless, recent experience, above all the discovery of the selective reflection of electrons from metal crystals, requires the use of the wave theory superposition principle in accordance with the ideas of L. de Broglie. Just as in the case of light, we have consequently in the question of the nature of matter, so far as we adhere to classical concepts, to face an inevitable dilemma, which has to be regarded as the very expression of experimental evidence. In fact, here again we are not dealing with contradictory but with complementary pictures of the phenomena, which only together offer a natural generalisation of the classical mode of description. In the discussion of these questions, it must be kept in mind that, according to the view taken above, radiation in free space as well as isolated material particles are abstractions, their properties on the quantum theory being definable and observable only through their interaction with other systems. Nevertheless, these abstractions are, as we shall see, indispensable for a description of experimental evidence in connexion with our ordinary space-time view [1].

che avrebbe unificato e spiegato tutta l'evidenza sperimentale. Einstein propose le "ghost waves" per i fotoni, L. De Broglie l'onda pilota, poi riprese in versione modificata da Bohm.

Per Bohr, la teoria quantistica non era un tentativo di descrivere accuratamente la realtà microscopica, ma una struttura matematica precisa e formale che fa da arbitro nelle dispute in cui intervergono prospettive COMPLEMENTARI (che per lui restavano inevitabili e irrisolvibili).

COMPLETEZZA

Dai testi di Bohr si evince che lui non intendeva, con il termine "completezza", le stesse cose che intendevano Einstein e Schrödinger.

Questo si capisce se leggiamo le parole con cui Max Born e Heisenberg definiscono la teoria quantistica:

↳ altri due sostenitori dell'interpretazione di Copenhagen

"Sosteniamo che la meccanica quantistica è una teoria completa, le sue ipotesi fisiche e matematiche di base non sono ulteriormente modificabili."

(M. Jammer, "The Philosophy of Quantum Mechanics" Wiley, New York, 1974).

Per Bohr, per ragioni filosofiche profonde, non è possibile ottenere ed è quindi inappropriato cercare una definizione esauriente degli stati fisici degli oggetti.

Per Bohr la completezza si deve intendere in senso epistemologico o semantico piuttosto che realista o descrittivo (come nasce la intendere Einstein e l'abbiamo inteso noi nelle lezioni precedenti).

Per Einstein era da intendere come:

Non manca di nessun aspetto della realtà oggettiva.

Per Bohr:

Ragionevolmente non puoi chiedere di più senza ricadere in ragionamenti metafisici, non scientifici e senza significato.

Heisenberg

Heisenberg è sostanzialmente in accordo con Bohr, pur essendo meno filosofico, un po' più semplice e un po' più pragmatico.

[Heisenberg - D9, D10, D11 - p. 148-149]

La differenza principale tra Heisenberg e Bohr risiede nel fatto che il primo considerava le funzioni d'onda come qualcosa di (quasi-) esistente, reale, e per questo motivo criticata da Einstein perché in contraddizione con il concetto di località.

[Heisenberg - D12 - p. 149]

↳ poiché dobbiamo continuare ad usare i concetti della fisica classica (anche se ne riconosciamo i limiti) allora dobbiamo rinunciare a spiegare i fenomeni quantistici in un modo chiaro e consistente come si faceva in fisica classica!

[D13, p. 151]

[Heisenberg - D14 - p. 152]

Ma se la realtà fisica, ciò che accade, è ristretto all'osservazione allora quest'ultima deve essere definita, altrimenti abbiamo problemi professionali (come direbbe Bell).

4. W. Heisenberg, *The History of Quantum Theory in Physics and Philosophy* (Harper & Row, New York, 1958)

- “... from this time on ... the physicists learned to ask the right questions.... What were these questions? Practically all of them had to do with the strange apparent contradictions between the results of different experiments. How could it be that the same radiation that produces interference patterns, and therefore must consist of waves, also produces the photoelectric effect, and therefore must consist of particles? How could it be that the frequency of the orbital motion of the electron in the atom does not show up in the frequency of the emitted radiation? Again and again one found that the attempts to describe atomic events in the traditional terms of physics led to contradictions.”
- “Gradually, during the early twenties, the physicists became accustomed to these difficulties, they acquired a certain vague knowledge about where trouble would occur, and they learned to avoid contradictions. This was not sufficient to form a consistent general picture of what happens in a quantum process, but it changed the minds of the physicists in such a way that they somehow got into the spirit of quantum theory.”

4. W. Heisenberg, *The History of Quantum Theory in Physics and Philosophy* (Harper & Row, New York, 1958)

- “The strangest experience of those years was that the paradoxes of quantum theory did not disappear during this process of clarification; on the contrary, they became even more marked and more exciting.”
- “The two experiments – one on the interference of scattered light and the other on the change of frequency of the scattered light – seemed to contradict each other without any possibility of compromise.”
- “But in what sense did the new formalism describe the atom? The paradoxes of the dualism between wave picture and particle picture were not solved; they were hidden somehow in the mathematical scheme.”

4. W. Heisenberg, *The History of Quantum Theory in Physics and Philosophy* (Harper & Row, New York, 1958)

- “The probability wave ... meant a tendency for something. It was a quantitative version of the old concept of ‘potentia’ in Aristotelian philosophy. It introduced something standing in the middle between the idea of an event and the actual event, a strange kind of physical reality just in the middle between possibility and reality.”
- “Bohr considered the two pictures – particle picture and wave picture – as two complementary descriptions of the same reality. Any of these descriptions can be only partially true, there must be limitations to the use of the particle concept as well as of the wave concept, else one could not avoid contradictions. If one takes into account those limitations which can be expressed by the uncertainty relations, the contradictions disappear.”

5. W. Heisenberg, The Copenhagen Interpretation of Quantum Theory, in *Physics and Philosophy* (Harper & Row, New York, 1958)

The Copenhagen interpretation of quantum theory starts from a paradox. Any experiment in physics, whether it refers to the phenomena of daily life or to atomic events, is to be described in the terms of classical physics. The concepts of classical physics form the language by which we describe the arrangement of our experiments and state the results. We cannot and should not replace these concepts by any others. Still the application of these concepts is limited by the relations of uncertainty. We must keep in mind this limited range of applicability of the classical concepts while using them, but we cannot and should not try to improve them [5].

Heisenberg's positivist philosophy is also on display in this essay. For example, in discussing the idea of electrons orbiting nuclei in atoms, he remarks: “one can never observe more than one point in the orbit of the electron; therefore, there is no orbit in the ordinary sense” [5]. What the electron does between observations is thus dismissed not merely as unknowable (and thus not meaningful to speak of) but as altogether non-existent. Indeed, this kind of inference – from unknowability to unreality – pushes beyond mere positivism and recalls the idealist philosophy of, for example, Bishop George Berkeley, who famously decreed “esse est percipi” – “to be, is to be perceived”. The extent to which this sort of anti-realism, about (at least) the microscopic quantum realm, should be considered an official part of the Copenhagen doctrine, is one of those controversial issues about which there is no real consensus.

5. W. Heisenberg, The Copenhagen Interpretation of Quantum Theory, in *Physics and Philosophy* (Harper & Row, New York, 1958)

Leggendo i testi di Heisenberg e Bohr sembra che essi non accettassero che lo scopo di una teoria fisica sia di fornire una descrizione chiara e non ambigua della realtà.

