

Primjene kvantne mehanike

Slobodna čestica

Za slobodnu česticu je $V(\vec{r}) = 0$, te je vremenski neovisna Schrödingerova jednadžba

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 \Psi(\vec{r}) = E \Psi(\vec{r})$$

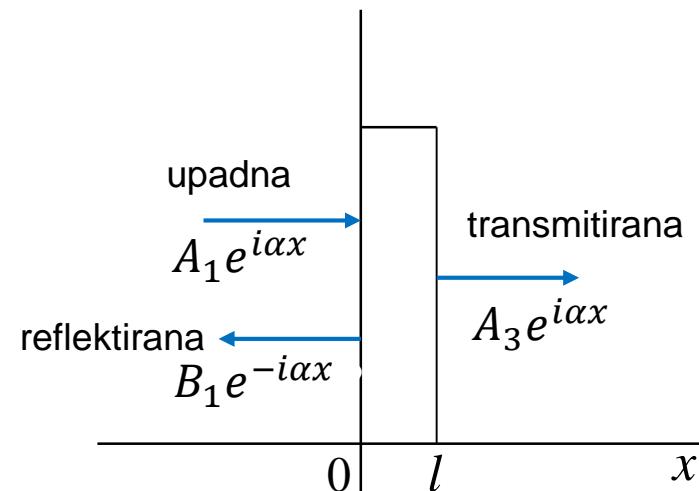
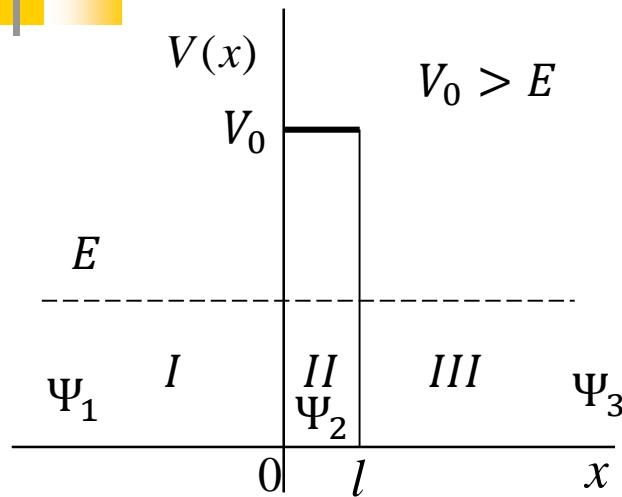
Rješenje je $\Psi(\vec{r}) = C e^{\pm i \vec{k} \cdot \vec{r}}$, $E = \frac{\hbar^2 k^2}{2m}$

Za vremenski ovisnu Schrödingerovu jednadžbu rješenje je

$$\Psi(\vec{r}, t) = C e^{i(\pm \vec{k} \cdot \vec{r} - \omega t)}$$

uz uvjet da čestica zadovoljava Einsteinovu relaciju $E = \hbar\omega$.

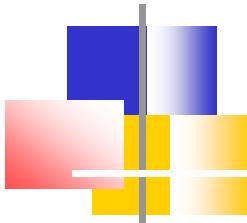
Prolaz čestice kroz potencijalnu barijeru - tunel efekt



$$I, III \quad -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\Psi}{dx^2} = E\Psi \quad \rightarrow \quad \Psi_1(x) = A_1 e^{i\alpha x} + B_1 e^{-i\alpha x}$$

$$\Psi_3(x) = A_3 e^{i\alpha x}, \quad \alpha = \frac{1}{\hbar} \sqrt{2mE}$$

$$II \quad -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\Psi}{dx^2} + V_0\Psi = E\Psi \quad \rightarrow \quad \Psi_2(x) = A_2 e^{\beta x} + B_2 e^{-\beta x}, \quad \beta = \frac{1}{\hbar} \sqrt{2m(V_0 - E)}$$



