# Illustration of the spin angular momentum by the elementary particle pulsation hypothesis.

The elementary particle is a wave of the dark energy to pulsate in fo ur-dimensional space. It is energy aggregate appearing as a lump of the light to rotate in the three-dimensional space. In this report, I show that it is the energy aggregate that three dimensions of spins of the elementary particle appear in the space as a lump of the light to rotate.

# Spin(physics)

From Wikipedia, the free encyclopedia Jump to: navigation, search

This article is about spin in quantum mechanics. For rotation in classical mechanics, see angular momentum.

In quantum mechanics and particle physics, spin is an intrinsic form of angular momentum carried by elementary particles, composite particles (hadrons), and atomic nuclei. In quantum mechanics and particle physics, spin is an intrinsic form of angular momentum carried by elementary particles, composite particles (hadrons), and atomic nuclei.

Spin is one of two types of angular momentum in quantum mechanics, the other being orbital angular momentum. The orbital angular momentum operator is the quantum-mechanical counterpart to the classical angular momentum of orbital revolution: it arises when a particle executes a rotating or twisting trajectory (such as when an electron orbits a nucleus). The existence of spin angular momentum is inferred from experiments, such as the Stern-Gerlach experiment, in which particles are observed to possess angular momentum that cannot be accounted for by orbital angular momentum alone.

In some ways, spin is like a vector quantity; it has a definite magnitude, and it has a "direction" (but quantization makes this "direction" different from the direction of an ordinary vector). All elementary particles of a given kind have the same magnitude of spin angular momentum, which is indicated by assigning the particle a *spin quantum number*.

The SI unit of spin is the joule-second, just as with classical angular momentum. In practice, however, it is written as a multiple of the reduced Planck constant  $\hbar$ , usually in natural units, where the  $\hbar$  is omitted, resulting in a unitless number. Spin quantum numbers are unitless numbers by definition.

When combined with the spin-statistics theorem, the spin of electrons results in the Pauli exclusion principle, which in turn underlies the periodic table of chemical elements.

Wolfgang Pauli was the first to propose the concept of spin, but he did not name it. In 1925, Ralph Kronig, George Uhlenbeck and Samuel Goudsmit at Leiden University suggested a physical interpretation of

particles spinning around their own axis. The mathematical theory was worked out in depth by Pauli in 1927. When Paul Dirac derived his relativistic quantum mechanics in 1928, electron spin was an essential part of it.

#### History

Spin was first discovered in the context of the emission spectrum of alkali metals. In 1924 Wolfgang Pauli introduced what he called a "two-valued quantum degree of freedom" associated with the electron in the outermost shell. This allowed him to formulate the Pauli exclusion principle, stating that no two electrons can share the same quantum state at the same time.

The physical interpretation of Pauli's "degree of freedom" was initially unknown. Ralph Kronig, one of Landé's assistants, suggested in early 1925 that it was produced by the self-rotation of the electron. When Pauli heard about the idea, he criticized it severely, noting that the electron's hypothetical surface would have to be moving faster than the speed of light in order for it to rotate quickly enough to produce the necessary angular momentum. This would violate the theory of relativity. Largely due to Pauli's criticism, Kronig decided not to publish his idea.

In the autumn of 1925, the same thought came to two Dutch physicists, George Uhlenbeck and Samuel Goudsmit at Leiden University. Under the advice of Paul Ehrenfest, they published their results. It met a favorable response, especially after Llewellyn Thomas managed to resolve a factor-of-two discrepancy between experimental results and Uhlenbeck and Goudsmit's calculations (and Kronig's unpublished results). This discrepancy was due to the orientation of the electron's tangent frame, in addition to its position.

