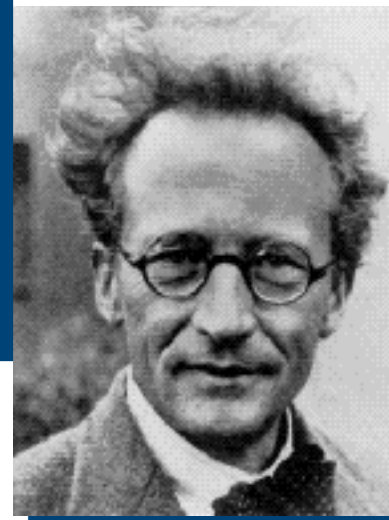
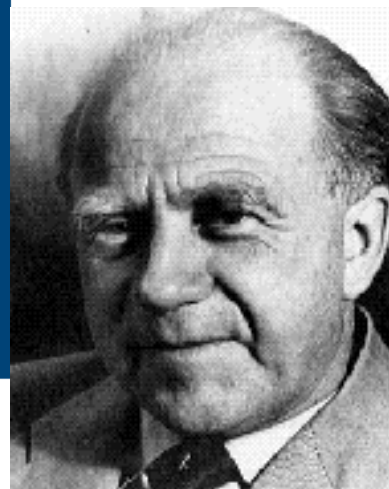


Kvantová teorie elementární základy



Tony Hey, Patrick Walters
Nový kvantový vesmír

Překlad Martin Žofka, váz. s přebalem, 430
stran, ISBN 80-7363-000-1, řada zip

Co byste měli znát

- Záření černého tělesa
 - by Jeff Justice
 - https://www.youtube.com/playlist?list=PLPpmoO9v2RoNcJECApRYxEGybehs6_tTv
- Čárová spektra atomů, Rydbergův vzorec
 - <https://www.youtube.com/watch?v=Kv-hRvEOjuA>
- Vlnově-částicový dualismus
 - Nový kvantový vesmír, viz výše

Tony Hey a Patrick Walters
**NOVÝ KVANTOVÝ
VESMÍR**



argo / dokořán

Vlnově-částicový dualismus

- L. de Broglie [čti de Broj] (1924), NC 1929

$$E = h\nu = \frac{hc}{\lambda}$$

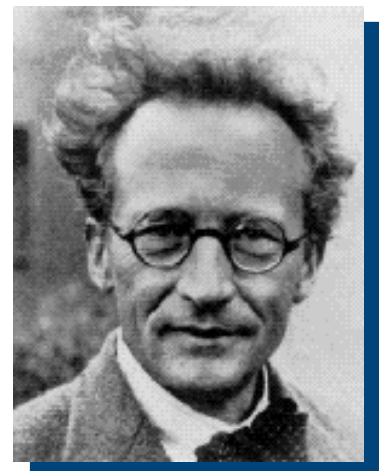
$$E = mc^2 = \frac{hc}{\lambda}$$

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mc} \quad \text{de Broglieho vlnová délka}$$

Pandořina skříňka je dokořán ...

- W. Heisenberg (1925) maticová mechanika
- a přichází I. Schrödinger (1926) – vlnová m.
 - inspirace de Broglieho vlnami – zavedení vlnové rovnice (po přednášce na ETH u Debyeho)

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



... částice jsou jen pěnou na hřebenech vln ... I. Schrödinger

Operátor

- každé měřitelné fyzikální veličině přísluší (lin. herm.) operátor

operátor $\hat{o}f_i = o_i f_i$

vlastní (charakteristická) funkce
eigenfunction

vlastní (charakteristické) číslo (hodnota)
eigenvalue

(vlastní čísla jsou reálná)

Operátory

$$\hat{x}f(x) = xf(x)$$

operátor souřadnice

$$\hat{p}_x f(x) = -i\hbar \frac{\partial}{\partial x} f(x)$$

operátor impulsu

Vlastní funkce QM operátorů

- Jsou ortogonální (kolmé)

$$\int_{-\infty}^{\infty} \psi_m^*(x) \psi_n(x) dx = 0, \quad m \neq n$$

$$\int_{-\infty}^{\infty} \psi_m^*(x) \psi_n(x) dx = \delta_{mn}, \quad \delta_{mn} = \begin{cases} 0, & m \neq n \\ 1, & m = n \end{cases}$$

Diracova notace

$$\hat{L}|L\rangle = L|L\rangle$$

ortonormální

Relace neurčitosti

- W. Heisenberg 1927
- nelze současně měřit polohu a hybnost částice
 - střední kvadratická odchylka souřadnice a impulsu se nemohou současně rovnat nule
 - důsledek: např. ohyb světla na štěrbině

$$\Delta x^2 \Delta p_x^2 \geq \frac{\hbar^2}{4}$$

podobně: energie a čas (důsledek např. tunelový jev)

Relace neurčitosti

- Heisenbergovy relace neurčitosti jsou obecné a vztahují se na libovolný nekomutující pár operátorů pozorovatelných veličin

$$\hat{O}\hat{P} = \hat{P}\hat{O} \text{ komutují} \quad [\hat{O}, \hat{P}] = \hat{O}\hat{P} - \hat{P}\hat{O}$$

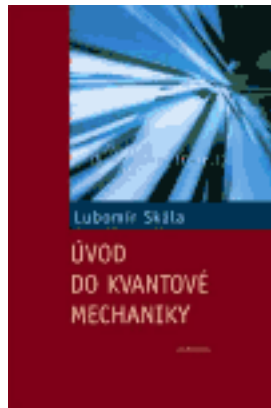
$$\hat{O}\hat{P} \neq \hat{P}\hat{O} \text{ nekomutují} \quad \text{komutátor}$$

$$[\hat{x}, \hat{p}_x] = -\frac{\hbar}{i}$$

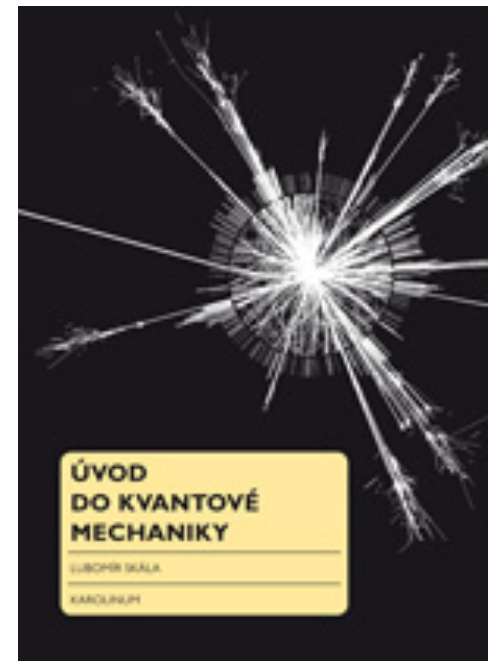
$$x \frac{\hbar}{i} \frac{df(x)}{dx} - \frac{\hbar}{i} \frac{d(f(x)x)}{dx} = x \frac{\hbar}{i} \frac{df(x)}{dx} - \frac{\hbar}{i} f(x) - x \frac{\hbar}{i} \frac{df(x)}{dx}$$

Postuláty QM – velká šestka

- QM může být formulována v šesti postulátech



Úvod do kvantové mechaniky
Skála Lubomír
Karolinum 2012
vázaná, 300 str.
ISBN 9788024620220



Postulát I.

- Stav QM systému je kompletně popsán vlnovou funkcí (komplexní funkce). Kvadrát absolutní hodnoty vl. fce. udává hustotu pravděpodobnosti výskytu částice. Pravděpodobnost nalezení částice v čase t_0 a intervalu dx (s centrem v x) je dána výrazem

$$|\psi^*(x_0, t_0) \psi(x_0, t_0)| = |\psi|^2$$

$$|\psi^*(x_0, t_0) \psi(x_0, t_0)| dx$$

Postulát II.

- Každé měřitelné vlastnosti systému přísluší QM operátor (lineární a hermitovský). Akt měření v teorii odpovídá působení příslušného operátoru na vlnovou funkci.

$$\hat{A}(c_1\psi_1 + c_2\psi_2) = c_1\hat{A}\psi_1 + c_2\hat{A}\psi_2$$

$$\langle \psi | \hat{A}\varphi \rangle = \langle \hat{A}\psi | \varphi \rangle$$

$$\langle \psi | \varphi \rangle = \int \psi^*(\mathbf{r}, t)\varphi(\mathbf{r}, t)dV$$

$$\hat{A}\psi$$

Postulát III.

