



ΕΛΛΗΝΙΚΗ ΔΗΜΟΚΡΑΤΙΑ  
Εθνικόν και Καποδιστριακόν  
Πανεπιστήμιον Αθηνών

# Κβαντική Μηχανική II

Ενότητα 5: Κεντρικά Δυναμικά

Αθανάσιος Λαχανάς

Σχολή Θετικών Επιστημών

Τμήμα Φυσικής

## Περιεχόμενα 5ης ενότητας

**Κεντρικά δυναμικά**

**Γενική Θεώρηση**

**Ατομο Υδρογόνου**

$$i\hbar \frac{\partial \Psi(t)}{\partial t} = \hat{H} \Psi(t)$$

## Κίνηση σε δυναμικό - Κεντρικά δυναμικά

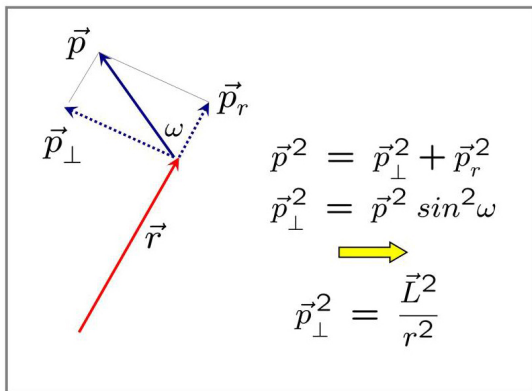
- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

## Κλασική κίνηση

Η Χαμιλτωνιανή για κίνηση σε δυναμικό  $V(\vec{r})$

$$H_{\text{clas}} = \frac{1}{2\mu} \vec{p}^2 + V(\vec{r})$$

Η ορμή αναλύεται σε παράλληλη και κάθετη συνιστώσα ως προς το άνωσμα κίνησης



- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

$$H_{cl} = \frac{1}{2\mu} \left( p_r^2 + \frac{\vec{L}^2}{r^2} \right) + V(\vec{r})$$

↪ Για "κεντρικό" δυναμικό  $V(\vec{r}) = V(r) \implies$

$$\{H_{cl}, L_i\} = 0 \implies \{H_{cl}, \vec{L}^2\} = 0$$

↪ Η τροχιακή στροφορμή διατηρείται  $\vec{L}$

$$\vec{L} = \text{σταθερά}$$

↪ Η κίνηση γίνεται σε επίπεδο κάθετο στην τροχιακή στροφορμή.

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

$$H_{cl} = \frac{1}{2\mu} \left( p_r^2 + \frac{\vec{L}^2}{r^2} \right) + V(\vec{r})$$

↪ Για "κεντρικό" δυναμικό:  $V(\vec{r}) = V(r) \implies$

$$\{H_{cl}, L_I\} = 0 \implies \{H_{cl}, \vec{L}^2\} = 0$$

↪ Η τροχιακή στροφορμή διατηρείται  $\vec{L}$

$$\vec{L} = \text{σταθερά}$$

↪ Η κίνηση γίνεται σε επίπεδο κάθετο στην τροχιακή στροφορμή.

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

$$H_{cl} = \frac{1}{2\mu} \left( p_r^2 + \frac{\vec{L}^2}{r^2} \right) + V(\vec{r})$$

↪ Για "κεντρικό" δυναμικό:  $V(\vec{r}) = V(r) \implies$

$$\{H_{cl}, L_I\} = 0 \implies \{H_{cl}, \vec{L}^2\} = 0$$

↪ Η τροχιακή στροφορμή διατηρείται  $\vec{L}$

$$\vec{L} = \text{σταθερά}$$

↪ Η κίνηση γίνεται σε επίπεδο κάθετο στην τροχιακή στροφορμή.

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

$$H_{cl} = \frac{1}{2\mu} \left( p_r^2 + \frac{\vec{L}^2}{r^2} \right) + V(\vec{r})$$

↪ Για "κεντρικό" δυναμικό:  $V(\vec{r}) = V(r) \implies$

$$\{H_{cl}, L_I\} = 0 \implies \{H_{cl}, \vec{L}^2\} = 0$$

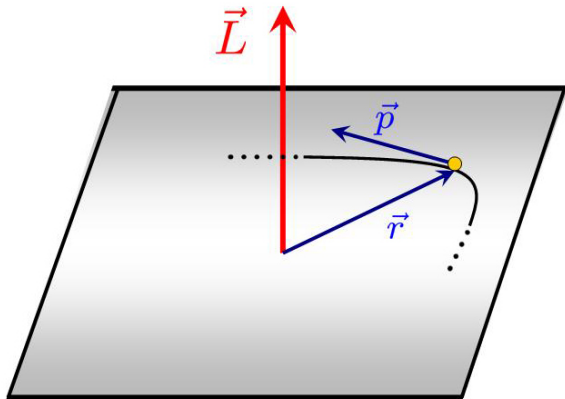
↪ Η τροχιακή στροφορμή διατηρείται  $\vec{L}$

$$\vec{L} = \text{σταθερά}$$

↪ Η κίνηση γίνεται σε επίπεδο κάθετο στην τροχιακή στροφορμή.



- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

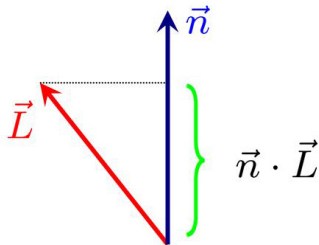


- Κεντρικά δυναμικά
- Γενική Θεώρηση

Αν το δυναμικό ( σύστημα ) είναι συμμετρικό σε περιστροφή γύρω από έναν άξονα  $\vec{n}$

$$\{H_{cl}, \vec{n} \cdot \vec{L}\} = 0$$

Διατηρείται η προβολή της τροχιακής στροφορμής στον άξονα  $\vec{n}$



- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

## Κβαντική κίνηση

- ▶ Το κβαντικό ανάλογο της κλασικής ακτινικής ορμής  $\mathbf{p}_r = \mathbf{\bar{p}} \cdot \mathbf{\bar{r}}/r$  είναι ο Ερμιτιανός τελεστής

$$\hat{p}_r \equiv \frac{1}{2} \left( \hat{\mathbf{p}} \cdot \frac{\hat{\mathbf{r}}}{r} + \frac{\hat{\mathbf{r}}}{r} \cdot \hat{\mathbf{p}} \right)$$

- ▶ Μπορεί να αποδειχθεί ( άσκηση ! ) ότι σε σφαιρικές συντεταγμένες παίρνει την μορφή

$$\hat{p}_r = -i\hbar \left( \frac{\partial}{\partial r} + \frac{1}{r} \right)$$

Ενώ το τετράγωνο αυτού εύκολα βρίσκεται ότι έχει την ακόλουθη μορφή

$$\hat{p}_r^2 = -\hbar^2 \left( \frac{\partial^2}{\partial r^2} + \frac{2}{r} \frac{\partial}{\partial r} \right) = -\hbar^2 \left( \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} r \right)$$

Η δεύτερη γραφή είναι ισόδυναμη με την πρώτη ( αποδείξτε το ! )

- ▶ Επομένως το τετράγωνο του τελεστή της ορμής όπως έχει δοθεί στο προηγούμενο κεφάλαιο ( σύγκρινε με την έκφραση της σελίδας 114 ) είναι

$$\hat{\mathbf{p}}^2 = \hat{p}_r^2 + \frac{\hat{\mathbf{L}}^2}{r^2}$$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

## Κβαντική κίνηση

- ▶ Το κβαντικό ανάλογο της κλασικής ακτινικής ορμής  $\mathbf{p}_r = \mathbf{\hat{p}} \cdot \mathbf{\hat{r}}/r$  είναι ο Ερμιτιανός τελεστής

$$\hat{p}_r \equiv \frac{1}{2} \left( \hat{\mathbf{p}} \cdot \frac{\hat{\mathbf{r}}}{r} + \frac{\hat{\mathbf{r}}}{r} \cdot \hat{\mathbf{p}} \right)$$

- ▶ Μπορεί να αποδειχθεί ( άσκηση ! ) ότι σε σφαιρικές συντεταγμένες παίρνει την μορφή

$$\hat{p}_r = -i\hbar \left( \frac{\partial}{\partial r} + \frac{1}{r} \right)$$

Ενώ το τετράγωνο αυτού εύκολα βρίσκεται ότι έχει την ακόλουθη μορφή

$$\hat{p}_r^2 = -\hbar^2 \left( \frac{\partial^2}{\partial r^2} + \frac{2}{r} \frac{\partial}{\partial r} \right) = -\hbar^2 \left( \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} r \right)$$

Η δεύτερη γραφή είναι ισοδύναμη με την πρώτη ( αποδείξτε το ! )

- ▶ Επομένως το τετράγωνο του τελεστή της ορμής όπως έχει δοθεί στο προηγούμενο κεφάλαιο ( σύγκρινε με την έκφραση της σελίδας 114 ) είναι

$$\hat{\mathbf{p}}^2 = \hat{p}_r^2 + \frac{\hat{\mathbf{L}}^2}{r^2}$$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

## Κβαντική κίνηση

- ▶ Το κβαντικό ανάλογο της κλασικής ακτινικής ορμής  $\mathbf{p}_r = \mathbf{\hat{p}} \cdot \mathbf{\hat{r}}/r$  είναι ο Ερμιτιανός τελεστής

$$\hat{p}_r \equiv \frac{1}{2} \left( \hat{\mathbf{p}} \cdot \frac{\hat{\mathbf{r}}}{r} + \frac{\hat{\mathbf{r}}}{r} \cdot \hat{\mathbf{p}} \right)$$

- ▶ Μπορεί να αποδειχθεί ( άσκηση ! ) ότι σε σφαιρικές συντεταγμένες παίρνει την μορφή

$$\hat{p}_r = -i\hbar \left( \frac{\partial}{\partial r} + \frac{1}{r} \right)$$

Ενώ το τετράγωνο αυτού εύκολα βρίσκεται ότι έχει την ακόλουθη μορφή

$$\hat{p}_r^2 = -\hbar^2 \left( \frac{\partial^2}{\partial r^2} + \frac{2}{r} \frac{\partial}{\partial r} \right) = -\hbar^2 \left( \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} r \right)$$

