

# Évolution du modèle de l'atome, ~~partir de~~ Sommerfeld énigme

Modèle de Bohr (1913)

"l'atome s'est dissous": Heisenberg - Schrödinger - champs quantiques.  
du modèle planétaire à ??

1900 Planck  
 1905 Einstein  
 1913 Bohr  
 1909? 1911? Rutherford : bombardement de feuille d'or.  
 Rydberg : spectre de l'hydrogène.  
 Thomson : modèle des raisins secs, du cake.  
 1915-1916 : Sommerfeld : radiation d'ondes freinées sur une plaque métallique  
 "Bremsstrahlung"

Sommerfeld en continue en contact avec Paschen. Où une ligne se "colle pas" du spectre de l'hydrogène, provient-elle de l'hélium ionisé?

1925 Heisenberg  
 1926 Schrödinger  
 1927/28 Dirac - Jordan Darwin retrouvent la formule de Sommerfeld  
 Uhlenbeck Butenicht  
 Il y a une énigme: comment Sommerfeld avait-il produit la bonne formule  
 sans avoir la mécanique quantique moderne à disposition

Lire: L. Biedenhorn (1983), The "Sommerfeld puzzle" revisited and resolved,  
Foundations of physics 13 n°4, p13

1947-48 : Schwinger, Feynman, Tomonaga, Bethe: QFT (théorie q de champs)  
QED (électrodynamique q.)

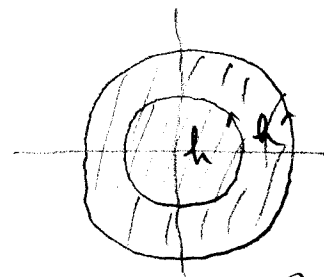
Dun, Kleinert (1979): Solution de l'intégrale des chemins pour H.

Felix Neudzig, The q theory of the hydrogen atom.

Revenons à Bohr-Sommerfeld et leur quantification.

on découpe l'espace des phases en morceaux de volume h, la cste de Planck

ex: une particule qui subit une force centrale:  
 - on cherche des orbites  $\gamma_n$  telles que  $\gamma(0)$  est un point et telle que le volume entre  $\gamma$  et  $\gamma_{n+1}$  est égal à  $h$ .



ce qui est quantifié, c'est l'action = énergie x déplacement

Résolvons le pb de Kepler:

$L = T - V$  le Lagrangien

Où veut que

$\int_{\mathcal{C}_n} p_i dq_i = n_i h$  (comme dans le cas quantique de Bohr-Sommerfeld) pour  $i=1, \dots, d$ .

$q_1, \dots, q_d$  les coordonnées,  
 $p_1, \dots, p_d$  :  $p_i = \frac{\partial L}{\partial \dot{q}_i}$

Pb: ce n'est pas canonique: cela dépend des coordonnées.

(Schwarzschild propose un choix canonique)

Orbite = 1 pt: pb: cela tomberait de la noyau.

la procédure supprime des orbites périodiques; on ne peut concevoir de sélectionner librement.

• Succès de la physique: on commence par des exemples où tout va bien.  
 • En mécanique, pareil.

Heisenberg - Pauli: groupe de symétries  $O_3$  pour l'atome hydrogène

$\varphi$ . Guichardet le problème de Kepler (2010, presse de l'X)

$T = \frac{1}{2} m \dot{x}^2 = \frac{1}{2} m (\dot{r}^2 + r^2 \dot{\varphi}^2)$  en coordonnées polaires.

(La structure fine du spectre échappe à la vieille m.q.)

$V = -\frac{e^2}{r}$

$\varphi$  n'apparaît pas dans  $L$  et donc  $p_\varphi = \frac{\partial L}{\partial \dot{\varphi}} = m r^2 \dot{\varphi}$  = moment angulaire = ct.