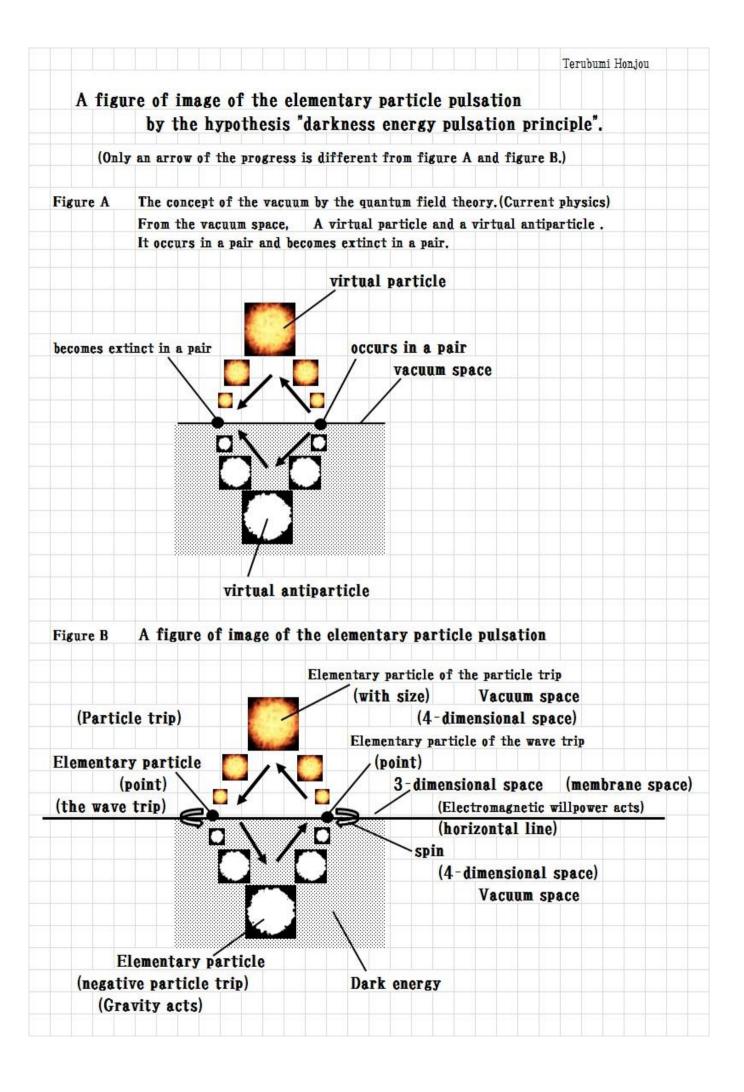
Mathematically speaking, a fiber bundle description is needed. The tangent bundle effect is additive and relativistic; that is, it vanishes if c goes to infinity. It is one half of the value obtained without regard for the tangent space orientation, but with opposite sign. Thus the combined effect differs from the latter by a factor two (Thomas precession).

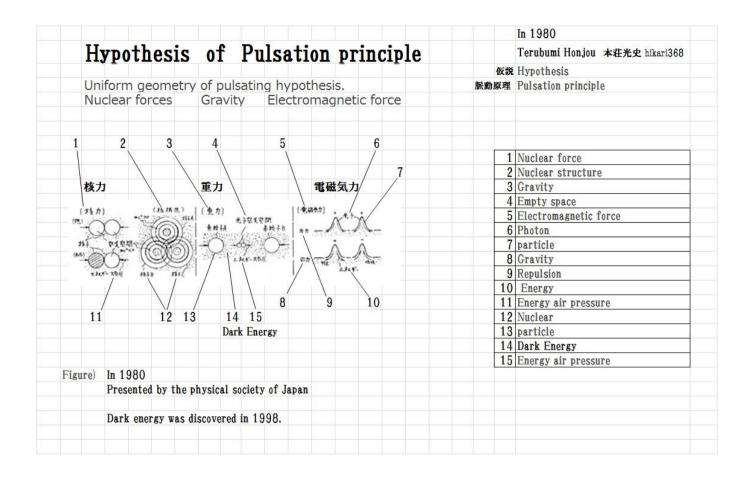
Despite his initial objections, Pauli formalized the theory of spin in 1927, using the modern theory of quantum mechanics invented by Schrödinger and Heisenberg. He pioneered the use of Pauli matrices as a representation of the spin operators, and introduced a two-component spinor wave-function.