Una teoria fisica non sarebbe un tentativo di fornire una descrizione oggettiva della natura ma una specie di algoritmo pratico per effettuare previsioni.

Secondo Bohr e Heisenberg, sono le domande dei critici dell'interpretazione di Copenhagen ad essere sbagliate: come viene chiesto non è raggiungibile e quindi è sbagliato chiederlo.

Fondamentalmente la differenza tra Bohr e Einstein origina da diversi approcci filosofici alla scienza.

Punti di vista attuali

[Zeilinger - D14, D15 - p. 169]

↳ Questo anti-realismo quasi idealistico è oggi considerato da molti fisici come parte dell'interpretazione di Copenhagen. Ma in realtà molti fisici hanno un approccio molto più pragmatico, come quello descritto da Griffiths.

[Griffiths - D16, D17 - p. 170]

Questo conduce allo "stai zitto e calcola".

[D. Mermin - D18 - p. 171]

Tuttavia bisogna dire che l'interpretazione di Copenhagen si è rivelata sbagliata nel dire che è impossibile formulare una teoria coerente, realistica e in accordo con gli esperimenti. Queste teorie esistono.

17. A. Zeilinger, The message of the quantum. Nature **438**, 8 (2005)

The discovery that individual events are irreducibly random is probably one of the most significant findings of the twentieth century. Before this, one could find comfort in the assumption that random events only seem random because of our ignorance. For example, although the brownian motion of a particle appears random, it can still be causally described if we know enough about the motions of the particles surrounding it... But for the individual event in quantum physics, not only do we not know the cause, there is no cause. The instant when a radioactive atom decays, or the path taken by a photon behind a half-silvered beam-splitter are objectively random. There is nothing in the Universe that determines the way an individual event will happen. Since individual events may very well have macroscopic consequences ... the Universe is fundamentally unpredictable and open, not causally closed [17].

17. A. Zeilinger, The message of the quantum. Nature **438**, 8 (2005)

A criticism of realism also emerges from the notion of complementarity. It is not just that we are unable to measure two complementary quantities of a particle, such as its position and momentum, at the same time. Rather, the assumption that a particle possesses both position and momentum, before the measurement is made, is wrong. Our choice of measurement apparatus decides which of these quantities can become reality in the experiment.

So, what is the message of the quantum? I suggest we look at the situation from a new angle. We have learned in the history of physics that it is important not to make distinctions that have no basis – such as the pre-newtonian distinction between the laws on Earth and those that govern the motion of heavenly bodies. I suggest that in a similar way, the distinction between reality and our knowledge of reality, between reality and information, cannot be made. There is no way to refer to reality without using the information we have about it [17].

L'interpretazione statistica introduce nella meccanica quantistica un tipo di **indeterminazione** poiché, anche se voi conoscestes tutto quello che la teoria è in grado di dire sulla particella (ovvero la sua funzione d'onda), non sareste ugualmente in grado di predire con certezza il risultato di un semplice esperimento per misurare la sua posizione: la meccanica quantistica è in grado di offrire un'informazione solo *statistica* riguardo i risultati *possibili*. Questa indeterminazione è stata fonte di grande preoccupazione sia per i fisici sia per i filosofi ed è naturale domandarsi se sia un fatto di natura o un difetto insito nella teoria.

Supponiamo di *misurare* la posizione della particella e di trovarla nel punto C .⁴ *Domanda*: dove si trovava la particella appena *prima* della misura? A questa domanda si possono dare tre risposte plausibili, che permettono di caratterizzare le principali scuole di pensiero riguardo la natura dell'indeterminazione quantistica.

1. La posizione realista. *La particella era in C.* Sembra una risposta del tutto ragionevole, è quella che sosteneva Einstein. Si noti, tuttavia, che se è vera, allora la meccanica quantistica è una teoria **incompleta** dal momento che la particella *era effettivamente* in C e nondimeno la meccanica quantistica era incapace di dircelo. Per il realista, l'indeterminazione non è un fatto di natura ma un riflesso della nostra ignoranza. Come espresso da d'Espagnat, “la posizione della particella non era mai indeterminata, ma solo sconosciuta allo sperimentatore”.⁵ Evidentemente Ψ non contiene tutta la storia: è necessaria qualche altra informazione (indicata come **variabile nascosta**) per avere una descrizione completa della particella.

2. La posizione **ortodossa**. *La particella non era in realtà in nessun luogo.* È stato l'atto della misura che ha costretto la particella a "prendere una posizione" (anche se non osiamo chiedere come e perché abbia deciso per il punto *C*). Jordan lo esprime nel modo più netto: "Le osservazioni non solo *disturbano* ciò che si misura, esse lo *producono*. . . . Noi *costringiamo* (la particella) ad assumere una posizione definita."⁶ Questo punto di vista, detto **interpretazione di Copenhagen**, è associato al nome di Bohr e dei suoi seguaci. Fra i fisici questa è sempre stata la posizione più ampiamente accettata. Si noti, tuttavia, che, se essa è corretta, vi è qualcosa di molto peculiare nell'atto della misura, qualche cosa che più di mezzo secolo di dibattito è riuscito a illuminare solo molto fiocamente.

3. La posizione **agnostica**. *Rifiuto di rispondere*. Questa posizione non è poi così sciocca come potrebbe sembrare: dopo tutto, che senso potrebbe avere fare asserzioni riguardo lo stato di una particella *prima* di una misura, quando il solo modo di conoscere se si era nel giusto è di effettuare proprio un esperimento, nel qual caso ciò che si ottiene non è più "prima della misura"? È metafisica (nel senso peggiorativo del termine) preoccuparsi di qualche cosa che non può, per sua natura, essere verificato. Pauli diceva: "Non ci si dovrebbe scervellare sul problema se qualcosa che non si può conoscere esista lo stesso, non più che sull'antica domanda di quanti angeli possono stare sulla punta di uno spillo."⁷ Per decenni questa è stata la posizione di riserva di molti fisici: essi prima cercano di vendervi la risposta 2, ma in caso di insistenza da parte vostra passano alla 3, troncando in tale modo la conversazione.

This pragmatic attitude was brilliantly captured by N. David Mermin, who wrote in a 1989 essay in *Physics Today*:

If I were forced to sum up in one sentence what the Copenhagen interpretation says to me, it would be ‘Shut up and calculate! [19].

19. N.D. Mermin, What’s wrong with this pillow? *Phys. Today* (1989); see also Could Feynman have said this? *Phys. Today* (2004)

4. J.S. Bell, Six possible worlds of quantum mechanics, *Speakable and Unspeakable in Quantum Mechanics*, 2nd edn. (Cambridge, 2004)

While the founding fathers agonized over the question

‘particle’ *or* ‘wave’

de Broglie in 1925 proposed the obvious answer

‘particle’ *and* ‘wave’.

