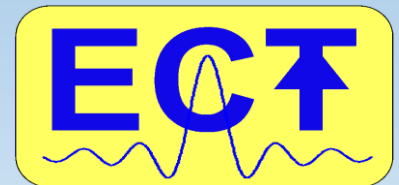


# Comportamiento Electrónico de los Materiales

## Tema 1. Fundamentos Físicos de la Estructura del Átomo



Dr. José Antonio Gázquez Parra  
Catedrático de Universidad  
Departamento de Ingeniería  
Universidad de Almería



# • 1.1 Fundamentos de la Estructura Atómica de la Materia1.

## • 1.1.1 Historia:

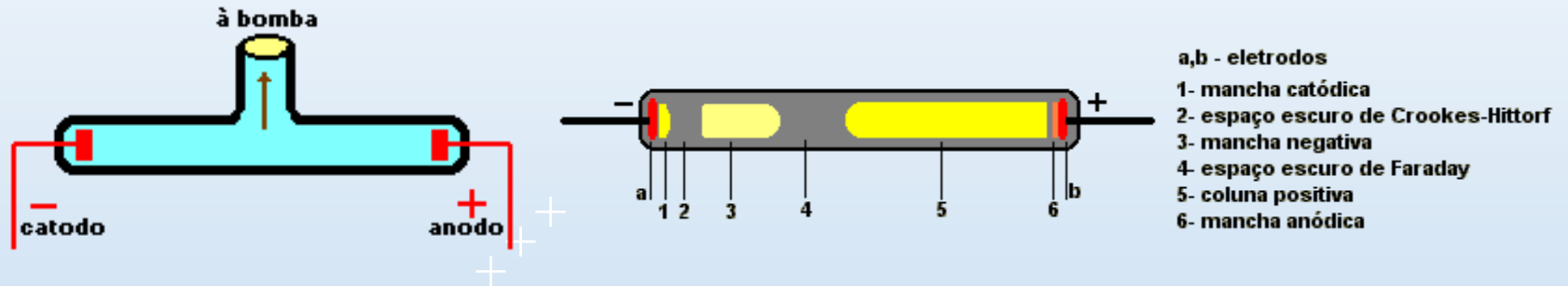
- Se tiene conocimiento desde tiempos antiguos de fenómenos atractivos/repulsivos y de chispas (Electrización) se propuso la existencia de una partícula con carga eléctrica “electrón”.
- 1822 Faraday plantea la relación entre fenómenos eléctricos y magnéticos, generó electricidad a partir de magnetismo. Ley de Faraday:

$$V = -\frac{d\phi}{dt}$$

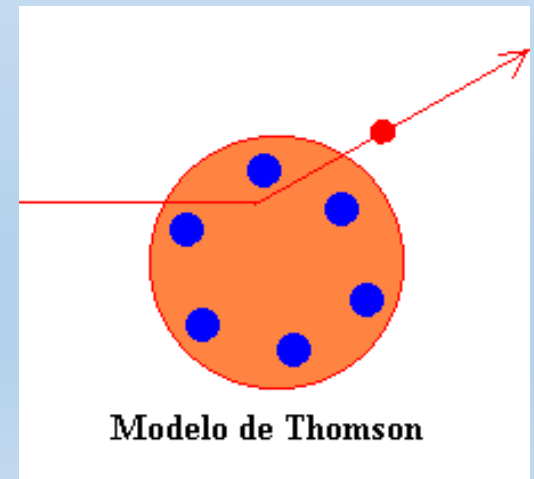
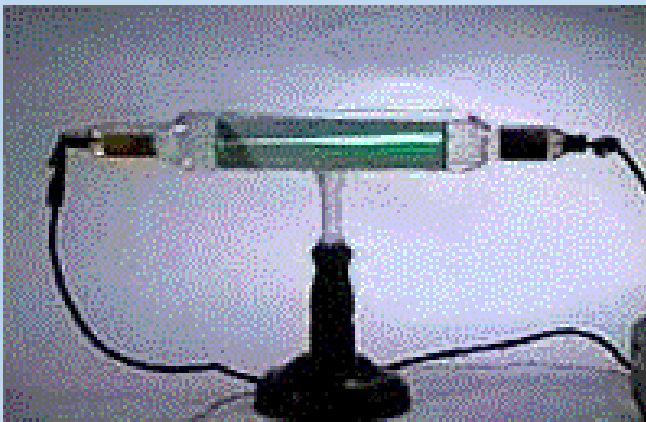
- 1861 Maxwell formula las ecuaciones que describen correctamente los fenómenos electromagnéticos.

$$\nabla \vec{D} = \rho \quad \nabla \times \vec{E} = -\frac{\partial \vec{B}}{\partial t} \quad \nabla \vec{B} = 0 \quad \nabla \times \vec{H} = \vec{J} + \frac{\partial \vec{D}}{\partial t}$$

- **1870 Crookes** experimenta con tubos de descarga que manifiestan la presencia de carga eléctrica de distintos tipos en los gases a baja presión de 50 a 0.1 mmHg (presión normal → gases aislantes).

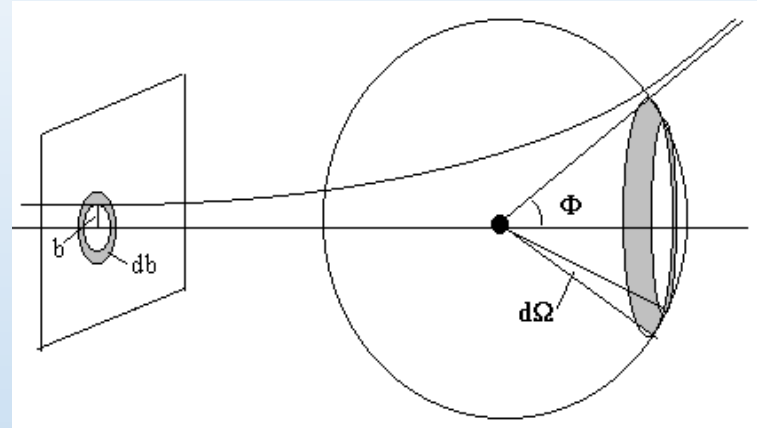
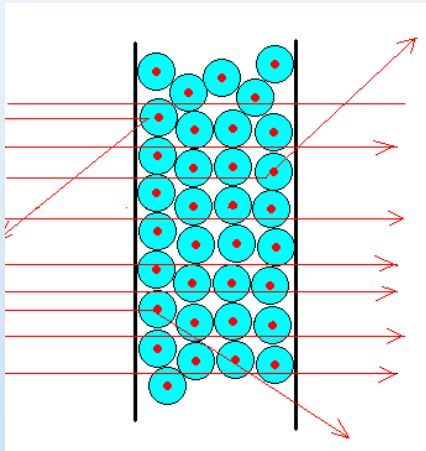


- 1897 Thomson experimenta con rayos catódicos, descubre el electrón como partícula cargada, su relación  $Q/m$  y también los rayos positivos.
- 1900 Max Plank. P.N.F 1918. Energía Cuantizada:  $E = n \cdot h \cdot \nu$
- 1904 Thomson plantea un modelo atómico con distribución homogénea de materia. P.N.F 1906.



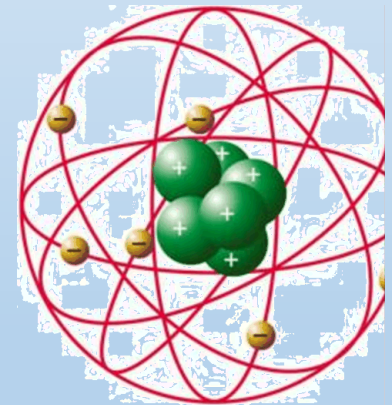
**Modelo de Thomson**

- 1913 Rutherford explora por primera vez el átomo utilizando partículas alfa e invalida empíricamente el modelo de Thomson.



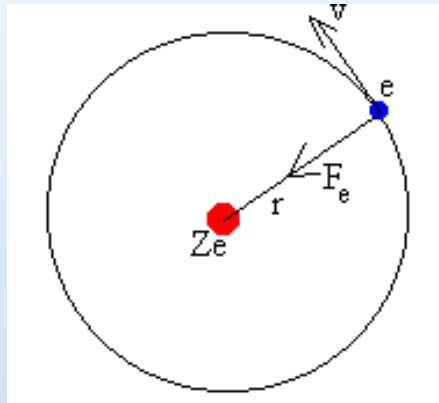
Descubre el protón en 1918 y propone un modelo atómico basado en un núcleo masivo + y una corteza electrónica lejana del núcleo y muy poco masiva 1% del total

- Rutherford determinó el tamaño del núcleo atómico en el oro =  $10^{-12}\text{cm}$  frente a los  $10^{-8}\text{cm}$  del átomo. P.N.Q. 1919



Modelo de Rutherford

- 1914 Bohr basándose en la espectroscopía del hidrógeno desarrolla un modelo atómico que perfecciona y explica el modelo de Rutherford

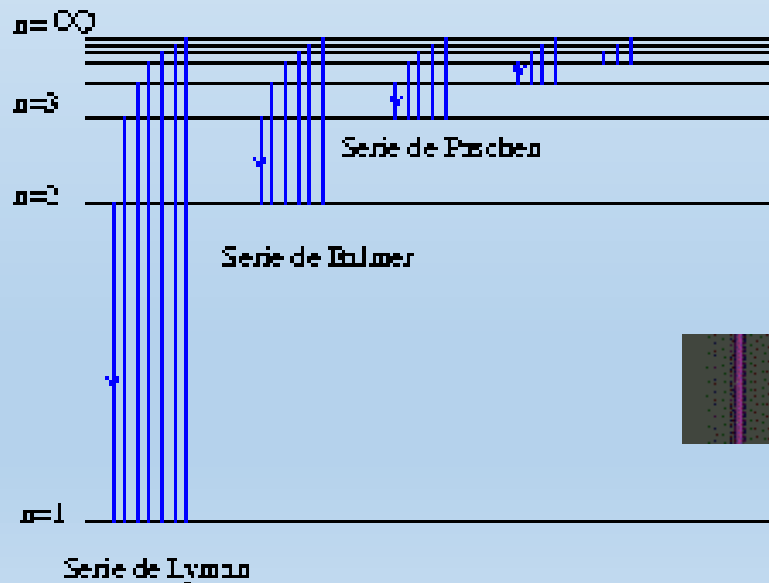


$$m_e \frac{v^2}{r} = \frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0 r^2}$$

$$L = m_e v r = \frac{n\hbar}{2\pi} \quad \text{con } n = 1, 2, \dots$$

$$E_T = \frac{mZ^2 e^4}{(4\pi\epsilon_0)^2 2\hbar^2} \cdot \frac{1}{n^2} \quad \text{Energía total del electrón}$$

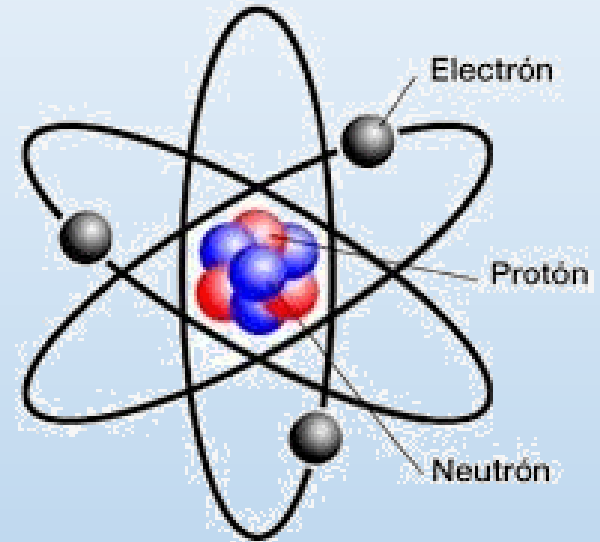
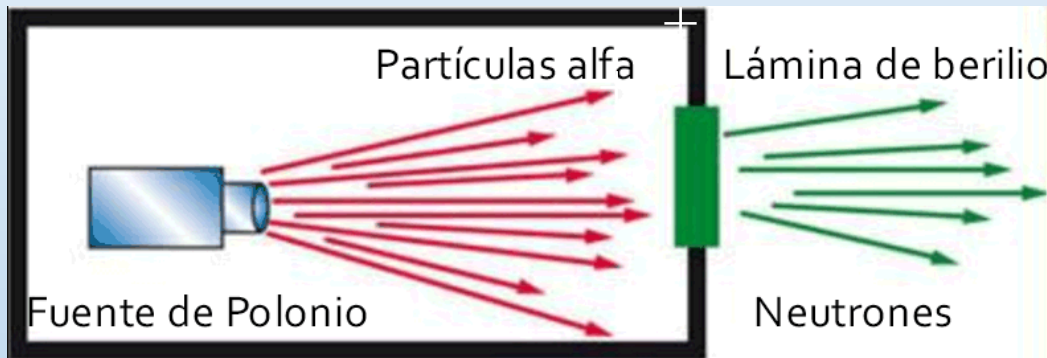
Los electrones sólo se pueden localizar en trayectorias estables de momento angular múltiplo entero de:  $\frac{h}{2\pi} = \hbar$



Las series de emisión del hidrógeno, prueban experimentalmente los postulados de Bohr



- En 1932 Chadwick P.N.F. 1935, perfecciona el modelo del núcleo atómico, desmiente la existencia de A-Z electrones en el núcleo para compensar la carga. Descubre el neutrón como elemento de una radiación corpuscular carente de carga eléctrica y con corpúsculos de masa parecida al protón.