Η δεύτερη γραφή είναι ισοδύναμη με την πρώτη ( αποδείξτε το ! )

- ▶ Επομένως το τετράγωνο του τελεστή της ορμής όπως έχει δοθεί στο προηγούμενο κεφάλαιο ( σύγκρινε με την έκφραση της σελίδας 114 ) είναι

$$\hat{\mathbf{p}}^2 = \hat{p}_r^2 + \frac{\hat{\mathbf{L}}^2}{r^2}$$

- Κεντρικά δυναμικά
- Γενική Θεώρηση

- ▶ Η Κβαντική Χαμιλτωνιανή είναι

$$\hat{H} = \frac{1}{2\mu} \hat{\mathbf{p}}^2 + V(\hat{\mathbf{r}}) = -\frac{\hbar^2}{2\mu} \nabla^2 + V(\vec{r})$$

- ▶ και σύμφωνα με τα προηγούμενα μπορεί να γράφει στην μορφή

$$\Rightarrow \hat{H} = \frac{1}{2\mu} \left( \hat{p}_r^2 + \frac{\hat{L}^2}{r^2} \right) + V(r)$$

Παρατηρούμε ότι η Κβαντική Χαμιλτωνιανή μπορεί να γραφεί σε μορφή ανάλογη της κλασικής Χαμιλτωνιανής της σελίδας 129 !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

- ▶ Η Κβαντική Χαμιλτωνιανή είναι

$$\hat{H} = \frac{1}{2\mu} \hat{\mathbf{p}}^2 + V(\hat{\mathbf{r}}) = -\frac{\hbar^2}{2\mu} \nabla^2 + V(\vec{r})$$

- ▶ και σύμφωνα με τα προηγούμενα μπορεί να τεθεί στην μορφή

$$\Rightarrow \hat{H} = \frac{1}{2\mu} \left( \hat{p}_r^2 + \frac{\hat{L}^2}{r^2} \right) + V(r)$$

Παρατηρούμε ότι η Κβαντική Χαμιλτωνιανή μπορεί να γραφεί σε μορφή ανάλογη της κλασικής Χαμιλτωνιανής της σελίδας 129 !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

- ▶ Για κεντρικό δυναμικό η Χαμιλτωνιανή μετατίθεται με την στροφορμή

$$[\hat{H}, \hat{L}_k] = 0 \quad , \quad \text{για } k = x, y, z$$

- ▶ Οι τελεστές  $\hat{H}$  ,  $\hat{L}^2$  και μόνο μία συνιστώσα, έστω η  $\hat{L}_z$  μετατίθενται

$$[\hat{H}, \hat{L}^2] = [\hat{H}, \hat{L}_z] = [\hat{L}^2, \hat{L}_z] = 0$$

⇒ οι τελεστές  $\hat{H}$  ,  $\hat{L}^2$  ,  $\hat{L}_z$  έχουν κοινές ιδιοσυναρτήσεις

$$\psi_{E\ell m}(\vec{r}) = R(r) Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

Οι καταστάσεις αυτές έχουν καθορισμένη ενέργεια  $E$  και καθορισμένη στροφορμή που χαρακτηρίζεται από τους κβαντικούς αριθμούς  $\ell$  ,  $m$  ! Το μέτρο της τροχιακής στροφορμής είναι  $\hbar \sqrt{\ell(\ell + 1)}$  και η προβολή της στον άξονα - z ίση με  $\hbar m$



- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

- ▶ Για κεντρικό δυναμικό η Χαμιλτωνιανή μετατίθεται με την στροφορμή

$$[\hat{H}, \hat{L}_k] = 0 \quad , \quad \text{για } k = x, y, z$$

- ▶ Οι τελεστές  $\hat{H}$ ,  $\hat{L}^2$  και μόνο μία συνιστώσα, έστω η  $\hat{L}_z$ , μετατίθενται

$$[\hat{H}, \hat{L}^2] = [\hat{H}, \hat{L}_z] = [\hat{L}^2, \hat{L}_z] = 0$$

⇒ οι τελεστές  $\hat{H}$ ,  $\hat{L}^2$ ,  $\hat{L}_z$  έχουν κοινές ιδιοσυναρτήσεις

$$\psi_{\ell m}(\vec{r}) = R(r) Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

Οι καταστάσεις αυτές έχουν καθορισμένη ενέργεια  $E$  και καθορισμένη στροφορμή που χαρακτηρίζεται από τους κβαντικούς αριθμούς  $\ell$ ,  $m$  ! Το μέτρο της τροχιακής στροφορμής είναι  $\hbar \sqrt{\ell(\ell + 1)}$  και η προβολή της στον άξονα - z ίση με  $\hbar m$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

- Για κεντρικό δυναμικό η Χαμιλτωνιανή μετατίθεται με την στροφορμή

$$[\hat{H}, \hat{L}_k] = 0 \quad , \quad \text{για } k = x, y, z$$

- Οι τελεστές  $\hat{H}$ ,  $\hat{L}^2$  και μόνο μία συνιστώσα, έστω η  $\hat{L}_z$ , μετατίθενται

$$[\hat{H}, \hat{L}^2] = [\hat{H}, \hat{L}_z] = [\hat{L}^2, \hat{L}_z] = 0$$

⇒ οι τελεστές  $\hat{H}$ ,  $\hat{L}^2$ ,  $\hat{L}_z$  έχουν κοινές ιδιοσυναρτήσεις

$$\psi_{\ell m}(\vec{r}) = R(r) Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

Οι καταστάσεις αυτές έχουν καθορισμένη ενέργεια  $E$  και καθορισμένη στροφορμή που χαρακτηρίζεται από τους κβαντικούς αριθμούς  $\ell$ ,  $m$  ! Το μέτρο της τροχιακής στροφορμής είναι  $\hbar \sqrt{\ell(\ell+1)}$  και η προβολή της στον άξονα - z ίση με  $\hbar m$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

- Για κεντρικό δυναμικό η Χαμιλτωνιανή μετατίθεται με την στροφορμή

$$[\hat{H}, \hat{L}_k] = 0 \quad , \quad \text{για } k = x, y, z$$

- Οι τελεστές  $\hat{H}$ ,  $\hat{L}^2$  και μόνο μία συνιστώσα, έστω η  $\hat{L}_z$ , μετατίθενται

$$[\hat{H}, \hat{L}^2] = [\hat{H}, \hat{L}_z] = [\hat{L}^2, \hat{L}_z] = 0$$

⇒ οι τελεστές  $\hat{H}$ ,  $\hat{L}^2$ ,  $\hat{L}_z$  έχουν κοινές ιδιοσυναρτήσεις

$$\psi_{E\ell m}(\vec{r}) = R(r) Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

Οι καταστάσεις αυτές έχουν καθορισμένη ενέργεια  $E$  και καθορισμένη στροφορμή που χαρακτηρίζεται από τους κβαντικούς αριθμούς  $\ell$ ,  $m$  ! Το μέτρο της τροχιακής στροφορμής είναι  $\hbar \sqrt{\ell(\ell + 1)}$  και η προβολή της στον άξονα - z ίση με  $\hbar m$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

Από την εξίσωση ιδιοτιμών της ενέργειας

$$\hat{H}\psi = E\psi \quad \Rightarrow$$

Η "ακτινική" εξίσωση **Schrödinger**

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} \left( R'' + \frac{2}{r} R' \right) + \left( \frac{\hbar^2 \ell(\ell+1)}{2\mu r^2} + V(r) \right) R = ER$$

η οποία για την συνάρτηση  $u(r) \equiv rR(r)$  (όπως έχει διατυπωθεί και στην σελίδα 115)

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} u'' + \left( \frac{\hbar^2 \ell(\ell+1)}{2\mu r^2} + V(r) \right) u = Eu$$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

## Φυγοκεντρικό Δυναμικό

- ▶ Στην ακτινική εξίσωση Schrödinger εκτός του πραγματικού δυναμικού  $V(r)$  συνεισφέρει και ο φυγοκεντρικός όρος

$$\frac{\hbar^2 \ell(\ell+1)}{2\mu r^2}$$

Απωστικό δυναμικό ( θετικό ), αυξάνει όταν το σωματίδιο πλησιάζει το κέντρο τη δύναμης, δηλαδή το σημείο  $r = 0$  , και είναι τόσο μεγαλύτερο όσο μεγαλύτερη είναι η τροχιακή τροφορμή του σωματιδίου !

- ▶ Το ολικό δυναμικό

$$U(r) = \frac{\hbar^2 \ell(\ell+1)}{2\mu r^2} + V(r)$$

ονομάζεται και "ενεργό δυναμικό" .

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

## Ακτινική πιθανότητα

↪ Η φυσική σημασία της  $u(r)$  είναι αυτή του πλάτους ακτινικής πιθανότητας

$$|u(r)|^2 dr = P(r, r + dr)$$

$P(r, r + dr)$  = Πιθανότητα να βρεθεί το σωματίδιο σε σφαιρικό φλοιό με ακτίνες  $r$  και  $r + dr$ .

↪ Ο τελεστής της ακτινικής ορμής  $\hat{p}_r$  είναι αυτοσυζυγής,  $\hat{p}_r = \hat{p}_r^\dagger$ . Από αυτό προκύπτει

$$u(0) = 0$$

Το πλάτος της ακτινικής πιθανότητας μηδενίζεται στην αρχή  $r = 0$ .

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

## Μονοδιάστατο ανάλογο της ακτινικής εξίσωσης

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} u'' + U(r) u = E u$$

Με την αντιστοιχία

$$\begin{aligned} r &\Rightarrow x \\ u(r) &\Rightarrow \psi(x) \end{aligned}$$

Το πρόβλημα γίνεται μαθηματικά ισοδύναμο με κίνηση σε μονοδιάστατο δυναμικό  $U(x)$  όταν  $x > 0$ .