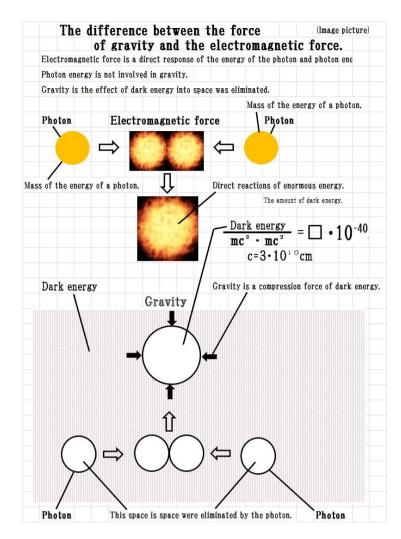
Pauli's theory of spin was non-relativistic. However, in 1928, Paul Dirac published the Dirac equation, which described the relativistic electron. In the Dirac equation, a four-component spinor (known as a "Dirac spinor") was used for the electron wave-function. In 1940, Pauli proved the spin-statistics theorem which states that fermions have half-integer spin and bosons integer spin.

In retrospect, the first direct experimental evidence of the electron spin was the Stern-Gerlach experiment of 1922. However, the correct explanation of this experiment was only given in 1927.

- All elementary particles possess the characteristic called the spin-
- •The spin is regarded as the super-high-speed turn in the virtual space that I cannot observe.
- •It suggests that I repeat some kind of geometric movement at ultraspeed not aggregate of the energy that an elementary particle stood still.
- It is super-high-speed, and one of the solutions of the Schrodinger equation that is a quantum-mechanical basics equation shows the wave that a spiral exercises between the complex number sky including the imaginary number like a figure.
- I interpret it without thinking about space expressed at double bare coordinates in the elementary particle pulsation model with a virtual space when it is actual space including the four dimensions space, and the ultraspeed spiral exercise of wave function between the double bare sky is pulsation of the darkness energy and understands that I show the wave of the material wave.

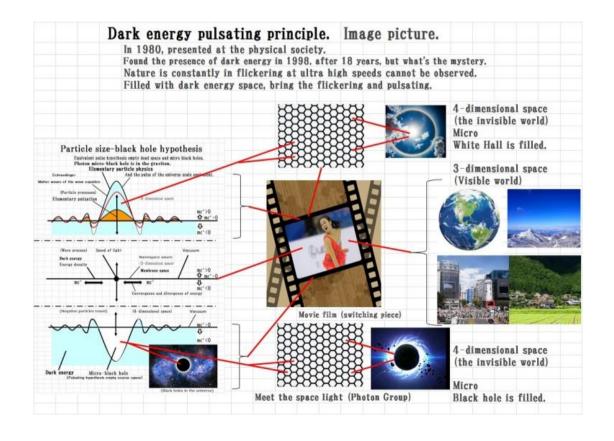


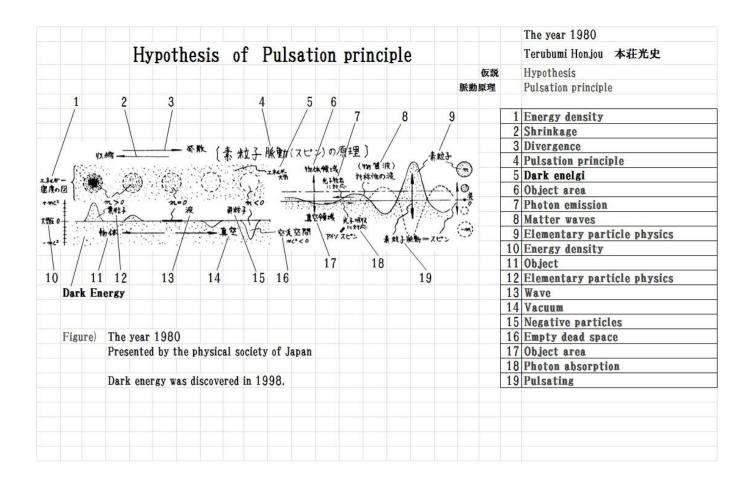




The list which an elementary particle pulsation principle and a spin resemble.