- V jednotlivých experimentech pozorujeme takové hodnoty příslušného operátoru, které patří do množiny jeho vlastních hodnot.

$$\hat{A}\psi_n = a_n\psi_n$$

Postulát IV.

- Pokud je systém ve stavu popsaném vlnovou funkcí a měříme-li hodnotu a jednou u řady nezávisle připravených systémů, střední hodnota je daná výrazem:

$$\langle A \rangle = \frac{\int_{-\infty}^{\infty} \Psi^*(x, t) \hat{A} \Psi(x, t) dx}{\int_{-\infty}^{\infty} \Psi^*(x, t) \Psi(x, t) dx}$$

Postulát V.

- Vývoj QM systému v čase je popsán rovnicí

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

Postulát VI.

- Vlnová funkce popisující mnoha-elektronový systém musí měnit znaménko při záměně dvou elektronů.

Odvození stacionární Sch. rov.

$$i\hbar \frac{d\psi(x,t)}{dt} = \hat{H}\psi(x,t) \quad \text{časově závislá}$$

$$\psi(x,t) = \psi(x)\varphi(t) \quad \text{separace, pozn. } H \text{ je čas. nez.}$$

$$\hat{H}\psi(x) = E\psi(x) \quad \text{časově nezávislá}$$

$$i\hbar \frac{d\varphi(t)}{dt} = E\varphi(t) \quad \text{řešení časové vl. fce}$$

$$\varphi(t) = Ne^{E_n t / i\hbar}, \quad \text{kdy } N = 1$$

$$\hat{T} = \frac{\hat{p}^2}{2m} = -\frac{\hbar}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) = -\frac{\hbar^2}{2m} \Delta$$

Volná částice

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi(x)}{dx^2} = E\psi(x) \quad \text{stacionární stavy}$$

$$k^2 = \frac{2mE}{\hbar^2} \quad k \dots \text{vlnový vektor}$$

$$\psi(x) = e^{\pm ikx}$$

$$\hat{p}\psi(x) = -i\hbar \frac{d\psi(x)}{dx} = \pm\hbar k\psi(x) \dots p = \pm\hbar k$$

$$\psi(x) = e^{-px/i\hbar}$$

Volná částice

$$\psi(x) = e^{-px/i\hbar}$$

$$\varphi(t) = e^{Et/i\hbar}$$

$$\psi(x, t) = \psi(x)\varphi(t) = e^{(Et-px)/i\hbar}$$

*časové řešení - kombinace
stacionárních stavů s časovou
vl. fcí*

planární vlny

$$e^{ix} = \cos(x) + i \sin(x)$$

$$e^{-ix} = \cos(x) - i \sin(x)$$

Elektron v jámě

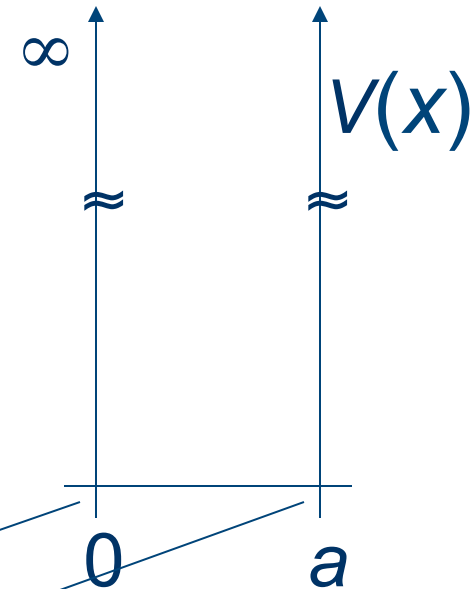
- nekonečně hluboká jáma

$$-\frac{\hbar^2}{2m_e} \frac{d^2\psi(x)}{dx^2} = E\psi(x)$$

$$k^2 = \frac{2m_e E}{\hbar^2}; -\frac{d^2\psi(x)}{dx^2} = k^2\psi(x)$$

$$\psi(x) = ae^{ikx} + be^{-ikx}$$

$$\psi(x) = A \sin(kx) + B \cos(kx)$$



okrajové podmínky

$$\psi(0) = 0 \dots \dots \Rightarrow B = 0 \dots \dots \psi(x) = N \sin(kx) \quad \text{diskretizace!}$$

$$\psi(a) = 0 \dots \dots \Rightarrow \sin(ka) = 0 \dots \dots ka = \pi n, \quad n = 1, 2, 3 \dots$$

Elektron v jámě

$$k_n = \frac{\pi}{a} n, \quad n = 1, 2, 3, \dots \quad k^2 = \frac{2m_e E}{\hbar^2}$$

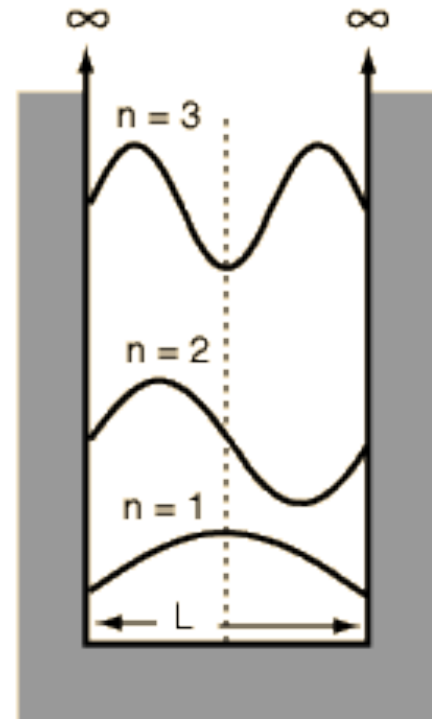
$$E_n = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2m_e a^2} n^2, \quad n = 1, 2, 3, \dots$$

energie jednotlivých stavů el. v jámě

$$\psi_n(x) = N \sin \frac{\pi x n}{a}, \quad n = 1, 2, 3, \dots$$

$$\int_0^a |N|^2 \sin^2 \frac{\pi x n}{a} dx = 1$$

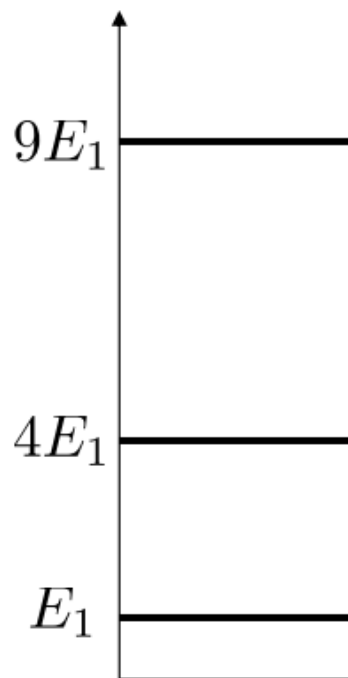
$$N = \sqrt{\frac{2}{a}} e^{i\alpha}$$



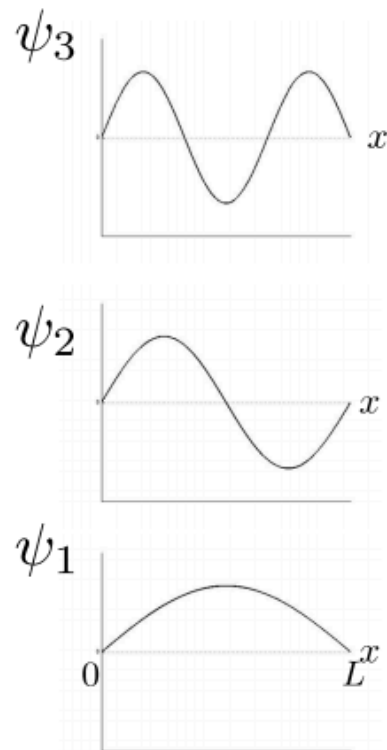
$x = 0$ at left wall of box.