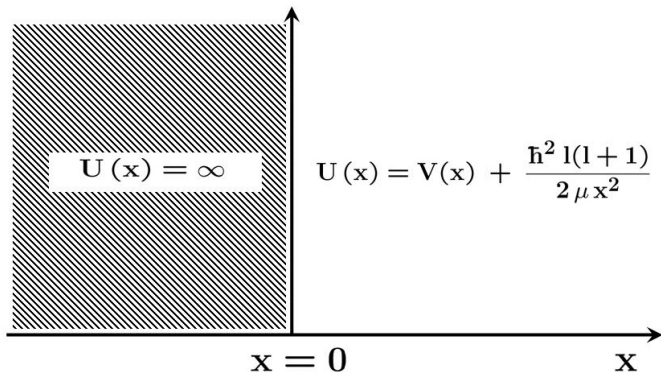
$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} \psi'' + U(x) \psi = E \psi$$

- Κεντρικά δυναμικά
- Γενική Θεώρηση

Η συνθήκη  $\psi(0) = 0$  αντιστοιχεί στην

$$\psi(0) = 0$$

Αυτό εξασφαλίζεται όταν το δυναμικό είναι απειρό για  $x < 0$ .





- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

## Εκφυλισμός του ενεργειακού φάσματος

- ✓ Η ακτινική εξίσωση δεν εξαρτάται από την τρίτη συνιστώσα της τροχιακής στροφορμής. Εξαρτάται μόνο από την ενέργεια και τον κβαντικό αριθμό της ολικής στροφορμής  $\ell$
- ✓ Το ακτινικό μέρος εξαρτάται από την ενέργεια και τον κβαντικό αριθμό της ολικής τροχιακής στροφορμής  $\ell$

$$R(r) = R_{E\ell}(r)$$

- ✓ Για την ίδια ενέργεια και την ίδια ολική τροχιακή στροφορμή υπάρχουν  $2\ell + 1$  ανεξάρτητες καταστάσεις που αντιστοιχούν στις τιμές  $L_z = \hbar m$  όπου  $m = -\ell, -\ell + 1, \dots, \ell$

Εκφυλισμος  $2\ell + 1$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

- ▶ Ιδιοσυνάρτηση ενέργειας  $E$  , στροφορμής  $\ell$  και  $L_z$  συνιστώσας της τροχιακής στροφορμής ίση με  $\hbar m$

$$\psi(r, \theta, \phi) = R_{E\ell}(r) Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

- ▶ Οποιοσδήποτε γραμμικός συνδυασμός αυτών χαρακτηρίζει κατάσταση με ενέργεια  $E$  , στροφορμή  $\ell$  αλλά δεν είναι ιδιοσυνάρτηση του  $L_z$  !

$$\psi(r, \theta, \phi) = R_{E\ell}(r) \sum_m c_m Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

Η πιθανότητα να μετρηθεί τρίτη συνιστώσα  $\hbar m$  είναι

$$P_m = \frac{|c_m|^2}{\sum_m |c_m|^2}$$

Με αυτούς τους γραμμικούς συνδυασμούς μπορεί κανείς να κατασκευάσει καταστάσεις με ιδιαίτερα χαρακτηριστικά, π.χ καταστάσεις με ενέργεια  $E$  τροχιακή στροφορμή  $\ell = 1$  που είναι ιδιοκαταστάσεις των συνιστωσών  $L_x$  ή  $L_y$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

- ▶ Ιδιοσυνάρτηση ενέργειας  $E$  , στροφορμής  $\ell$  και  $L_z$  συνιστώσας της τροχιακής στροφορμής ίση με  $\hbar m$

$$\psi(r, \theta, \phi) = R_{E\ell}(r) Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

- ▶ Οποιοσδήποτε γραμμικός συνδυασμός αυτών χαρακτηρίζει κατάσταση με ενέργεια  $E$  , στροφορμή  $\ell$  αλλά δεν είναι ιδιοσυνάρτηση του  $L_z$  !

$$\psi(r, \theta, \phi) = R_{E\ell}(r) \sum_m c_m Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

Η πιθανότητα να μετρηθεί τρίτη συνιστώσα  $\hbar m$  είναι

$$P_m = \frac{|c_m|^2}{\sum_m |c_m|^2}$$

Με αυτούς τους γραμμικούς συνδυασμούς μπορεί κανείς να κατασκευάσει καταστάσεις με ιδιαίτερα χαρακτηριστικά, π.χ καταστάσεις με ενέργεια  $E$  τροχιακή στροφορμή  $\ell = 1$  που είναι ιδιοκαταστάσεις των συνιστωσών  $L_x$  ή  $L_y$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

- ▶ Ιδιοσυνάρτηση ενέργειας  $E$ , στροφορμής  $\ell$  και  $L_z$  συνιστώσας της τροχιακής στροφορμής ίση με  $\hbar m$

$$\psi(r, \theta, \phi) = R_{E\ell}(r) Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

- ▶ Οποιοσδήποτε γραμμικός συνδυασμός αυτών χαρακτηρίζει κατάσταση με ενέργεια  $E$ , στροφορμή  $\ell$  αλλά δεν είναι ιδιοσυνάρτηση του  $L_z$  !

$$\psi(r, \theta, \phi) = R_{E\ell}(r) \sum_m c_m Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

Η πιθανότητα να μετρηθεί τρίτη συνιστώσα  $\hbar m$  είναι

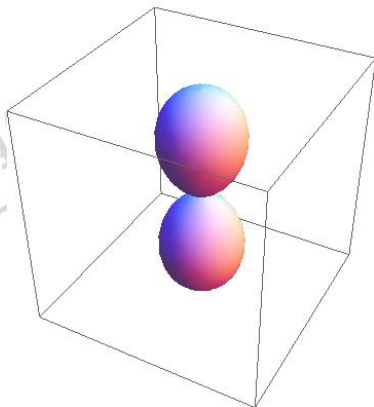
$$P_m = \frac{|c_m|^2}{\sum_m |c_m|^2}$$

- ▶ Με αυτούς τους γραμμικούς συνδυασμούς μπορεί κανείς να κατασκευάσει καταστάσεις με ιδιαίτερα χαρακτηριστικά, π.χ καταστάσεις με ενέργεια  $E$  τροχιακή στροφορμή  $\ell = 1$  που είναι ιδιοκαταστάσεις των συνιστωσών  $L_x$  ή  $L_y$

- Κεντρικά δυναμικά
- Γενική Θεώρηση

Ιδιοσυνάρτηση ενέργειας  $E$  και στροφορμής με  $\ell = 1$  και  $L_z = 0$

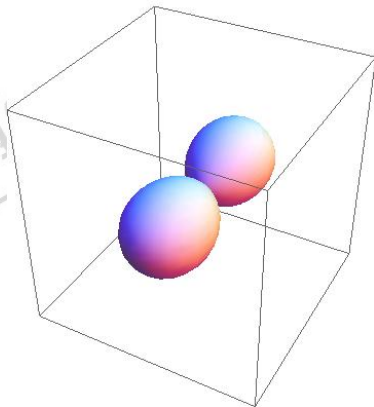
$$\psi(r, \theta, \phi) = R_{E1}(r) Y_{10}(\theta, \phi)$$



- Κεντρικά δυναμικά
- Γενική Θεώρηση

Ιδιοσυνάρτηση ενέργειας  $E$  και στροφορμής με  $\ell = 1$  και  $L_x = 0$

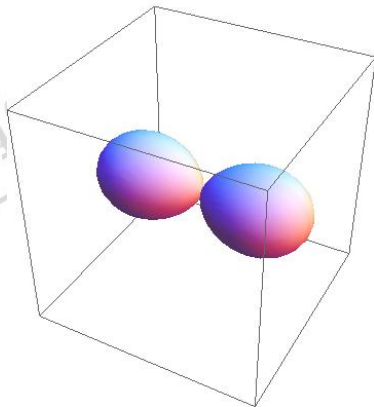
$$\psi(r, \theta, \phi) = R_{E1}(r) \frac{Y_{11}(\theta, \phi) - Y_{1-1}(\theta, \phi)}{\sqrt{2}}$$



- Κεντρικά δυναμικά
- Γενική Θεώρηση

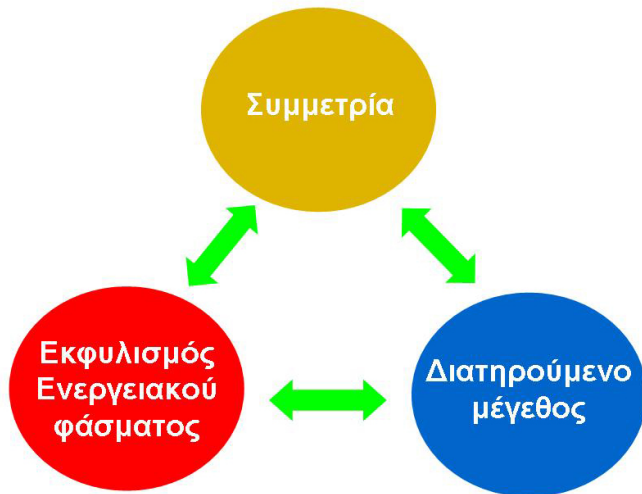
Ιδιοσυνάρτηση ενέργειας  $E$  και στροφορμής με  $\ell = 1$  και  $L_y = 0$

$$\psi(r, \theta, \phi) = R_{E1}(r) \frac{Y_{11}(\theta, \phi) + Y_{1-1}(\theta, \phi)}{\sqrt{2}}$$



- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

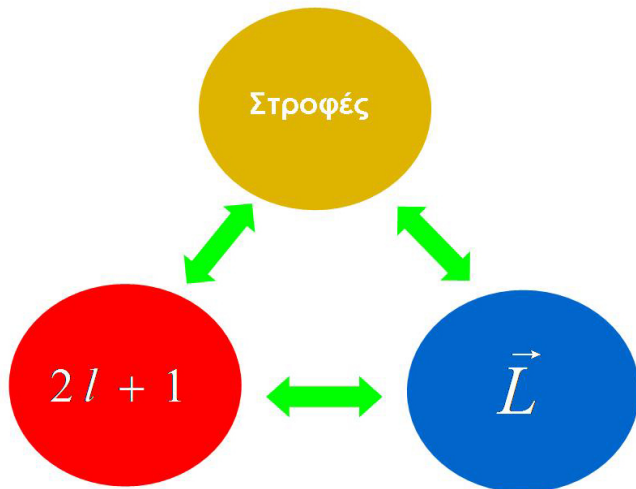
## Εκφυλισμός και συμμετρία





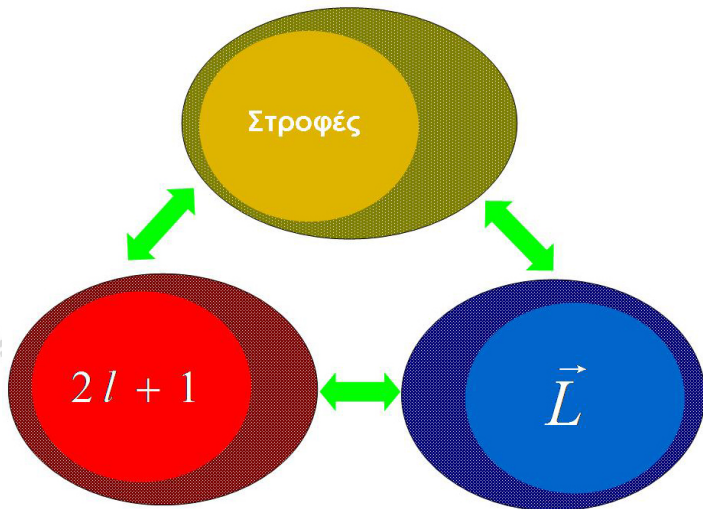
- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

## Εκφυλισμός και συμμετρία περιστροφών



- Κεντρικά δυναμικά
- Γενική Θεώρηση

## Εκφυλισμός με μεγαλύτερη συμμετρία



- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

- ▶ Μεγαλύτερη συμμετρία
- ▶ Περισσότερες διατηρούμενες ποσότητες
- ▶ Μεγαλύτερος εκφυλισμός

Το άτομο του  $H_2$  έχει μεγαλύτερο εκφυλισμό από τον αναμενόμενο από την περιστροφική συμμετρία του ! Αυτό σημαίνει ότι η συμμετρία του συστήματος είναι μεγαλύτερη της συμμετρίας περιστροφής και επομένως απαιτεί κανείς ότι εκτός της τροχιακής του στροφορμής και άλλες ποσότητες διατηρούνται !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Γενική Θεώρηση

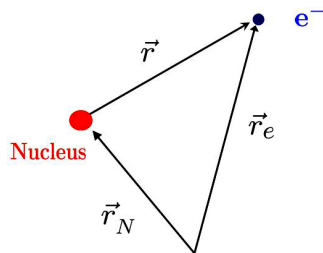
- ▶ Μεγαλύτερη συμμετρία
- ▶ Περισσότερες διατηρούμενες ποσότητες
- ▶ Μεγαλύτερος εκφυλισμός

Το άτομο του  $H_2$  έχει μεγαλύτερο εκφυλισμό από τον αναμενόμενο από την περιστροφική συμμετρία του ! Αυτό σημαίνει ότι η συμμετρία του συστήματος είναι μεγαλύτερη της συμμετρίας περιστροφής και επομένως αναμένει κανείς ότι εκτός της τροχιακής του στροφορμής και άλλες ποσότητες διατηρούνται !

- Κεντρικά δυναμικά
- Ατομο Υδρογόνου

## Υδρογονοειδή άτομα - Ατομο του Υδρογόνου

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου



- ▶ Το δυναμικό εξαρτάται από την σχετική απόσταση :

$$\Psi(\vec{r}_N, \vec{r}_e) = \Phi(\vec{r}_{CM}) \psi(\vec{r})$$

- ▶ Η ολική ενέργεια :

$$E_{tot} = E_{CM} + E$$

$E$  η ενέργεια δέσμωσης του ηλεκτρονίου.

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- Για άτομο Υδρογονοειδούς

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} (R''_{\ell\ell} + \frac{2}{r} R'_{\ell\ell}) + \left( \frac{\hbar^2 \ell(\ell+1)}{2\mu r^2} - \frac{Ze^2}{r} \right) R_{\ell\ell} = E R_{\ell\ell}$$

$\mu$  είναι η ανηγμένη μάζα

$$\frac{1}{\mu} = \frac{1}{m_e} + \frac{1}{M_{\text{πυρηνία}}}$$

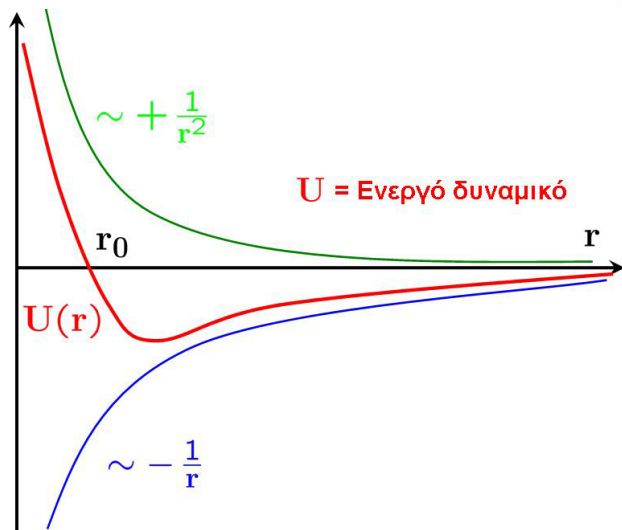
- Το ενεργό δυναμικό του προβλήματος είναι

$$U(r) = \frac{\hbar^2 \ell(\ell+1)}{2\mu r^2} - \frac{Ze^2}{r}$$

που μηδενίζεται στο σημείο

$$r_0 = \frac{\hbar^2}{\mu e^2} \frac{\ell(\ell+1)}{2Z}$$

- Κεντρικά δυναμικά
- Ατομο Υδρογόνου





- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ↪ Για  $r < r_0$  υπερισχύει ο φυγοκεντρικός όρος και το δυναμικό είναι απωστικό, εμποδίζοντας το ηλεκτρόνιο να προσεγγίσει τον πυρήνα
- ↪ για  $r > r_0$  κυριαρχεί ο όρος Coulomb και επομένως το δυναμικό είναι ελκτικό.
- ↪ Η τιμή του  $r_0$  είναι ανάλογη της σταθεράς μήκους

$$a_0 \equiv \frac{\hbar^2}{\mu e^2} \approx \frac{\hbar^2}{m_e e^2}$$

που καθορίζει την ατομική κλίμακα. Η ανηγμένη μάζα είναι περίπου ίση με την μάζα του ηλεκτρονίου και η σταθερά  $a_0$  είναι πολύ κοντά στην ακτίνα Bohr με τιμή περίπου  $0.53 \times 10^{-8} \text{ cm}$ .

- ↪ Το ελάχιστο του ενεργού δυναμικού είναι στο σημείο  $r_{min} = 2r_0$  με τιμή ελαχίστου

$$U_{min} = -\frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \frac{\mu e^4}{2\hbar^2} = -13,6 \frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \text{ eV}$$

Το ελάχιστο είναι  $-\infty$  για μηδενική στροφορμή!

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ↪ Για  $r < r_0$  υπερισχύει ο φυγοκεντρικός όρος και το δυναμικό είναι απωστικό, εμποδίζοντας το ηλεκτρόνιο να προσεγγίσει τον πυρήνα
- ↪ για  $r > r_0$  κυριαρχεί ο όρος Coulomb και επομένως το δυναμικό είναι ελκτικό.
- ↪ Η τιμή του  $r_0$  είναι ανάλογη της σταθεράς μήκους

$$a_0 \equiv \frac{\hbar^2}{\mu e^2} \approx \frac{\hbar^2}{m_e e^2}$$

που καθορίζει την ατομική κλίμακα. Η ανηγμένη μάζα είναι περίπου ίση με την μάζα του ηλεκτρονίου και η σταθερά  $a_0$  είναι πολύ κοντά στην ακτίνα Bohr με τιμή περίπου  $0.53 \times 10^{-8} \text{ cm}$ .

- ↪ Το ελάχιστο του ενεργού δυναμικού είναι στο σημείο  $r_{min} = 2r_0$  με τιμή ελαχίστου

$$U_{min} = -\frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \frac{\mu e^4}{2\hbar^2} = -13,6 \frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \text{ eV}$$

Το ελάχιστο είναι  $-\infty$  για μηδενική στροφορμή !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ↪ Για  $r < r_0$  υπερισχύει ο φυγοκεντρικός όρος και το δυναμικό είναι απωστικό, εμποδίζοντας το ηλεκτρόνιο να προσεγγίσει τον πυρήνα
- ↪ για  $r > r_0$  κυριαρχεί ο όρος Coulomb και επομένως το δυναμικό είναι ελκτικό.
- ↪ Η τιμή του  $r_0$  είναι ανάλογη της σταθεράς μήκους

$$a_0 \equiv \frac{\hbar^2}{\mu e^2} \approx \frac{\hbar^2}{m_e e^2}$$

που καθορίζει την ατομική κλίμακα. Η ανηγμένη μάζα είναι περίπου ίση με την μάζα του ηλεκτρονίου και η σταθερά  $a_0$  είναι πολύ κοντά στην ακτίνα Bohr με τιμή περίπου  $0.53 \times 10^{-8} \text{ cm}$ .