The list which an elementary particle pulsation principle and a spin resemble.		スピンと素粒子脈動原理との比較表
Characteristic of the spin		スピンの特徴
1 All the elementary particles possess it.	1	素粒子全てが備えている。
2 I resemble an image of the rotation.		自転のイメージに似ている。
3 It is not the rotation,	3	自転ではない。
4 There is only a skipping value.	4	飛び飛びの値しかない。
5 BOSE particle, 0.1.2 and an integral multiple.	5	ポーズ粒子。 0.1.2·・・と整数倍。
6 Fermion, 1/2.3/2 and a half integral multiple.	6	フェルミ粒子。 1/2.3/2・・・と半整数倍。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically.	7	スピンの違いで特性が劇的に変わる。
8 I cannot draw a concrete image.	8	具体的なイメージを描画できない。
9 BOSE particle and fermion.		ボーズ粒子とフェルミ粒子。
O The BOSE particle which transmits power.	10	力を媒介するボーズ粒子。
1 The BOSE particle which can align a stack.	11	重ね合わせが出来るボーズ粒子。
2 The fermion cannot align a stack.	12	フェルミ粒子は重ね合わせが出来ない。
3 An electric charge is distributed over the electronic surface and rotates.	13	電子の表面に電荷が分布していて自転する
14 When it is the above, I exceed velocity of light.	14	上記だと光速を超えてしまう。
15 The point where the electron does not have size,	15	電子は大きさを持たない点。
6 Velocity of light is near; or action at the velocity of light.	16	光速に近いか光速での作用。
17 The action does not exceed velocity of light.	17	光速は超えない。
Characteristic of the elementary particle pulsation principle		素粒子脈動原理の特徴
	-	
1 All the elementary particles possess it.		素粒子全てが備えている。
2 I resemble an image of the rotation,		自転のイメージに似ている。
3 It is not the rotation.		自転ではない。
4 It is skipping with a particle, a wave, a negative particle.		粒子、波、負粒子と飛び飛び。
5 A wave is an integral multiple.	-	波を整数倍。
6 A particle, a negative particle are half integral multiples.		粒子、負粒子を半整数倍。
		スピンの違いで特性が劇的に変わる。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically.		
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically. 8 I can draw a concrete image.	8	具体的なイメージを描画できる。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically. 8 I can draw a concrete image. 9 BOSE particle and fermion.	8	具体的なイメージを描画できる。 ボーズ粒子とフェルミ粒子。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically. 8 I can draw a concrete image. 9 BOSE particle and fermion. 0 The BOSE particle which transmits power.	8 9 10	具体的なイメージを描画できる。 ボーズ粒子とフェルミ粒子。 力を媒介するボーズ粒子。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically. 8 I can draw a concrete image. 9 BOSE particle and fermion. 0 The BOSE particle which transmits power. 1 The BOSE particle which can align a stack.	8 9 10 11	具体的なイメージを描画できる。 ボーズ粒子とフェルミ粒子。 力を媒介するボーズ粒子。 重ね合わせが出来るボーズ粒子。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically. 8 I can draw a concrete image. 9 BOSE particle and fermion. 10 The BOSE particle which transmits power. 11 The BOSE particle which can align a stack. 12 The fermion cannot align a stack.	8 9 10 11 12	具体的なイメージを描画できる。 ボーズ粒子とフェルミ粒子。 力を媒介するボーズ粒子。 重ね合わせが出来るボーズ粒子。 フェルミ粒子は重ね合わせが出来ない。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically. 8 I can draw a concrete image. 9 BOSE particle and fermion. 10 The BOSE particle which transmits power. 11 The BOSE particle which can align a stack. 12 The fermion cannot align a stack. 13 An electric charge appears only in the horizon of the wave trip.	8 9 10 11 12 13	具体的なイメージを描画できる。 ボーズ粒子とフェルミ粒子。 力を媒介するボーズ粒子。 重ね合わせが出来るボーズ粒子。 フェルミ粒子は重ね合わせが出来ない。 波行程の水平線でのみ電荷が現れる。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically. 8 I can draw a concrete image. 9 BOSE particle and fermion. 10 The BOSE particle which transmits power. 11 The BOSE particle which can align a stack. 12 The fermion cannot align a stack. 13 An electric charge appears only in the horizon of the wave trip. 14 An electric charge is not distributed over the electronic surface.	8 9 10 11 12 13	具体的なイメージを描画できる。 ボーズ粒子とフェルミ粒子。 力を媒介するボーズ粒子。 重ね合わせが出来るボーズ粒子。 フェルミ粒子は重ね合わせが出来ない。 波行程の水平線でのみ電荷が現れる。 電子の表面に電荷が分布していない。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically. 8 I can draw a concrete image. 9 BOSE particle and fermion. 10 The BOSE particle which transmits power. 11 The BOSE particle which can align a stack. 12 The fermion cannot align a stack. 13 An electric charge appears only in the horizon of the wave trip. 14 An electric charge is not distributed over the electronic surface.	8 9 10 11 12 13 14 15	具体的なイメージを描画できる。 ボーズ粒子とフェルミ粒子。 力を媒介するボーズ粒子。 重ね合わせが出来るボーズ粒子。 フェルミ粒子は重ね合わせが出来ない。 波行程の水平線でのみ電荷が現れる。 電子の表面に電荷が分布していない。 電子は大きさを持たない点。
7 A characteristic changes in the difference of the spin dramatically. 8 I can draw a concrete image.	8 9 10 11 12 13 14 15 16	具体的なイメージを描画できる。 ボーズ粒子とフェルミ粒子。 力を媒介するボーズ粒子。 重ね合わせが出来るボーズ粒子。 フェルミ粒子は重ね合わせが出来ない。 波行程の水平線でのみ電荷が現れる。 電子の表面に電荷が分布していない。





