

## Sedmi seminar iz kvantne kemije s rješenjima

### 1. Izrazite u matričnom obliku operatore kutne količine gibanja i vlastite vektore za $L = \frac{1}{2}$ .

*Rješenje:*

Spomenute operatore možemo predočiti s pomoću kvadratnih matrica drugoga reda, zato što je  $2L + 1 = 2$ . Također i vektore na koje te matrice djeluju, tj. množe ih, možemo prikazati kao stupce s dva redka. Imamo, dakle, dva linearno nezavisna vektora  $v_1$  i  $v_2$ . Postoji beskonačno mnogo prikaza tih vektora, ali najjednostavniji od njih je:

$$v_1 = \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \end{pmatrix}, \quad v_2 = \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \end{pmatrix}$$

Ova je vektorska baza ortonormirana, što u smislu matričnoga množenja znači sljedeće:

$$v_1^\dagger v_1 = (1 \ 0) \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \end{pmatrix} = 1, \quad v_2^\dagger v_2 = (0 \ 1) \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \end{pmatrix} = 1, \quad v_1^\dagger v_2 = v_2^\dagger v_1 = 0$$

Ovakav prikaz baznih vektora dvodimenzijskoga vektorskoga prostora možemo zvati standardnim prikazom. Budući da vektori  $v_1$  i  $v_2$  trebaju biti vlastiti vektori operatora  $L_z$  s vlastitom vrijednošću  $+\frac{\hbar}{2}$  odnosno  $-\frac{\hbar}{2}$ , operator je  $L_z$  dijagonalan, tj. ima oblik:

$$L_z = \hbar \begin{pmatrix} \frac{1}{2} & 0 \\ 0 & -\frac{1}{2} \end{pmatrix} = \frac{\hbar}{2} \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 0 & -1 \end{pmatrix}$$

Ovdje je odabrano da vrijedi  $L_z v_1 = \frac{\hbar}{2} v_1$  odnosno  $L_z v_2 = -\frac{\hbar}{2} v_2$ . U skladu s oznakama upotrijebljenima u jednadžbi (19) u 7. predavanju, možemo uspostaviti jednoznačnosti  $v_1 \equiv \Psi_{\frac{1}{2}, +\frac{1}{2}}$  odnosno  $v_2 \equiv \Psi_{\frac{1}{2}, -\frac{1}{2}}$ . Nadalje, u skladu sa spomenutom jednadžbom (19) moramo postaviti jednadžbe  $L_+ v_1 = 0$  i  $L_+ v_2 = \hbar v_1$ . Prva od tih jednadžbi znači da matrica operatora  $L_+$  ima prvi stupac jednak 0, a druga jednadžba znači da drugi stupac matrice  $L_+$  ima  $\hbar$  samo na gornjem položaju, a na donjem se nalazi 0. Slično tomu imamo jednadžbe  $L_- v_1 = \hbar v_2$  i  $L_- v_2 = 0$ , iz čega zaključujemo da prvi stupac od  $L_-$  sadrži 0 na gornjem i  $\hbar$  na donjem položaju, te da je drugi stupac od  $L_-$  jednak 0. Tako dobivamo sljedeće jednakosti:

$$L_+ = \hbar \begin{pmatrix} 0 & 1 \\ 0 & 0 \end{pmatrix}, \quad L_- = \hbar \begin{pmatrix} 0 & 0 \\ 1 & 0 \end{pmatrix}$$

S pomoću jednakosti  $L_{\pm} = L_x \pm iL_y$  dobivamo:

$$L_x = \frac{1}{2}(L_+ + L_-) = \frac{\hbar}{2} \begin{pmatrix} 0 & 1 \\ 1 & 0 \end{pmatrix}$$

$$L_y = -i\frac{1}{2}(L_+ - L_-) = \frac{\hbar}{2} \begin{pmatrix} 0 & -i \\ i & 0 \end{pmatrix}$$

Za operatore kutne količine gibanja s vrijednošću  $L = \frac{1}{2}$ , tj. za spin  $\frac{1}{2}$ , možemo napisati sažeti izraz:

$$\vec{L} = \frac{\hbar}{2}\vec{\sigma}$$

gdje su  $\vec{\sigma} = \vec{i}\sigma_x + \vec{j}\sigma_y + \vec{k}\sigma_z$  Paulijeve matrice:

$$\sigma_x = \begin{pmatrix} 0 & 1 \\ 1 & 0 \end{pmatrix}, \quad \sigma_y = \begin{pmatrix} 0 & -i \\ i & 0 \end{pmatrix}, \quad \sigma_z = \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 0 & -1 \end{pmatrix}$$