Is it not clear from the smallness of the scintillation on the screen that we have to do with a particle? And is it not clear, from the diffraction and interference patterns, that the motion of the particle is directed by a wave? De Broglie showed in detail how the motion of a particle, passing through just one of two holes in [a] screen, could be influenced by waves propagating through both holes. And so influenced that the particle does not go where the waves cancel out, but is attracted to where they cooperate. This idea seems to me so natural and simple, to resolve the wave-particle dilemma in such a clear and ordinary way, that it is a great mystery to me that it was so generally ignored. Of the founding fathers, only Einstein thought that de Broglie was on the right lines. Discouraged, de Broglie abandoned his picture for many years. He took it up again only when it was rediscovered, and more systematically presented, in 1952, by David Bohm. There is no need in this picture to divide the world into ‘quantum’ and ‘classical’ parts. For the necessary ‘classical terms’ are available already for individual particles (their actual positions) and so also for macroscopic assemblies of particles [4].

LA TEORIA AD ONDA PILOTA DI BOHM

[Bell - D 19 - p. 178]

$$i\hbar \frac{\partial \Psi}{\partial t} = \hat{H} \Psi$$

$$p = \frac{h}{\lambda} = \hbar k \quad \text{formule di de Broglie}$$

Nel caso di un'onda piana $\Psi \sim e^{ikx}$ la velocità della particella si può scrivere

$$v = \frac{p}{m} = \frac{\hbar k}{m}$$

Nel caso di un'onda qualsiasi scriviamo

$$\Psi(x, t) = R(x, t) e^{i S(x, t)}$$

↑ ↑
ampiezza fase

$$v = \frac{\hbar}{m} \frac{\partial S}{\partial x}$$

$S(x, t) \sim kx$ per un'onda piana.

Poi ci serve un'equazione che descrive il moto della particella:

POSTULATO:
EQUAZIONE DEL MOTO
DELLA PARTICELLA

$$\frac{dX(t)}{dt} = \frac{\hbar}{m} \frac{\partial S(x, t)}{\partial x} \Big|_{x=X(t)}$$

Notare che $S(x, t)$ in generale è complessa.

L'ultima equazione può essere riscritta nel modo seguente

$$\frac{dX(t)}{dt} = \frac{\hbar}{m} \operatorname{Im} \left[\frac{\partial \Psi}{\partial x} \right] \Big|_{x=X(t)}$$

La teoria ad onda pilota di Bohm consiste in questo.

Sviluppiamone un aspetto.

$$i\hbar \frac{\partial \Psi}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \Psi}{\partial x^2} + V(x,t) \Psi$$

complesse
coniugate

$$-i\hbar \frac{\partial \Psi^*}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \Psi^*}{\partial x^2} + V(x,t) \Psi^* \quad \text{con } V(x,t) \text{ assunto reale}$$

Moltiplichiamo le prime per Ψ^* , le seconde per Ψ e sottraiamo la seconda dalle prime:

$$i\hbar \left[\Psi^* \frac{\partial \Psi}{\partial t} + \Psi \frac{\partial \Psi^*}{\partial t} \right] = -\frac{\hbar^2}{2m} \left[\Psi^* \frac{\partial^2 \Psi}{\partial x^2} + \Psi \frac{\partial^2 \Psi^*}{\partial x^2} \right]$$

$$\Rightarrow \frac{\partial}{\partial t} |\Psi|^2 = -\frac{\partial}{\partial x} \left[\frac{i\hbar}{2m} \left(\Psi \frac{\partial}{\partial x} \Psi^* - \Psi^* \frac{\partial}{\partial x} \Psi \right) \right]$$

questa ha la forma di un'equazione di continuità in cui $\rho = |\Psi|^2$:

$$\frac{\partial}{\partial t} \rho = -\frac{\partial}{\partial x} \vec{j}$$

o in 3 dimensioni:

$$\frac{\partial \rho}{\partial t} = -\vec{\nabla} \cdot \vec{j}$$

Questa equazione può essere intesa come l'equazione per la conservazione locale delle probabilità, in cui \vec{j} è la corrente di probabilità.

A questo punto, nel contesto della meccanica Bohmiana, ci aspetteremmo che la velocità della particella fosse:

$$v = \frac{j}{\rho} = \frac{i\hbar}{2m} \frac{\Psi \frac{\partial}{\partial x} \Psi^* - \Psi^* \frac{\partial}{\partial x} \Psi}{\Psi^* \Psi} =$$

$$\begin{aligned} & \text{(possibile esercizio)} \\ & = \dots = \frac{\hbar}{m} \operatorname{Im} \left[\frac{\left(\frac{\partial \Psi}{\partial x} \right)}{\Psi} \right] \quad \checkmark \end{aligned}$$

in accordo con l'equazione del moto postulata.

Qui la regola di Born può essere derivata anziché postulata.

Particella in una cavità

[D20, D21 - p. 183, 184, 185]

Con le "buone" condizioni iniziali, la teoria di Bohm è perfettamente in accordo con le previsioni della formulazione di Copenhagen.

Diffrazione e interferenza

[D22, D23 - p. 187, 188]

Misura

La teoria del onda pilota di Bohm ci permette di non dividere il mondo in sistemi quantici e sistemi classici per capire cosa vuol dire misurare. Questa teoria non soffre del problema della misura.

Riprendiamo le nostre hamiltoniane d'interazione tra il sistema di misura e la particella in cavità discusse in precedente:

$$\hat{H}_{int} = \lambda \hat{H}_x \hat{p}_y \quad [D24]$$

con condizione iniziale

$$\Psi(x, y, 0) = \psi_m(x) \phi(y)$$

L'equazione di Schrödinger ci dà l'evoluzione temporale

$$\Psi(x, y, t) = \psi_m(x) \phi(y - \lambda E_m t)$$

Ricordiamo che il problema nasce quando la particella si trova inizialmente in una sovrapposizione di stati