- El neutrón resulta ser uno de los componentes del núcleo atómico y es responsable de su estabilidad. El neutrón aislado tiene una vida media de 15 minutos, mientras que ligado en el núcleo es estable.

- El modelo de Bohr perfeccionado por Sommerfeld considerando también órbitas elípticas, sólo podía aplicarse al átomo de hidrógeno. Un nuevo avance es el **Modelo Vectorial del Atomo**.

- **Números Cuánticos :**

- Principal **N** ->  $n^{\circ}$  de nivel orbital del electrón [1,2,3...]
- Azimutal **L** -> momento angular orbital [ 0,1,2 ..(N-1)]
- Magnético **M** -> orientación del orbital [0,±1,±2...(±L)]
- Spin **S** -> momento a. Intrínseco [ $+\frac{1}{2}$ ,  $-\frac{1}{2}$ ]
  - Los valores están en función de  $h/2\pi$

- **Principio de exclusión de Pauli:** Dos electrones en el mismo átomo no pueden tener los mismos números cuánticos.

- **Orbitales:**

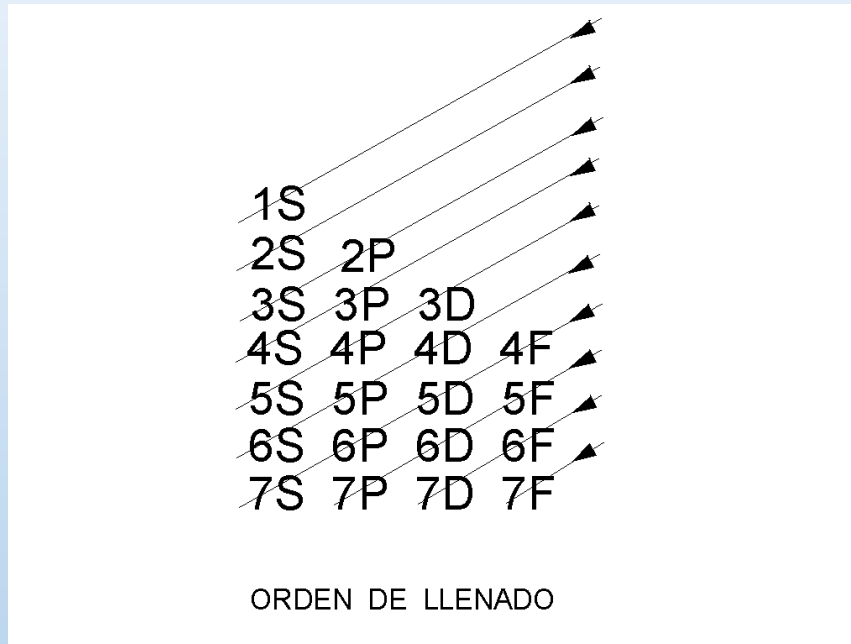
Orbital	S	P	D	F
Nº electrones	2	6	10	14

# • Distribución electrónica de orbitales

n		l	m	S	n° elect. orb.
K	1	0	0	$\pm \frac{1}{2}$	2 S
L	2	0	0	$\pm \frac{1}{2}$	2 S
		1	+1 0 -1	$\pm \frac{1}{2}$ $\pm \frac{1}{2}$ $\pm \frac{1}{2}$	6 P
M	3	0	0	$\pm \frac{1}{2}$	2 S
		1	+1 0 -1	$\pm \frac{1}{2}$ $\pm \frac{1}{2}$ $\pm \frac{1}{2}$	6 P
		2	+2 +1 0 -1 -2	" " " " "	10 D

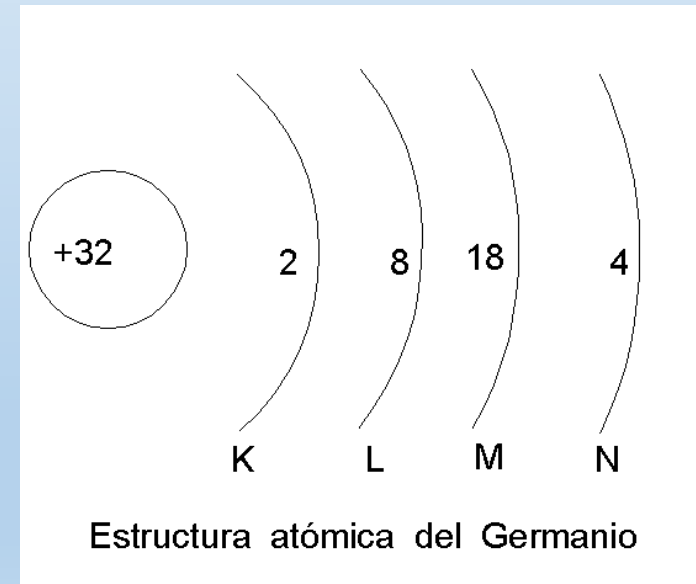


- **Distribución electrónica de un átomo**
- Orden de llenado. Esquema de Pauli:



- Ejemplo: Ge [A=72, Z=32, N=41]
- $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 3D^{10} 4S^2 4P^2$

4 electrones en su última órbita definen sus propiedades electrónicas.



## • 1.1.2 Partículas Elementales

BOSONES		Nombre	Símbolo	Masa rep. MeV/c <sup>2</sup>	Vida Media	Carga	Spin Intrínseco	NºLeptonico	Nº Bariónico
		Fotón	$\gamma$	0	Estable	0	1	0	0
		Bosón W <sup>-</sup>	W <sup>-</sup>	80.4 GeV/c <sup>2</sup>	3 10 <sup>-25</sup> s	-1	1	0	0
FERMIONES	LEPTONES	Neutrino	$\nu_e$	0	Estable	0	1/2	+1	0
		Anti neutri	$\bar{\nu}_e$	0	estable	0	1/2	-1	0
		Electrón	e <sup>-</sup>	0.511	Estable	-1	1/2	+1	0
		Positrón	e <sup>+</sup>	0.511	10 <sup>-10</sup> s	+1	1/2	-1	0
		Muón	$\mu^-$	105.7	2.2 10 <sup>-6</sup> s	-1	1/2	+1	0
		Par. Thau	$\tau^-$	1800	10 <sup>-7</sup> s	-1	1/2	+1	0
	MESONES	Pión <sup>+</sup>	$\pi^+$	139.6	2.6 10 <sup>-8</sup> s	+1	0	0	0
		Pión <sup>0</sup>	$\pi^0$	135.0	0.9 10 <sup>-16</sup> s	0	0	0	0
		Pión <sup>-</sup>	$\pi^-$	139.6	2.6 10 <sup>-8</sup> s	-1	0	0	0
		Kaón +	K <sup>+</sup>	493.8	1.2 10 <sup>-8</sup> s	+1	0	0	0
		Kaón neutr	K <sup>0</sup>	497.8	8.6 10 <sup>-11</sup> s	0	0	0	0
	BARIONES	Protón	p	938.3	Estable	+1	1/2	0	1
		Neutrón	n	939.6	930 s	0	1/2	0	1
		P. Sigma <sup>+</sup>	$\Sigma^+$	1189	8 10 <sup>-11</sup> s	+1	1/2	0	1
		P. Sigma <sup>0</sup>	$\Sigma^0$	1192	10 <sup>-14</sup> s	0	1/2	0	1
		P. Sigma <sup>-</sup>	$\Sigma^-$	1197	1.5 10 <sup>-10</sup> s	-1	1/2	0	1
		Hiperón La	$\Lambda^0$	1116	2.5 10 <sup>-10</sup> s	0	1/2	0	1

- Modelo Estándar Los bariones y mesones están compuestos por quarks.

Tres generaciones de la materia (fermiones)

	I	II	III	
masa →	2.4 MeV	1.27 GeV	171.2 GeV	0
carga →	$\frac{2}{3}$	$\frac{2}{3}$	$\frac{2}{3}$	0
espín →	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	1
nombre →	arriba	encanto	cima	fotón
	<b>u</b>	<b>c</b>	<b>t</b>	<b><math>\gamma</math></b>
	4.8 MeV	104 MeV	4.2 GeV	0
	$-\frac{1}{3}$	$-\frac{1}{3}$	$-\frac{1}{3}$	0
	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	1
	abajo	extraño	fondo	gluón
	<b>d</b>	<b>s</b>	<b>b</b>	<b>g</b>
	<2.2 eV	<0.17 MeV	<15.5 MeV	91.2 GeV
	0	0	0	0
	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	1
	neutrino electrónico	neutrino muónico	neutrino tauónico	bosón Z
	<b><math>\nu_e</math></b>	<b><math>\nu_\mu</math></b>	<b><math>\nu_\tau</math></b>	<b><math>Z^0</math></b>
	0.511 MeV	105.7 MeV	1.777 GeV	80.4 GeV
	-1	-1	-1	$\pm 1$
	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	1
	electrón	muón	tauón	bosón W
	<b>e</b>	<b><math>\mu</math></b>	<b><math>\tau</math></b>	<b><math>W^\pm</math></b>

Quarks

Leptones

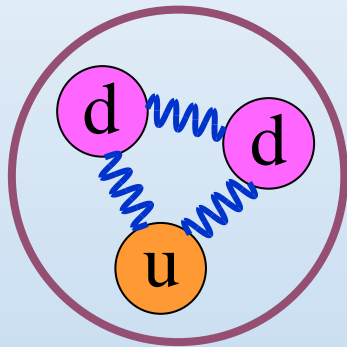
Bosones de gauge

## • Interacciones Fundamentales

Tipo de fuerza	Intensidad intrínseca	Partícula asociada	Masa en reposo	Alcance	Signo
Fuerte Yukawa	1	Gluón Meson $\pi$	0 135 MeV	Largo $10^{-15}$ m	Atractivo
Electro-magnética	$10^{-2}$	Fotón	0	Largo	Atractivo repulsivo
Débil	$10^{-12}$	Bosón W, Z	80 GeV	$<10^{-17}$ m	repulsivo
Gravitatoria	$10^{-40}$	Gravitón	0	Largo	Atractivo

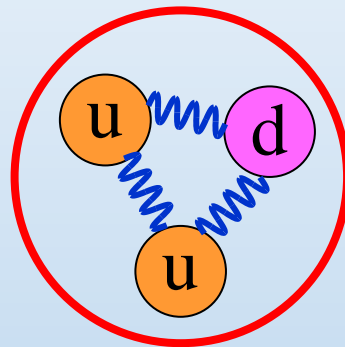
## • Interacciones Fundamentales

Los bariones y mesones tienen una subestructura basada en Quarks confinados mediante la Fuerza Fuerte con intercambio de gluones como partícula mediadora.



