

# ボーアの原子模型 - 革命からの百年 --

江沢 洋

光の吸収・放出、エネルギー量子 M. Planck 1900 光量子、光電効果 A. Einstein 1905学位論文・固体電子論、理論の限界 1911/5 N. Bohr 原子核発見、原子の太陽系モデル E. Rutherford /5ケンブリッジ大学へ、失望 Bohr /9 マンチェスターの Rutherford のもとへ 1912/3Bohr  $\alpha$  粒子の減速、Bohr 異論 C.G. Darwin /6 **原子構造**に関心、原子内電子数、実験 Bohr Balmer 公式の検討を促す 1913/2M. Hansen **1913**/4 第1論文を提出、原子と分子の構造 Bohr 第1論文刊行, /11, 第3論文刊行 1913/7

	生年月日	1913 年には	没年
H.A. Lorentz	1853	60 歳	1928
M. Planck	1858	55	1947
長岡半太郎	1865	48	1950/12/11
A. Sommerfeld	1868	45	1951
寺田寅彦	1878/11/28	35	1935/12/31
A. Einstein	1879	34	1955
石原 純	1881/1/15	32	1947
N. Bohr	1885/10/7	28	1962/11/18
E. Schrödinger	1887/8/12	26	1961/1/4
仁科芳雄	1890/12/6	23	1951
W. Heisenberg	1901/12/5	12	1976/2/1
朝永振一郎	1906/3/31	7	1978/7/8
湯川秀樹	1907/1/23	6	1981/9/8

### 1913 年 日本では 大正 2 年

- 2/10 護憲派の民衆が議会をとりまく. 桂首相は内閣総辞職を決意
- 3/16 関西連合憲政擁護大会、大阪で。会衆5万人。
- 6/15 H.A. Lorentz 『物理学』、翻訳刊行
- 6/23 高嶺譲吉:国民科学研究所の設立を提唱、後の理化学研究所
- 12/27 長岡半太郎: Bohr に書簡: Bohr の原子模型は長岡模型の発展
- 寺田寅彦:結晶による X 線の干渉(Nature に発表)
- 石原 純:新しい重力場の理論 (Sci. Rept. Tohoku Univ.)

運動物体中の電磁場に対する最小作用の原理 (Ann. Phys.)

1915 作用量子の普遍的意味(量子条件, Tokyo Math.-Phys. Soc.) 量子の法則と水素原子(Tokyo Math.-Phys. Soc.) 同僚 M. Hansen: Balmer 公式(1884)は出るか? 調べてみたら?

$$\lambda = B \frac{n^2}{n^2 - 4}, \quad B = 3.645.6 \times 10^{-7} \,\mathrm{m}$$

W. Ritz の変形 (1908)

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{B} \left( 1 - \frac{4}{n^2} \right) = \frac{4}{B} \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{n^2} \right) \quad (n = 3, 4, \cdots)$$

**Ritz の予想**: 結合原理 (1908)

$$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{m^2} - \frac{1}{n^2}\right) \qquad (n = m + 1, m + 2, \cdots)$$

$$m = \begin{cases} 1 & \frac{1}{2} & \frac{$$

同僚 M. Hansen: **Balmer 公式**(1884)は出るか?調べてみたら? **Ritz 結合原理**(1908) 項の差

$$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{m^2} - \frac{1}{n^2}\right) \quad (n = m+1, m+2, \cdots)$$

$$\nu = \frac{c}{\lambda}, \qquad cR = c\frac{2^2}{B} = 3.290 \times 10^{15} \,\mathrm{s}^{-1}$$

Bohr の教科書に載っていた. Bohr: Hansen に言われ初めて.



Bohr の使った教科書(ただし、1910 年版)の図

**Ritz の結合原理** (1908):

 $\nu = \frac{c}{\lambda} = \frac{cR}{m^2} - \frac{cR}{n^2} \qquad (n = m + 1, m + 2, \cdots)$ 光量子 hv と結びつけた: (\*)  $h\nu = E_n - E_m = -E_m + E_n$ こうすると  $E_n = -\frac{hcR}{m^2}$ , 原子内の電子のエネルギー  $(n = 1, 2, \cdots)$ トビトビ は Planck も考えた (\*)

水素原子の電子: 原子核のまわりを円運動、等速

仮定:

1. 定常状態:

Newton の運動法則に従う、 量子条件で選ばれる、 $E_n = -hcR\frac{1}{n^2}$   $(n = 1, 2, \cdots)$ 、 加速度運動でも光は出さない.