$$\Psi(x, y, 0) = \left[\sum_i c_i \psi_i(x) \right] \phi(y)$$

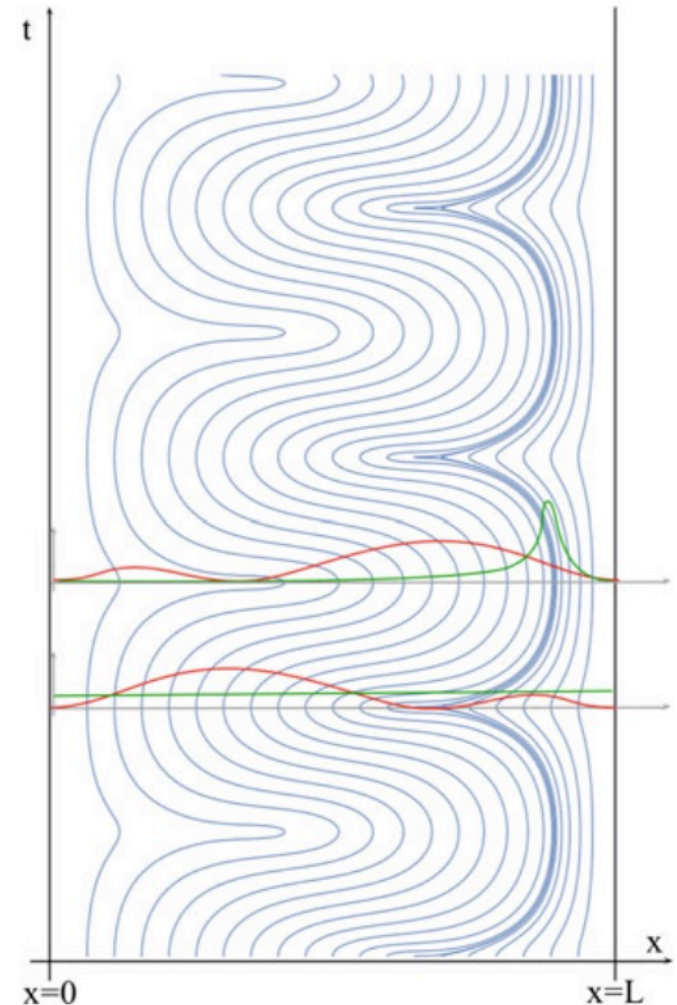
Buca di potenziale infinito

$$\begin{aligned}\Psi(x, t) &= \frac{1}{\sqrt{2}} [\psi_1(x)e^{-iE_1t/\hbar} + \psi_2(x)e^{-iE_2t/\hbar}] \\ &= \frac{1}{\sqrt{L}} [\sin(\pi x/L)e^{-i\omega_1t} + \sin(2\pi x/L)e^{-i\omega_2t}].\end{aligned}$$

$$\frac{dX(t)}{dt} = \frac{\hbar}{m} \operatorname{Im} \left[\frac{\frac{\pi}{L} \cos\left(\frac{\pi x}{L}\right) e^{-i\omega_1t} + \frac{2\pi}{L} \cos\left(\frac{2\pi x}{L}\right) e^{-i\omega_2t}}{\sin\left(\frac{\pi x}{L}\right) e^{-i\omega_1t} + \sin\left(\frac{2\pi x}{L}\right) e^{-i\omega_2t}} \right]_{x=X(t)}$$

$\Psi(x, t)$

$P(x, t)$



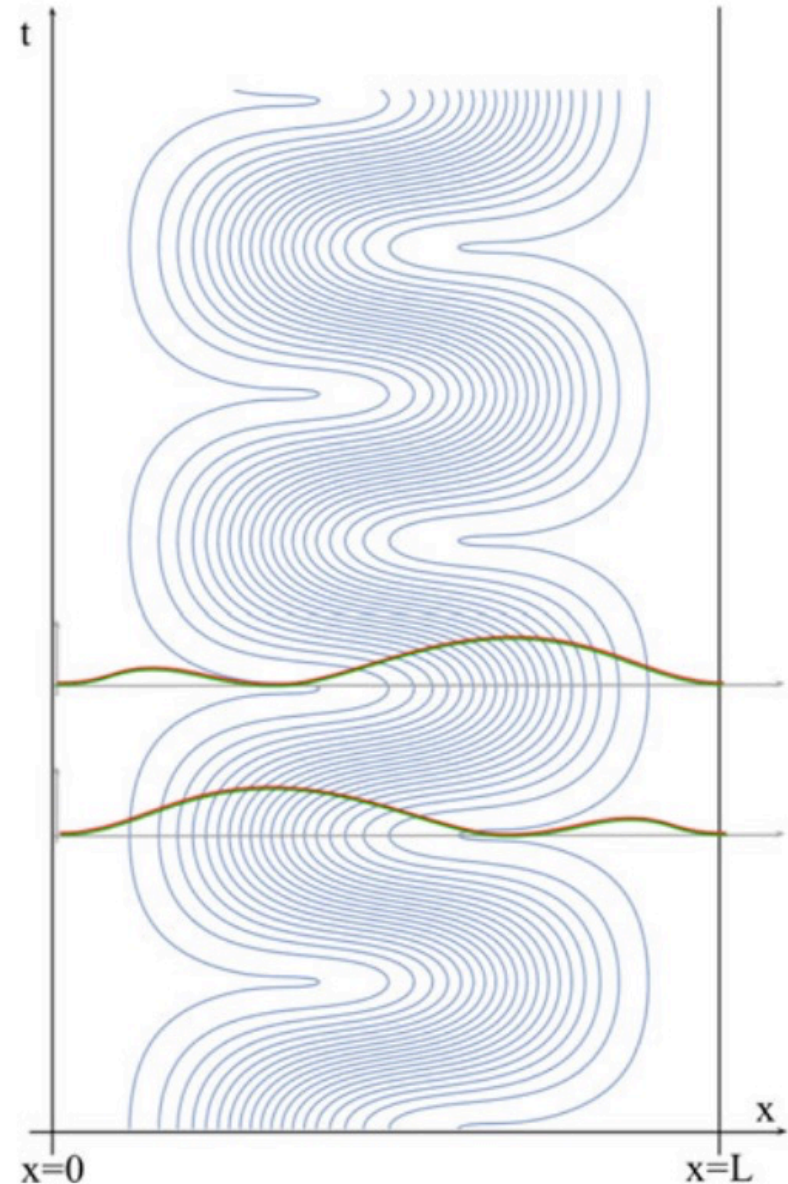
Buca di potenziale infinito

$$\begin{aligned}\Psi(x, t) &= \frac{1}{\sqrt{2}} [\psi_1(x)e^{-iE_1t/\hbar} + \psi_2(x)e^{-iE_2t/\hbar}] \\ &= \frac{1}{\sqrt{L}} [\sin(\pi x/L)e^{-i\omega_1t} + \sin(2\pi x/L)e^{-i\omega_2t}].\end{aligned}$$

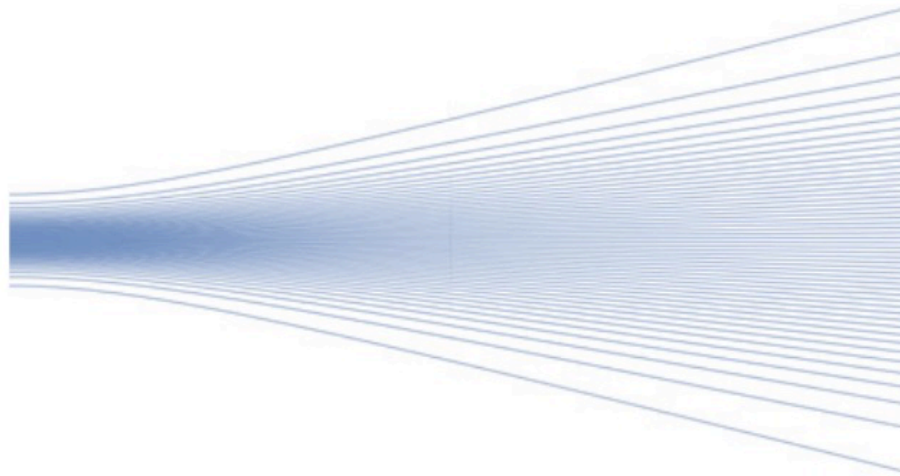
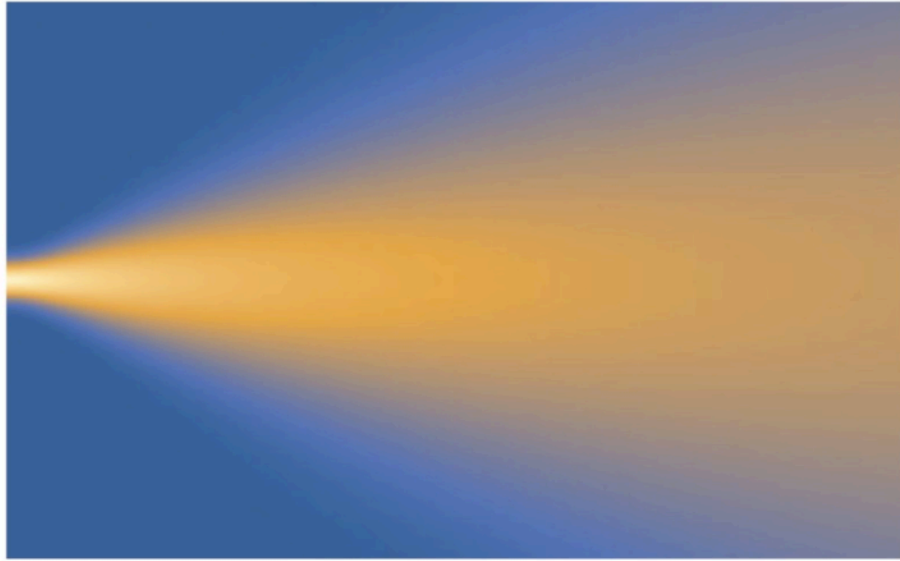
$$\frac{dX(t)}{dt} = \frac{\hbar}{m} \operatorname{Im} \left[\frac{\frac{\pi}{L} \cos\left(\frac{\pi x}{L}\right) e^{-i\omega_1t} + \frac{2\pi}{L} \cos\left(\frac{2\pi x}{L}\right) e^{-i\omega_2t}}{\sin\left(\frac{\pi x}{L}\right) e^{-i\omega_1t} + \sin\left(\frac{2\pi x}{L}\right) e^{-i\omega_2t}} \right]_{x=}$$