Elektron v jámě

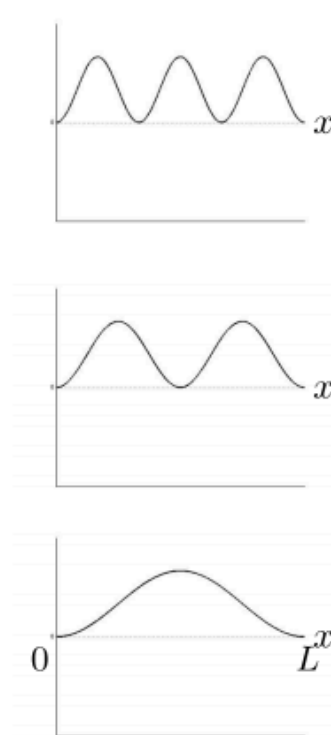
EIGENENERGIES for
1-D BOX



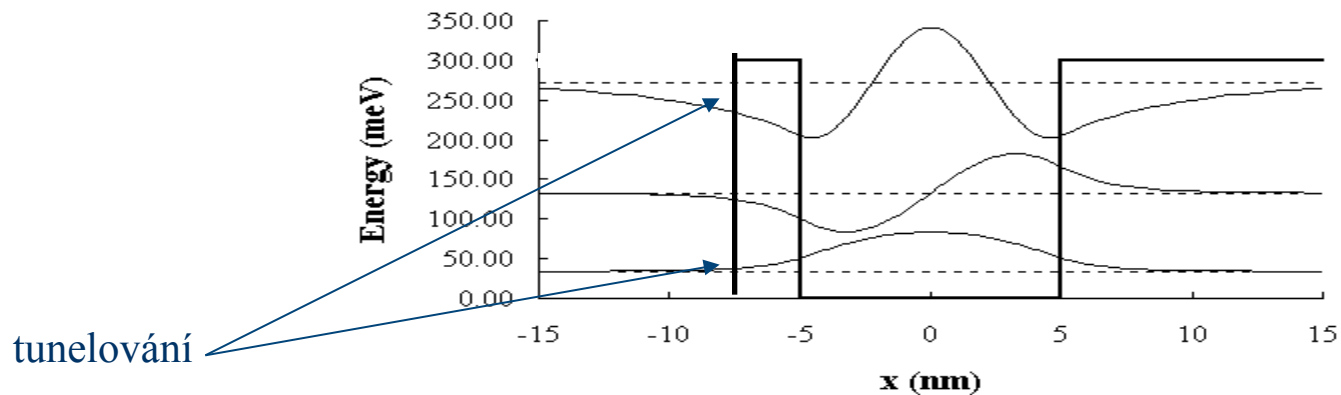
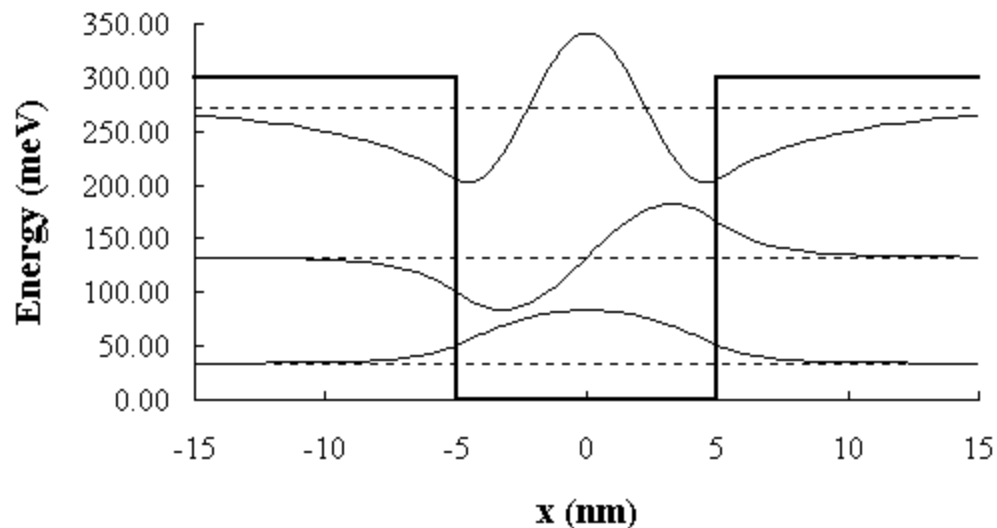
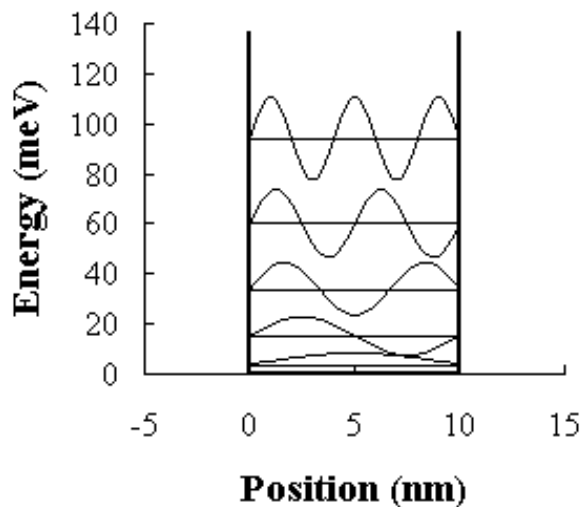
EIGENSTATES for
1-D BOX



PROBABILITY
DENSITIES



Nekonečná vs. konečná jáma



Elektron v jámě

$$\int_0^a \psi_m^*(x) \psi_n(x) dx = \delta_{mn}$$

ortonormalita vlnových fcí.

$$\langle \psi_m | \psi_n \rangle = \delta_{mn}$$

$$\langle m | n \rangle = \delta_{mn}$$

v Diracově notaci

$$\delta_{mn} = \begin{cases} 1, & m = n \\ 0, & m \neq n \end{cases}$$

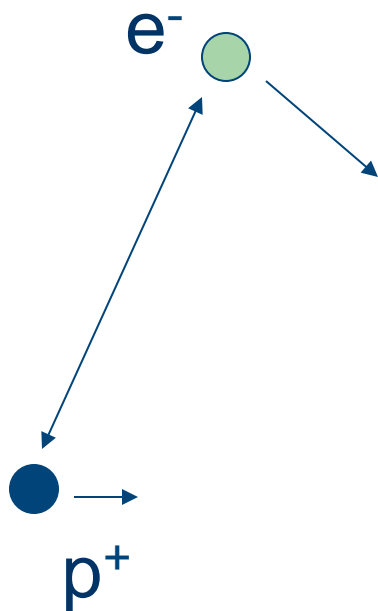
Kroneckerovo delta

$$\nabla^2 = \Delta = \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2}$$

Laplaceův operátor

Atom vodíku

- celková energie = kinetická p^+ + kinetická e^- + interakce (p^+ vs. e^-)



$$\hat{H} = \hat{T}_e + \hat{T}_p + \hat{V}_{ep}$$

$$\hat{T}_e = -\frac{\hbar^2}{2m_e} \nabla^2$$

$$\hat{T}_p = -\frac{\hbar^2}{2m_p} \nabla^2$$

$$V_{ep} = -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} = -k \frac{e^2}{r}$$

Analogie s klasickou fyzikou

- kinetická energie

kvantově

$$\hat{T}_e = -\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2$$

klasicky

$$E_k = \frac{1}{2} m v^2 = \frac{1}{2m} p^2$$

- interakce dvou nabitých částic – Coulombův z.

$$E = \frac{Q_1 Q_2}{4\pi\epsilon_0 r}$$

Atom vodíku

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m_e} \Delta - \frac{\hbar^2}{2m_p} \Delta - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$$

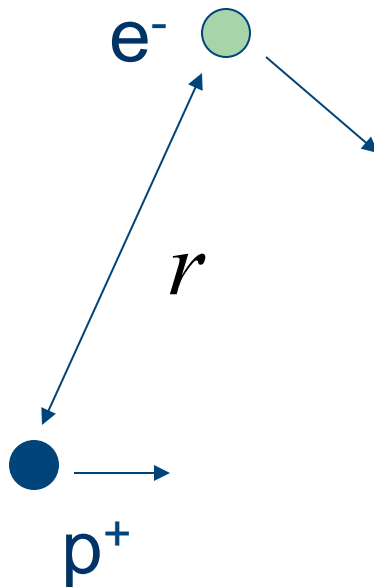
zajímají nás el. stavy, kin. en. protonu
můžeme zanedbat

- princip Born-Oppenheimerovy aproximace

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m_e} \Delta - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$$

zavedení atomových jednotek, a.u.