# 素粒子脈動原理仮説によるスピンの図説。

素粒子は 4 次元空間にて脈動する暗黒エネルギーの波であり、3 次元空間に自転する

光の塊として現れるエネルギー集合体である。

本稿では、素粒子のスピンが 3 次元空間に自転する光の塊として現れるエネルギー集合体であることを示す。

「場の量子論」では、電子は粒子ではなく「電子場」として記述されるが、電子場は電磁場の「偏光」(電磁場の向きが右回りに回転するか左回りに回転するか)に似た属性を持つ。これがスピンであり、場の自転のようなものなので、角運動量を伴う。その角運動量ベクトルで、スピンの向きと大きさを表す。

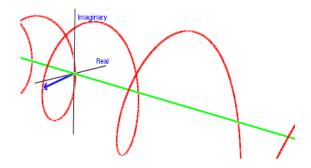
素粒子脈動エネルギー波形図において、電子や陽子等の電荷を持った素粒子は、図の水平線で表した3次元空間においては、渦巻き状に自転するエネルギーの塊が膨張・収縮を繰り返し、物体~点~真空の変化を超光速で繰り返している。

電磁気力は水平線で表した3次元空間(膜宇宙)でのみ作用し、水平線を離れた粒子行程、負粒子行程では電磁気力は作用せず、断続的に大きさを持つ粒子の表面に電荷は分布しないので電荷が光速を超えることはない。水平線内の素粒子は水平線内に広がる波であり、大きさを持たない「点」として扱われる。

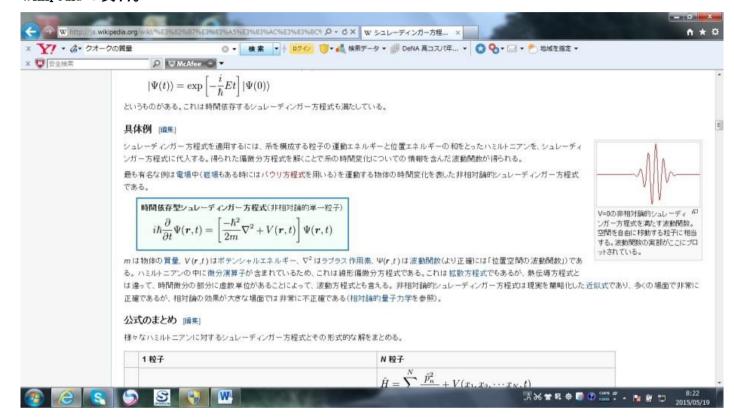
水平線の3次元空間にて、ミクロの銀河のように渦巻き状に自転するエネルギーは、電荷の回転作用により電磁場の「偏光」に似た属性を現す。それがスピン(角運動量)に相当する。