Zanimljivo je primijetiti da se matrice operatora  $\vec{L}$ , odnosno Paulijeve matrice  $\vec{\sigma}$ , mogu s pomoću zakona matričnoga množenja prikazati s pomoću samih vektora  $v_1$  i  $v_2$  i njima hermitski konjugiranih vektora  $v_1^\dagger$  i  $v_2^\dagger$  na sljedeći način:

$$L_+ = \hbar v_1 v_2^\dagger, \quad L_- = \hbar v_2 v_1^\dagger, \quad L_z = \frac{\hbar}{2} (v_1 v_1^\dagger - v_2 v_2^\dagger)$$

$$\sigma_x = v_1 v_2^\dagger + v_2 v_1^\dagger, \quad \sigma_y = -i (v_1 v_2^\dagger - v_2 v_1^\dagger), \quad \sigma_z = v_1 v_1^\dagger - v_2 v_2^\dagger$$

Primijetite ovdje da je umnožak tipa  $v_i^\dagger v_j$  skalar, a da je umnožak tipa  $v_i v_j^\dagger$  matrica. Zato se prvi umnožak zove skalarnim ili **unutarnjim** umnožkom, a drugi se zove **vanjskim** umnožkom vektora. Razlog za takve nazive nalazi se u činjenici da unutarnji umnožak rezultira u veličini koja je jednostavnija od veličina koje se množe—dva vektora daju jedan skalar (tj. rezultat se je zadržao “unutar”), a da vanjski umnožak rezultira veličinom koja je složenija od veličina koje se množe—dva vektora daju matricu (tj. rezultat izlazi “izvan” vektora).

## 2. Izračunajte srednju vrijednost operatora $L_-^2 L_+^2$ u stanju opisanome vlastitim vektorom $\Psi_{2,0}$ .

*Rješenje:*

Moramo izračunati matrični element  $\Psi_{2,0}^\dagger L_-^2 L_+^2 \Psi_{2,0}$  primjenom jednadžbi (19) u 7. predavanju. Te nam jednadžbe opisuju djelovanje operatora  $L_{\pm}$  na vektor  $\Psi_{L,M}$ , pri čemu je  $L = 2$ , a  $M$  se mijenja pri djelovanju operatora. Tako dobivamo niz jednakosti:

$$L_-^2 L_+^2 \Psi_{2,0} = L_-^2 L_+ \hbar\sqrt{6}\Psi_{2,1} = \hbar\sqrt{6}L_-^2 \hbar\sqrt{4}\Psi_{2,2} = 2\hbar^2\sqrt{6}L_- \hbar\sqrt{4}\Psi_{2,1} =$$

$$= 4\sqrt{6}\hbar^3 \hbar\sqrt{6}\Psi_{2,0} = 24\hbar^4 \Psi_{2,0} \Rightarrow \Psi_{2,0}^\dagger L_-^2 L_+^2 \Psi_{2,0} = 24\hbar^4 \Psi_{2,0}^\dagger \Psi_{2,0} = 24\hbar^4$$

U literaturi o kvantnoj mehanici uobičajena oznaka za vektore stanja su Diracove oznake “bra” i “ket” (od engl. “bracket”-zagrada). Tako bi se stanje  $\Psi_{2,0}$  moglo označiti kao  $|2,0\rangle$ —to bi bio “ket” vektor (ekvivalentno tomu bi se moglo uzeti vektor-stupac u matričnoj oznaci), a hermitsko

konjugirani vektor stanja  $\Psi_{2,0}^\dagger$  moglo bi se označiti kao  $\langle 2, 0 |$  – to bi bio "bra" vektor (ekvivalentno tomu bi se moglo uzeti vektor-redak u matricnoj oznaci). Spomenuti bi se matricni element označilo kao  $\langle 2, 0 | L_-^2 L_+^2 | 2, 0 \rangle = 24\hbar^4$ .

3. **Molekula  $O_2$  ima približni polumjer  $r = 10^{-10} m$ . Procijenite njezinu rotacijsku energiju za  $L = 1$ . Kolika je ekvivalentna temperatura potrebna za pobuđivanje te energijske razine?**

*Rješenje:*

Energija kvantnomehaničkoga rotatora jednaka je  $E = \frac{\hbar^2}{2I} L(L+1)$ , gdje  $I$  moment tromosti oko određene osi vrtnje. Vidljivo je da energija raste sa smanjivanjem momenta tromosti. Zato mali momenti tromosti odgovaraju stanjima koja je teko pobuditi, zato što se energetske razine previsoko. Spomenuta molekula  $O_2$ , kao i svaka druga molekula ili atom, načelno ima tri momenta tromosti. No, moment tromosti za vrtnju oko osi što spaja kisikove atome toliko je mali da je taj stupanj slobode zamrznut, odnosno energija pobuđenja toliko je visoko da bi se molekula prije raspala na atome nego što bi se počela vrtjeti oko te osi. Dakle, preostaju nam dvije međusobno okomite osi koje prolaze sredinom spojnice atoma okomito na nju. Tim dvjema osima pripada jednaki moment tromosti jednak:

$$I = 2m \left(\frac{r}{2}\right)^2 = 2 \cdot 2,66 \cdot 10^{-26} \cdot 2,5 \cdot 10^{-21} = 1,33 \cdot 10^{-46} \text{ kg m}^2$$

gdje je  $m$  masa kisikova atoma, kojih ima 2, a  $\frac{r}{2} = 5 \cdot 10^{-11} m$  je udaljenost atoma od osi vrtnje. Energija je jednaka:

$$E = \frac{(1,054 \cdot 10^{-34})^2}{2 \cdot 1,33 \cdot 10^{-46}} \cdot 1 \cdot 2 = 8,35 \cdot 10^{-23} \text{ J}$$

