

Escriguem amb Bohr

$$\int_{t_0}^{t_0+T} 2\pi f dt = nh$$

mes no limitem, per ara,  $n$  a valors enters

Així sentat seguim els càlculs de Bohr trobem

$$\text{radi de l'òrbita} = \frac{n^2 h^2}{4\pi^2 N m e^2} = r$$

$$\text{veloc de l'elec} = \frac{2\pi N e^2}{nh} = v$$

Essen  $E$  és l'energia potencial igual a  $N e^2 / r$ .

anatem la següent hipòtesis, l'electro al moure's produeix una onda de freqüència  $E/h$  i que es traslla per l'òrbita a la velocitat de l'electro.

La seva longitud d'onda es

$$\frac{nh^2}{2\pi N m e^2} = \lambda$$

i la longitud de l'òrbita es

$$\frac{n^2 h^2}{2\pi N m e^2} = L$$

donc

$$L = n\lambda$$

Daquí s'en dedueix que només en les òrbites quantiques no hi ha interferències

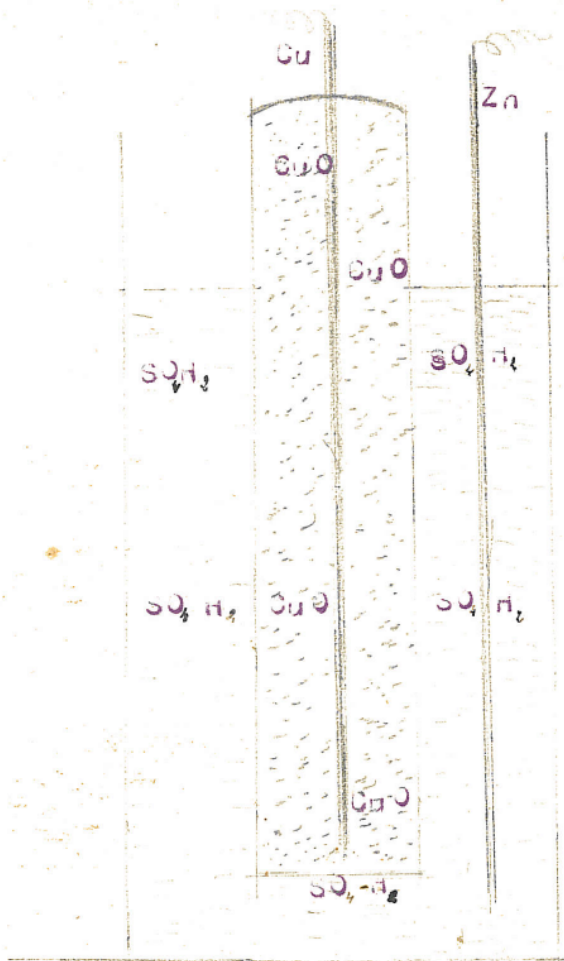
Lo que "no es" es atómico.

Lo que es es continuo

→ en el lenguaje de Minkowski. Lo que "no es" es  
te format per fils còsmics

Lo que es cobreix un canal còsmic de l'univers a  
4-dimensions.

F. Sunyer



L'explicació, per la teoria d'Huygens, de les interferències està en contradicció amb la llei de la conservació de l'energia.

Mes mitjançant la teoria ondulatorio-corpúscular es pot explicar d'acord amb el principi, ja esmentat, de la conservació de l'energia suposant que després de l'interferència els fotons segueixen llur camí quedant anulat l'efecte fisiològic, fotogràfic, etc etc, mes podent fer altres efectes.

11111

"Si el camp de l'electro es periòdic o quasi periòdic i si s'estén sobre una molt petita quantitat d'espai com en el model del ató de Bohr en el qual en cada instant l'electro es propaga sobre son camí complet el seu moviment s'assembla mes aviat a les vibracions d'una onda estacionària en un medi continu que no pas a les d'una partícula oscil·lant" del Dr. Max Planck a Journal of the Franklin Institute Juliol 1927.

La teoria aclaratoria pot esser aquesta, l'electro es un contingut d'energia que pot, segons les circumstàncies, agrupar-se en punts de l'espai<sup>(1)</sup> i transformar-se amb energia ondulatoria, la interferència agrupa<sup>(2)</sup> - com ja en dit més amunt - l'energia. 2<sup>a</sup> Sens dubte la interdependència estadística dels quants-de-llum està relacionada als fenòmens d'interferència de raigs de la mateixa font" Planck

(1) "L'energia radiant, movent-se en el buit, en altes freqüències es concentra en punts separats, que es mouen com corpúscles, quants-de-llum" del Dr. Planck

L'analisi matematica nostra  
que no hi han perdus d'enes  
ga eu l'explicaci' de les  
interferencias per la teoria  
de ~~de~~ ~~Huygens~~ Huygens

Barcelona 18. 6. 934

---

L'eter no existeix, doncs ha d'ésser elastic i per ésser-ho ha de tenir natura corpuscular i les forces que han d'actuar entre aquests corpuscles actuen a distancia.

Com ja en vist doncs que l'eter retruom l'actuació a distancia que tractavem d'evitar

Barcelona 7-2-1931

*Defectes L'eter per les modernes  
teories no necessiten ésser elastic*

*Barcelona 18. 5. 1934*



Si de això no es - exactament - una explicació del per què l'electró s'estaciona en les òrbites atòmiques, fa ressalta una diferència que pot donar lloc a una explicació.

3-7-1931

(1) Si el camí de l'electró és periòdic o quasi periòdic i si s'estén sobre una molt petita quantitat d'espai, com en el model de l'àtom de Bohr en el qual en cada instant l'electró es propaga en son camí complet, el seu moviment s'assembla més aviat a les vibracions d'una onda estacionària en un medi continu que no pas a les d'una partícula oscil·lant" de Blanck a Journal of the Franklin Institute, Juliol 1927