Et on veut donc que  $\int_{\mathcal{C}_n} p_\varphi d\varphi = \int_{2\pi m r^2 \dot{\varphi}} p_\varphi d\varphi = 2\pi p_\varphi = n_\varphi h$ . (c'est la 1<sup>re</sup> condition de quantification de Bohr-Sommerfeld)

$p_r = \frac{\partial L}{\partial \dot{r}} = m \dot{r}$  et

$\int p_r dr = \int m \dot{r} dr = \int_0^{2\pi} m \dot{r} \frac{dr}{d\varphi} = n_r h$

condition de Bohr-Sommerfeld pour l'excentricité

$2\pi p_\varphi \left( \frac{1}{\sqrt{1-\varepsilon^2}} - 1 \right) = n_\varphi h$  où  $\varepsilon$  est l'excentricité de l'ellipse.

et donc  $1 - \varepsilon^2 = \frac{n_\varphi^2}{(n_\varphi + n_r)^2}$  ou  $\varepsilon = \frac{n_r}{n_\varphi + n_r}$ .

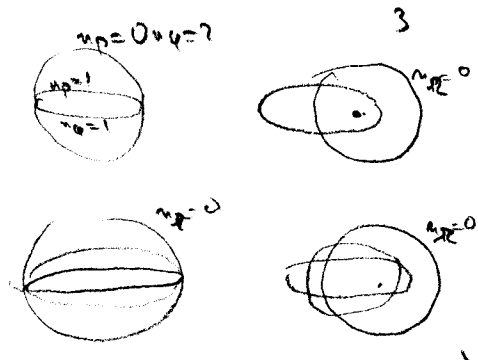
$$E_{n_q, n_p} = \frac{2\pi^2 m e^4}{h^2} \cdot \frac{1}{(n_q + n_p)^2}$$

$$a = \frac{h^2}{4\pi^2 m e^2} (n_q + n_p)^2$$

$$b = \frac{h^1}{4\pi^2 m e^2} n_q (n_q + n_p)$$

$$n_q + n_p = 2$$

$$n_q + n_p = 3$$



(plus  $n_p$  augmente plus le petit axe devient court)

(cf Sommerfeld, Sitzungsberichte der königlich-bayerischen Akademie der Wissenschaften  
et dans Annalen der Physik)

"Kepler relativiste" : les ellipses ont plus d'énergie. l'excentricité fait augmenter l'énergie.

$$L = - m c^2 \sqrt{1 - \frac{v^2}{c^2}} - U$$

éq. de Lagrange:  $\frac{d}{dt} \left( \frac{m c v^2 \dot{\varphi}}{\sqrt{c^2 - v^2 - r^2 \dot{\varphi}^2}} \right) = 0$

$$\frac{d}{dt} \left( \frac{m c r \dot{\varphi}}{\sqrt{c^2 - v^2 - r^2 \dot{\varphi}^2}} \right) - \frac{e^2}{r^2} = 0$$

Voici la formule de la fin de l'article de Jordan 1928:

$$\frac{E}{m c^2} = \left( 1 + \frac{\alpha^2}{(n_p + \sqrt{n_p^2 - \alpha^2})^2} \right)^{-\frac{1}{2}}$$

$$\alpha = \frac{e^1}{h c} \approx \frac{1}{137} \quad \tau = \frac{h}{\pi}$$

→ la constante de structure fine de Sommerfeld

Les symétries du ph font que la solution de 1915 et de 1916 coïncident.

cf. aussi l'oscillateur harmonique.

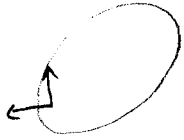
Pour les atomes de mercure et d'or, les trajectoires relativistes expliquent que l'un est bleu et l'autre jaune.

Nelle m.q. on passe de L au hamiltonien  $H(p, q)$  et on exprime que le crochet de Poisson satisfait  $\{p_i, q_j\} = \delta_{ij}$   
On remplace  $p_i, q_j$  par des opérateurs  $P_i, Q_j$  tels que  $[P_i, Q_j] = i \hbar \delta_{ij}$ .

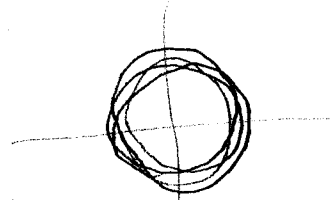
$$H = H(P, Q)$$

cf Thirring

Vecteur de Laplace  
Runge-Lenz et symétries  $O_4$ :



et si on perd cette symétrie



il faut changer de  
réfère inertiel pour  
que l'orbite redonne une  
périodique.