$$\hat{H} = -\frac{1}{2} \Delta - \frac{1}{r}$$



Atom vodíku

- H atom je exaktně analyticky řešitelný

$$\Psi_{nlm}(r, \phi, \theta) = R_{nl}(r) Y_{lm}(\phi, \theta)$$

kvantová čísla

$$E_n = -\frac{m_e e^4}{8\varepsilon_0^2 h^2 n^2} = -\frac{e^2}{8\pi\varepsilon_0 a_0 n^2}, \quad n = 1, 2, \dots$$

$$a_0 = \frac{\varepsilon_0 h^2}{\pi m_e e^2} \quad \text{Bohrův poloměr}$$

$$E_n = f(n^{-2})$$

Complete Wave Function $\psi_{n,l,m}$

The Spherical Harmonics

$$Y_{l,m}(\theta, \phi)$$

s-orbital

$$l = 0$$

$$Y_0^0 = \frac{1}{2\sqrt{\pi}}$$

$$Y_1^0 = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{3}{\pi}} \cos \theta$$

$$m = \pm 1$$

p-orbital

$$l = 1$$

$$Y_1^{\pm 1} = \mp \frac{1}{2} \sqrt{\frac{3}{2\pi}} \sin \theta e^{\pm i\phi}$$

$$Y_2^0 = \frac{1}{4} \sqrt{\frac{5}{\pi}} (3 \cos^2 \theta - 1)$$

d-orbital

$$l = 2$$

$$Y_2^{\pm 1} = \mp \frac{1}{2} \sqrt{\frac{15}{2\pi}} \sin \theta \cos \theta e^{\pm i\phi}$$

$$Y_2^{\pm 2} = \frac{1}{4} \sqrt{\frac{15}{2\pi}} \sin^2 \theta e^{\pm 2i\phi}$$

$$Y_3^0 = \frac{1}{4} \sqrt{\frac{7}{\pi}} (5 \cos^3 \theta - 3 \cos \theta)$$

$$Y_3^{\pm 1} = \mp \frac{1}{8} \sqrt{\frac{21}{\pi}} \sin \theta (5 \cos^2 \theta - 1) e^{\pm i\phi}$$

$$Y_3^{\pm 2} = \frac{1}{4} \sqrt{\frac{105}{2\pi}} \sin^2 \theta \cos \theta e^{\pm 2i\phi}$$

f-orbital

$$l = 3$$

$$Y_3^{\pm 3} = \mp \frac{1}{8} \sqrt{\frac{35}{\pi}} \sin^3 \theta e^{\pm 3i\phi}$$

$$\psi_{100} = \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} e^{-Zr/a_0}$$

$$n = 1$$

$$l = 0$$

$$\psi_{200} = \frac{1}{4\sqrt{2\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \left(2 - \frac{Zr}{a_0}\right) e^{-Zr/2a_0}$$

$$n = 2$$

$$\psi_{210} = \frac{1}{4\sqrt{2\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \frac{Zr}{a_0} e^{-Zr/2a_0} \cos \theta$$

$$l = 0, 1$$

$$\psi_{21\pm 1} = \frac{1}{8\sqrt{\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \frac{Zr}{a_0} e^{-Zr/2a_0} \sin \theta e^{\pm i\phi}$$

$$\psi_{300} = \frac{1}{81\sqrt{3\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \left(27 - 18 \frac{Zr}{a_0} + 2 \frac{Z^2 r^2}{a_0^2}\right) e^{-Zr/3a_0}$$

$$\psi_{310} = \frac{\sqrt{2}}{81\sqrt{\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \left(6 - \frac{Zr}{a_0}\right) \frac{Zr}{a_0} e^{-Zr/3a_0} \cos \theta$$

$$\psi_{31\pm 1} = \frac{1}{81\sqrt{\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \left(6 - \frac{Zr}{a_0}\right) \frac{Zr}{a_0} e^{-Zr/3a_0} \sin \theta e^{\pm i\phi}$$

$$l = 1 \quad m = \pm 1$$

$$\psi_{320} = \frac{1}{81\sqrt{6\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \frac{Z^2 r^2}{a_0^2} e^{-Zr/3a_0} (3 \cos^2 \theta - 1)$$

$$n = 3$$

$$\psi_{32\pm 1} = \frac{1}{81\sqrt{\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \frac{Z^2 r^2}{a_0^2} e^{-Zr/3a_0} \sin \theta \cos \theta e^{\pm i\phi}$$

$$l = 0, 1, 2$$

$$\psi_{32\pm 2} = \frac{1}{162\sqrt{\pi}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{3/2} \frac{Z^2 r^2}{a_0^2} e^{-Zr/3a_0} \sin^2 \theta e^{\pm 2i\phi}$$

Interpretace vlnové funkce

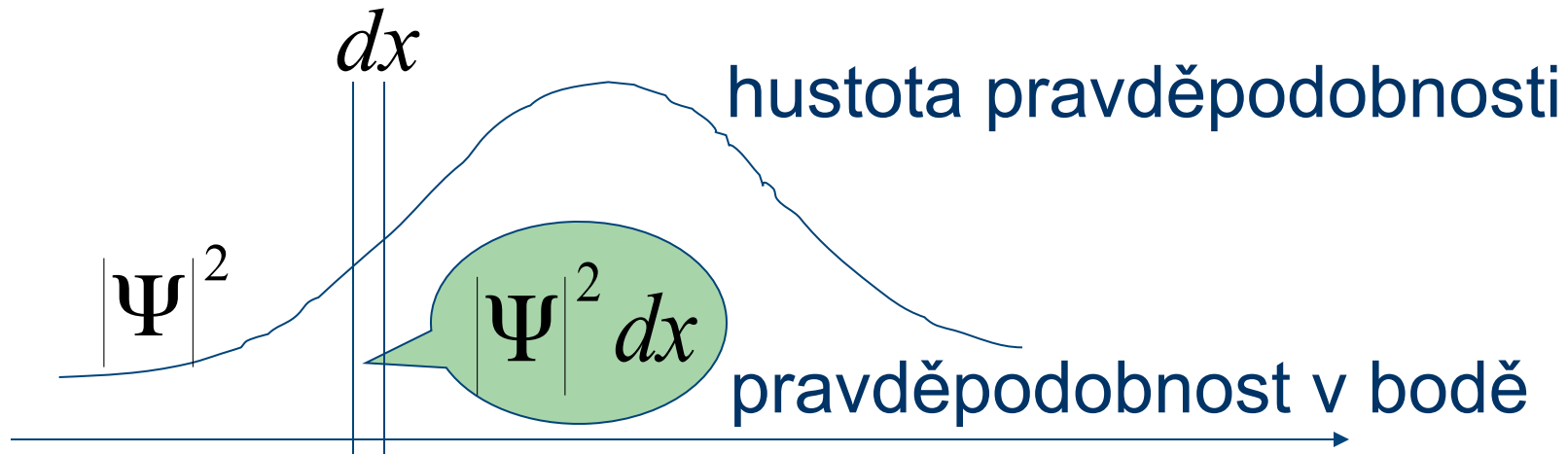
- stav elektronu popisuje – vlnová funkce

$$\Psi(x, y, z)$$

- hustota pravděpodobnosti nalezení částice v místě x_i, y_i, z_i – Born (1926)

$$p(x_i, y_i, z_i) = |\Psi^2(x_i, y_i, z_i)| = |\Psi^* \Psi|$$

Interpretace vlnové funkce

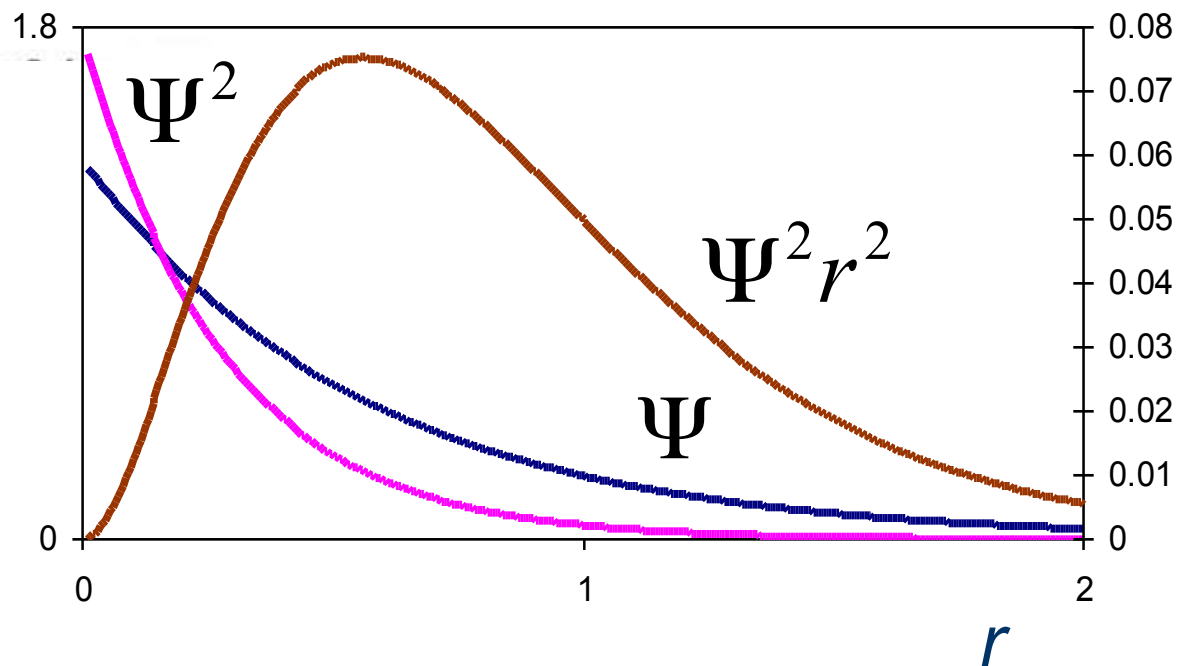


- ... a někde prostě je (normovací podmínka)

$$\int_{-\infty}^{\infty} \int_{-\infty}^{\infty} \int_{-\infty}^{\infty} \Psi^2(x, y, z) dx dy dz = 1$$