Iz uvjeta neprekidnosti valne funkcije i njene prve derivacije slijede koeficijenti

$$\Psi_1(0) = \Psi_2(0), \quad \Psi_2(l) = \Psi_3(l)$$

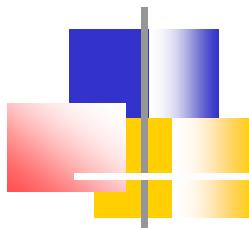
$$\frac{d\Psi_1(0)}{dx} = \frac{d\Psi_2(0)}{dx}, \quad \frac{d\Psi_2(l)}{dx} = \frac{d\Psi_3(l)}{dx}$$

$$A_1 + B_1 = A_2 + B_2$$

$$A_2 e^{\beta l} + B_2 e^{-\beta l} = A_3 e^{i\alpha l}$$

$$i\alpha A_1 - i\alpha B_1 = \beta A_2 - \beta B_2$$

$$\beta A_2 e^{\beta l} - \beta B_2 e^{-\beta l} = i\alpha A_3 e^{i\alpha l}$$



Koeficijent refleksije

$$R = \frac{|B_1|^2}{|A_1|^2}$$

$$R + T = 1$$

Koeficijent transmisije

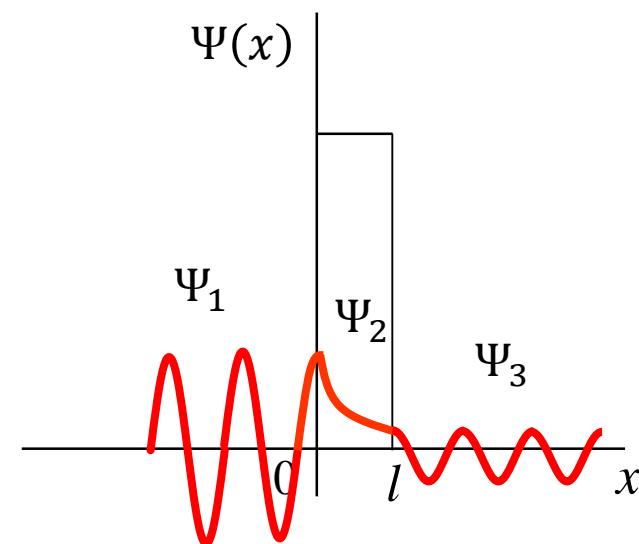
$$T = \frac{|A_3|^2}{|A_1|^2}$$

$$\frac{A_3}{A_1} = \frac{2ne^{-i\alpha l}}{2nch\beta l - i(1-n^2)sh\beta l}, \quad n = \frac{\beta}{\alpha} = \sqrt{\frac{V_0 - E}{E}}$$

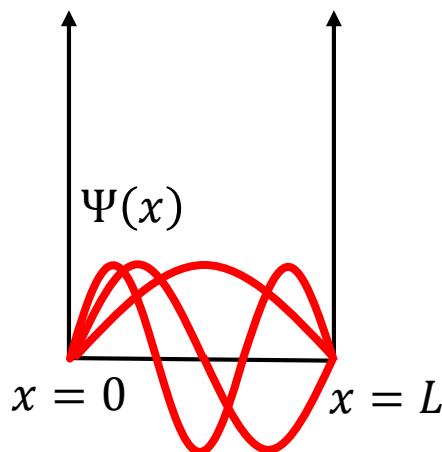
$$\frac{A_3}{A_1} \approx \frac{4ne^{-i\alpha l}}{[2n - i(1-n^2)]e^{\beta l}}, \quad \beta l \gg 1$$

$$T \approx \frac{16n^2}{(n^2 + 1)^2} e^{-2\beta l} = \frac{16n^2}{(n^2 + 1)^2} e^{-\frac{2}{\hbar} \sqrt{2m(V_0 - E)} l}$$

Čestica veće mase teže prolazi kroz barijeru.
Prolaženje je teže što je barijera šira i razlika $V_0 - E$ veća.



Čestica u jednodimenzionalnoj pravokutnoj potencijalnoj jami

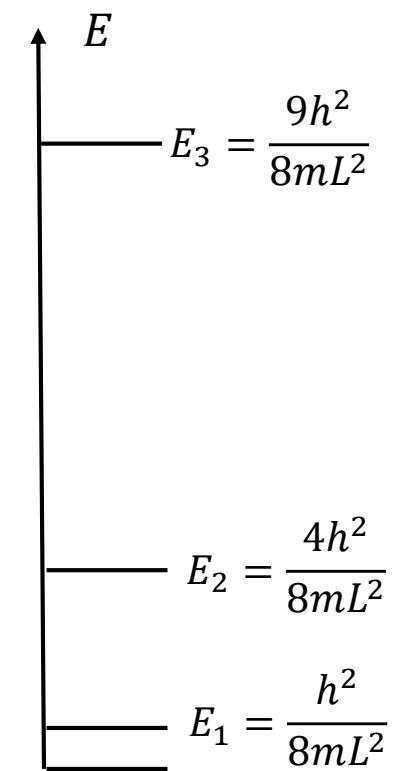


$$0 < x < L, \quad -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\Psi}{dx^2} = E\Psi \quad \rightarrow \quad \Psi(x) = A e^{ikx} + B e^{-ikx}$$