このように、素粒子脈動原理の仮説はスピン(角運動量)を図説する。

- ・全ての素粒子はスピンと呼ばれる特性を具備している。
- ・スピンは、観測できない仮想空間での超高速回転と考えられている。
- ・それは素粒子が静止したエネルギーの集合体ではなく、なんらかの幾何学的動作を超高速で繰り返していることを示唆している。
- ・量子力学の基礎方程式であるシュレーディンガー方程式の解の一つは、図のごとく虚数を含む複素数空間を超高速で螺旋運動している波を現している。
- ・素粒子脈動モデルでは、複素座標で表される空間を仮想空間と考えず、4 次元空間を含む実在の空間であると解釈し、複素空間での波動関数の超高速螺旋運動が暗黒エネルギーの脈動であり、物質波の波を現しているものと解釈する。

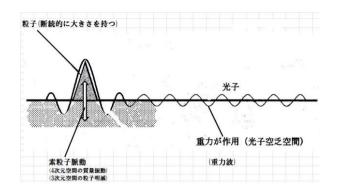


#### Wikipedia の資料。

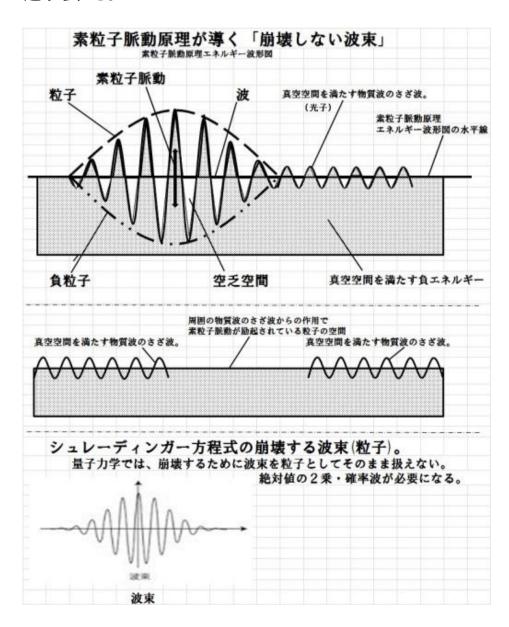


・下図は空間を移動する粒子を表わすシュレーディンガー方程式の波動関数である。 シュレーデインガは自分が作ったシュレーディンガー方程式の物理的解釈として、波が多数集まった波束と発表したが、・・・によって波束はすぐに崩壊すると指摘され、この解釈 は取り下げられた経緯がある。





・上図を、波束ではなく、一つの波の多数回の波打(脈動)と解釈すれば、波束の崩壊は 避けられる。

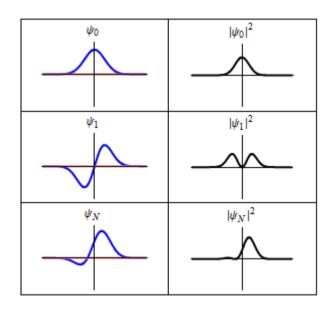


・下図は波動関数の複素数座標での一つの解を表している。

量子力学では絶対値の二乗によって虚数を含む方程式から実数のみの方程式を導いて計算をしている。その結果、得られた実数のみの方程式を物理的に理解するために、 方程式は粒子の存在を確率的に表わすものとして確率解釈が導入されている。

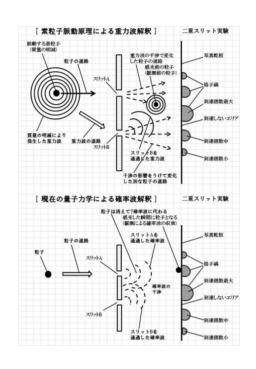
・ここで、虚数を含む元の波動関数を、絶対値の二乗によらずに、虚数を含む方程式を そのまま物理的実在を表わすものとして理解する。