1s orbital v detailech

$$\psi_{100} = \frac{1}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{Z}{a_0} \right)^{3/2} e^{-Zr/a_0}$$



Hledejte elektron ...

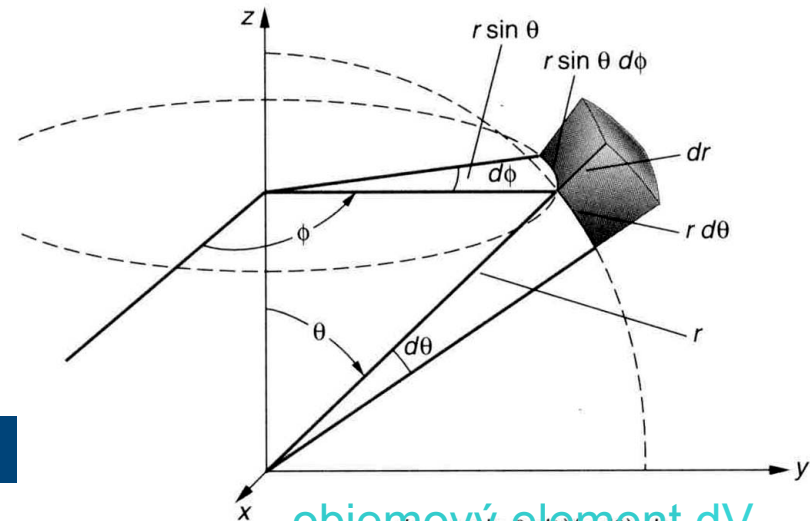
- pravděpodobnost

$$P = \int \psi^* \psi(r, \theta, \phi) dV$$

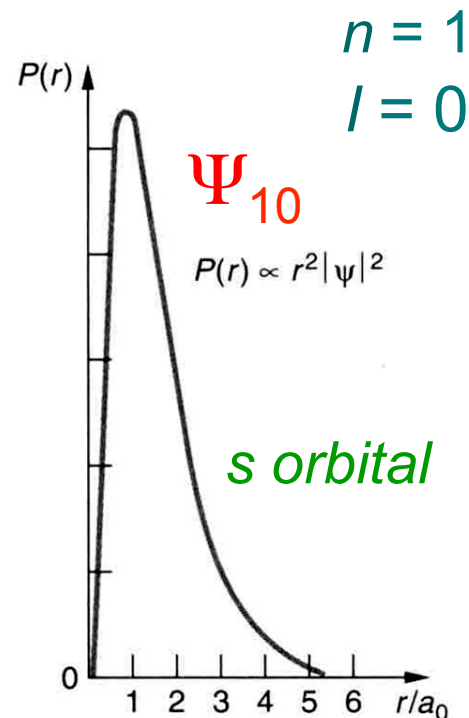
$$= \int_0^\infty \int_0^\pi \int_0^{2\pi} \psi^* \psi r^2 \sin \theta d\phi d\theta dr$$

pro sféricky symetrické ψ

$$P = 4\pi \int_0^\infty \psi^* \psi r^2 dr$$



objemový element dV



$m = -3$

$m = -2$

$m = -1$

$m = 0$

$m = 1$

$m = 2$

$m = 3$

$l = 0$ *s-orbital*

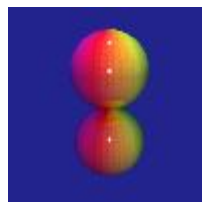


$l = 1$ *p-orbitals*

2 lobes



$\sin\theta \sin\phi$



$\cos\theta$



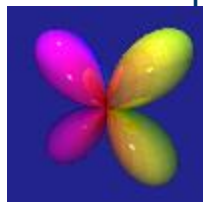
$\sin\theta \cos\phi$

$l = 2$ *d-orbitals*

4 lobes



$\sin^2\theta \sin 2\phi$



$\sin\theta \cos\theta \sin\phi$



$3\cos^2\theta - 1$



$\sin\theta \cos\theta \cos\phi$



$\sin^2\theta \cos 2\phi$

$l = 3$

6 lobes



$\sin^3\theta \sin 3\phi$



$\sin^2\theta \cos\theta \sin 2\phi$



$\sin\theta(5\cos^2\theta - 1) \sin\phi$



$5\cos^3\theta - 3\cos\theta$



$\sin\theta(5\cos^2\theta - 1) \cos\phi$

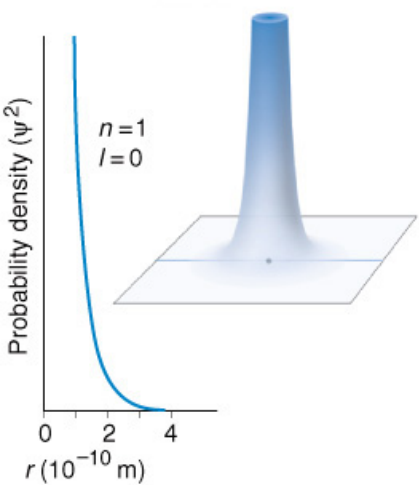


$\sin^2\theta \cos\theta \cos 2\phi$

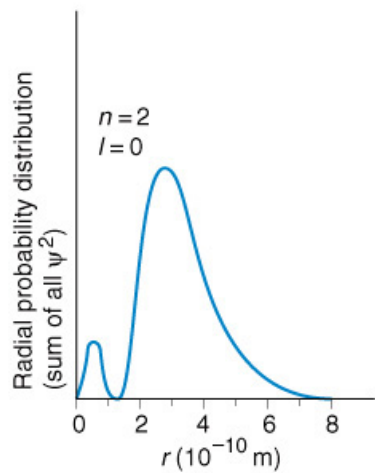
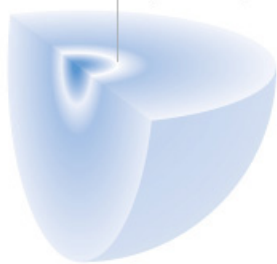
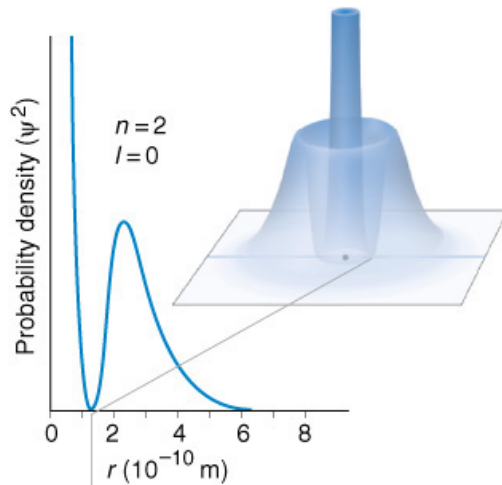