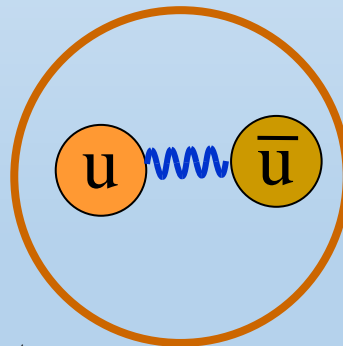
Subestructura del **neutrón**:

1 Quarks Up ( $+\frac{2}{3}$ ) y 2 Quark Down ( $-\frac{1}{3}$ )  $\rightarrow$  carga 0.



Subestructura del **protón**:

2 Quarks Up ( $+\frac{2}{3}$ ) y 1 Quark Down ( $-\frac{1}{3}$ )  $\rightarrow$  carga +1.



Subestructura del **mesón**:

Quark-antiQuark, son inestables.

$\pi^0 = \text{Up} - \text{antiUp}$

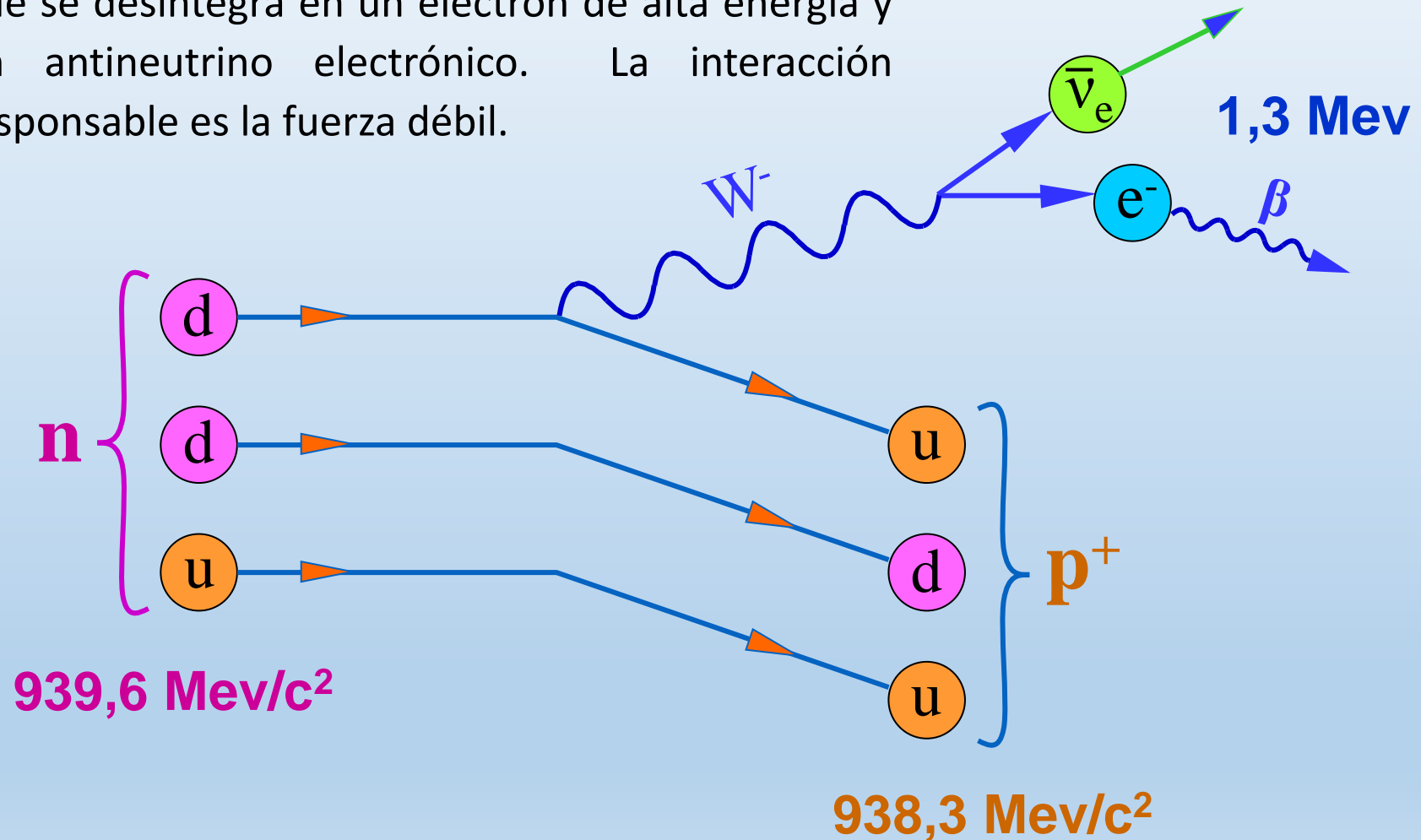
$\pi^+ = \text{Up} - \text{antiDown}$

$\pi^- = \text{Down} - \text{antiUp}$

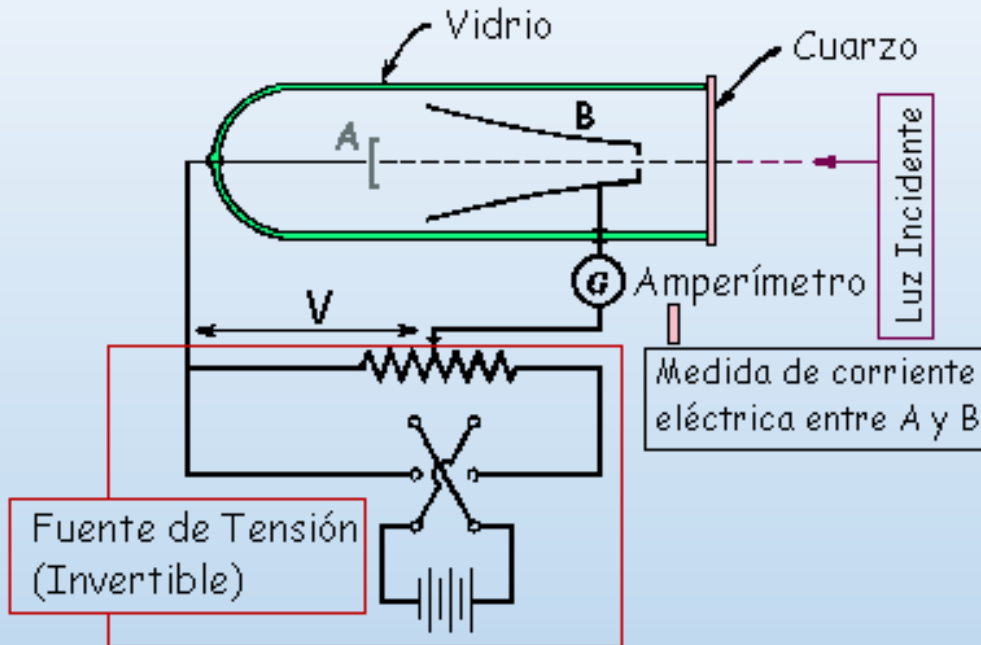
El **mesón**  $\pi$  es la partícula mediadora de la Fuerza Fuerte Residual o de Yukawa

## • Interacciones Fundamentales

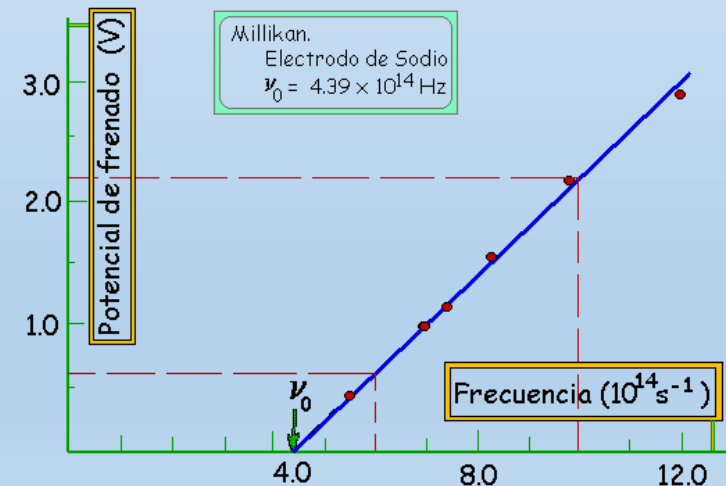
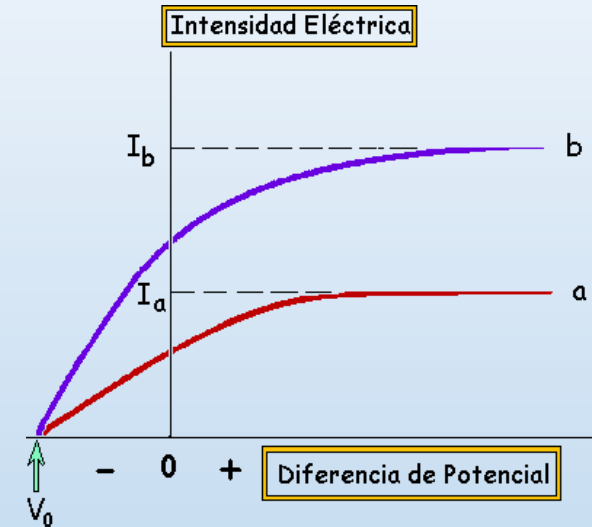
Desintegración Beta del neutrón: un quark down se transforma en un quark up y emite un bosón  $W^-$  que se desintegra en un electrón de alta energía y un antineutrino electrónico. La interacción responsable es la fuerza débil.



- Einstein recibe el P.N.F. En 1921 por sus teorías sobre el efecto fotoeléctrico. Explica la acción de la luz sobre los electrones y pone de manifiesto nuevamente la cuantización de la energía.



Se prueba que la energía cinética de los electrones es independiente de la intensidad lumínica y si depende de la longitud de onda, o sea de la energía de sus fotones:  $E = h \cdot \nu$



- **Energía de las partículas. Efectos relativistas.**

Energía que contiene una partícula en reposo:  $E = mc^2$

Energía total de una partícula:  $E = \gamma mc^2$        $\gamma = \frac{1}{\sqrt{1 - \frac{v^2}{c^2}}}$

Mecánica Clásica  $v \ll c$  :  $E = mc^2 + \frac{1}{2}mv^2$

Energía cinética relativista:  $E_c = \Delta mc^2 = m_o c^2 (\gamma - 1)$

Masa relativista:  $m = m_o \gamma$



- Investigaciones actuales, física de altas energías.
- CERN – Ginebra



- Dos aceleradores circulares de 7 y 27 Km de circunferencia



- CERN. Ginebra LEP : Acelerador de Electrones y Positrones  
114 GeV operativo hasta 2000



- Construcción del túnel.