$\Psi(x, t)$

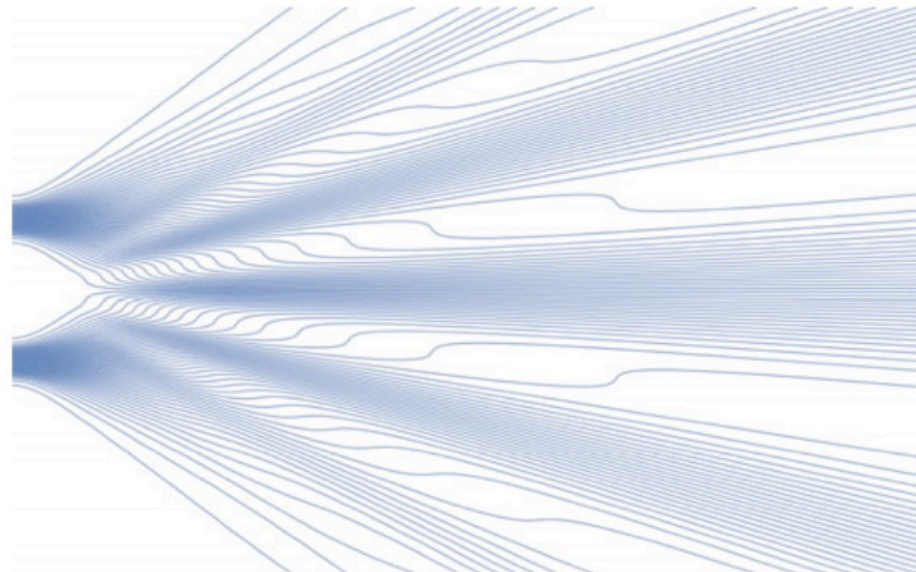
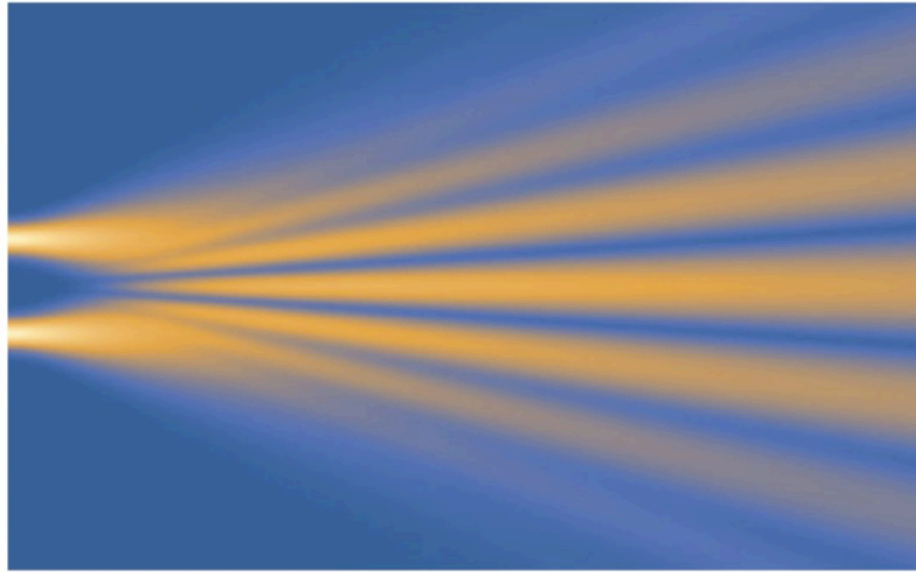
$P(x, t)$