$\sin^3\theta \cos 3\phi$

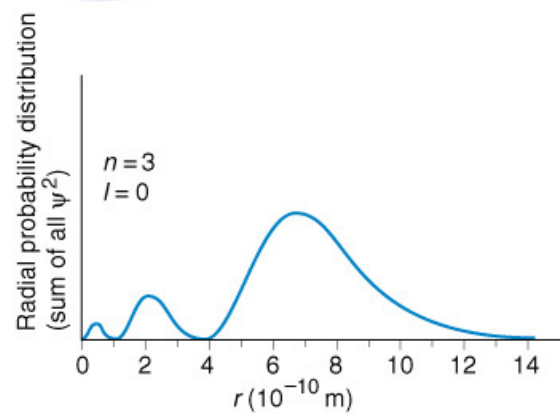
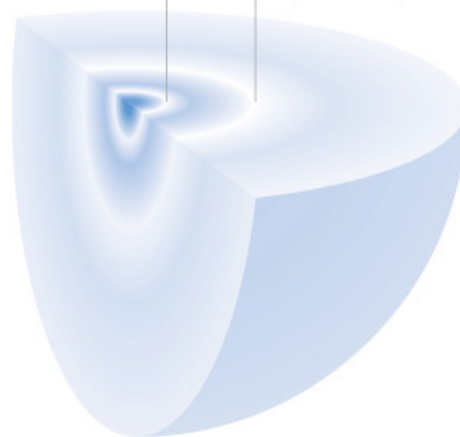
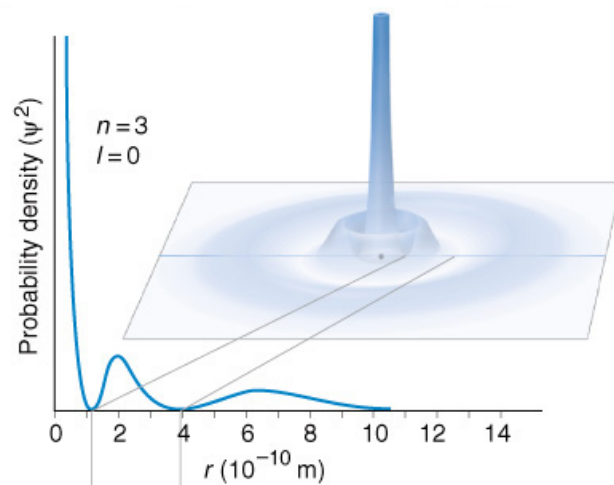
Plot real combs: $S_{lm} = (Y_{lm} + Y_{l,-m})/\sqrt{2}$, $S_{l0} = Y_{l0}$, $S_{l,-m} = (Y_{lm} - Y_{l,-m})/i\sqrt{2}$



A 1s orbital

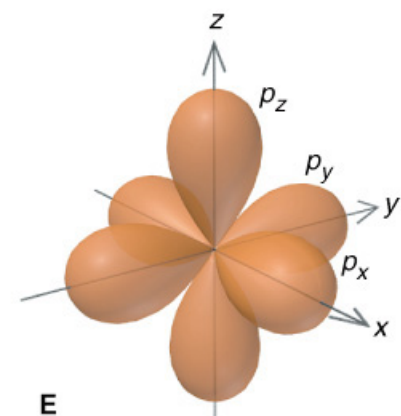
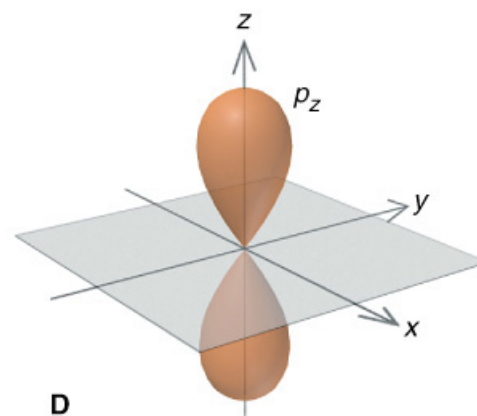
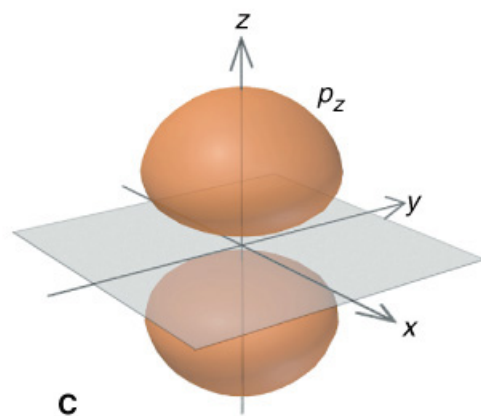
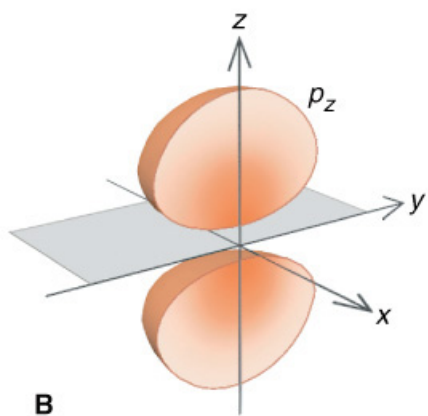
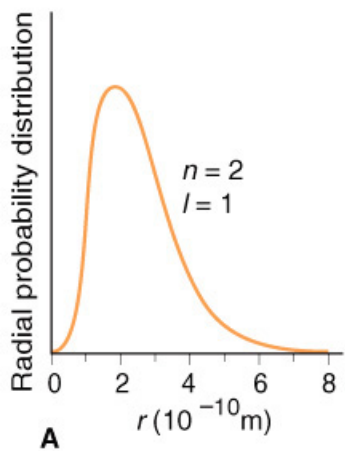


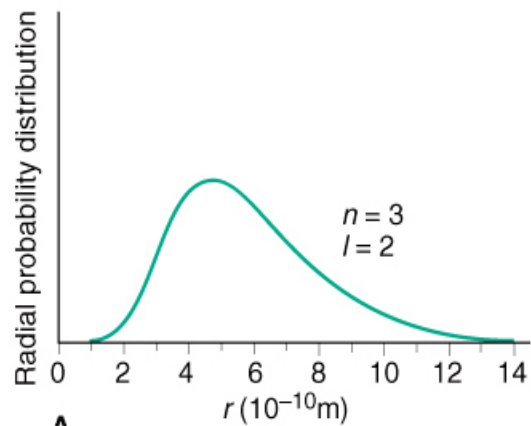
B 2s orbital



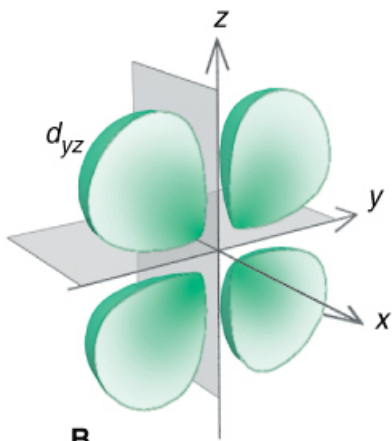
C 3s orbital

Copyright © The McGraw-Hill Companies, Inc. Permission required for reproduction or display.