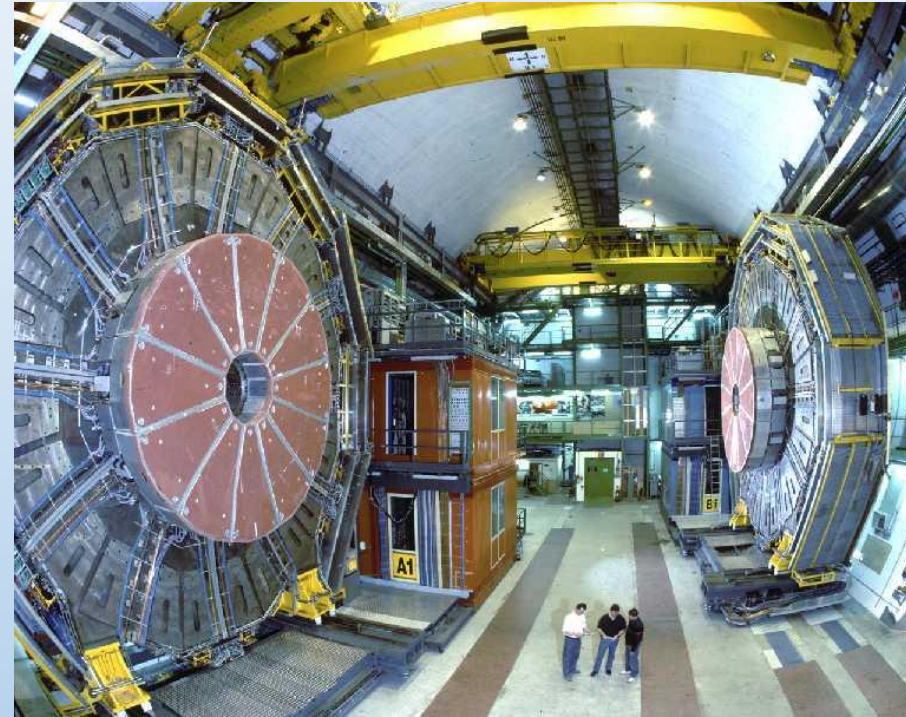


- Tubo de vacío interior

- CERN. Ginebra LEP



- Interior del Tubo.



Detector ALEPH

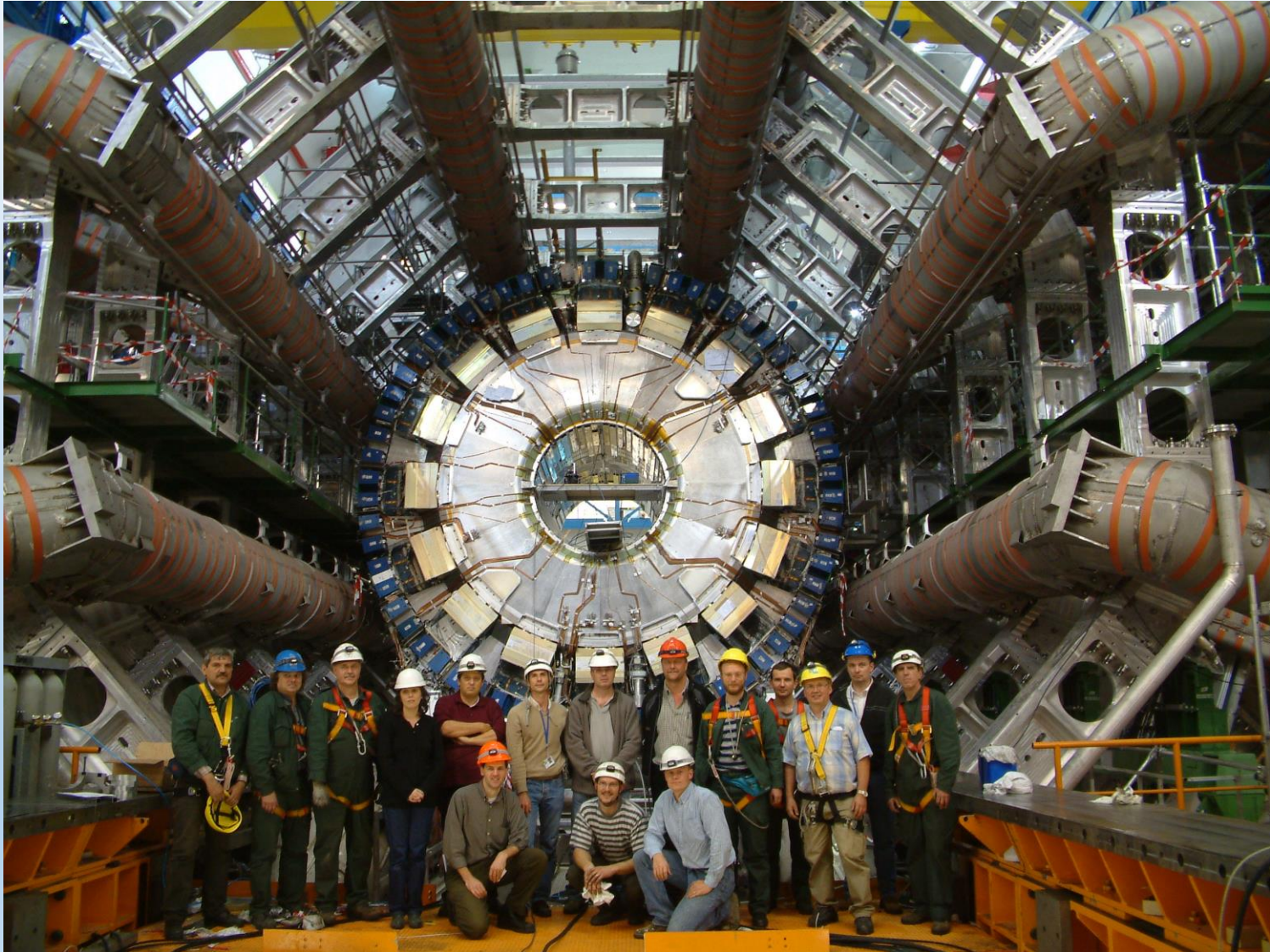


- CERN. Ginebra Gran Colisionador de Hadrones LHC. 13Tev





- CERN. Ginebra el LHC. 13Tev Detector ATLAS





- CERN. Ginebra el LHC. Cámara de Burbujas



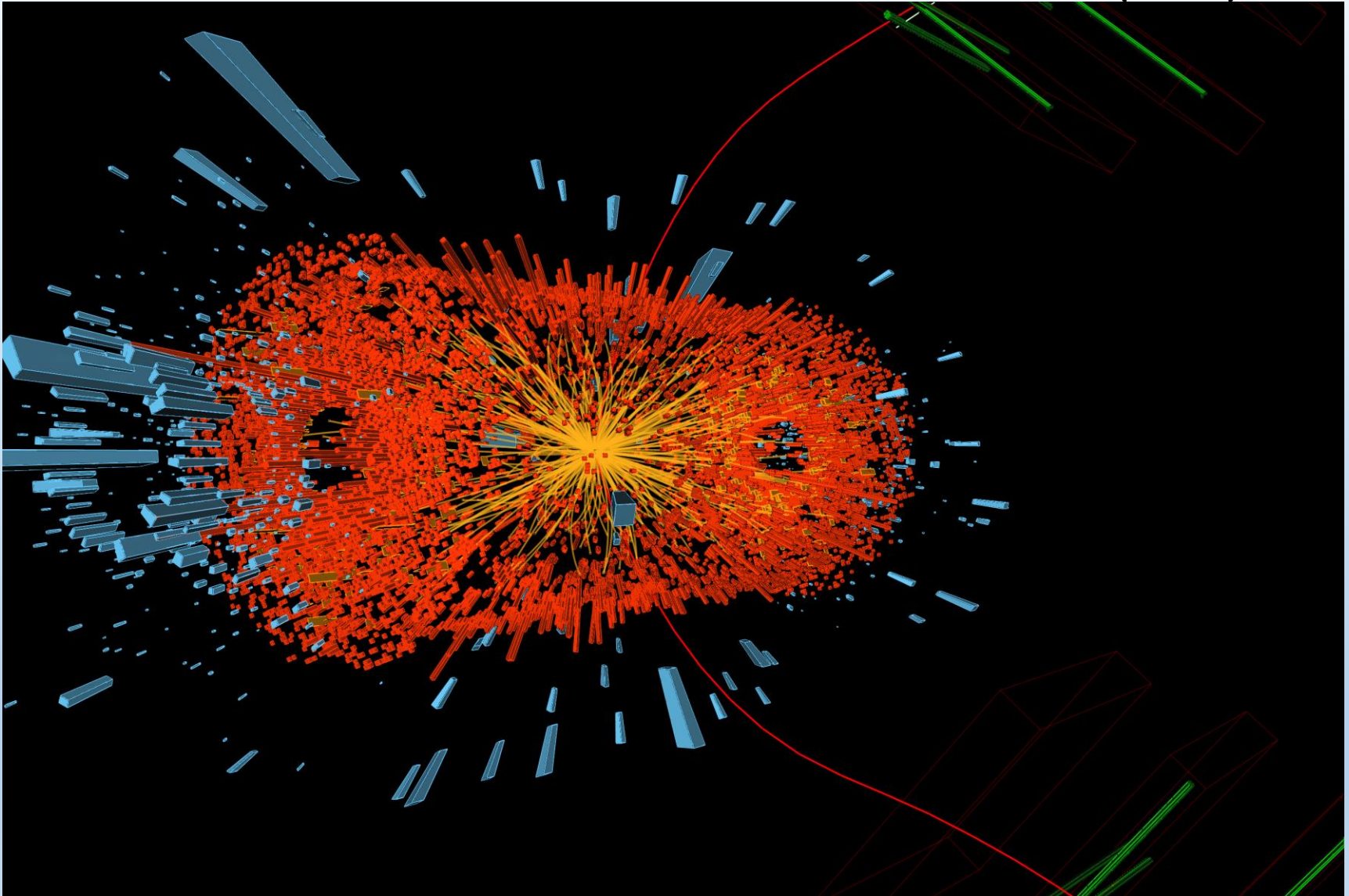


- CERN. Ginebra el LHC. Detector de Muones



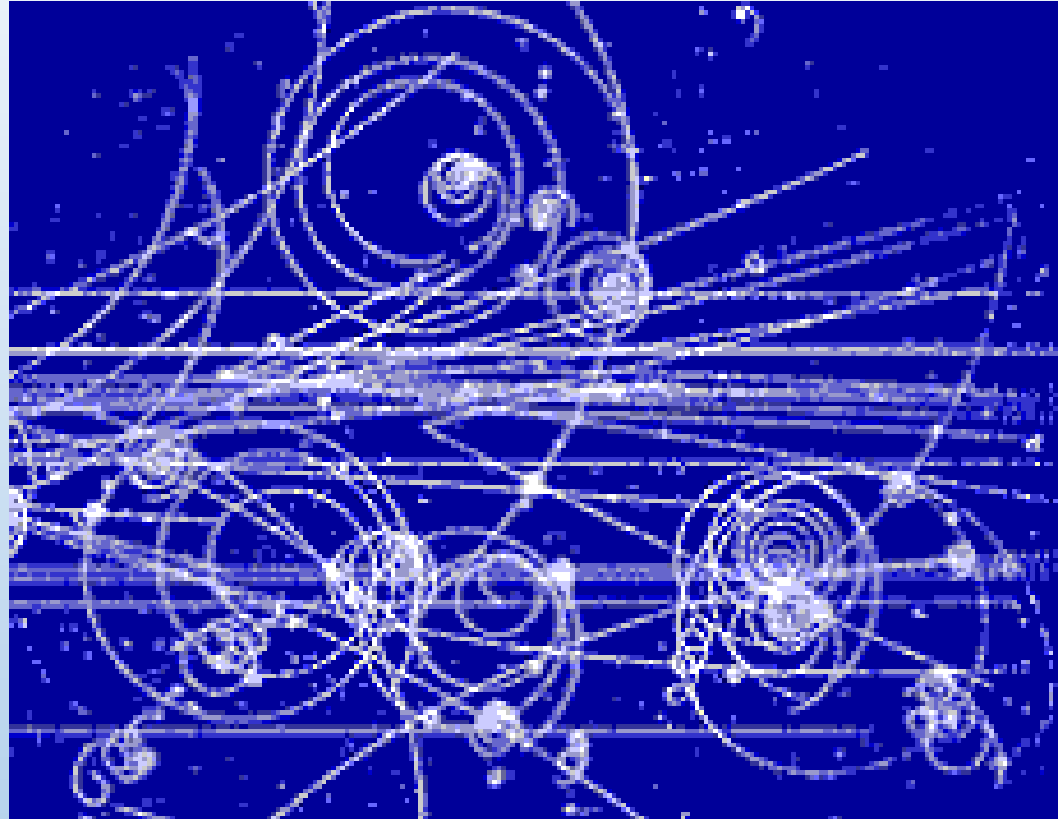
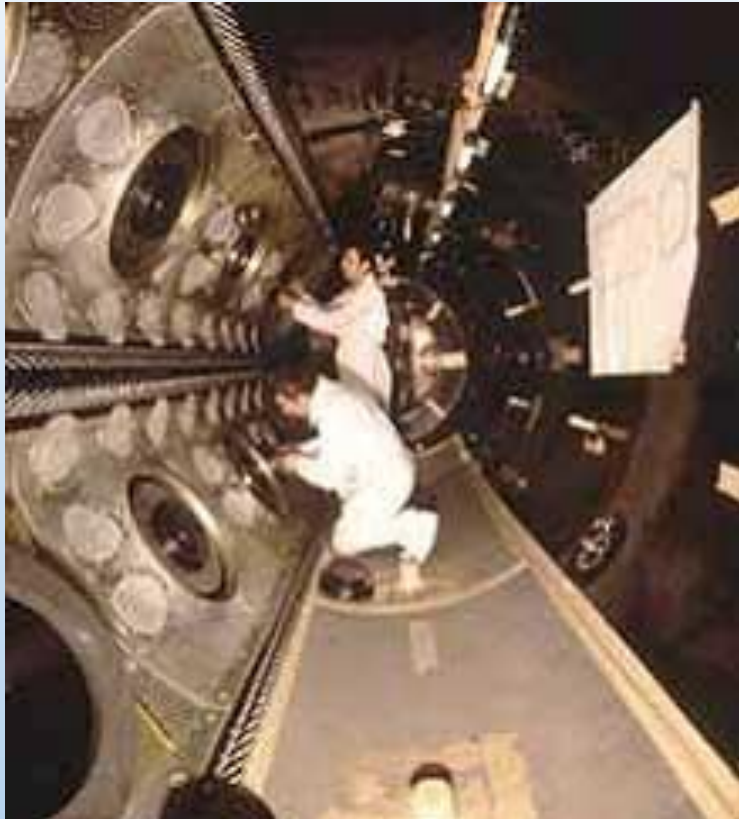