Diffrazione



Interferenza



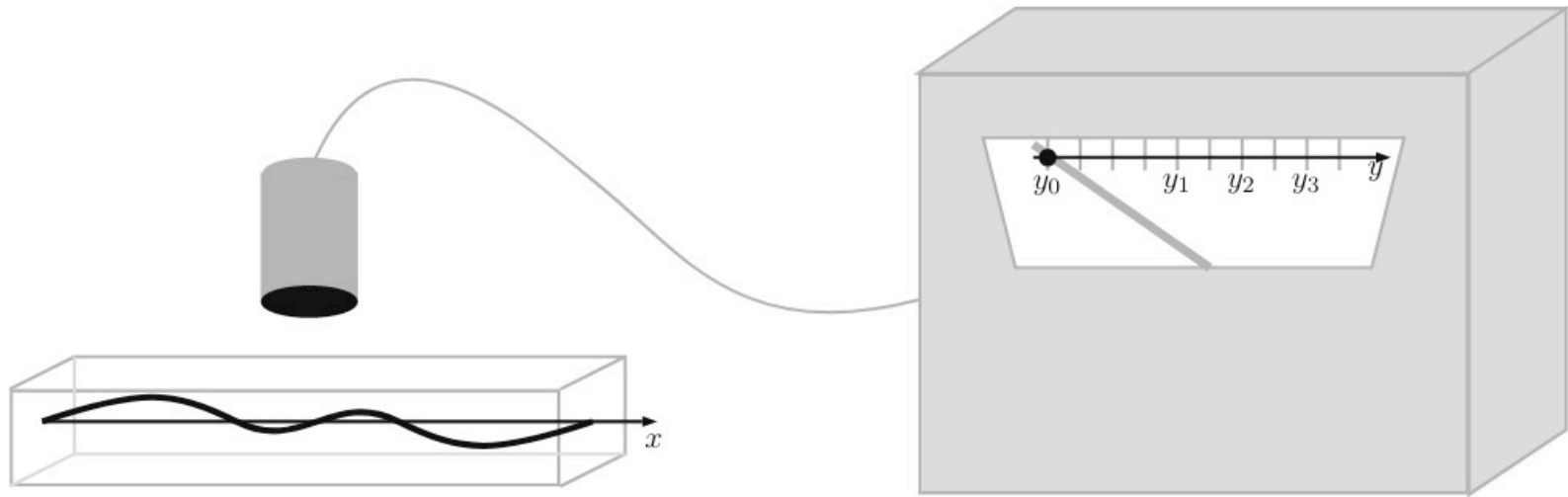


Fig. 3.1 The quantum particle-in-a-box (whose spatial degree of freedom is called x) is shown on the *left*; the curve is meant to indicate its wave function (though one should be careful not to take this picture too literally!). Then there is an energy-measurement device which will perform the measurement. The device has a macroscopic pointer, which we can idealize as a single, very heavy particle with horizontal coordinate y . Prior to the measurement-interaction, the pointer is sitting in its “ready” position (y_0); after the measurement interaction, the pointer will move to a new position which indicates the outcome of the measurement: y_1 will mean that the energy of the particle is E_1 , etc

poiché si ottiene uno stato entangled tra la particella nella scatola e l'apparato di misura:

$$\Psi(x, y, t) = \sum_i c_i \psi_i(x) \phi(y - \lambda E_i t)$$

in cui né la particella \bar{x} ad un livello di energia definito né il puntatore \bar{y} in una posizione definite, in disaccordo con le osservazioni sperimentali.

Secondo la meccanica Bohmiana, la particella nella scatola si muove secondo

$$\frac{dX(t)}{dt} = \frac{j_x}{|\Psi|^2}$$

mentre la posizione dell'articolare segue

$$\frac{dY(t)}{dt} = \frac{j_y}{|\Psi|^2}$$

Il problema è risolto: [D 25 - p. 191]

OSSERVAZIONI IMPORTANTI

- 1) La teoria ad onde pilota di Bohm produce LE STESSA predizioni statistiche della meccanica quantistica ordinaria, sebbene la teoria sia completamente deterministica.
- 2) Non serve il postulato del collasso delle funzioni d'onda, poiché il sistema obbedisce SEMPRE all'equazione di Schrödinger.
- 3) La casualità è presente solo nelle condizioni iniziali, come in meccanica statistica classica.
- 4) Ogni particella dell'universo esiste ed ha posizione e momento definiti, ma queste non sono tutte accessibili a noi (il principio di indeterminazione di Heisenberg quindi rimane così che ESISTONO).

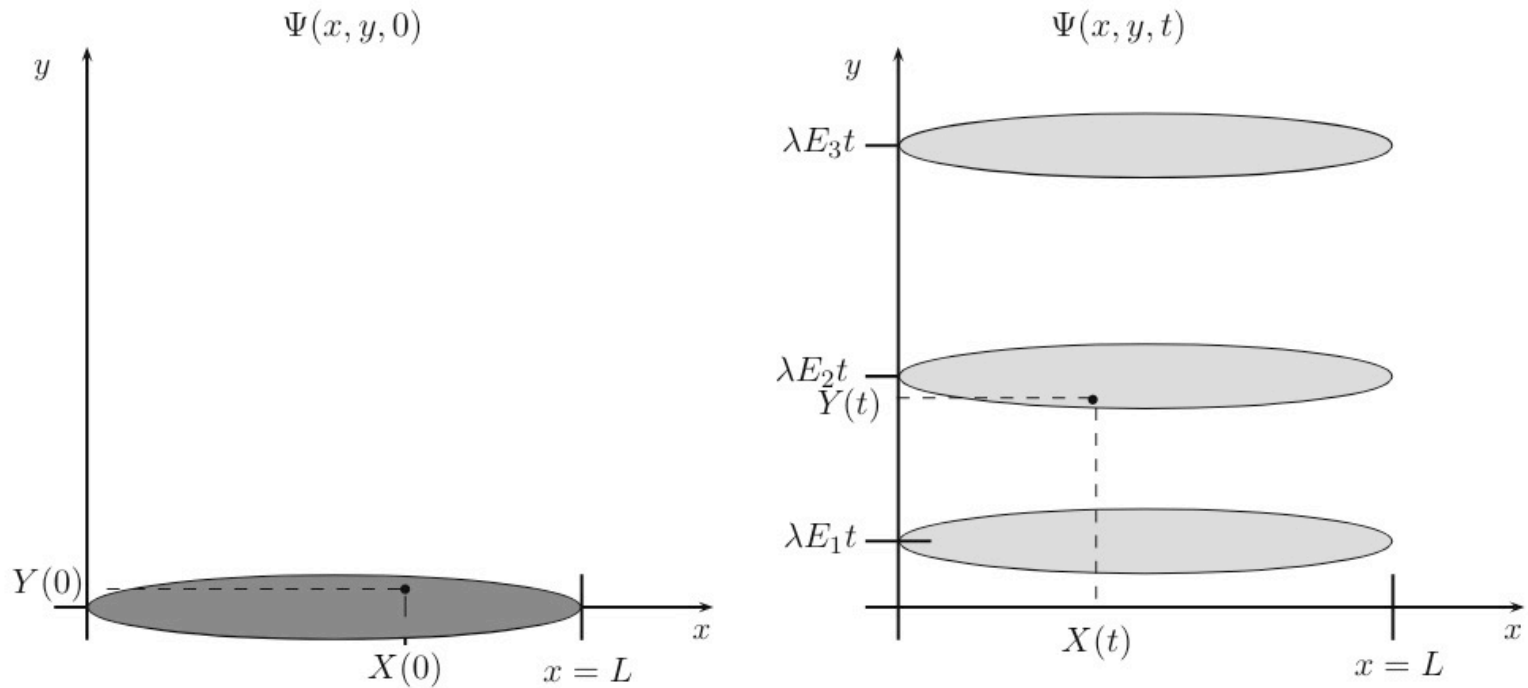


Fig. 7.5 The graph on the *left* highlights (in dark gray) the region of the two-dimensional configuration space where $\Psi(x, y, 0)$ has support. Later, at time t , the wave function has split apart into several non-overlapping “islands”. This is depicted in the graph on the *right*. The simultaneous presence of all these islands constitutes, for orthodox quantum mechanics, the measurement problem. But for the pilot-wave theory, the actually-realized outcome of the measurement is not to be found in the wave function, but rather in the final position of the pointer. And this, in the pilot-wave theory, will be some one (random but perfectly definite) value, indicated here by the vertical position $Y(t)$ of the *dot* which represents the actual configuration point (X, Y) . The indicated $Y(t)$ is in the support of the $n = 2$ branch of the wave function – i.e., $Y(t)$ is approximately $\lambda E_2 t$ – so we would say in this case that the energy measurement had the outcome $E = E_2$. Note that the outcome might have been different had the (random) initial positions $X(0)$ and $Y(0)$ been different

Sebbene ci sia, in un certo senso, una sola grande funzione d'onda che descrive l'universo, la teoria ad onde pilotate permette di definire la funzione d'onda per un sotto-sistema.