2. 量子遷移

状態  $n \longrightarrow m$  :  $E_n - E_m = h\nu$ .

どう考えたか  
定常状態: 
$$E_n = -hcR\frac{1}{n^2}$$
  $(n = 1, 2, ...).$  (\*)  
(1) 運動方程式:  $\frac{mv^2}{r} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{e^2}{r^2},$   
 $x \stackrel{*}{\sim} \nu \stackrel{*}{\leftarrow} - : E = \frac{1}{2}mv^2 - \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{e^2}{r} = -\frac{1}{2}mv^2$   
 $= -\frac{1}{2}\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{e^2}{r}.$   
角運動量:  $L = mvr,$   
 $x \stackrel{*}{\sim} \nu \stackrel{*}{\leftarrow} -\frac{m}{2}\left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)^2 \frac{1}{L^2}.$  (\*\*)  
(\*)  $\stackrel{*}{\leftarrow} (**) \stackrel{*}{\leftarrow} \stackrel{*}{\leftarrow} \cdot \stackrel{*}{\leftarrow}$   
(2) 量子条件:  $L = nA, \quad hcR = \frac{m}{2}\left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)^2 \frac{1}{A^2}$ 

$$L = nA,$$
  $hA^2 = \frac{m}{2cR} \left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)^2.$ 

 $cR = 3.290 \times 10^{15} \text{ s}^{-1}$ から A をもとめる。

Bohr の用いた値: 
$$\frac{e}{m} = 5.31 \times 10^{17}$$
 e.s.u./g

 $e = \begin{cases} 4.65 \times 10^{-10} \,\text{e.s.u.} & (\text{Rutherford}) \\ 4.87 \times 10^{-10} \,\text{e.s.u.} & (\text{Millikan}) \end{cases} \implies A = \frac{h}{2\pi}$ 

$$h = \begin{cases} 6.26 \times 10^{-27} \operatorname{erg} \cdot \mathrm{s} \\ 6.76 \times 10^{-27} \operatorname{erg} \cdot \mathrm{s} \end{cases}$$

Planck (1906)  $h = 6.548 \times 10^{-27} \text{ erg} \cdot \text{s.}$  (『熱輻射論』) 量子条件  $L = \frac{h}{2\pi}n = n\hbar$   $(n = 1, 2, \cdots)$ 原子の大きさ:  $a_n = 4\pi\epsilon_0 \frac{\hbar^2}{me^2} = (0.53 \times 10^{-10} \text{m}) \cdot n^2$  革命的!

### 定常状態:

×初期条件に応じて運動はさまざま。Newton 力学を否定

### 量子条件: 恣意的

×電荷が加速度運動すれば輻射を出す。Maxwell 否定 量子遷移:

×輻射の振動数 = 波源の力学的振動数、Maxwell の否定

Planck も  $h\nu = E_n - E_m$  としたが, 調和振動子

×因果律,電子は予め行き先を知って輻射の振動数を選ぶ?

どの準位に行くという理由がない。

Rutherford (1913),寺田寅彦 (1924)

**1913 年**, Bohr 理論の全体に対して,

### H.A. Lorentz:

あまりに投機的 (speculative) 冒険的. 将来に期待.

## P. Ehrenfest:

これが理論なら.私は物理をやめる.これは怪物だ(1916).

## A. Sommerfeld:

R が出せたのは大成功だが、この理論には疑問がある.

## ゲッチンゲンでは、Hilbert を別として、

若者たち — M. Born など — は Bohr 理論を信じていない.

**1913**, Maxwell 電磁気理論を信奉.

M. von Laue :

すべてナンセンス. Maxwel 理論は正しい.

C.W. Oseen :

原子が存在するためには Maxwell 理論をどう変更する? W. Wien (1915):

加速度運動しても輻射しないなんて Maxwell 理論に矛盾.

G.N. Lewis (1916) :

何も引き起こさない運動状態は,静止状態と同じだ.

原子の多面体モデルを提案.

Bohr 支持

A. Einstein :

Rが正しく出たのは偶然とは思えない。He スペクトルの導出は偉大.

A. Sommerfeld (1914):

興味が日に日に増している. Bohr 理論を楕円軌道に広げる(1916).

**E. Rutherford** (1914):

将来に期待できる第一歩が踏み出された.

**R. Millikan** (1916) :

定常状態では輻射しないとは、事実を言ったにすぎない.

**P. Ehrenfest** (1918) :

Bohr 理論の熱烈な支持者となる.