- ↪ Το ελάχιστο του ενεργού δυναμικού είναι στο σημείο  $r_{min} = 2r_0$  με τιμή ελαχίστου

$$U_{min} = - \frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \frac{\mu e^4}{2\hbar^2} = - 13,6 \frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \text{ eV}$$

Το ελάχιστο είναι  $-\infty$  για μηδενική στροφορμή !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ↪ Για  $r < r_0$  υπερισχύει ο φυγοκεντρικός όρος και το δυναμικό είναι απωστικό, εμποδίζοντας το ηλεκτρόνιο να προσεγγίσει τον πυρήνα
- ↪ για  $r > r_0$  κυριαρχεί ο όρος Coulomb και επομένως το δυναμικό είναι ελκτικό.
- ↪ Η τιμή του  $r_0$  είναι ανάλογη της σταθεράς μήκους

$$a_0 \equiv \frac{\hbar^2}{\mu e^2} \simeq \frac{\hbar^2}{m_e e^2}$$

που καθορίζει την ατομική κλίμακα. Η ανηγμένη μάζα είναι περίπου ίση με την μάζα του ηλεκτρονίου και η σταθερά  $a_0$  είναι πολύ κοντά στην ακτίνα Bohr με τιμή περίπου  $0.53 \times 10^{-8} \text{ cm}$ .

- ↪ Το ελάχιστο του ενεργού δυναμικού είναι στο σημείο  $r_{min} = 2r_0$  με τιμή ελαχίστου

$$U_{min} = -\frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \frac{\mu e^4}{2\hbar^2} = -13,6 \frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \text{ eV}$$

Το ελάχιστο είναι  $-\infty$  για μηδενική στροφορμή!

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ↪ Για  $r < r_0$  υπερισχύει ο φυγοκεντρικός όρος και το δυναμικό είναι απωστικό, εμποδίζοντας το ηλεκτρόνιο να προσεγγίσει τον πυρήνα
- ↪ για  $r > r_0$  κυριαρχεί ο όρος Coulomb και επομένως το δυναμικό είναι ελκτικό.
- ↪ Η τιμή του  $r_0$  είναι ανάλογη της σταθεράς μήκους

$$a_0 \equiv \frac{\hbar^2}{\mu e^2} \simeq \frac{\hbar^2}{m_e e^2}$$

που καθορίζει την ατομική κλίμακα. Η ανηγμένη μάζα είναι περίπου ίση με την μάζα του ηλεκτρονίου και η σταθερά  $a_0$  είναι πολύ κοντά στην ακτίνα Bohr με τιμή περίπου  $0.53 \times 10^{-8} \text{ cm}$ .

- ↪ Το ελάχιστο του ενεργού δυναμικού είναι στο σημείο  $r_{min} = 2r_0$  με τιμή ελαχίστου

$$U_{min} = -\frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \frac{\mu e^4}{2\hbar^2} = -13,6 \frac{Z^2}{\ell(\ell+1)} \text{ eV}$$

Το ελάχιστο είναι  $-\infty$  για μηδενική στροφορμή !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ▶ Η συνάρτηση  $u_{\ell\ell} = rR_{\ell\ell}(r)$  ικανοποιεί την εξίσωση

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu}u_{\ell\ell}'' + U(r)u_{\ell\ell} = E u_{\ell\ell}$$

Το ενεργό δυναμικό έχει αρνητικό ελάχιστο και μηδενίζεται όταν  $r \rightarrow +\infty$ .

- ▶ Οι δέσμιες ενέργειες, αν υπάρχουν, θα είναι στο διάστημα

$$U_{\min} \leq E \leq 0$$

άρα θα είναι της τάξης των ολίγων  $eV$  όταν  $\ell \neq 0$ .

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Απλοποίηση της ακτινικής εξίσωσης

- ↪ Η ακτινική εξίσωση απλουστεύεται αν ορίσουμε την αδιάστατη μεταβλητή

$$\rho = k r$$

- ↪ Η σταθερά  $k$ , με μονάδες αντιστρόφου μήκους, επιλέγεται ως

$$k = \left( \frac{8 \mu |E|}{\hbar^2} \right)^{1/2}$$

- ↪ Η ακτινική εξίσωση γίνεται

$$\frac{d^2 u(\rho)}{d\rho^2} + \left( -\frac{\ell(\ell+1)}{\rho^2} + \frac{\lambda}{\rho} - \frac{1}{4} \right) u = 0$$

όπου  $u(\rho)$  είναι η συνάρτηση  $u_{E\ell}(r)$  με την αντικατάσταση  $r = \rho/k$  και

$$\lambda \equiv Z \alpha \left( \frac{\mu c^2}{2 |E|} \right)^{1/2}$$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ▶  $\alpha$  είναι η "σταθερά της λεπτής υφής".

$$\alpha \equiv e^2/(\hbar c) = \frac{1}{137,036}$$

- ▶ Η ενέργεια ως συνάρτηση της παραμέτρου  $\lambda$

$$|E| = \frac{Z^2}{\lambda^2} \frac{\alpha^2 \mu c^2}{2} = 13,6 \frac{Z^2}{\lambda^2} \text{ eV}$$

- ▶ Η επίλυση της ακτινικής εξίσωσης προσδιορίζει τις τιμές της παραμέτρου  $\lambda$  για τις οποίες υπάρχουν δέσμιες ενέργειες και επομένως και τις αντίστοιχες τιμές της ενέργειας.



- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ▶  $\alpha$  είναι η " σταθερά της λεπτής υφής " ,

$$\alpha \equiv e^2 / (\hbar c) = \frac{1}{137,059}$$

- ▶ Η ενέργεια ως συνάρτηση της παραμέτρου  $\lambda$

$$|E| = \frac{Z^2}{\lambda^2} \frac{\alpha^2 \mu c^2}{2} = 13,6 \frac{Z^2}{\lambda^2} \text{ eV}$$

- ▶ Η επίλυση της ακτινικής εξίσωσης προσδιορίζει τις τιμές της παραμέτρου  $\lambda$  για τις οποίες υπάρχουν δεσμίες ενέργειες και επομένως και τις αντίστοιχες τιμές της ενέργειας.

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ▶  $\alpha$  είναι η " σταθερά της λεπτής υφής " ,

$$\alpha \equiv e^2 / (\hbar c) = \frac{1}{137,059}$$

- ▶ Η ενέργεια ως συνάρτηση της παραμέτρου  $\lambda$

$$|E| = \frac{Z^2}{\lambda^2} \frac{\alpha^2 \mu c^2}{2} = 13,6 \frac{Z^2}{\lambda^2} \text{ eV}$$

- ▶ Η επίλυση της ακτινικής εξίσωσης προσδιορίζει τις τιμές της παραμέτρου  $\lambda$  για τις οποίες υπάρχουν δεσμένες ενέργειες και επομένως και τις αντίστοιχες τιμές της ενέργειας.

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ▶  $\alpha$  είναι η " σταθερά της λεπτής υφής " ,

$$\alpha \equiv e^2 / (\hbar c) = \frac{1}{137,059}$$

- ▶ Η ενέργεια ως συνάρτηση της παραμέτρου  $\lambda$

$$|E| = \frac{Z^2}{\lambda^2} \frac{\alpha^2 \mu c^2}{2} = 13,6 \frac{Z^2}{\lambda^2} \text{ eV}$$

- ▶ Η επίλυση της ακτινικής εξίσωσης προσδιορίζει τις τιμές της παραμέτρου  $\lambda$  για τις οποίες υπάρχουν δέσμιες ενέργειες και επομένως και τις αντίστοιχες τιμές της ενέργειας.

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Ασυμπτωτικές λύσεις

Για την επίλυση της ακτινικής εξίσωσης θα αναζητήσουμε πρώτα την συμπεριφορά του ακτινικού μέρους για μικρές και για μεγάλες τιμές του  $\rho$ .

- ▶ Για μικρές τιμές της  $\rho$  ο φυγοκεντρικός όρος  $-\ell(\ell + 1)/\rho^2$  κυριαρχεί έναντι των  $\lambda/\rho$ ,  $-1/4$ . Οι ανεξάρτητες λύσεις για μικρά  $\rho$

$$u(\rho) \simeq \rho^{\ell+1}, \rho^{-\ell}, \rho \ll 1$$

Μόνο η πρώτη είναι συμβατή με την απαίτηση του μηδενισμού της  $u(0)$ .

- ▶ Για μεγάλες τιμές του  $\rho$  ο όρος  $-1/4$  κυριαρχεί έναντι των άλλων δύο. Οι λύσεις σε αυτήν την περιοχή είναι

$$u(\rho) \simeq \exp(-\rho/2), \exp(+\rho/2), \rho \gg 1$$

Μόνο αυτή με τον αρνητικό εκθέτη μηδενίζεται για  $r \rightarrow +\infty$  όπως απαιτείται για δέσμια κατάσταση.

- Κεντρικά δυναμικά
- Ατομο Υδρογόνου

Η ασυμπτωτική συμπεριφορά υποδεικνύει να γράψουμε την  $u$  ως

$$u = \rho^{\ell+1} e^{-\frac{\rho}{2}} H(\rho)$$

- ▶ Η  $H(\rho)$  πρέπει να είναι μη μηδενική όταν  $\rho = 0$  , έτσι ώστε η  $u$  να συμπεριφέρεται ως  $\rho^{\ell+1}$  για μικρές τιμές του  $\rho$  ,
- ▶ Η  $H(\rho)$  για μεγάλες τιμές του  $\rho$  θα πρέπει να συμπεριφέρεται έτσι ώστε να εξασφαλίζεται ο μηδενισμός της  $u$  για  $\rho \rightarrow +\infty$  .

Θέτοντας αυτήν στην Δ.Ε. εξίσωση του  $u$  προκύπτει

$$H'' + \left( \frac{2(\ell+1)}{\rho} - 1 \right) H' + \frac{\lambda - \ell - 1}{\rho} H = 0$$

η οποία επιλύεται εύκολα αν η  $H$  αναπτυχθεί σε **δυναμοσειρά** !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Επίλυση της εξίσωσης - Ενεργειακό φάσμα

↪

$$H(\rho) = \sum_{k=0}^{\infty} \alpha_k \rho^k$$

Ο συντελεστής  $\alpha_0$  θα πρέπει να είναι μη μηδενικός γιατί  $H(0) \neq 0$ .

