

Het cijfer achter iedere vraag geeft aan hoeveel punten te behalen zijn met het goed beantwoorden van de vraag (totaal 100 punten).

**Maak gebruik van het blad met gegevens!**

1. Het waterstofatoom.  
De eigentoestanden van de Hamilton-operator van het waterstofatoom  $|nlm\rangle$  corresponderen met functies die een product zijn van een afstandsafhankelijk deel  $R(r)$  en een hoekafhankelijk deel  $Y(\theta, \varphi)$ .
- Welke van de quantumgetallen  $n$ ,  $l$  en  $m$  behoren bij  $R(r)$  respectievelijk  $Y(\theta, \varphi)$ ? (5)
  - Wat zijn de mogelijke waarden van de quantumgetallen  $n$ ,  $l$  en  $m$ ? (5)
  - Laat zien hoeveel eigentoestanden er zijn met  $n=3$ . (5)

Stel het waterstofatoom bevindt zich in de toestand

$$\psi(r, \vartheta, \varphi) = \frac{1}{162\sqrt{\pi}} a^{-3/2} \left(\frac{r}{a}\right)^2 \exp\left(\frac{-r}{3a}\right) \sin^2\vartheta e^{2i\varphi}$$

Ionisatie van waterstof in deze toestand kost 1.51 eV.

- Bepaal de waarde van de quantumgetallen  $n$  en  $m$  voor deze toestand. (5)
  - Gezien uw antwoord onder (d), bereken de golflengte van de straling die uitgezonden wordt als het waterstofatoom uit deze toestand vervalt naar de grondtoestand.  
Gegeven: de eerste Balmerlijn correspondeert met 656,3 nm. (5)
  - Gezien uw antwoord onder (d), wat is de verwachtingswaarde van  $L_z$  in deze toestand. (5)
2. De één-dimensionale harmonische oscillator.
- Gegeven:  $\frac{d}{dt} \langle xp_x \rangle = 2 \langle T \rangle - \langle x \frac{dV}{dx} \rangle$   
Leid hieruit de verhouding af tussen de verwachtingswaarde van de kinetische energie en de verwachtingswaarde van de potentiële energie voor de harmonische oscillator in eigentoestand  $|n\rangle$ . (8)
  - Bereken uitgaande van de uitdrukking voor de kinetische-energie operator de verwachtingswaarde van de kinetische energie voor de harmonische oscillator in de eigentoestand  $|n\rangle$ . (8)

3. In de orthonormale basis van toestanden  $|1\rangle$ ,  $|2\rangle$ ,  $|3\rangle$  ziet de matrixrepresentatie van de Hamilton-operator  $\hat{H}$  er uit als

$$\hbar\omega \begin{pmatrix} 1 & 0 & 0 \\ 0 & 2 & 0 \\ 0 & 0 & 2 \end{pmatrix}$$

Van een andere operator  $\hat{A}$  wordt de matrix in dezelfde basis gegeven door

$$\alpha \begin{pmatrix} 0 & 1 & 0 \\ 1 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 2 \end{pmatrix}.$$

met  $\omega$  en  $\alpha$  positief reële getallen.

- a. Bepaal de eigenwaarden en genormeerde eigentoestanden van  $\hat{H}$  en  $\hat{A}$ . (6)

Stel een quantumdeeltje is op het tijdstip  $t=0$  in de toestand

$$|\varphi(0)\rangle = \begin{pmatrix} \frac{1}{\sqrt{3}} \\ \frac{1}{\sqrt{3}} \\ \frac{1}{\sqrt{3}} \end{pmatrix}$$

- b. Bereken de verwachtingswaarde van de energie in deze toestand. (5)  
 c. Geef  $|\varphi(t)\rangle$ , de uitdrukking voor de toestand op het tijdstip  $t$ . (5)  
 d. Wat zijn de mogelijke meetwaarden van  $A$  op het tijdstip  $t$ ? (5)  
 e. Bereken voor ieder van die waarden (gevonden onder (d)) de waarschijnlijkheid dat ze bij meting van  $A$  op het tijdstip  $t$  gevonden worden. (6)

4. Het deuteriumatoom ( ${}^2\text{H}$ ) kent twee spinimpulsmomenten:  $\vec{S}_1$  van het electron en  $\vec{S}_2$  van de kern. De kern betreft een  $s=1$  deeltje.

- a. Geef de mogelijke spintoestanden van het electron in de vorm van  $|s_1 m_{s_1}\rangle$ . (5)  
 b. Van welke twee operatoren zijn de toestanden onder (a) eigentoestanden en bij welke eigenwaarden? (6)  
 c. Laat zien dat ook de vectorsom  $\vec{S} = \vec{S}_1 + \vec{S}_2$  in quantummechanische zin een impulsmoment is. (5)  
 d. Geef de mogelijke spintoestanden corresponderende met het totale spinimpulsmoment  $\vec{S}$  van het deuteriumatoom in de vorm  $|S M_S\rangle$ . (5)  
 e. De toestand onder (d) die correspondeert met de hoogste waarde van  $S$  en met  $M_S = -\frac{1}{2}$  is in termen van de spintoestanden van de afzonderlijke deeltjes te schrijven als

$$\sqrt{\frac{1}{3}} \left| \frac{1}{2} \frac{1}{2}; 1 - 1 \right\rangle + \sqrt{\frac{2}{3}} \left| \frac{1}{2} - \frac{1}{2}; 1 0 \right\rangle$$

De spinoren zijn hierin geschreven als  $|s_1 m_{s_1}; s_2 m_{s_2}\rangle$ .

Leid hieruit de uitdrukking af in termen van de spintoestanden van de afzonderlijke

deeltjes voor de spintoestand van het deuteriumatoom corresponderende met  $M_S = -\frac{3}{2}$ . (6)