$$\Psi(0) = 0, \Psi(x) = C \sin kx, C = 2iA$$

$$\Psi(L) = 0 \quad \rightarrow \quad k = \frac{n\pi}{L}, \quad n = 1, 2, 3, \dots \quad \text{kvantni broj}$$

$$E = \frac{\hbar^2 k^2}{2m} = \frac{\hbar^2 n^2}{8mL^2} \quad \text{diskretan spektar energija}$$



Čestica u kutiji

$$V = \begin{cases} 0, & 0 < x < L, 0 < y < L, 0 < z < L \\ \infty, & \text{u preostalom dijelu prostora} \end{cases}$$

Za slobodnu česticu unutar kutije vremenski neovisna Schrödingerova jednadžba je

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2 \Psi}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial z^2} \right) = E\Psi$$

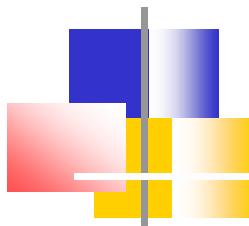
Izvan kutije $\Psi = 0$. Zbog neprekidnosti valne funkcije $\Psi = 0$ na površini kutije.

Jednadžbu rješavamo [metodom separacije funkcija](#). Prepostavimo rješenje

$$\Psi(x, y, z) = X(x)Y(y)Z(z)$$

Uvrštavanjem u Schrödingerovu jednadžbu dobijamo

$$-\frac{\hbar^2}{2m} (X''YZ + XY''Z + XYZ'') = EXYZ / :XYZ$$



$$-\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{X''}{X} + \frac{Y''}{Y} + \frac{Z''}{Z} \right) = E$$

Kako je svaki od članova u zagradi samo funkcija jedne varijable mora vrijediti

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{X''}{X} = E + \frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{Y''}{Y} + \frac{Z''}{Z} \right) = \frac{\hbar^2 k_x^2}{2m}, \quad k_x = \text{konst.}$$

Stoga je $X'' = -k_x^2 X, \quad X(x) = C_x e^{ik_x x} + D_x e^{-ik_x x}$

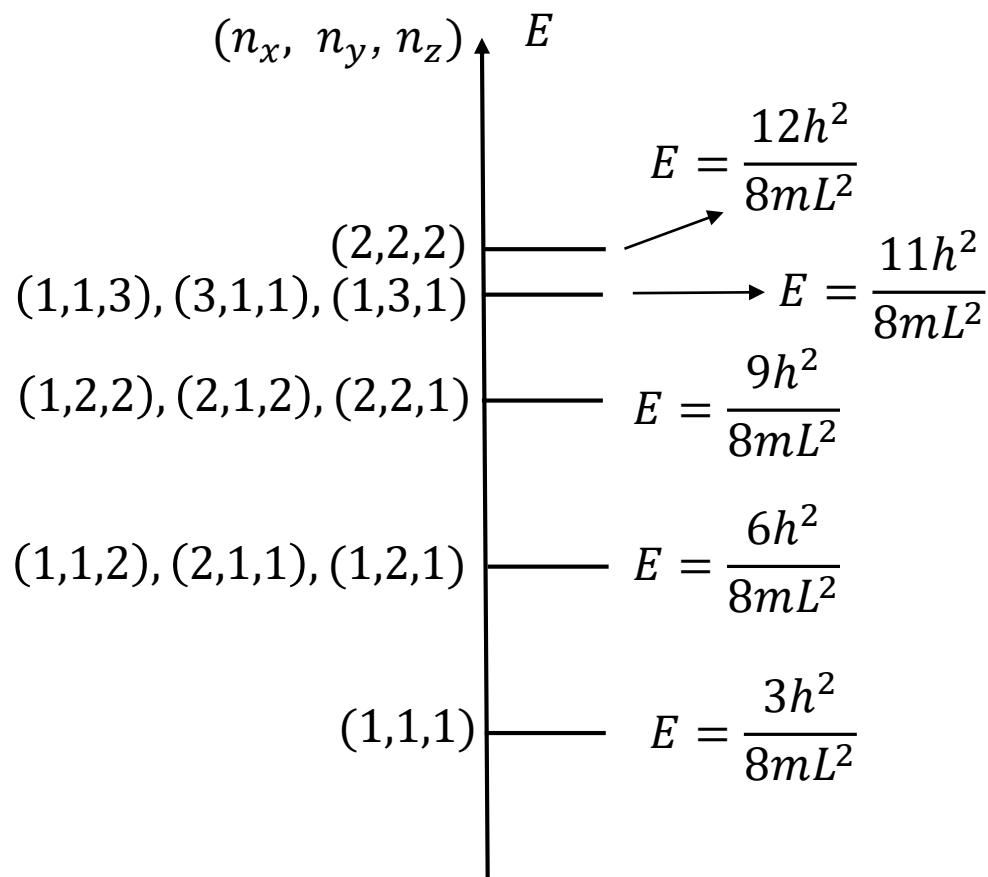
$$\Psi(x=0, y, z) = \Psi(x=L, y, z) = 0 \rightarrow X(x) = 2iC_x \sin k_x x, \quad k_x = n_x \frac{\pi}{L}, \quad n_x = 1, 2, 3, \dots$$