↪ Από την Δ.Ε. προσδιορίζεται η ακόλουθη σχέση μεταξύ των συντελεστών

$$\alpha_{k+1} = \alpha_k \frac{k + \ell + 1 - \lambda}{(k+1)(k+2+2\ell)}$$

↪ Για μεγάλους ακέραιους  $k$  η αναδρομική σχέση γίνεται

$$\alpha_{k+1} = \frac{\alpha_k}{k}$$

όπως συμβαίνει στους συντελεστές του  $e^{\rho}$ . Άρα η  $H$  συμπεριφέρεται ως  $H \simeq e^{\rho}$  και η  $u = \rho^{\ell+1} e^{-\rho/2} H(\rho)$  απειρίζεται για  $\rho = +\infty$  !

■ ΑΝ ΣΥΝΕΒΑΙΝΕ ΓΙΑ ΚΑΘΕ  $\lambda$  ΔΕΝ ΘΑ ΥΠΗΡΧΑΝ ΥΔΡΟΓΟΝΟΕΙΔΗ ΑΤΟΜΑ !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Επίλυση της εξίσωσης - Ενεργειακό φάσμα

↪

$$H(\rho) = \sum_{k=0}^{\infty} \alpha_k \rho^k$$

Ο συντελεστής  $\alpha_0$  θα πρέπει να είναι μη μηδενικός γιατί  $H(0) \neq 0$ .

↪ Από την Δ.Ε. προσδιορίζεται η ακόλουθη σχέση μεταξύ των συντελεστών

$$\alpha_{k+1} = \alpha_k \frac{k + \ell + 1 - \lambda}{(k+1)(k+2+2\ell)}$$

↪ Για μεγάλους ακέραιους  $k$  η αναδρομική σχέση γίνεται

$$\alpha_{k+1} = \frac{\alpha_k}{k}$$

όπως συμβαίνει στους συντελεστές του  $e^{\rho}$ . Άρα η  $H$  συμπεριφέρεται ως  $H \simeq e^{\rho}$  και η  $u = \rho^{\ell+1} e^{-\rho/2} H(\rho)$  απειρίζεται για  $\rho = +\infty$  !

■ ΑΝ ΣΥΝΕΒΑΙΝΕ ΓΙΑ ΚΑΘΕ  $\lambda$  ΔΕΝ ΘΑ ΥΠΗΡΧΑΝ ΥΔΡΟΓΟΝΟΕΙΔΗ ΑΤΟΜΑ !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Επίλυση της εξίσωσης - Ενεργειακό φάσμα

↪

$$H(\rho) = \sum_{k=0}^{\infty} \alpha_k \rho^k$$

Ο συντελεστής  $\alpha_0$  θα πρέπει να είναι μη μηδενικός γιατί  $H(0) \neq 0$ .

↪ Από την Δ.Ε. προσδιορίζεται η ακόλουθη σχέση μεταξύ των συντελεστών

$$\alpha_{k+1} = \alpha_k \frac{k + \ell + 1 - \lambda}{(k+1)(k+2+2\ell)}$$

↪ Για μεγάλους ακέραιους  $k$  η αναδρομική σχέση γίνεται

$$\alpha_{k+1} = \frac{\alpha_k}{k}$$

όπως συμβαίνει στους συντελεστές του  $e^{\rho}$ . Άρα η  $H$  συμπεριφέρεται ως  $H \simeq e^{\rho}$  και η  $u = \rho^{\ell+1} e^{-\rho/2} H(\rho)$  απειρίζεται για  $\rho = +\infty$  !



- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Επίλυση της εξίσωσης - Ενεργειακό φάσμα

↪

$$H(\rho) = \sum_{k=0}^{\infty} \alpha_k \rho^k$$

Ο συντελεστής  $\alpha_0$  θα πρέπει να είναι μη μηδενικός γιατί  $H(0) \neq 0$ .

↪ Από την Δ.Ε. προσδιορίζεται η ακόλουθη σχέση μεταξύ των συντελεστών

$$\alpha_{k+1} = \alpha_k \frac{k + \ell + 1 - \lambda}{(k+1)(k+2+2\ell)}$$

↪ Για μεγάλους ακέραιους  $k$  η αναδρομική σχέση γίνεται

$$\alpha_{k+1} = \frac{\alpha_k}{k}$$

όπως συμβαίνει στους συντελεστές του  $e^{\rho}$ . Άρα η  $H$  συμπεριφέρεται ως  $H \simeq e^{\rho}$  και η  $u = \rho^{\ell+1} e^{-\rho/2} H(\rho)$  απειρίζεται για  $\rho = +\infty$  !

■ **ΑΝ ΣΥΝΕΒΑΙΝΕ ΓΙΑ ΚΑΘΕ  $\lambda$  ΔΕΝ ΘΑ ΥΠΗΡΧΑΝ ΥΔΡΟΓΟΝΟΕΙΔΗ ΑΤΟΜΑ !**

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

Αν όμως η σταθερά  $\lambda$  έχει τιμή

$$\lambda = \ell + 1 + n_r,$$

όπου  $n_r$  ένας ακέραιος και θετικός αριθμός,  $n_r = 0, 1, 2, \dots$ , τότε όλοι οι συντελεστές  $\alpha_k$  με δείκτες  $k \geq n_r + 1$  μηδενίζονται. Τότε η συνάρτηση  $H(\rho)$  είναι πολυώνυμο βαθμού  $n_r$  και δεν αυξάνει εκθετικά! Επομένως  $\Rightarrow$  Στην περίπτωση αυτή η  $u(\rho)$  μηδενίζεται για  $\rho = +\infty$  όπως απαιτείται για δέσμια κατάσταση!

- ▶ Επομένως μόνο για ακέραιες τιμές της  $\lambda = n$  υπάρχουν δέσμιες καταστάσεις, όπου

$$n \equiv \ell + 1 + n_r,$$

- ▶ Η ενέργεια παίρνει τιμές

$$E_n = -\frac{Z^2}{n^2} \frac{\alpha^2 \mu c^2}{2}, \quad n = 1, 2, 3, \dots$$

Ο " $n$ " καλείται "κύριος κβαντικός αριθμός".

- ▶ Ο " $n_r$ " που χαρακτηρίζει τον βαθμό του πολυωνύμου  $H$  ονομάζεται "ακτινικός κβαντικός αριθμός".

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

Αν όμως η σταθερά  $\lambda$  έχει τιμή

$$\lambda = \ell + 1 + n_r$$

όπου  $n_r$  ένας ακέραιος και θετικός αριθμός,  $n_r = 0, 1, 2, \dots$ , τότε όλοι οι συντελεστές  $\alpha_k$  με δείκτες  $k \geq n_r + 1$  μηδενίζονται. Τότε η συνάρτηση  $H(\rho)$  είναι πολυώνυμο βαθμού  $n_r$  και δεν αυξάνει εκθετικά! Επομένως  $\Rightarrow$  Στην περίπτωση αυτή η  $u(\rho)$  μηδενίζεται για  $\rho = +\infty$  όπως απαιτείται για δέσμια κατάσταση!

- ▶ Επομένως μόνο για ακέραιες τιμές της  $\lambda = n$  υπάρχουν δέσμιες καταστάσεις, όπου

$$n \equiv \ell + 1 + n_r$$

- ▶ Η ενέργεια παίρνει τιμές

$$E_n = - \frac{Z^2 \alpha^2 \mu c^2}{n^2} \cdot \frac{1}{2}, \quad n = 1, 2, 3, \dots$$

- " $n$ " καλείται "κύριος κβαντικός αριθμός".
- ▶ Ο " $n_r$ " που χαρακτηρίζει τον βαθμό του πολυωνύμου  $H$  ονομάζεται "ακτινικός κβαντικός αριθμός".

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- Για δεδομένη ενέργεια  $E_n$  το άθροισμα  $\ell + n_r$  είναι πάντα  $n - 1$

$\ell$	0	1	2	...	$n - 1$
$n_r$	$n - 1$	$n - 2$	$n - 3$	...	0

- Σε κάθε τιμή του  $\ell$  αντιστοιχούν  $2\ell + 1$  τιμές της τρίτης συνιστώσας της τροχιακής στροφορμής,  $m = -\ell, -\ell + 1, \dots, \ell - 1, \ell$ .

Αριθμός καταστάσεων για δεδομένη ενέργεια

$$\sum_{\ell=0}^{n-1} (2\ell + 1) = n^2$$

- Για κάθε ενέργεια υπάρχουν  $n^2$  διαφορετικές καταστάσεις. Ο βαθμός του εκφυλισμού των ατόμων των Υδρογονοειδών είναι μεγαλύτερος από αυτόν που αναμένεται για ένα κεντρικό δυναμικό !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- Για δεδομένη ενέργεια  $E_n$  το άθροισμα  $\ell + n_r$  είναι πάντα  $n - 1$

$\ell$	0	1	2	...	$n - 1$
$n_r$	$n - 1$	$n - 2$	$n - 3$	...	0

- Σε κάθε τιμή του  $\ell$  αντιστοιχούν  $2\ell + 1$  τιμές της τρίτης συνιστώσας της τροχιακής στροφορμής,  $m = -\ell, -\ell + 1, \dots, \ell - 1, \ell$ .

Αριθμός καταστάσεων για δεδομένη ενέργεια

$$\sum_{\ell=0}^{n-1} (2\ell + 1) = n^2$$

- Για κάθε ενέργεια υπάρχουν  $n^2$  διαφορετικές καταστάσεις. Ο βαθμός του εκφυλισμού των ατόμων των Υδρογονοειδών είναι μεγαλύτερος από αυτόν που αναμένεται για ένα κεντρικό δυναμικό !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- Για δεδομένη ενέργεια  $E_n$  το άθροισμα  $\ell + n_r$  είναι πάντα  $n - 1$

$\ell$	0	1	2	...	$n - 1$
$n_r$	$n - 1$	$n - 2$	$n - 3$	...	0

- Σε κάθε τιμή του  $\ell$  αντιστοιχούν  $2\ell + 1$  τιμές της τρίτης συνιστώσας της τροχιακής στροφορμής,  $m = -\ell, -\ell + 1, \dots, \ell - 1, \ell$ .