Riprendiamo il caso precedente

$$\Psi(x, y, t) = \sum_i c_i \psi_i(x) \phi(y - \lambda E_i t)$$

calcolando il valore della funzione in $y = Y(t)$, cioè nella posizione del puntatore, si ottiene

$$\chi(x, t) \sim \sum_i c_i \psi_i(x) \phi(Y(t) - \lambda E_i t)$$

A $t=0$, cioè prima dell'inizio delle misure, la funzione d'onda è

$$\chi(x, 0) \sim \sum_i c_i \psi_i(x) \underbrace{\phi(Y(0))}_{\text{costante}} \sim \sum_i c_i \psi_i(x)$$

Alla fine delle misure $Y(t) \approx \lambda E_m t$ per un m particolare che è il risultato reale dell'esperimento.

Poiché ϕ è una specie di pacchetto gaussiano piuttosto stretto, $\phi(Y(t) - \lambda E_i t) \approx 0 \quad \forall i \neq m$. Quindi

$$\chi(x, t) \sim \sum_i c_i \psi_i(x) \phi(Y(t) - \lambda E_i t) \approx c_m \psi_m(x) \phi(Y(t) - \lambda E_m t)$$

$\Rightarrow \chi(x, t) = \psi_m(x)$ poiché gli altri due fattori sono costanti che non dipendono da x .

Questo "spiega" il collasso della funzione d'onda.

CONTESTUATA

Notiamo che, sebbene la misura restituisca un risultato definito, questo non vuol dire che la particella avesse un'energia definita prima della misura.

Quindi anche nelle teorie ad onde pilota la misura non è semplicemente una rivelazione passiva di un valore pre-esistente.

Consideriamo un elettrone m in un potenziale $V(x) = \frac{1}{2} m \omega^2 x^2$
la soluzione dell'equazione di Schrödinger di misura energia
è una gaussiana indipendente dal tempo

$$\psi(x) = N e^{-\frac{x^2}{4\sigma^2}} \quad \text{con } \sigma^2 = \frac{\hbar}{2m\omega}$$

$$E = \frac{1}{2} \hbar \omega$$

$$\Rightarrow \psi(x, t) = N e^{-\frac{x^2}{4\sigma^2}} e^{-\frac{iEt}{\hbar}}$$

Poiché $S(x, t)$ dipende solo da t , $v=0$.

Se assumiamo che la quantità di moto della particella è data dalle formule $p = m \frac{dX(t)}{dt}$, allora $p=0$.

Ma questo è un problema perché questo risultato è assolutamente poco probabile. Infatti se scriviamo

$$\psi(x) = \int \phi(k) \frac{e^{ikx}}{\sqrt{2\pi}} dk, \quad \text{con } \phi(k) = \sqrt{2} N \sigma e^{-k^2 \sigma^2}$$

$$\begin{aligned} \Rightarrow P(p) dp &= P(k) dk = |\phi(k)|^2 dk = 2N^2 \sigma^2 e^{-2k^2 \sigma^2} dk = \\ &= \frac{2N^2 \sigma^2}{\hbar} e^{-2p^2 \sigma^2 / \hbar^2} dp \end{aligned}$$

dove abbiamo usato $p = \hbar k$.

Questo ci dice che, se la teoria ad onde pilota deve riprodurre le previsioni statistiche della meccanica quantistica ordinaria, allora non può essere che una misura delle quantità di moto riveli semplicemente un valore di quantità di moto pre-esistente.

In questa teoria ad onde pilota la quantità di moto è misurata tramite una procedura denominata "tempo di volo". L'idea è di "spegnere" temporaneamente il potenziale $V(x)$, lasciare che la particella si sposti liberamente ^{per un tempo lungo}, osservare a un certo punto la sua posizione e dedurre la quantità di moto che le avrebbe permesso di arrivare lì.

Nell'esempio del potenziale armonico, questo consisterebbe nel considerare un pacchetto gaussiano che si sparpaglia

$$\Psi(x, 0) = N e^{-x^2/4\sigma^2} \rightarrow \Psi(x, t) = N(t) e^{-x^2/4(\sigma^2 + \frac{i\hbar t}{2m})}$$

Riscrivendolo in forma polare troviamo

$$S(x, t) = \frac{x^2 \hbar t}{8m(\sigma^4 + \hbar^2 t^2 / 4m^2)}$$

Usando l'equazione del moto otteniamo

$$\frac{dX(t)}{dt} = X(t) \frac{t}{t^2 + \frac{4m^2\sigma^4}{\hbar^2}}$$

che ha soluzione
$$X(t) = X_0 \left(1 + \frac{t^2}{4m^2\sigma^4/\hbar^2} \right)^{1/2}$$

Per un tempo lungo queste si può approssimare

$$X(t) \approx X_0 \frac{\hbar t}{2m\sigma^2}$$

Se al tempo t la particella viene osservata in $X(t)$ ne deduciamo che la sua velocità è stata $v = \frac{X(t)}{t}$ per cui la quantità di moto

$$p = mv = \frac{X_0 \hbar}{2\sigma^2}$$

Osserviamo che il risultato della misura, anche qui in qualche modo, viene fuori intervenendo sul sistema, ma il modo in cui avviene (e differente dalle MQ ordinaria) è piuttosto chiaro e non richiede l'introduzione di ulteriori postulati.

Questo modo di misurare della quantità di moto è in accordo con la predizione statistica. Infatti, assumendo che la probabilità di misurare la quantità di moto nell'intervallo compreso tra p e $p+dp$ sia uguale alla probabilità che la misura di posizione ^{iniziale} fosse nell'intervallo che dia quel risultato della quantità di moto:

$$\begin{aligned} P(p) dp &= P(X_0) dX_0 = |\psi(X_0, 0)|^2 dX_0 = \\ &= N^2 e^{-\frac{X_0^2}{2\sigma^2}} dX_0 = \frac{2N^2\sigma^2}{\hbar} e^{-\frac{2p^2\sigma^2}{\hbar^2}} dp \end{aligned}$$

che corrisponde a quelle predette dalle regole di Born generalizzate nella meccanica quantistica ordinaria.

L'esempio descritto mostra come, per quantità misurabili diverse dalle posizioni (come quantità di moto ed energia, per esempio), questa teoria ed onde pilota non rivela semplicemente valori pre-esistenti. Infatti prima delle misure avevamo $p=0$.

Inoltre, il risultato delle misure dipende non solo dallo stato iniziale del sistema, ma anche dal modo in cui le misure viene effettuate.

In questo senso si dice che queste proprietà (quantità di moto, energia ...) sono **CONTESTUALI**.

Se per "MISURA" s'intende il rivelare qualcosa che era già definito, allora per questa teoria ed onde pilota quelle altre posizioni sono misure, le altre no.

Si potrebbe usare la parola più generale "esperimento" anziché "misure".

Variabili nascoste

Nel suo libro "Fondamenti matematici della meccanica quantistica" John von Neumann presentò una dimostrazione per cui non potevano esistere teorie a variabili nascoste che risultassero equivalenti alla meccanica quantistica.

La validità della dimostrazione fu messa in dubbio da Grete Hermann (matematica e filosofa tedesca) tre anni dopo, che fu ignorata.

Nel 1966 Bell mostrò la fallacia della dimostrazione di Von Neumann nell'aver scelto ipotesi troppo restrittive.