- CERN. Ginebra el LHC. Haces de Quarks (azul)





- CERN. Ginebra

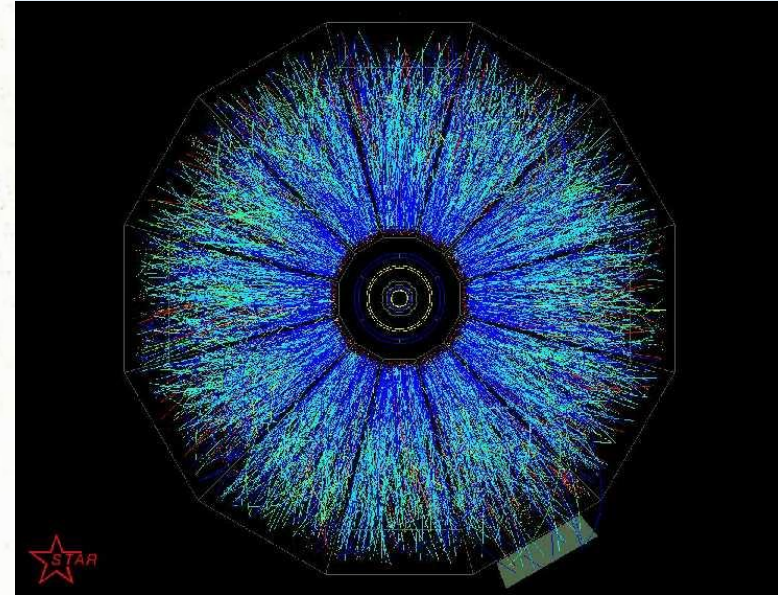
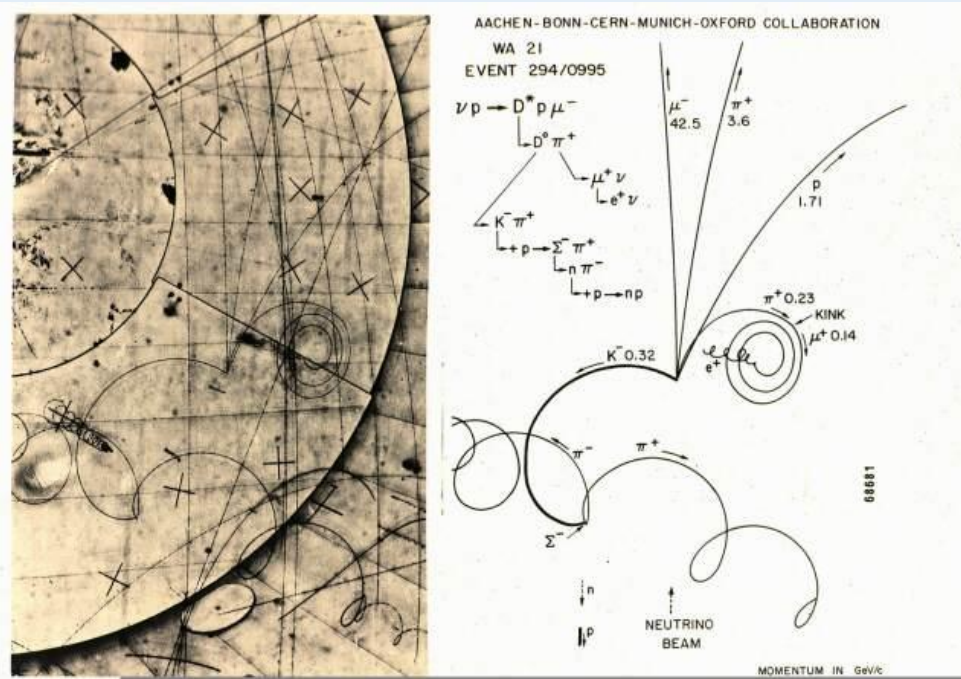


- Interior Cámara de Burbujas.  
LEP

Trazas de una colisión

- Identificación de partículas.

- Ecuación de Lorentz:  $\vec{F} = q[\vec{E} + \vec{v} \times \vec{B}]$

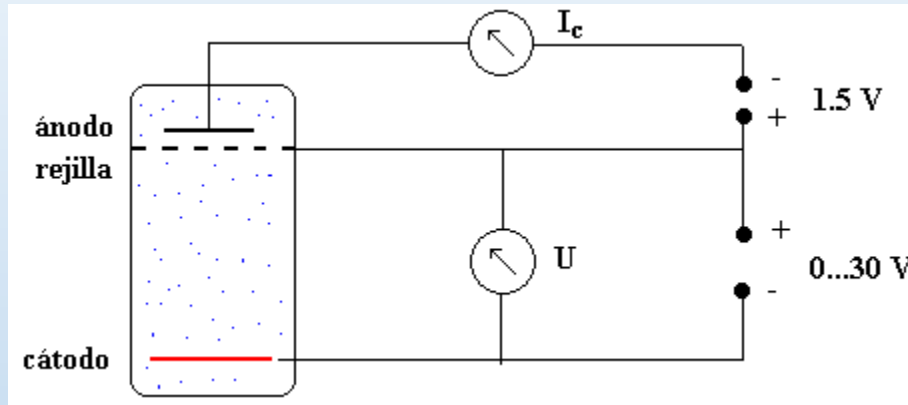


Un neutrino (invisible) impacta con un protón y se transforma en un muón, el protón expulsa una serie de mesones  $K^-$ ,  $\pi^+$ ,  $\pi^-$ .

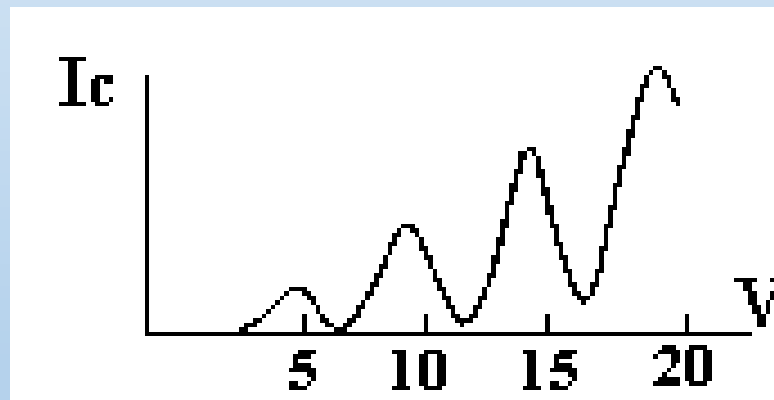
Colisión de núcleos pesados en el RHIC New York

- **1.2 Introducción a la Física Cuántica.**

- **1.2.1 Experimento de Frank-Herz**



Este experimento en 1919 supuso la demostración de la reversibilidad en cuanto al intercambio energético cuantizado en los átomos



A determinadas energías el gas presenta fuerte absorción, lo cual manifiesta la cuantización en la captura energética.

Ecuación de Einstein:

$$h \cdot \nu = A + \frac{p^2}{2m_e}$$

Ecuación de Plank:

$$E = h \cdot \nu$$

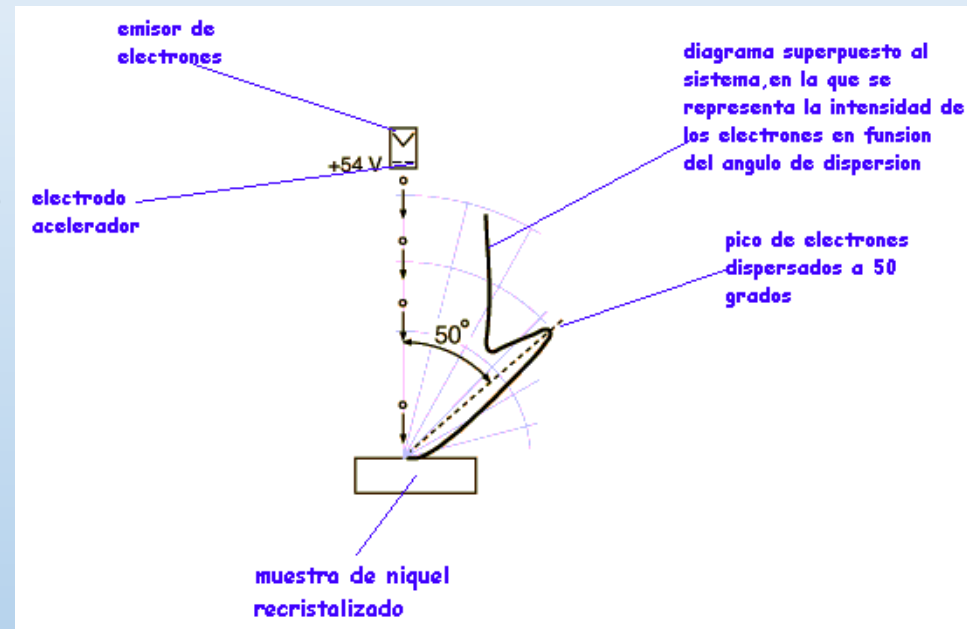
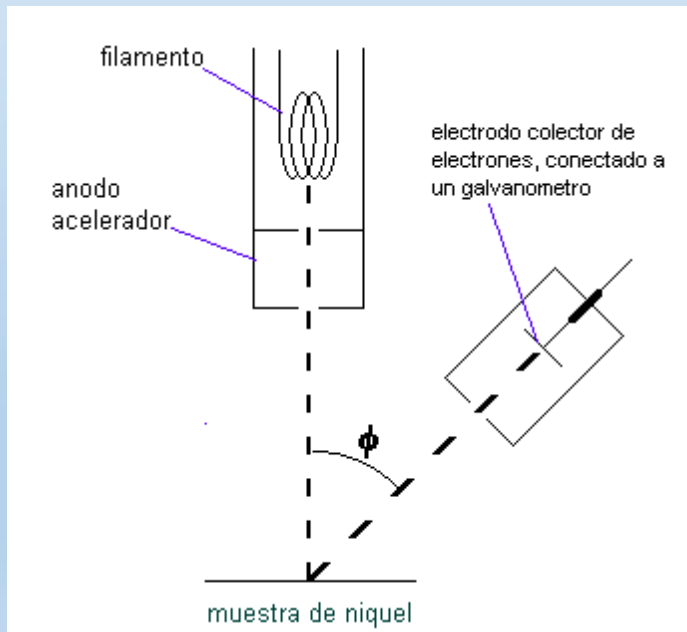
## • 1.2.2 Mecánica ondulatoria. Hipótesis de De-Broglie.