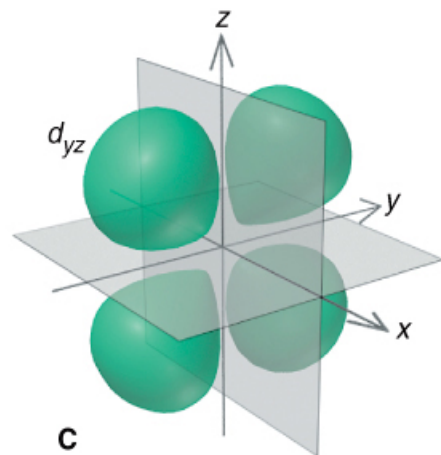




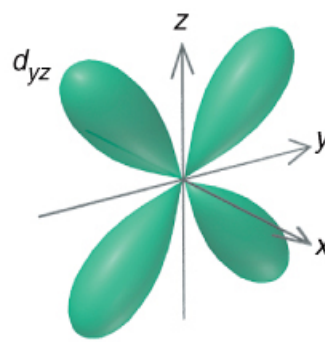
A



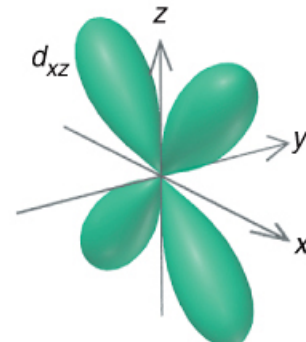
B



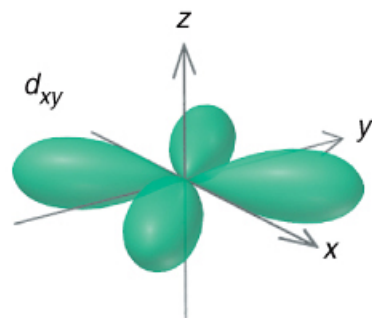
C



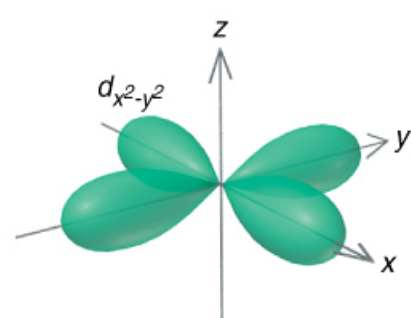
D



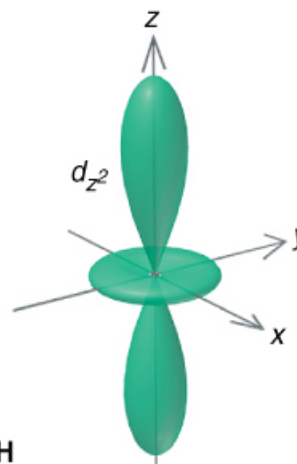
E



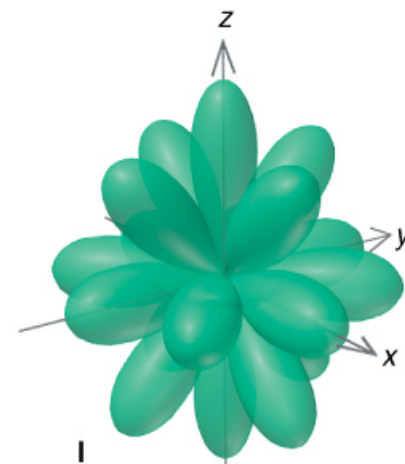
F



G



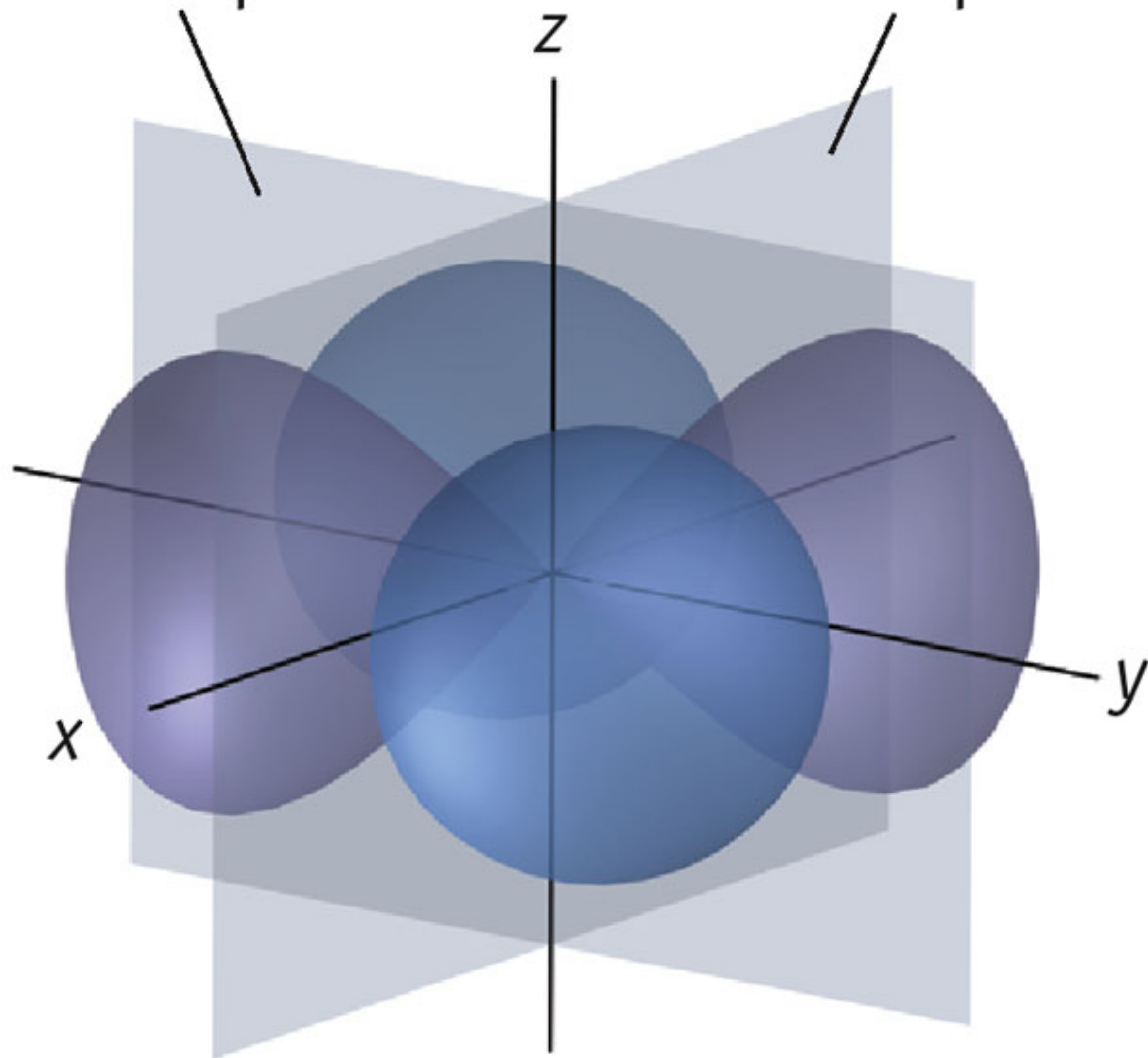
H



I

yz nodal plane

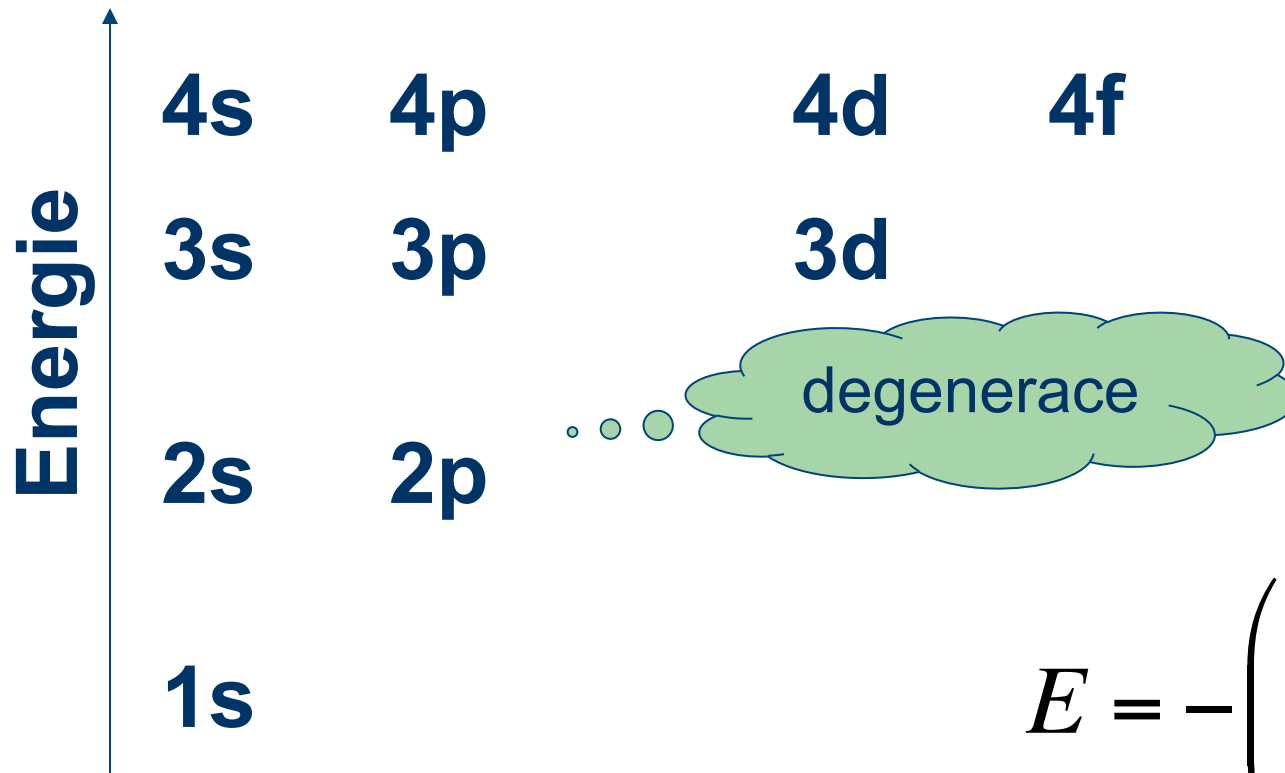
xz nodal plane



d_{xy}

$$E = hc\tilde{\nu} = hcR\left(\frac{1}{n_j^2} - \frac{1}{n_i^2}\right)$$

Energetické hladiny H atomu



$$E = -\left(\frac{13.60}{n^2}\right) eV$$

Můžeme to nějak exp. ověřit?