Analogno, $Y(y) = 2iC_y \sin k_y y, \quad k_y = n_y \frac{\pi}{L}, \quad n_y = 1, 2, 3, \dots$

$$Z(z) = 2iC_z \sin k_z z, \quad k_z = n_z \frac{\pi}{L}, \quad n_z = 1, 2, 3, \dots$$

Konačno, $\Psi(x, y, z) = C \sin k_x x \sin k_y y \sin k_z z, \quad E = \frac{\hbar^2}{8mL^2} (n_x^2 + n_y^2 + n_z^2)$

Degeneracija energijskih nivoa



Harmonički oscilator

potencijalna energija

$$V = \frac{1}{2} kx^2, \quad \omega = \sqrt{\frac{k}{m}}, \quad k - \text{konstanta opruge}$$

$$V = \frac{m\omega^2 x^2}{2} \quad x - \text{pomak iz ravnotežnog položaja}$$

Vremenski neovisna Schrödingerova jednadžba kvantomehaničkog harmoničkog oscilatora

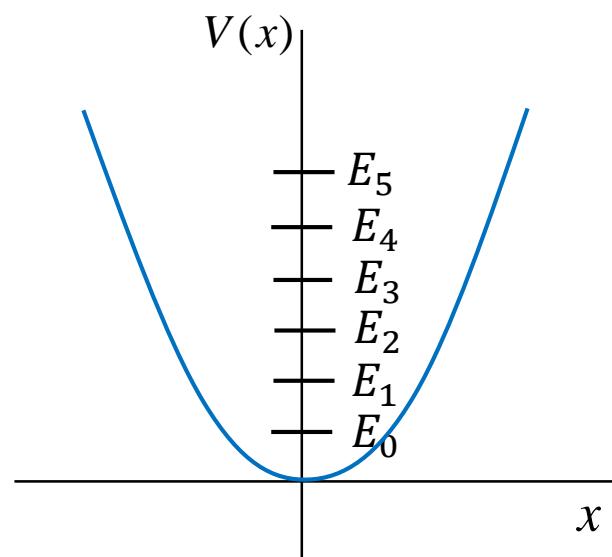
$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\Psi}{dx^2} + \frac{m\omega^2 x^2}{2} \Psi = E\Psi$$

Energije $E = \left(n + \frac{1}{2}\right) \hbar\omega, \quad n = 0, 1, 2, 3, \dots$

$$E_0 = \frac{1}{2} \hbar\omega$$

Energijski nivoi su ekvidistantni.

Razlika između dva susjedna nivoa je $\hbar\omega$.