- Las partículas (electrón etc) poseen propiedades ondulatorias, al igual que las ondas poseen propiedades corpusculares

$$\lambda = \frac{h}{p}$$

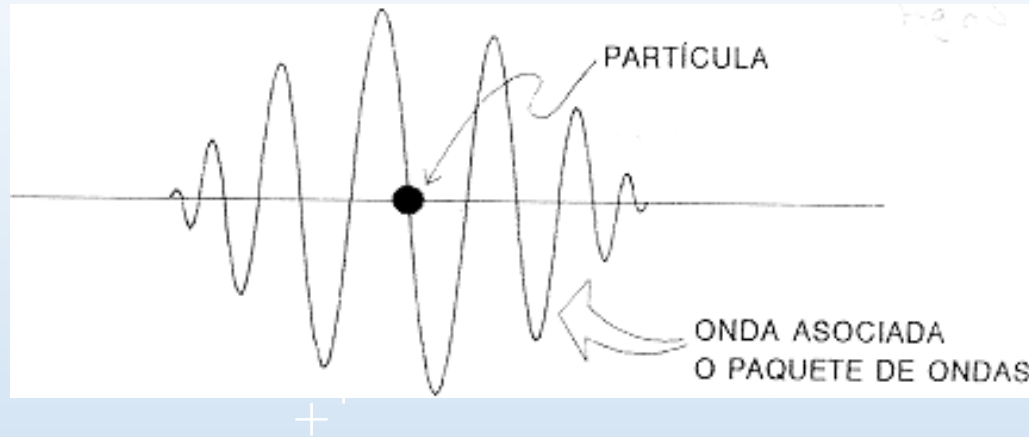
$\lambda$ : longitud de onda de De-Broglie  
 $p$ : impulso de la partícula =  $m \cdot v$

### • Experiencia de Davisson y Germer



Se observó variación en el flujo de electrones en función del ángulo como consecuencia de la difracción, mostrando naturaleza ondulatoria.

- **1.2.3. Ondas asociadas a las partículas.**



- **Concepto de “micro-objeto” de Heisenberg**

**Dualidad ONDA-PARTICULA**

- Los micro-objetos (electrones, fotones) presentan propiedades duales: corpusculares y ondulatorias.
- La localización de un micro-objeto correspondiente a una onda no puede ser definida con precisión (principio de incertidumbre de Heisenberg) debido a que la onda se distribuye en el espacio.

- **Concepto de Función de Onda de Max Born.**

$P = [\Psi^2(x, y, z)]$  La probabilidad de encontrar una partícula en un determinado punto del espacio es proporcional al cuadrado del valor absoluto de su función de onda.

# • Concepto de función de onda

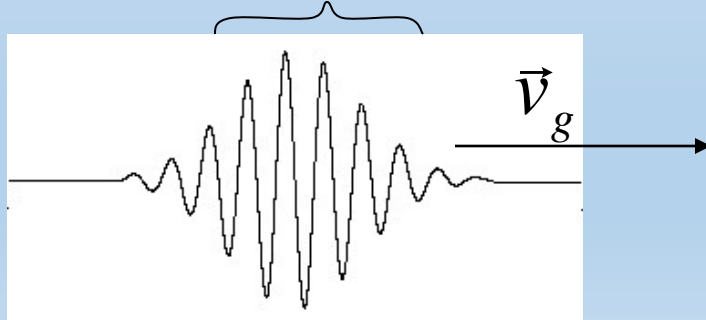
- Energía de una onda :  $E = h \cdot \nu = h \cdot \omega$   $E = \frac{p^2}{2m}$

- Momento de una onda :  $\vec{p} = h \cdot \vec{k}$  Número de onda:  $k = \frac{2\pi}{\lambda}$

- Función de onda :  $\Psi(\vec{x}, t)$

- Onda asociada a una partícula libre de momento  $p$  y energía  $E$  :  $\Psi(\vec{x}, t) = A \cdot e^{j(\vec{k}\vec{x} - \omega t)}$   $\left| \begin{array}{l} k = \frac{p}{h} \\ \omega = \frac{E}{h} \end{array} \right.$

- En localizaciones finitas:  $\Psi(\vec{x}, t) \approx \Phi(x - \vec{v}_g t) \cdot e^{j(k_0 \vec{x} - \omega_0 t)}$



$V_g$  = velocidad de grupo

$\vec{v}_0 = \frac{\vec{p}_0}{m}$  Velocidad central (de la partícula)

## • 1.2.4. Ecuación de Schrödinger.

- Energía total de un micro-objeto:  $E = E_p + \frac{p^2}{2m}$

$$E(t) = -\frac{\hbar \partial}{j \partial t}$$

$$p(x) = \frac{\hbar \partial}{j \partial x}$$

- Expresión cuántica para  $E_p$  constante:  $-\frac{\hbar \partial}{j \partial t} = E_p(x) + \frac{1}{2m} \left[ \frac{\hbar \partial}{j \partial x} \right]^2$
- Ecuación de Schrödinger en el espacio:

$$\frac{\hbar \partial \Psi(x, t)}{j \partial t} = E_p(x) \Psi(x, t) - \frac{\hbar^2 \partial^2 \Psi(x, t)}{2m \cdot \partial x^2}$$

- Soluciones dependientes del tiempo o del espacio:

$$\Psi(x, t) = \Phi(x) \cdot f(t)$$

$\Phi(x)$  depende del espacio,  $f(t)$  depende del tiempo.

$$j\hbar \cdot \Phi(x) \frac{\partial f(t)}{\partial t} = E_p \cdot \Phi(x) f(t) - \frac{\hbar^2 f(t)}{2m} \nabla^2 \Phi(x)$$

- Ecuación de Schrödinger.

$$j\hbar \cdot \frac{\partial f(t)}{\partial t} = E_P - \frac{\hbar^2}{2m \cdot \Phi(x)} \nabla^2 \Phi(x)$$

- Ecuación de Schrödinger independiente del tiempo:

$$E_P - \frac{\hbar^2}{2m \cdot \Phi(x)} \frac{d^2 \Phi(x)}{dx^2} = C_0$$

- Ecuación de Schrödinger independiente del espacio:

$$j\hbar \cdot \frac{\partial f(t)}{\partial t} = C_0 \Rightarrow \frac{df(t)}{dt} = \frac{C_0}{j\hbar} f(t)$$



- **Solución Ecuación de Schrödinger independiente del tiempo para una partícula libre:**

- Una partícula es libre si no esta afectada de campos externos, por lo tanto su energía potencial es cero.

$$-Ec = \frac{h^2}{2m \cdot \Phi(x)} \frac{\partial^2 \Phi(x)}{\partial x^2}$$

$$\frac{\partial^2 \Phi(x)}{\partial x^2} = -\frac{2mE_c}{h^2} \Phi(x) \quad \text{como} \quad K^2 = \frac{2mE_c}{h^2}$$

- La solución :

$$\frac{\partial^2 \Phi(x)}{\partial x^2} = -K^2 \Phi(x)$$

$$\Phi(x) = Ae^{jKx} + Be^{-jKx} \quad k = \frac{\sqrt{2mE}}{h}$$

- Interpretación de la solución de la Ecuación de Schrödinger independiente del tiempo para una partícula libre:

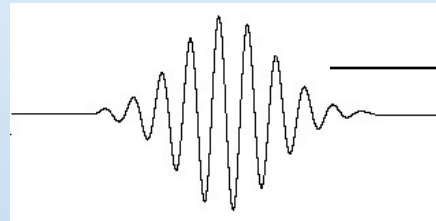
$$\Phi(x) = Ae^{jKx} + Be^{-jKx}$$

Onda viajera

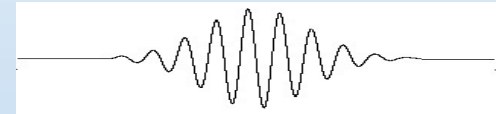
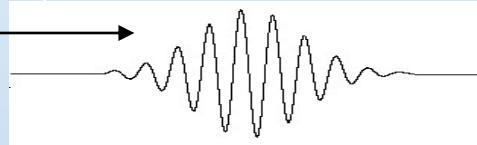
$$\Psi(x, t) = \Phi(x) \cdot e^{-\frac{jEt}{\hbar}}$$

Añadiendo solución de ecuación temporal (E = energía total)

$\Phi(x)$

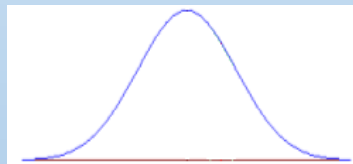


$\vec{v}_g$   $\rightarrow$



$t = t_0$   $t = t_0 + \Delta t$   $t = t_0 + 2\Delta t$   $x$

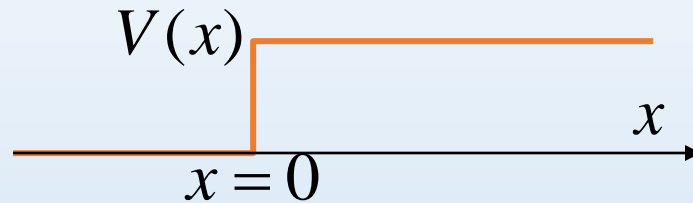
$$P(x) = \Psi \cdot \Psi^*$$



La probabilidad se desvanece conforme aumenta x

- **1.3 Partículas frente a escalones, barreras y pozos de potencial.**

- **1.3.1 Potencial escalón (electrones de conducción etc.)**



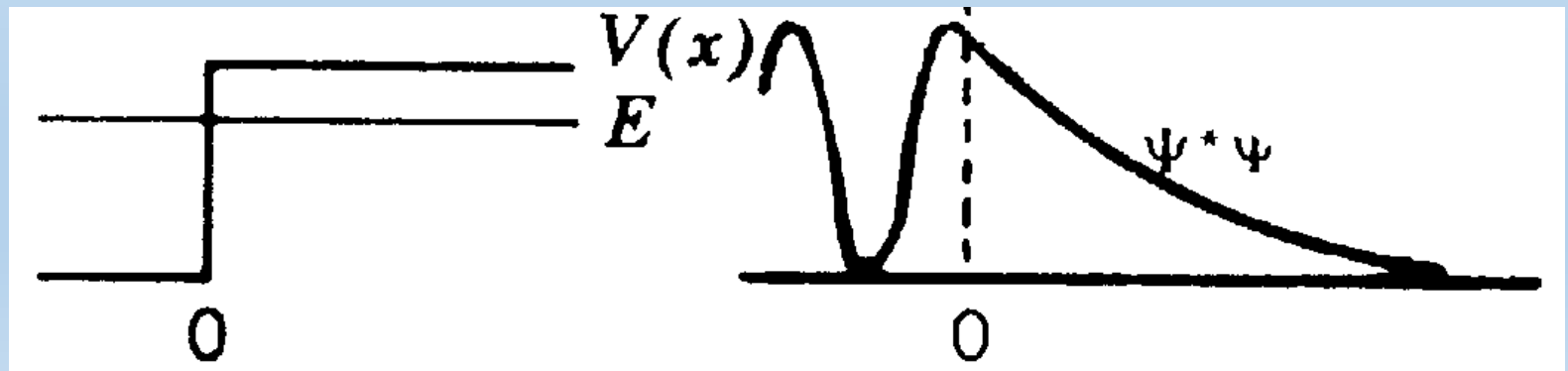
Escalón de potencial

Dos posibilidades: la energía de la partícula puede ser superior o inferior a la cima del escalón.