1896, E. Pickering,  $\xi$  Puppis から $\lambda = 5411, 4686, 4200$  A 水素原子のスペクトル: 量子数 が 分数 ?  $\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{(n_1/2)^2} - \frac{1}{(n_2/2)^2}\right), \quad (7 \to 4), \ (3 \to 4), \ (11 \to 4)$ 1912, A. Fowler, 実験室で 4686 A を発生、H と He の混合気体 1913, N. Bohr, **He のスペクトル**だ:  $\frac{1}{\lambda} = 4R\left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2}\right),$ E.J. Evans, 純粋の He で実験、4686 A を検出(1913 秋)

Fowler:  $\lambda$ が Balmer 線 とわずかに違う Bohr:  $cR = \frac{2\pi^2 m e^4}{h^3}$  で  $m \rightarrow$  換算質量  $= \frac{m}{1 + (m/M)}$ Einstein, Bohr 理論に信頼、深める 水素分子の理論

カの釣合:  $\frac{2a}{(a^2+b^2)^{3/2}} = \frac{1}{(2a)^2}, \implies b = \frac{a}{\sqrt{3}}.$ mu<sup>2</sup> e<sup>2</sup> ( 2b 1 ) 運動方程式:  $\frac{mv^2}{a} = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \left\{ \frac{2b}{(a^2+b^2)^{3/2}} - \frac{1}{(2b)^2} \right\}$ 量子条件:  $L = mva = n\hbar$  $\implies$  結合エネルギー:  $B = 2.70 \, \text{eV}$ 化合熱: W = 62 kcal Langmuir の実験値: 130 kcal Bohr 論文の後、再測定: 76 kcal. Bohr を賞賛



$$E_{n_r,n_{\phi}} = -\frac{1}{2} \left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)^2 \frac{m}{\hbar^2} \frac{1}{(n_r + n_{\phi})^2} \quad (n_r, n_{\phi} = \text{Biggs})$$

これは. Bohr の  $E_n$  で  $n \longrightarrow n_r + n_\phi$  としたもの。

Bohr が **円運動だけ考えて正しい**  $E_n$  を得た理由. 自然は教育的。 Franck - Hertz の実験 (1916)

X 線分光学(H.G.J. Mosely, 1913-14), Stark 効果, Zeeman 効果 1916 秋, Bohr → Rutherford: ドイツから絶え間ない論文の流れ

### Bohr の理論, 認知される — 方法論:新しい世界へ!

- 1916 『Bohr 論文集』, ドイツ語訳 刊行
- 1918 P. Ehrenfest の弟子, 学位論文に Bohr 理論
- 1919 A. Sommerfeld, Atombau und Spektrallinien,
- 1922 Bohr に ノーベル賞, 1921, Einstein,
- 1923 Naturwissenschaften, 特集: Bohr 理論の 10 年,

M. Planck: 理論物理学の比類なき一里塚

一般向けにも

- 1918 『原子理論』,ドイツの教授,任意的な仮定,実験支持
- 1922 Kramers and Holst, 『原子とその構造の Bohr 理論』
  - 1925 スペイン語,オランダ語, 英語 訳
- 1924 B. Russel, 『原子の ABC』

### 日本における Bohr 理論の受容

長岡半太郎

- 1915 量子論 (Quantum Theory) について 「東洋学芸雑誌」
- 1920 原子の構造,「哲学雑誌」
- 1924 懇親会で Kramers-Holst を紹介, 寺田寅彦, 因果律?

石原純 「思想」

- 1922 原子の電子的構造論, Bohr により基礎
- 1923 原子番号 72 の新元素, Bohr の理論で構造を予言
- 1925 Bohr の原子構造論, 自然の極致に到達, X 線スペクトル
- 1925 原子内における電子分布, Bohr 理論, 周期律
- 1926 N. Bohr, 原子理論と力学 (*Nature*) の訳
- 1927 A. Sommerfeld, 原子物理学に関する 3 つの講義

革命後の力学 = 量子力学

電子には 行き先 をきめる理由がない:

行き先は**確率**できまる – Einstein (1916), 遷移確率 **定常状態では輻射しない**:

基底状態: 輻射できない, エネルギーのより低い状態がない

励起状態: 時刻 t に輻射しないでいる確率  $e^{-\lambda t}$ 

輻射の振動数 ≠ 波源の 力学的振動 の振動数:

**定常状態**: エネルギーの定まった状態, e<sup>-iEt/ħ</sup> で振動

 $\implies$  遷移要素は  $e^{-i(E_m-E_n)t/\hbar}$  で振動

軌道運動:  $u_n(x)e^{-iE_nt/\hbar}$ の重ね合わせ。

**対応原理**:  $\nu = \frac{E_n - E_{n-\tau}}{h} \xrightarrow[n \to \infty]{} (古典力学的な基本振動数)\tau$ 

Heisenberg: 運動学的および力学的関係の量子力的な読みかえ (1925)

古典量子論	量子力学	
$x_n(t) = \sum_{\tau=-\infty}^{\infty} X(n,\tau) e^{i\omega(n,\tau)t}$	$X_{n,n-\tau} \exp\left[i\frac{W_n - W_{n-\tau}}{\hbar}t\right]$	
n 番目の軌道	n → n – τ への <b>遷移</b> n と n – τ は <b>状態</b> を表す	

掛け算の規則― 行列算

$$\sum_{k=-\infty}^{\infty} X_{nk} e^{2\pi i (W_n - W_m)t/\hbar} Y_{km} e^{i (W_k - W_m)t/\hbar} = \sum_{k=-\infty}^{\infty} X_{nk} Y_{km} e^{-(W_n - W_m)t/\hbar}$$
$$= \sum_{k=-\infty}^{\infty} X_{nk} Y_{km} e^{-(W_n - W_m)t/\hbar} Y_{km} e^{i (W_k - W_m)t/\hbar} = \sum_{k=-\infty}^{\infty} X_{nk} Y_{km} e^{-(W_n - W_m)t/\hbar}$$
$$= \sum_{k=-\infty}^{\infty} X_{nk} Y_{km} e^{-(W_n - W_m)t/\hbar} Y_{km} e^{i (W_k - W_m)t/\hbar} = \sum_{k=-\infty}^{\infty} X_{nk} Y_{km} e^{-(W_n - W_m)t/\hbar}$$

L. de Broglie: 物質の波動性 (1924)

Schrödinger の波動方程式(1926):

$$\left\{\frac{\hat{p}^2}{2m} + V(\hat{x})\right\}u_n(x) = E_n u_n(x)$$

# 井戸型ポテンシャル 定常状態: Bohr によれば □ 古典力学に従う ⇒ 運動量 p = 一定, 壁で反射 ② 量子条件: $\oint pdx = nh$ , よって $\Longrightarrow \lambda = \frac{2a}{n}$ n

量子条件による 量子力学による

合わない

水素原子の電子、もし、井戸型ポテンシャルだったら? 自然は教育的である!

# 21世紀の量子情報科学

根本香絵·国立情報学研究所

08.12.2013

# テクノロジー in 10-6



















量子測定  $|0\rangle$  $|0\rangle + |1\rangle$  $|0\rangle + |1\rangle$  $\frac{|0\rangle\pm|1\rangle}{\sqrt{2}}$ へ射影測定  $\sqrt{2}$ 100%



量子測定  

$$\begin{aligned} |\alpha\rangle &= e^{-|\alpha|^{2}/2} \sum_{n}^{\infty} \frac{\alpha^{n}}{\sqrt{n!}} |n\rangle \\ & \downarrow \\ |n\rangle & \downarrow \\ |n\rangle & \downarrow \\ |n\rangle & \downarrow \\ |n\rangle \\ & \vdots \\ \\ \mathcal{H}$$
光子数の期待値:  $\langle \alpha |n|\alpha \rangle = |\alpha|^{2} \equiv \overline{n} \end{aligned}$ 



## なぜ量子系は複雑なのでしょう



量子系の複雑性

Can a quantum system be probabilistically simulated by a classical universal computer? ...*the answer is certainly, No!* — Richard P. Feynman (1982)



イオン・原子

#### **REVIEWS**

NATURE|Vol 464|4 March 2010







Photo © Oxford Ion trap group



Credit: J. Jost/NIST



## 量子情報技術とは

\* 様々なレベルでの量子制御により、従来の技術原理では原理的に到達 できない性能を可能にする。

\* 高精度の測定

- \* 複雑系のシミュレーション
- \* 高性能の計算
- \* 安全な通信...など





LIGO@US

東京QKDネットワーク@NICT



量子情報技術:従来の方法では原理的に出来ないことを 様々なシーンで可能にする



## 量子情報科学・技術の発展





768-ビットRSA modulus、数年

# 広がる量子情報領域:超伝導素子



量子力学系



## 量子情報科学・技術の発展