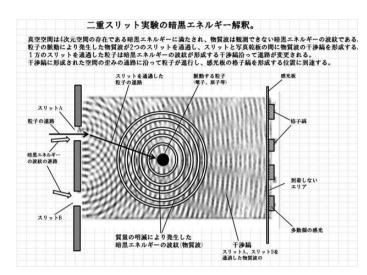
虚数を含む複素数座標で表される空間が、4 次元空間を含む実在の空間であるとする ことによって、量子力学を確率から実在の物理に戻す。

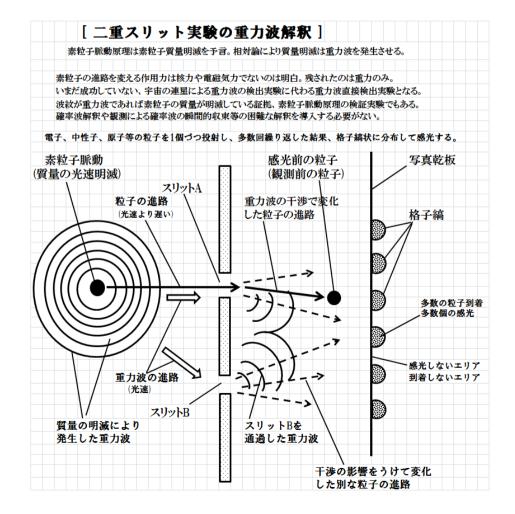


・二重スリット実験の確率解釈を訂正し、量子力学を実在の物理に修正する。

### 虚数を含むシュレーディンガー方程式の「絶対値の二乗」操作を排除する。







## 歴史[編集]

ナトリウムのスペクトルを観測する実験で、磁場においた D 線が 2 本に分裂することが発見され(ゼーマン<u>効果</u>)、これは電子がいまだ知られていない 2 値の量子自由度があるためと考え、1925 年に<u>ウーレンベックとゴーズミット</u>は、電子は原子核の周りを公転する軌道角運動量の他に、電子が質点ではなく大きさを持ち、かつ電子自身が自転しているのではないか、という仮説をたてた[1][2]。この仮定では、その自転の角運

動量の大きさが $\hbar/2$ であるとし、自転の回転方向が異なるため、公転に伴う角運動量との相互作用でエネルギー準位が 2 つに分裂したと考えると実験の結果をうまく説明できた。そしてこの自由度を電子のスピン角運動量と呼んだ。

ただし、実際にこの仮定通りスピン角運動量が電子の自転に由来していると考えると、電子が大きさを持ち、かつ光速を超える速度で自転していなければならないことになり、これは<u>特殊相対論</u>と矛盾してしまう。そのため、1925 年にラルフ・クローニッヒ(<u>英語版</u>) によって提案されたものの、パウリによって否定されていた。

パウリは、自転そのものを考えなければならない古典的な描像を捨て、一般の角運動量  $\hbar \hat{\bf J}$ の固有値として半整数の価が許されることに注目し、この半整数の固有値をスピン角運動量とした $^{3}$ 。

その後発展した標準模型においても、電子は大きさ 0 の質点として扱っても実験的に高い精度で矛盾がなく、電子に内部構造があるか(スピン角運動量などの内部自由度に起源があるか)はわかっていない。

## 脈動する渦、素粒子脈動原理。

素粒子は波行程の(水平線)にて点となり、質量ゼロの光となって、電磁気力が作用する。 膜宇宙(3 次元空間)にて素粒子のエネルギーは渦状に自転し、スピンの角運動量を現す。 電荷の回転は磁気力を発生する。その角運動量がスピン。電荷は大きさを持つ素粒子には現れない。 粒子行程、負粒子行程の素粒子は大きさを持つが、電荷は消えて分布していない。 電荷は光速を超えない。

電磁気力は光子のエネルギーと光子のエネルギーとの直接反応。