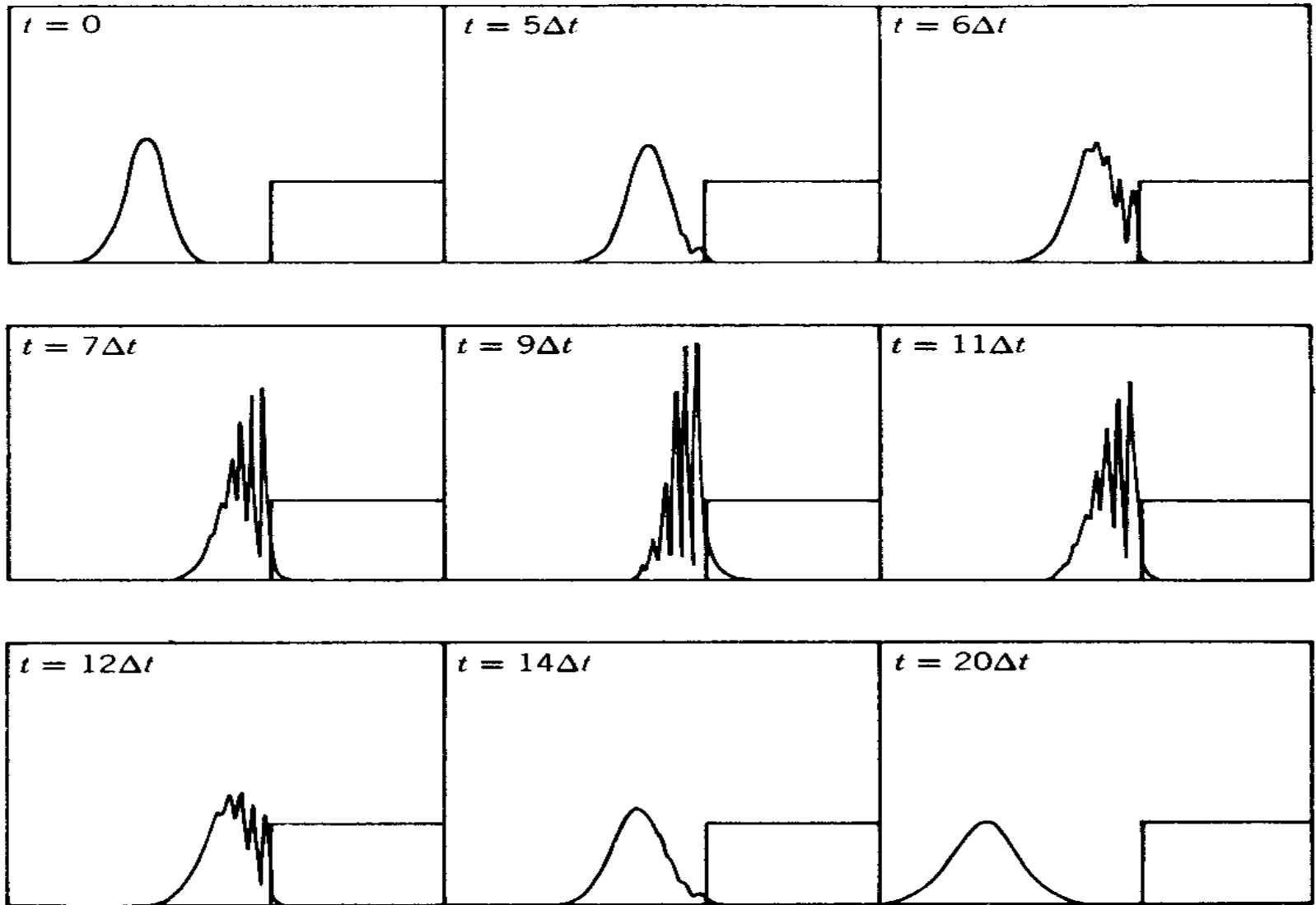
**Energía de la partícula inferior a la cima del escalón:**

$$\Psi(x, t) = Ae^{j(Kx - Et/\hbar)} + Be^{j(-Kx - Et/\hbar)}; x \leq 0 \quad k = \frac{\sqrt{2mE}}{\hbar}$$

$$\Psi(x, t) = (A + B) \cdot e^{-k_2 x} \cdot e^{-jEt/\hbar}; x \geq 0 \quad k_2 = \frac{\sqrt{2m(V_0 - E)}}{\hbar}$$



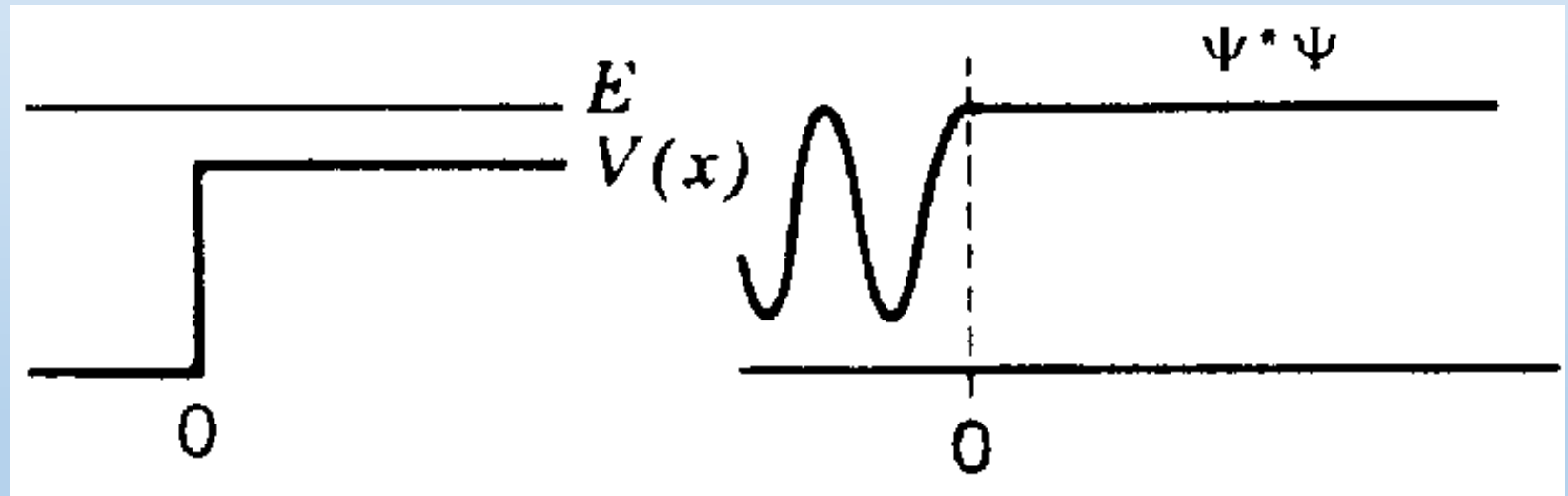
- Energía de la partícula inferior a la cima del escalón:
- Choque de una partícula libre con un escalón de potencial



- **Energía de la partícula superior a la cima del escalón:**

$$\Phi(x) = Ae^{jKx} + A \frac{k - k_2}{k + k_2} \cdot e^{-jKx}; x \leq 0 \quad k = \frac{\sqrt{2mE}}{h}$$

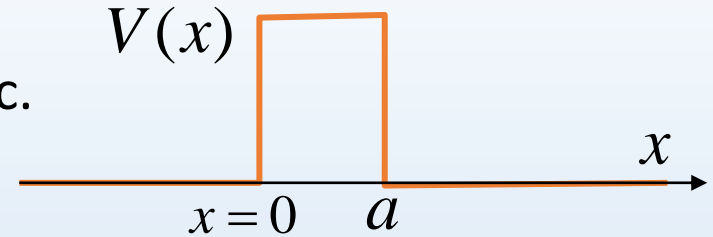
$$\Phi(x) = A \frac{2k}{k + k_2} \cdot e^{jK_2x}; x \geq 0 \quad k_2 = \frac{\sqrt{2m(V_0 - E)}}{h}$$



Tras una perturbación la partícula sigue su camino

### • 1.3.2 Barrera de potencial .

- Electrones en campo eléctrico, etc.



Dos posibilidades: la energía de la partícula puede ser superior o inferior a la cima de la barrera.

**Energía de la partícula inferior a la cima de la barrera:**

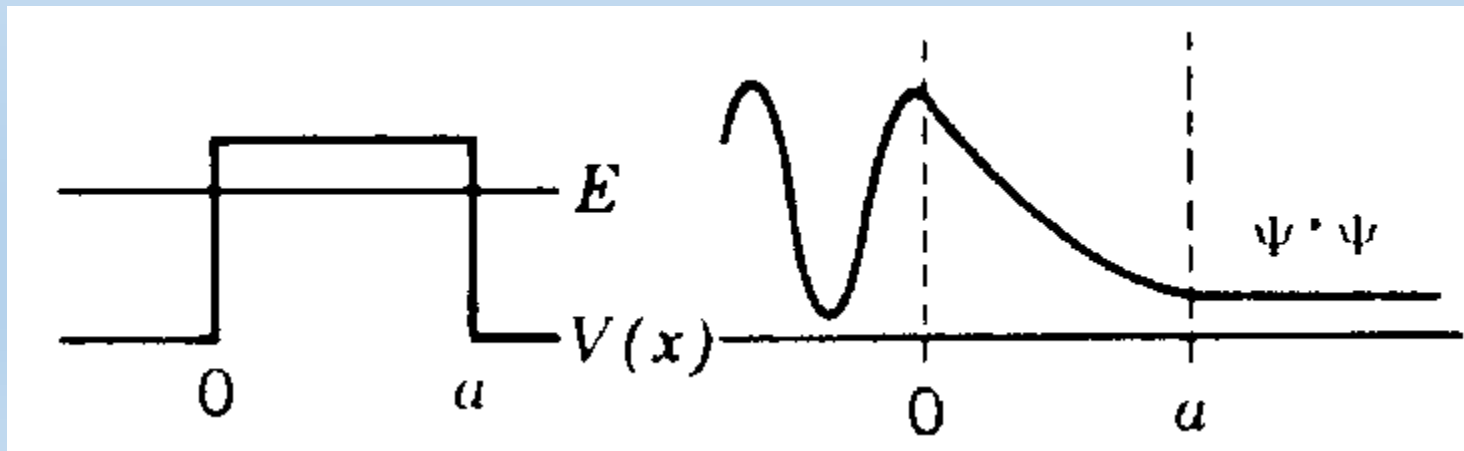
$$\Phi(x) = Ae^{jKx} + Be^{-jKx}; x \leq 0$$