[Bell - D26, D27, D28 - p. 199]

7. J.S. Bell, On the impossible pilot wave, *Speakable and Unspeakable in Quantum Mechanics*, 2nd edn. (Cambridge, 2004)

When I was a student I had much difficulty with quantum mechanics. It was comforting to find that even Einstein had such difficulties for a long time. Indeed they had led him to the heretical conclusion that something was missing in the theory: ‘I am, in fact, firmly convinced that the essentially statistical character of contemporary quantum theory is solely to be ascribed to the fact that this (theory) operates with an incomplete description of physical systems.’

More explicitly, in ‘a complete physical description, the statistical quantum theory would ... take an approximately analogous position to the statistical mechanics within the framework of classical mechanics...’.

7. J.S. Bell, On the impossible pilot wave, *Speakable and Unsayable in Quantum Mechanics*, 2nd edn. (Cambridge, 2004)

Einstein did not seem to know that this possibility, of peaceful coexistence between quantum statistical predictions and a more complete theoretical description, had been disposed of with great rigour by J. von Neumann. I myself did not know von Neumann's demonstration at first hand, for at that time it was available only in German, which I could not read. However I knew of it from the beautiful book by Born, *Natural Philosophy of Cause and Chance*, which was in fact one of the highlights of my physics education. Discussing how physics might develop Born wrote: 'I expect ... that we shall have to sacrifice some current ideas and to use still more abstract methods. However these are only opinions. A more concrete contribution to this question has been made by J.v. Neumann in his brilliant book, *Mathematische Grundlagen der Quantenmechanik*. He puts the theory on an axiomatic basis by deriving it from a few postulates of a very plausible and general character, about the properties of 'expectation values' (averages) and their representation by mathematical symbols. The result is that the formalism of quantum mechanics is uniquely determined by these axioms; in particular, no concealed parameters can be introduced with the help of which the indeterministic description could be transformed into a deterministic one. Hence if a future theory should be deterministic, it cannot be a modification of the present one but must be essentially different. How this could be possible without sacrificing a whole treasure of well established results I leave to the determinists to worry about.'

7. J.S. Bell, On the impossible pilot wave, *Speakable and Unsayable in Quantum Mechanics*, 2nd edn. (Cambridge, 2004)

Having read this, I relegated the question to the back of my mind and got on with more practical things.

But in 1952 I saw the impossible done. It was in papers by David Bohm. Bohm showed explicitly how parameters could indeed be introduced, into nonrelativistic wave mechanics, with the help of which the indeterministic description could be transformed into a deterministic one. More importantly, in my opinion, the subjectivity of the orthodox version, the necessary reference to the ‘observer’, could be eliminated.

Moreover, the essential idea was one that had been advanced already by de Broglie in 1927, in his ‘pilot wave’ picture.

But why then had Born not told me of this ‘pilot wave’? If only to point out what was wrong with it? Why did von Neumann not consider it? More extraordinarily, why did people go on producing ‘impossibility’ proofs, after 1952, and as recently as 1978? When even Pauli, Rosenfeld, and Heisenberg, could produce no more devastating criticism of Bohm’s version than to brand it as ‘metaphysical’ and ‘ideological’? Why is the pilot wave picture ignored in text books? Should it not be taught, not as the only way, but as an antidote to the prevailing complacency? To show that vagueness, subjectivity, and indeterminism, are not forced on us by experimental facts, but by deliberate theoretical choice? [7]

Molte particelle e località

Problema: la teoria ad onde pilota ^{di Bohm} non risolve il problema della località, anzi lo rende più esplicito ed eclatante.

Per esempio consideriamo un sistema di due particelle con funzione d'onda $\Psi(x_1, x_2, t)$. La velocità della prima particella al tempo t è data da

$$v_1(t) = \frac{dX_1(t)}{dt} = \frac{\hbar}{m_1} \operatorname{Im} \left[\frac{\frac{\partial \Psi(x_1, x_2(t), t)}{\partial x_1}}{\Psi(x_1, x_2(t), t)} \right]_{x_1 = X_1(t)}$$

Il moto della particella 1 dipende istantaneamente dalla posizione della particella 2!

Se assumere la relatività consiste nel vietare influenze causali più veloci della luce allora la teoria ad onde pilota contraddice la relatività.

Reazioni dei fisici alle teorie ad onde pilota

[Einstein - D29 - p. 205]

[Vari fisici - D30 - pp. 205 - 206]

[Einstein - D31 - p. 206]

[Heisenberg - D32 - p. 207]

[Bell - D33 - p. 207]

È possibile costruire un completamento a variabili nascoste della meccanica quantistica ordinaria che abbia le virtù di una teoria ad onde pilota senza il problema della non località?

8. Einstein's remarks from Solvay 1927, translated in Bacciogallupi and Valentini, Quantum theory at the crossroads, pp. 485–487, <http://arxiv.org/pdf/quant-ph/0609184.pdf>

one can remove [the “boxes” type objection, against nonlocality] only in the following way, that one does not describe the process solely by the Schrödinger wave, but that at the same time one localises the particle during the propagation. I think Mr de Broglie is right to search in this direction [8].

9. S. Goldstein, A theorist ignored (review of F. David Peat's biography of David Bohm, *Infinite Potential*). *Science* **275**(28), 1893 (1997)
10. J. Bricmont, *Making Sense of Quantum Mechanics* (Springer, New York, 2016)

Twenty five years later – during which time de Broglie had completely abandoned and forgotten the pilot-wave idea, and Einstein had gone off on his own to try to develop his “unified field theory” program – David Bohm independently rediscovered and developed and published the pilot-wave idea. Prior to this publication, Bohm wrote: “I can’t believe that I should have been the one to see this” and expressed an optimistic expectation “that the physics community would react with enthusiasm [9].” But instead the community reacted very negatively. Oppenheimer dismissed Bohm’s ideas as “juvenile deviationism” and said that “if we cannot disprove Bohm, then we must agree to ignore him.” Rosenfeld called the theory “very ingenious, but basically wrong”. Wolfgang Pauli called it “foolish simplicity” which “is of course beyond all help [9, 10]”.

11. Einstein, letter of May 12, 1952, to Max Born, in Irene Born, trans., *The Born-Einstein Letters* (Walker and Company, New York, 1971), p. 192

Have you noticed that Bohm believes (as de Broglie did, 25 years ago) that he is able to interpret the quantum theory in deterministic terms? That way seems too cheap to me [11].

12. W. Heisenberg, Criticism and counterproposals to the Copenhagen interpretation of quantum theory. *Physics and Philosophy* (Harper & Row, New York, 1958)

....Bohm's language, as we have already pointed out, says nothing about physics that is different from what the Copenhagen interpretation says [12].

13. J.S. Bell, On the problem of hidden variables in quantum mechanics. *Rev. Mod. Phys.* **38**(3), 447–452 (1966). (Reprinted in *Speakable and Unspeakable in Quantum Mechanics*, 2nd edn. (Cambridge, 2004).)

in this theory an explicit causal mechanism exists whereby the disposition of one piece of apparatus affects the results obtained with a distant piece. In fact the Einstein–Podolsky–Rosen paradox is resolved in the way which Einstein would have liked least [13].