Week 4: Rotasjoner og Oscillasjoner

Simon Elias Schrader

September 20th 2024

• Q7.2 Hvorfor avhenger energien til et roterende molekyl av ℓ , men ikke av m_{ℓ} ?

- Q7.2 Hvorfor avhenger energien til et roterende molekyl av ℓ , men ikke av m_{ℓ} ?
- Q7.11 Hvorfor er det bare ett kvantetall som trengs for å beskrive egenfunksjonene for rotasjon i to dimensjoner, mens to kvantetall er nødvendige for å beskrive egenfunksjonene for rotasjon i tre dimensjoner?

- Q7.2 Hvorfor avhenger energien til et roterende molekyl av ℓ , men ikke av m_{ℓ} ?
- Q7.11 Hvorfor er det bare ett kvantetall som trengs for å beskrive egenfunksjonene for rotasjon i to dimensjoner, mens to kvantetall er nødvendige for å beskrive egenfunksjonene for rotasjon i tre dimensjoner?
- Q7.15 Nullpunktsenergien til partikkelen i en boks går mot null etter hvert som lengden på boksen nærmer seg uendelig. Hva er den tilsvarende analogien for den kvantemekaniske harmoniske oscillator?

- Q7.2 Hvorfor avhenger energien til et roterende molekyl av ℓ , men ikke av m_{ℓ} ?
- Q7.11 Hvorfor er det bare ett kvantetall som trengs for å beskrive egenfunksjonene for rotasjon i to dimensjoner, mens to kvantetall er nødvendige for å beskrive egenfunksjonene for rotasjon i tre dimensjoner?
- Q7.15 Nullpunktsenergien til partikkelen i en boks går mot null etter hvert som lengden på boksen nærmer seg uendelig. Hva er den tilsvarende analogien for den kvantemekaniske harmoniske oscillator?
- Q7.20 Se på en todimensjonal harmonisk oscillator, $V(x,y)=k_xx^2+k_yy^2$. Skriv et uttrykk for energinivåene til en slik oscillator som funksjon av k_x og k_y .

- Q7.2 Hvorfor avhenger energien til et roterende molekyl av ℓ , men ikke av m_{ℓ} ?
- Q7.11 Hvorfor er det bare ett kvantetall som trengs for å beskrive egenfunksjonene for rotasjon i to dimensjoner, mens to kvantetall er nødvendige for å beskrive egenfunksjonene for rotasjon i tre dimensjoner?
- Q7.15 Nullpunktsenergien til partikkelen i en boks går mot null etter hvert som lengden på boksen nærmer seg uendelig. Hva er den tilsvarende analogien for den kvantemekaniske harmoniske oscillator?
- Q7.20 Se på en todimensjonal harmonisk oscillator, $V(x,y)=k_xx^2+k_yy^2$. Skriv et uttrykk for energinivåene til en slik oscillator som funksjon av k_x og k_y .
- P7.26 Er det mulig å samtidig vite vinkel OG angulærmoment til et molekyl som roterer i et todimensjonalt rom? Hint: Evaluèr kommutatoren $[\phi, -i\hbar(\partial/\partial\phi)]$.

Generelle kommentarer om oblig 1

- Hva må til for at en bølgefunksjon er en "akseptabel" tilstand?
- Hvordan kan man sjekke resultatene sine?
 - Enheten av bølgefunksjonen i 1D er $1/\sqrt{lengde}$
 - Visualisering av bølgefunksjonen dersom det er mulig
- Når er kvantemekaniske effekter relevante?
- Betydning av $\langle x^2 \rangle$.
- Latex

Regneoppgaver

- Vis at $\left[\hat{L}^2,\hat{L}_z\right]=0$ ved å bruke kommutasjonsreglene for $\hat{L}_x,\hat{L}_y,\hat{L}_z$ og at [A,BC]=[A,B]C+B[A,C]
- P7.7 Vis, ved å utføre den passende integrasjonen, at energiegenfunksjonene for den harmoniske oscillatoren $\psi_0(x) = (\alpha/\pi)^{1/4} e^{-(1/2)\alpha x^2} \text{ og } \psi_2(x) = (\alpha/4\pi)^{1/4} \left(2\alpha x^2 1\right) e^{-(1/2)\alpha x^2} \text{ er ortogonale over intervallet } -\infty < x < \infty.$ Bruk det faktum at integrandene kan være odde/jevne for å forenkle beregningene.
- P7.28 Et ¹H¹⁹F-molekyl i gassfase, med en bindingslengde på 91,7 pm, roterer i et tredimensjonalt rom. Hva er den minste energimengden som kan absorberes av dette molekylet i en rotasjonseksitasjon?
- P7.31, P7.37 Ved å sette inn i den vibrasjonelle Schrödingerligningen, vis at $Y_2^0(\theta,\phi)=\sqrt{\frac{5}{16\pi}}\left(3\cos^2\theta-1\right)$ er en egenfunksjon med energi $3\hbar^2/I$ (I er treghetsmomentet). Vis også at den er normalisert.