$$\Phi(x) = Fe^{jK_2x} + Ge^{-jK_2x}; 0 \leq x \leq a$$

$$\Phi(x) = Ce^{jK_2x} + De^{-jK_2x}; x \geq a$$

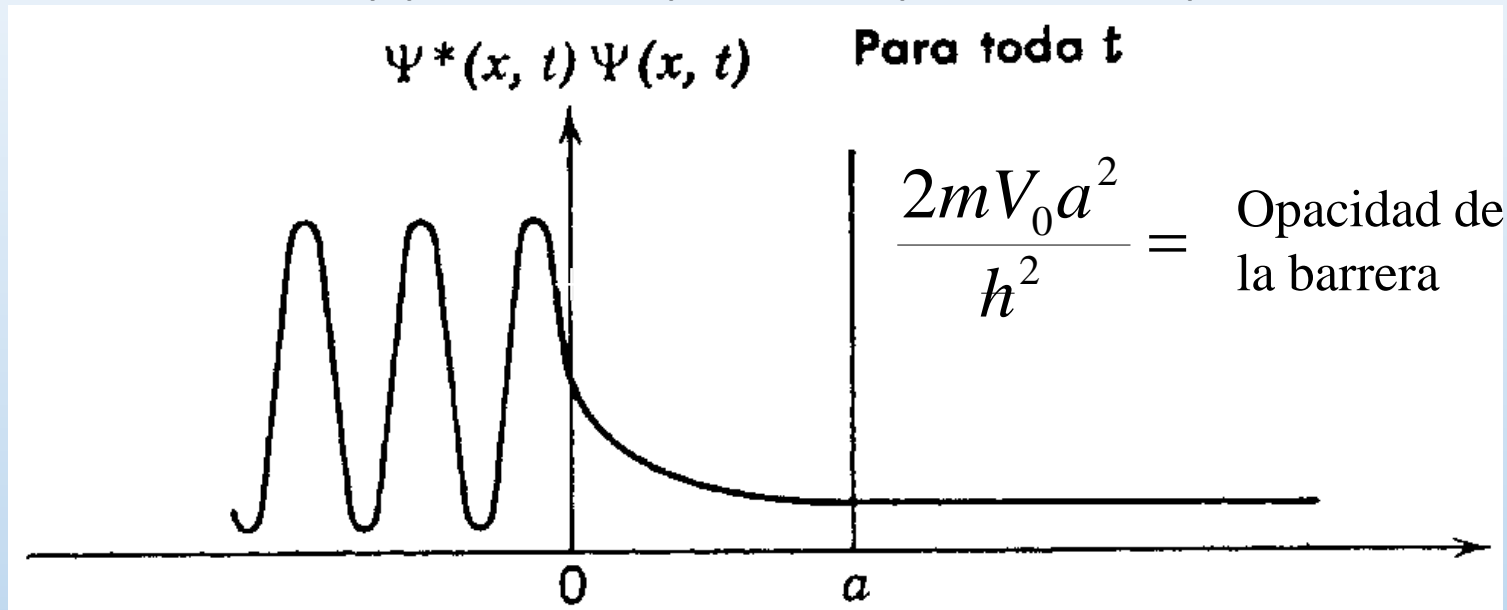
$$k = \frac{\sqrt{2mE}}{\hbar}$$

$$k_2 = \frac{\sqrt{2m(V_0 - E)}}{\hbar}$$



## • Efecto Tunel.

- Si la probabilidad al otro lado de la barrera es distinta de cero hay partículas que la traspasan sin superar su energía.



Un dato de sumo interés es el cociente entre las probabilidades a ambos lados de la barrera, se denomina coeficiente de transmisión  $T$ :

$$T \approx 16 \frac{E}{V_0} \left( 1 - \frac{E}{V_0} \right) \cdot e^{-2aK_2} \quad k_2 = \frac{\sqrt{2m(V_0 - E)}}{h}$$

- Barrera de potencial .**

Energía de la partícula superior a la cima de la barrera:

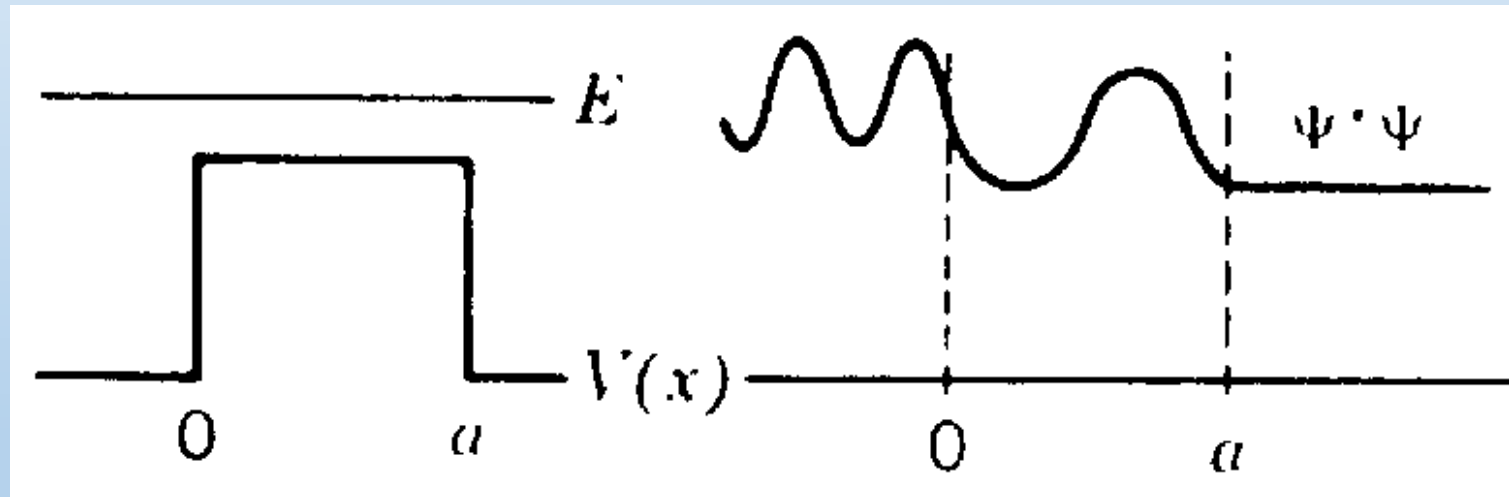
$$\Phi(x) = Ae^{jKx} + Be^{-jKx}; x \leq 0$$

$$k = \frac{\sqrt{2mE}}{\hbar}$$

$$\Phi(x) = Fe^{jK_3x} + Ge^{-jK_3x}; 0 \leq x \leq a$$

$$k_3 = \frac{\sqrt{2m(E - V_0)}}{\hbar}$$

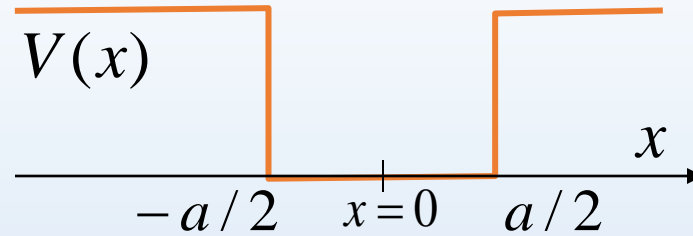
$$\Phi(x) = Ce^{jKx} + De^{-jKx}; x \geq a$$



Tras una perturbación la partícula sigue su camino



- 1.3.3 Pozo de potencial .



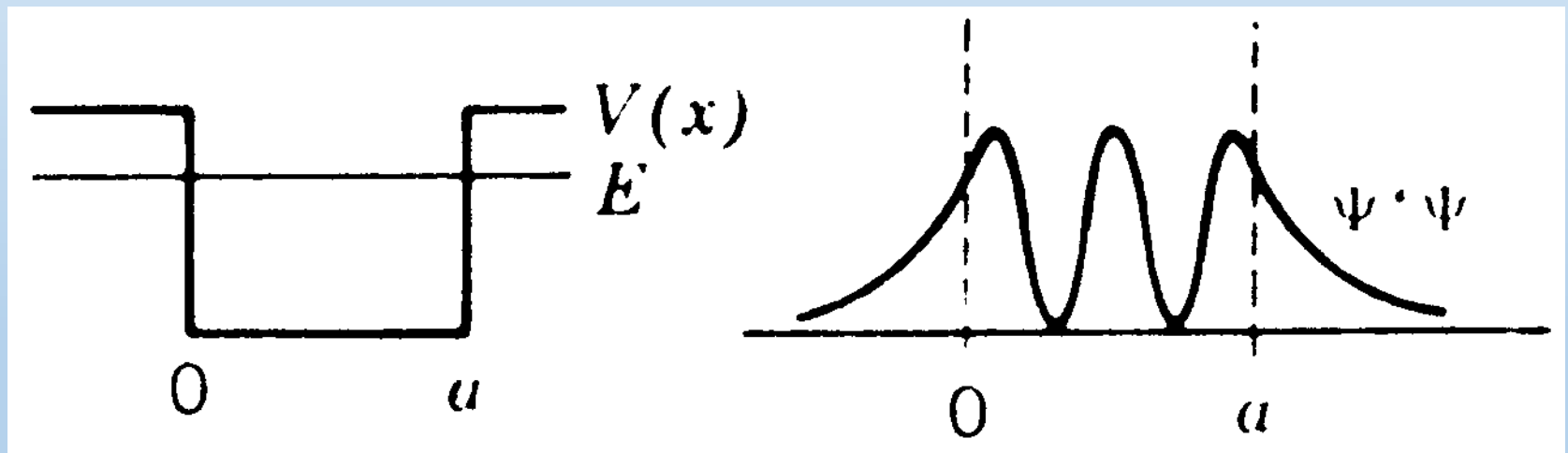
Dos posibilidades: la energía de la cima del pozo puede ser finita o infinita.

**Pozo de energía finita** (neutrón ligado a un núcleo):

$$\Phi(x) = Ce^{K_2x} + De^{-K_2x}; x \leq -a/2$$

$$\Phi(x) = Fe^{K_2x} + Ge^{-K_2x}; x \geq a/2$$

$$k_2 = \frac{\sqrt{2m(V_0 - E)}}{h}$$



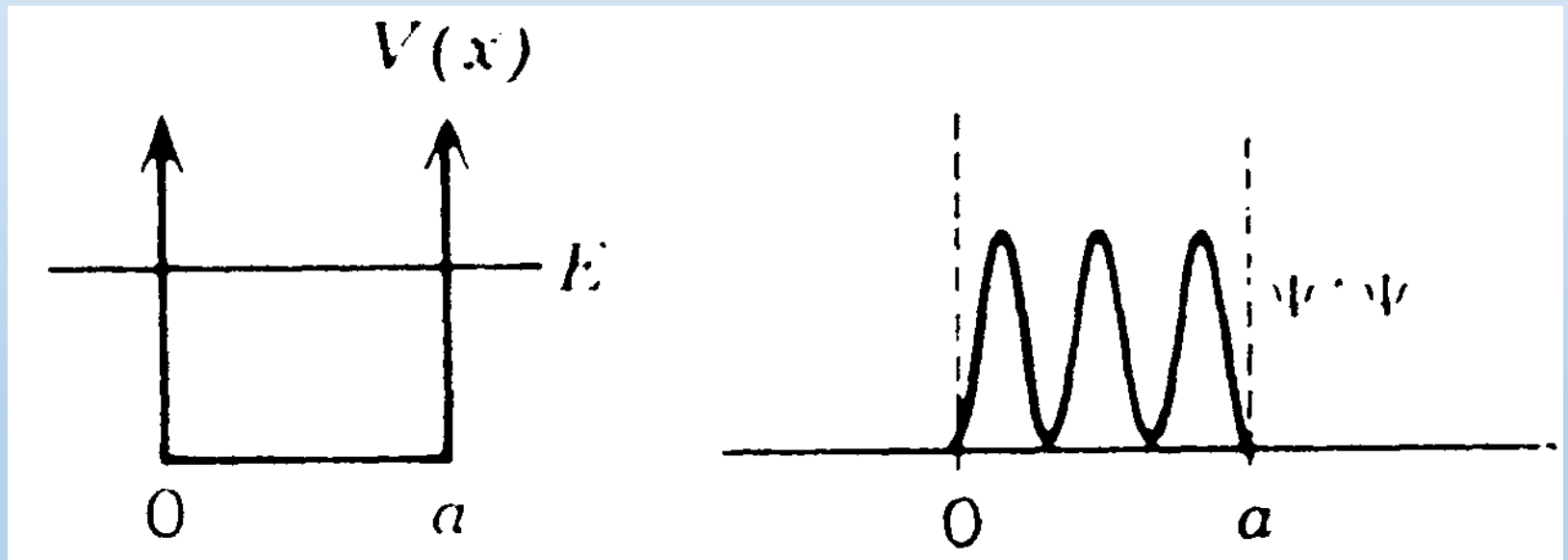
La partícula goza de cierta libertad en el pozo.

### • 1.3.3 Pozo de potencial .

**Pozo cuadrado de energía infinita** (molécula anclada en un cristal):

$$\Phi(x) = B_n \cos(k_n x); k_n = \frac{n\pi}{a}; n = 1, 3, 5..$$

$$\Phi(x) = A_n \text{sen}^+(k_n x); k_n = \frac{n\pi}{a}; n = 2, 4, 6.$$



La partícula no puede rebasar los límites del pozo.