Moment količine gibanja. Rotator

- Vremenski neovisna Schrödingerova jednadžba može se zapisati u obliku

$$\hat{E}\Psi = E\Psi, \quad \hat{E} - \text{operator energije}$$

E - vlastita vrijednost operatora energije
 Ψ - vlastita funkcija operatora energije

$$\hat{E} = -\frac{\hbar^2}{2m} \Delta + V(\vec{r})$$

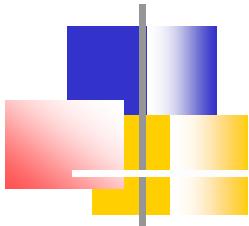
- Općenito, ako je klasična veličina q predstavljena kvantno-mehaničkim operatorom \hat{Q} , tada veličina q može poprimiti one vrijednosti za koje jednadžba

$$\hat{Q}\Psi = q\Psi$$

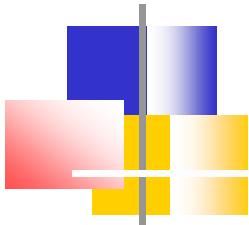
ima rješenja. Te se veličine

$$q_1, q_2, \dots$$

nazivaju **vlastite vrijednosti operatora** \hat{Q}

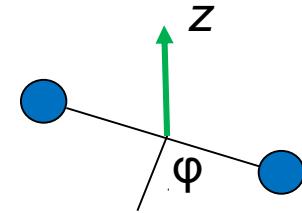
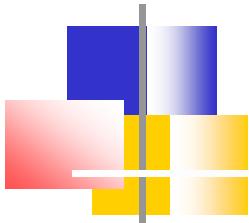


- Problem nalaženja spektra vrijednosti q naziva se **problem vlastitih vrijednosti**
 - Valna funkcija Ψ_i koja odgovara vlastitoj vrijednosti q_i naziva se **vlastita valna funkcija**
 - Problem vlastitih vrijednosti iznosa momenta količine gibanja
- $$\hat{L}^2\Psi = L^2\Psi,$$
- $\hat{L}^2 = \hat{L}_x^2 + \hat{L}_y^2 + \hat{L}_z^2$ - operator iznosa količine gibanja i njegove projekcije $\hat{L}_x, \hat{L}_y, \hat{L}_z$
 - Vlastite vrijednosti iznosa momenta količine gibanja $L^2 = l(l+1)\hbar^2, \quad l = 0, 1, 2, 3, \dots$
 - Kvantni broj l naziva se **orbitalni kvantni broj**



- Operator projekcije momenta količine gibanja na z-os $\hat{L}_z = -i\hbar \frac{\partial}{\partial \varphi}$
 φ - polarni kut oko z osi
 - Problem vlastitih vrijednosti projekcije momenta količine gibanja na z-os
$$-i\hbar \frac{\partial \Psi}{\partial \varphi} = L_z \Psi$$
 - Rješenje ove jednadžbe ima oblik
$$\Psi = C e^{i \frac{L_z}{\hbar} \varphi}$$
 - Periodični rubni uvjeti $\Psi(\varphi) = \Psi(\varphi + 2\pi)$
- kvantiziraju vrijednost $L_z = m\hbar$, $m = 0, \pm 1, \pm 2, \dots, \pm l$
- Kvantni broj m naziva se *magnetski kvantni broj*

Primjene kvantne mehanike



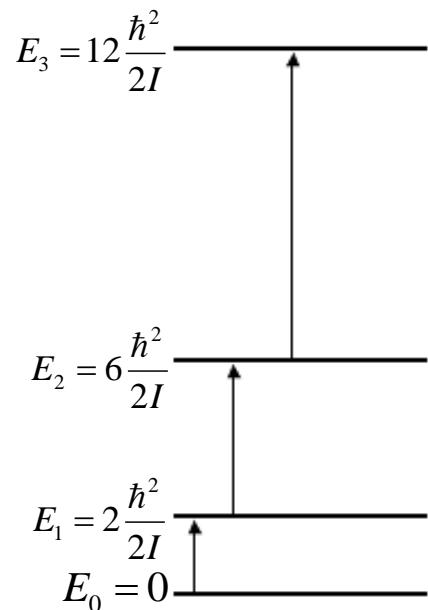
- Dvije čestice koje su udaljene za stalnu vrijednost u prostoru nazivaju se **rotator**
- Model rotatora može se koristiti u kvantnoj mehanici da bi se odredila rotacijska energija dvoatomne molekule
- Prema klasičnoj mehanici energija rotatora je

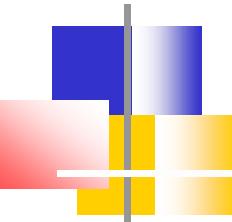
$$E = \frac{L^2}{2I}$$

gdje je L iznos momenta količine gibanja, a I moment inercije oko osi vrtnje.