Αριθμός καταστάσεων για δεδομένη ενέργεια

$$\sum_{\ell=0}^{n-1} (2\ell + 1) = n^2$$

- Για κάθε ενέργεια υπάρχουν  $n^2$  διαφορετικές καταστάσεις. Ο βαθμός του εκφυλισμού των ατόμων των Υδρογονοειδών είναι μεγαλύτερος από αυτόν που αναμένεται για ένα κεντρικό δυναμικό !

└ Κεντρικά δυναμικά

└ Ατομο Υδρογόνου

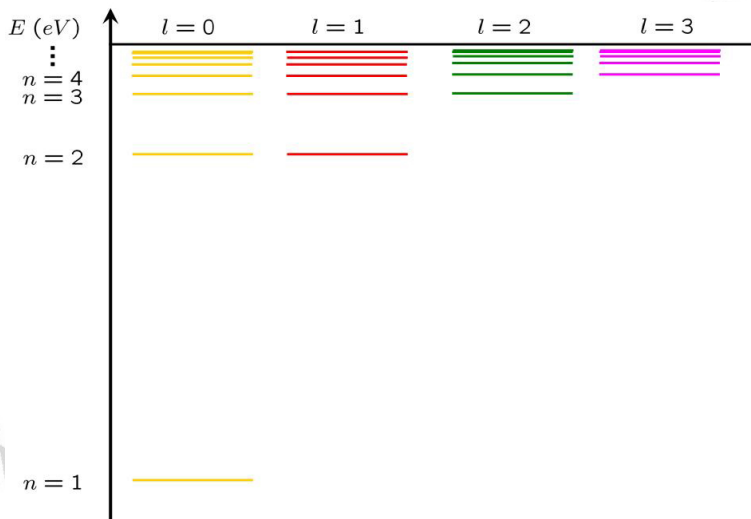
### Ατομο του Υδρογόνου , $Z = 1$

$n$	$\ell$	$n_r$	Αρ. καταστάσεων	$E_n$
1	0	0	1	-13.60 eV
2	0 1	1 0	1 + 3 = 4	-3.40 eV
3	0 1 2	2 1 0	1 + 3 + 5 = 9	-1.51 eV
4	0 1 2 3	3 2 1 0	1 + 3 + 5 + 7 = 16	-0.85 eV
...	...	...	...	...

- $s$  = sharp
- $p$  = principal
- $d$  = diffuse
- $f$  = fundamental

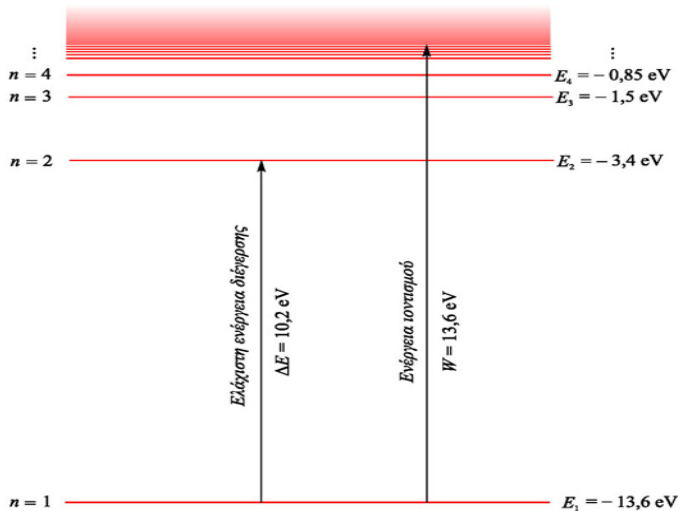
...

- Κεντρικά δυναμικά
- Ατομο Υδρογόνου





- Κεντρικά δυναμικά
- Ατομο Υδρογόνου



- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Οι κυματικές συναρτήσεις των Υδρογονοειδών ατόμων

- ▶ Το ακτινικό μέρος έχει την γενική μορφή

$$R(\rho) = \rho^\ell e^{-\frac{\rho}{2}} H(\rho)$$

και εξαρτάται από τους κβαντικούς αριθμούς  $n$  και  $\ell$ .

- ▶ Η αδιάστατη μεταβλητή  $\rho$  συνδέεται με την  $r$  με την σχέση

$$\rho = k r, \quad k = \left( \frac{8 \mu |E|}{\hbar^2} \right)^{1/2}$$

- ▶ Η σταθερά  $n$  εξαρτάται από την ενέργεια και για την  $E_n$  στάθμη έχει τιμή  $k = 2Z/n a_0$  οπότε

$$\rho = \frac{1}{n} \frac{2Z}{a_0} r$$

- ▶ Για δεδομένους κβαντικούς αριθμούς  $n$  και  $\ell$ , όπου  $\ell \leq n-1$ , η συνάρτηση  $H(\rho)$  είναι πολυώνυμο βαθμού  $n_r = n - \ell - 1$  και στην βιβλιογραφία αναφέρεται ως πολυώνυμο Laguerre  $L_{n-\ell-1}^{2\ell+1}(\rho)$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

$$\psi_{n\ell m}(r, \theta, \phi) = N_{\ell m} \left( \frac{Z}{\sigma_0} \right)^{3/2} [\rho^\ell e^{-\rho/2} L_{n-\ell-1}^{2\ell+1}(\rho)] Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

$$\rho = \frac{2Z}{\sigma_0} \frac{r}{n}, \quad (\sigma_0 \equiv \frac{\hbar^2}{\mu e^2})$$

Η σταθερά νορμαλισμού

$$N_{\ell m} = \frac{2}{n^2} \left[ \frac{(n-\ell-1)!}{((n+\ell)!)^3} \right]^{1/2}$$

- Στην μαθηματική βιβλιογραφία τα πολυώνυμα Laguerre  $L_k^p(\rho)$ , ικανοποιούν την διαφορική εξίσωση

$$L_k^{p''} + \left( \frac{p+1}{\rho} - 1 \right) L_k^{p'} + \frac{k}{\rho} L_k^p = 0$$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

$$\psi_{n\ell m}(r, \theta, \phi) = N_{\ell m} \left( \frac{Z}{\sigma_0} \right)^{3/2} [\rho^\ell e^{-\rho/2} L_{n-\ell-1}^{2\ell+1}(\rho)] Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

$$\rho = \frac{2Z}{\sigma_0} \frac{r}{n}, \quad (\sigma_0 \equiv \frac{\hbar^2}{\mu e^2})$$

Η σταθερά νορμαλισμού

$$N_{\ell m} = \frac{2}{n^2} \left[ \frac{(n-\ell-1)!}{((n+\ell)!)^3} \right]^{1/2}$$

- Στην μαθηματική βιβλιογραφία τα πολυώνυμα Laguerre  $L_k^p(\rho)$ , ικανοποιούν την διαφορική εξίσωση

$$L_k^{p''} + \left( \frac{p+1}{\rho} - 1 \right) L_k^{p'} + \frac{k}{\rho} L_k^p = 0$$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Ατομο του Υδρογόνου - Οι καταστάσεις $s, p$

- ▶ Θεμελιώδης κατάσταση  $1s$  :

$$\psi_{100} = (\pi a_0^3)^{-1/2} e^{-r/a_0}$$

- ▶ Η πρώτη διεγερμένη στάθμη περιλαμβάνει τις καταστάσεις  $2s, 2p$

Κατάσταση  $2s$  :

$$\psi_{200} = (32 \pi a_0^3)^{-1/2} \left( 2 - \frac{r}{a_0} \right) e^{-r/2a_0}$$

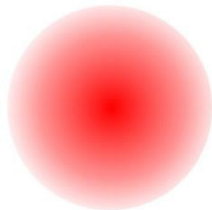
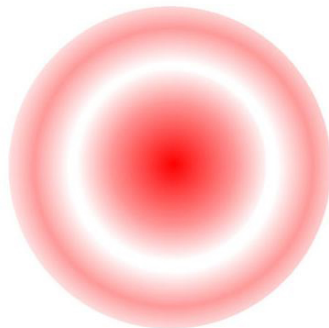
Καταστάσεις  $2p$  :

$$\psi_{210} = (32 \pi a_0^3)^{-1/2} \left( \frac{r}{a_0} \right) e^{-r/2a_0} \cos \theta$$

$$\psi_{21, \pm 1} = (64 \pi a_0^3)^{-1/2} \left( \frac{r}{a_0} \right) e^{-r/2a_0} \sin \theta e^{\pm i \phi}$$

└ Κεντρικά δυναμικά

└ Ατομο Υδρογόνου

 $\psi_{100}$  $n = 1 \quad l = 0$  $\psi_{200}$  $n = 2 \quad l = 0$

- Κεντρικά δυναμικά
- Ατομο Υδρογόνου

## Ακτινική πιθανότητα της 1s και 2s

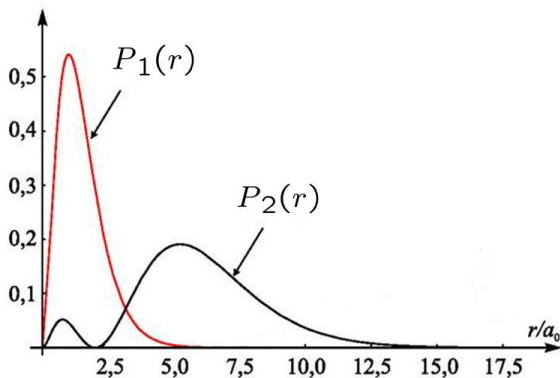
Κατάσταση 1s :

$$P_1(r) = \frac{4}{a_0^3} r^2 e^{-2r/a_0}$$

Κατάσταση 2s :

$$P_2(r) = \frac{1}{8a_0^3} r^2 \left(2 - \frac{r}{a_0}\right)^2 e^{-r/a_0}$$

- Κεντρικά δυναμικά
- Ατομο Υδρογόνου





- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Ενεργειακός εκφυλισμός του Υδρογόνου

Το άτομο του  $H_2$  έχει μεγαλύτερο εκφυλισμό από τον αναμενόμενο από την συμμετρία του σε στροφές !