Ekvivalentnu temperaturu izračunat ćemo tako da energiju podijelimo s Boltzmannovom konstantom:

$$T = \frac{E}{k} = 6 \text{ K}$$

Vidimo da će vrtnja molekule  $O_2$  postojati i na niskim temperaturama. Općenito možemo smatrati da je na sobnim temperaturama vrtnja većih molekula gotovo klasična, tj. da se odvija po zakonima klasične mehanike. Što je moment tromosti vrtnje veći i što je temperatura viša, to je vrtnja molekule "klasičnija".

4. **Izrazite operator  $L_z$  kao diferencijalni operator u sfernim koordinatama.**

*Rješenje:*

U kartezijevim koordinatama operator  $L_z$  ima oblik:

$$L_z = xp_y - yp_x = -i\hbar \left( x \frac{\partial}{\partial y} - y \frac{\partial}{\partial x} \right)$$

Odnos između kartezijevih  $x, y, z$  i sfernih  $r, \theta, \phi$  koordinata je sljedeći:

$$x = r \sin(\theta) \cos(\phi), \quad y = r \sin(\theta) \sin(\phi), \quad z = r \cos(\theta)$$

$$r = \sqrt{x^2 + y^2 + z^2}, \quad \theta = \arccos\left(\frac{z}{r}\right), \quad \phi = \arctan\left(\frac{y}{x}\right)$$

Moramo, dakle, diferencijalne operatore u kartezijevim koordinatama izraziti u sfernim koordinatama, po općenitoj formuli za deriviranje složenih funkcija:

$$\begin{aligned}\frac{\partial}{\partial x} &= \frac{\partial r}{\partial x} \frac{\partial}{\partial r} + \frac{\partial \theta}{\partial x} \frac{\partial}{\partial \theta} + \frac{\partial \phi}{\partial x} \frac{\partial}{\partial \phi} \\ \frac{\partial}{\partial y} &= \frac{\partial r}{\partial y} \frac{\partial}{\partial r} + \frac{\partial \theta}{\partial y} \frac{\partial}{\partial \theta} + \frac{\partial \phi}{\partial y} \frac{\partial}{\partial \phi}\end{aligned}$$

Sada još samo trebamo izračunati određene parcijalne derivacije:

$$\begin{aligned}\frac{\partial r}{\partial x} &= \frac{x}{r} = \sin(\theta) \cos(\phi), \quad \frac{\partial r}{\partial y} = \frac{y}{r} = \sin(\theta) \sin(\phi) \\ \frac{\partial \theta}{\partial x} &= \frac{zx}{r^3} \frac{1}{\sqrt{1 - \left(\frac{z}{r}\right)^2}} = \frac{\cos(\theta) \cos(\phi)}{r}, \quad \frac{\partial \theta}{\partial y} = \frac{zy}{r^3} \frac{1}{\sqrt{1 - \left(\frac{z}{r}\right)^2}} = \frac{\cos(\theta) \sin(\phi)}{r} \\ \frac{\partial \phi}{\partial x} &= \frac{-\frac{y}{x^2}}{1 + \left(\frac{y}{x}\right)^2} = -\frac{\sin(\phi)}{r \sin(\theta)}, \quad \frac{\partial \phi}{\partial y} = \frac{\frac{1}{x}}{1 + \left(\frac{y}{x}\right)^2} = \frac{\cos(\phi)}{r \sin(\theta)}\end{aligned}$$

Uvrštavanjem ovih jednakosti u prethodnu jednadžbu dobivamo:

$$\begin{aligned}x \frac{\partial}{\partial y} - y \frac{\partial}{\partial x} &= \\ &= r \sin(\theta) \cos(\phi) \left( \sin(\theta) \sin(\phi) \frac{\partial}{\partial r} + \frac{\cos(\theta) \sin(\phi)}{r} \frac{\partial}{\partial \theta} + \frac{\cos(\phi)}{r \sin(\theta)} \right) - \\ &- r \sin(\theta) \sin(\phi) \left( \sin(\theta) \cos(\phi) \frac{\partial}{\partial r} + \frac{\cos(\theta) \cos(\phi)}{r} \frac{\partial}{\partial \theta} - \frac{\sin(\phi)}{r \sin(\theta)} \frac{\partial}{\partial \phi} \right) = \\ &= \frac{\partial}{\partial \phi}\end{aligned}$$

Dakle, operator  $L_z$  jednak je  $L_z = -i\hbar \frac{\partial}{\partial \phi}$ .