- Prema kvantnoj mehanici dozvoljene energije rotatora su

$$E_l = \frac{\hbar^2}{2I} l(l+1)$$





Kvantnomehaničko tumačenje ovisnosti toplinskog kapaciteta o temperaturi

- Prema kvantnoj teoriji, translacijski stupnjevi slobode doprinose toplinskom kapacitetu kad veličina kT bude reda veličine razlike energija prvog pobuđenog stanja i osnovnog stanja

$$\Delta E^T = E_{112} - E_{111} = \frac{3}{2} \frac{\pi^2 \hbar^2}{m L^2}$$

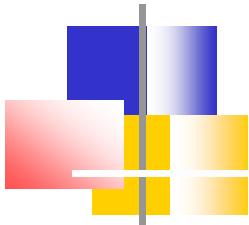
- Analogno, za rotacijske i vibracijske stupnjeve slobode dobije se

$$\Delta E^R = E_1 - E_0 = \frac{\hbar^2}{I},$$

$$\Delta E^H = E_1 - E_0 = \hbar\omega$$

- Promotrimo li gibanje molekule vodika u kocki volumena 1cm^3 te uzmemimo li eksperimentalno određene vrijednosti momenta tromosti I i kružne frekvencije ω , granične temperature postaju

$$T_T = \frac{\Delta E^T}{k} \approx 10^{-13} K, \quad T_R = \frac{\Delta E^R}{k} \approx 10^2 K, \quad T_H = \frac{\Delta E^H}{k} \approx 6 \cdot 10^3 K$$



- Dvoatomna molekula ima toplinski kapacitet pri konstantnom volumenu

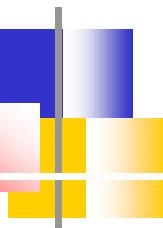
$$C_V = \frac{3}{2}R + R + R = \frac{7}{2}R$$

gdje je R univerzalna plinska konstanta

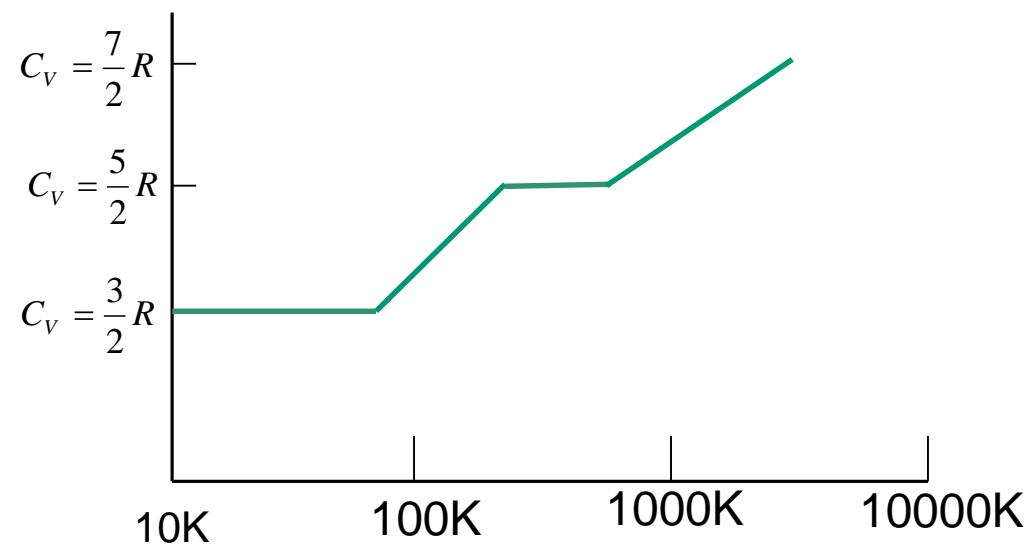
- $R = 8.31 \text{ J / mol K}$
- Svaki translacijski (3) i rotacijski (2) stupanj slobode doprinose $R/2$, a vibracijski (1) R
- U području sobnih temperatura kod dvoatomnih plinova uključeni su samo translacijski i rotacijski stupnjevi slobode pa je

$$C_V = \frac{5}{2}R$$

Primjene kvantne mehanike



- Toplinski kapacitet vodika





Dodatni materijali

<https://phet.colorado.edu/en/simulation/legacy/quantum-tunneling>