- ▶ Μεγαλύτερος εκφυλισμός  $\Rightarrow$
- ▶ Μεγαλύτερη συμμετρία  $\Rightarrow$
- ▶ Περισσότερες διατηρούμενες ποσότητες εκτός της τροχιακής στροφορμής !

Η εύρεση των διατηρουμένων μεγεθών θα καθορίσει και την συμμετρία του συστήματος !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

## Ενεργειακός εκφυλισμός του Υδρογόνου

Το άτομο του  $H_2$  έχει μεγαλύτερο εκφυλισμό από τον αναμενόμενο από την συμμετρία του σε στροφές !

- ▶ Μεγαλύτερος εκφυλισμός  $\Rightarrow$
- ▶ Μεγαλύτερη συμμετρία  $\Rightarrow$
- ▶ Περισσότερες διατηρούμενες ποσότητες εκτός της τροχιακής στροφορμής !

Η εύρεση των διατηρουμένων μεγεθών θα καθορίσει και την συμμετρία του συστήματος !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Άτομο Υδρογόνου

## Ενεργειακός εκφυλισμός του Υδρογόνου

Το άτομο του  $H_2$  έχει μεγαλύτερο εκφυλισμό από τον αναμενόμενο από την συμμετρία του σε στροφές !

- ▶ Μεγαλύτερος εκφυλισμός  $\Rightarrow$
- ▶ Μεγαλύτερη συμμετρία  $\Rightarrow$
- ▶ Περισσότερες διατηρούμενες ποσότητες εκτός της τροχιακής στροφορμής !

Η εύρεση των διατηρουμένων μεγεθών θα καθορίσει και την συμμετρία του συστήματος !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Άτομο Υδρογόνου

## Ενεργειακός εκφυλισμός του Υδρογόνου

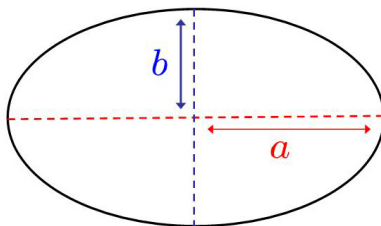
Το άτομο του  $H_2$  έχει μεγαλύτερο εκφυλισμό από τον αναμενόμενο από την συμμετρία του σε στροφές !

- ▶ Μεγαλύτερος εκφυλισμός  $\Rightarrow$
- ▶ Μεγαλύτερη συμμετρία  $\Rightarrow$
- ▶ Περισσότερες διατηρούμενες ποσότητες εκτός της τροχιακής στροφορμής !

Η εύρεση των διατηρουμένων μεγεθών θα καθορίσει και την συμμετρία του συστήματος !

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- Για την κλασική κίνηση σε δυναμικό Coulomb η τροχιά είναι έλλειψη με ημιάξονες  $a$  ,  $b$



- Η ενέργεια και το μέτρο στροφορμής είναι

$$|E| = \frac{g}{2a} \quad , \quad |\vec{L}| = mga(1 - \epsilon^2)$$

- Για δεδομένη ενέργεια εκτός της τροχιακής στροφορμής υπάρχουν και άλλα μεγέθη που διατηρούνται !

**Το μήκος και η διεύθυνση των ημιαξόνων !**

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

- ▶ Για κίνηση σε δυναμικό **Coulomb**

$$V(r) = -\frac{g}{r} \quad (g > 0)$$

- ▶ διατηρείται το άνωσμα

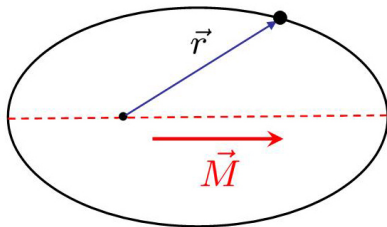
$$\vec{M} = \vec{L} \times \vec{v} + g \frac{\vec{r}}{r} \quad \text{Runge - Lenz}$$

- ▶ Η κατεύθυνση του είναι αυτή του μεγάλου ημιάξονα και το μήκος του σχετίζεται με την εκκεντρότητα της έλλειψης

$$|\vec{M}| = g \epsilon$$

$$\text{Εκκεντρότητα} \quad \epsilon = \sqrt{\frac{a^2 - b^2}{a^2}}$$

- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου



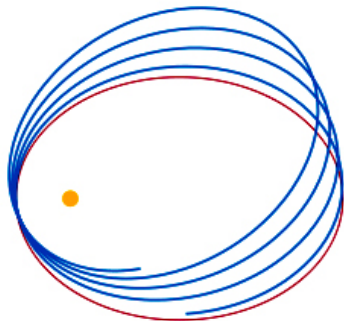
└ Κεντρικά δυναμικά

└ Ατομο Υδρογόνου

Με την προσθήκη μικρού διαταρακτικού όρου, που δεν έχει την μορφή Coulomb

$$-\frac{g}{r} \Rightarrow -\frac{g}{r} + \delta \neq \text{Coulomb}$$

⇒ η τροχία υφίσταται μετάπτωση ( precession ) !





- └ Κεντρικά δυναμικά
- └ Ατομο Υδρογόνου

Planet	$n$ (orbits/century)	$\epsilon$	$r_{\min}$ (AU) <sup>†</sup>	$n \Delta\phi$ (arc seconds/century)	
				General relativity	Observed
Mercury	415.2	0.206	0.307	43.0	$43.1 \pm 0.5$
Venus	162.5	0.0068	0.717	8.6	$8.4 \pm 4.8$
Earth	100.0	0.017	0.981	3.8	$5.0 \pm 1.2$
Icarus <sup>‡</sup>	89.3	0.827	0.186	10.0	$9.8 \pm 0.8$

<sup>†</sup>Astronomical unit (AU) = mean Earth-sun distance =  $1.50 \times 10^{11}$  m.

<sup>‡</sup>Icarus is one of several thousand minor planets, or asteroids. It is included here because the perihelion of its orbit lies inside Mercury's orbit, closer to the sun than any other asteroid.

- Κεντρικά δυναμικά
- Ατομο Υδρογόνου

- Το άνυσμα της στροφορμής διατηρείται κβανομηχανικά για κίνηση σε κεντρικό δυναμικό

$$[\hat{H}, \hat{\mathbf{L}}] = 0$$

Η Χαμιλτωνιανή έχει **συμμετρία περιστροφής** ,  $O(3)$

- Το άνυσμα **Runge - Lenz** διατηρείται κβανομηχανικά για κίνηση σε δυναμικό **Coulomb**

$$[\hat{H}, \hat{\mathbf{M}}] = 0$$

Η Χαμιλτωνιανή έχει μεγαλύτερη **συμμετρία** ,  $O(4)$

# Χρηματοδότηση

- Το παρόν εκπαιδευτικό υλικό έχει αναπτυχθεί στο πλαίσιο του εκπαιδευτικού έργου του διδάσκοντα.
- Το έργο «**Ανοικτά Ακαδημαϊκά Μαθήματα στο Πανεπιστήμιο Αθηνών**» έχει χρηματοδοτήσει μόνο την αναδιαμόρφωση του εκπαιδευτικού υλικού.
- Το έργο υλοποιείται στο πλαίσιο του Επιχειρησιακού Προγράμματος «Εκπαίδευση και Δια Βίου Μάθηση» και συγχρηματοδοτείται από την Ευρωπαϊκή Ένωση (Ευρωπαϊκό Κοινωνικό Ταμείο) και από εθνικούς πόρους.



Σημειώματα

# Σημείωμα Ιστορικού Εκδόσεων Έργου

Το παρόν έργο αποτελεί την έκδοση 1.1

Η έκδοση 1.0 είναι διαθέσιμη [εδώ](#).



# Σημείωμα Αναφοράς

Copyright Εθνικών και Καποδιστριακών Πανεπιστημίων Αθηνών. Αθανάσιος Λαχανάς. «Κβαντική Μηχανική II. Ενότητα 5: Κεντρικά Δυναμικά». Έκδοση: 0.1. Αθήνα 2015. Διαθέσιμο από τη δικτυακή διεύθυνση: <http://opencourses.uoa.gr/courses/PHYS9/>.



# Σημείωμα Αδειοδότησης

Το παρόν υλικό διατίθεται με τους όρους της άδειας χρήσης Creative Commons Αναφορά, Μη Εμπορική Χρήση Παρόμοια Διανομή 4.0 [1] ή μεταγενέστερη, Διεθνής Έκδοση. Εξαιρούνται τα αυτοτελή έργα τρίτων π.χ. φωτογραφίες, διαγράμματα κ.λ.π., τα οποία εμπεριέχονται σε αυτό και τα οποία αναφέρονται μαζί με τους όρους χρήσης τους στο «Σημείωμα Χρήσης Έργων Τρίτων».



[1] <http://creativecommons.org/licenses/by-nc-nd/4.0/>

Ως **Μη Εμπορική** ορίζεται η χρήση:

- που δεν περιλαμβάνει άμεσο ή έμμεσο οικονομικό όφελος από την χρήση του έργου, για το διανομέα του έργου και αδειοδόχο
- που δεν περιλαμβάνει οικονομική συναλλαγή ως προϋπόθεση για τη χρήση ή πρόσβαση στο έργο
- που δεν προσπορίζει στο διανομέα του έργου και αδειοδόχο έμμεσο οικονομικό όφελος (π.χ. διαφημίσεις) από την προβολή του έργου σε διαδικτυακό τόπο

Ο δικαιούχος μπορεί να παρέχει στον αδειοδόχο ξεχωριστή άδεια να χρησιμοποιεί το έργο για εμπορική χρήση, εφόσον αυτό του ζητηθεί.



# Διατήρηση Σημειωμάτων

Οποιαδήποτε αναπαραγωγή ή διασκευή του υλικού θα πρέπει να συμπεριλαμβάνει:

- το Σημείωμα Αναφοράς
- το Σημείωμα Αδειοδότησης
- τη δήλωση Διατήρησης Σημειωμάτων

μαζί με τους συνοδευόμενους υπερσυνδέσμους.