- Spektra atomů
 - přechody mezi stavy
- Ionizační potenciál

656,3

486,1

434

410,1

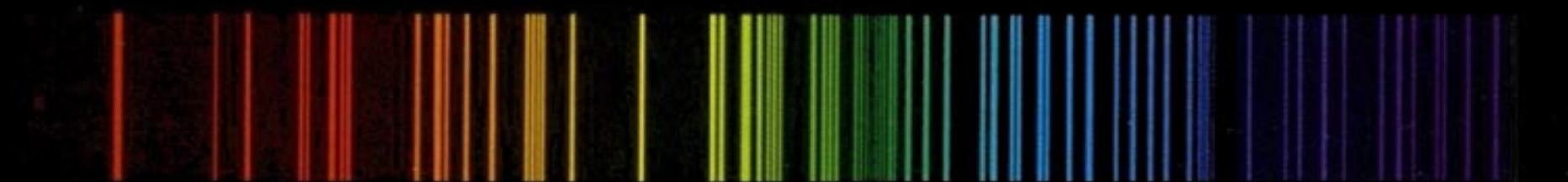
700
Hydrogen ^1_1H



700
Helium ^4_2He

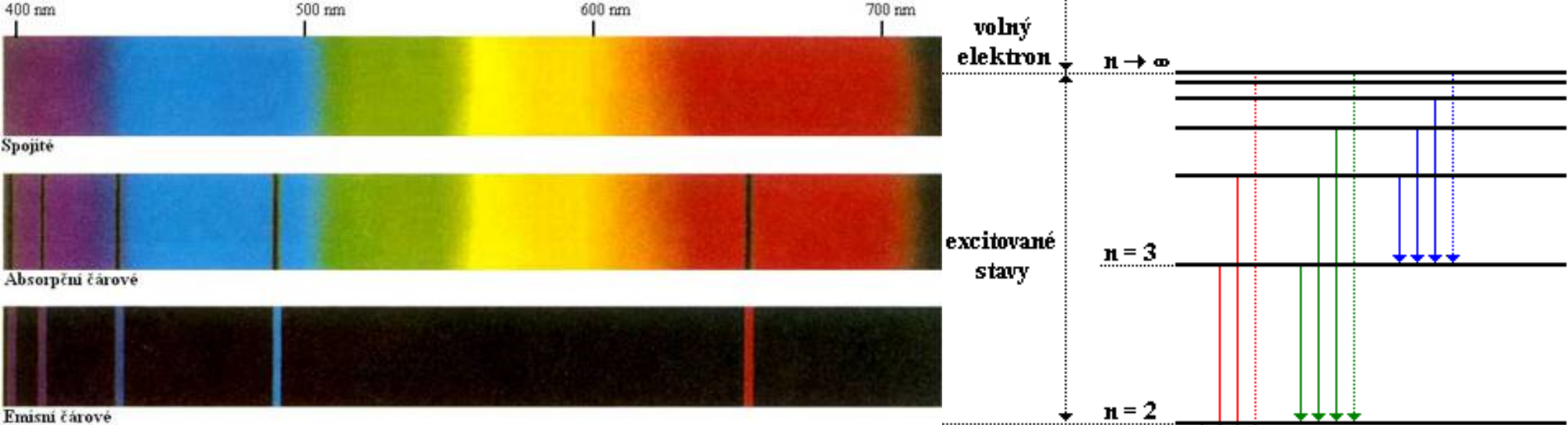


700
Mercury $^{200}_{80}\text{Hg}$



700
Uranium $^{238}_{92}\text{U}$





Rydbergův vztah (empirický na základě exp.)

$$\tilde{\nu} = R_H \left(\frac{1}{n_j^2} - \frac{1}{n_i^2} \right)$$

$$\Delta E = hc\tilde{\nu} = hcR_H \left(\frac{1}{n_j^2} - \frac{1}{n_i^2} \right)$$



$$R_H = 109\,677.57 \text{ cm}^{-1}$$

$$R_\infty = 109\,737.31 \text{ cm}^{-1}$$

korekce na hmotnost (experiment je s atomem ne s elektronem)

$$R_H = \frac{m_e m_p}{m_e + m_p} R_\infty$$

Z QM - Schrödinger

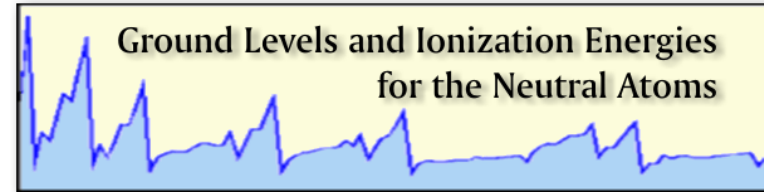
$$\Delta E = E_{n_i} - E_{n_j} = -\frac{m_e e^4}{8\epsilon_0^2 h^2 n^2} = \frac{m_e e^4}{8\epsilon_0^2 h^2} \left(\frac{1}{n_j^2} - \frac{1}{n_i^2} \right)$$

$$R_\infty = \frac{m_e e^4}{8\epsilon_0^2 h^3 c}$$

Rydberg – jednotka E

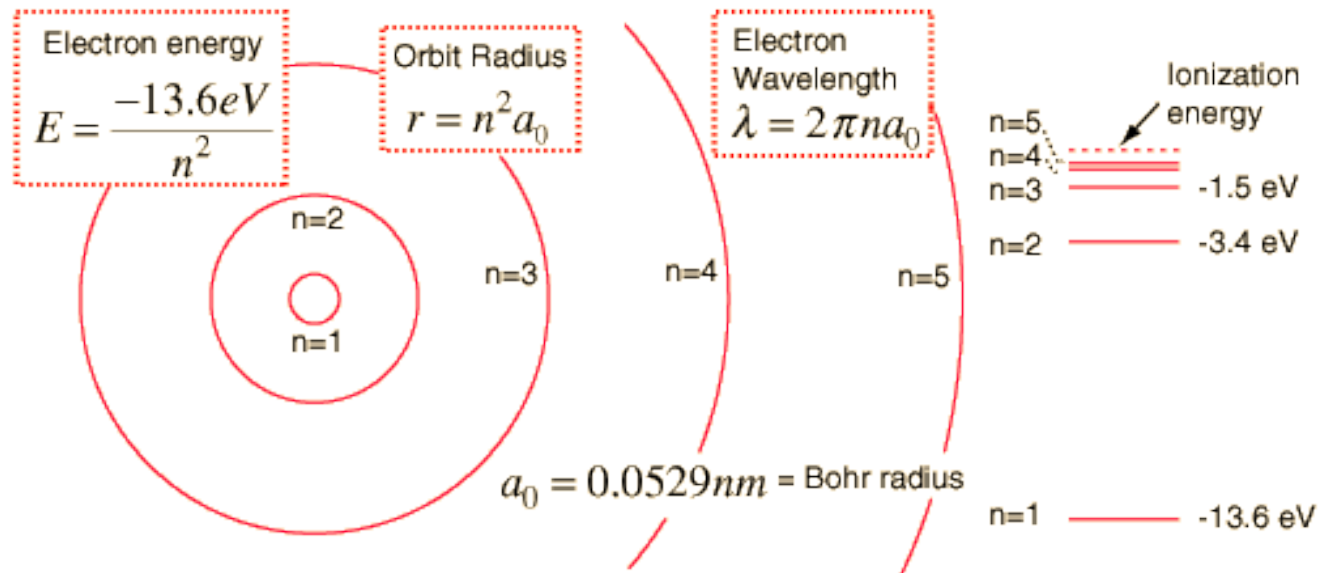
$$1 \text{ Ry} = hcR_\infty = 13.60569253(30) \text{ eV}$$

Energie



$$E = -\frac{Z^2}{n^2} \frac{e^2}{8\pi\epsilon_0 a_0} = -\frac{Z^2}{n^2} 13.60 eV$$

$$a_0 = 0.0529 nm$$

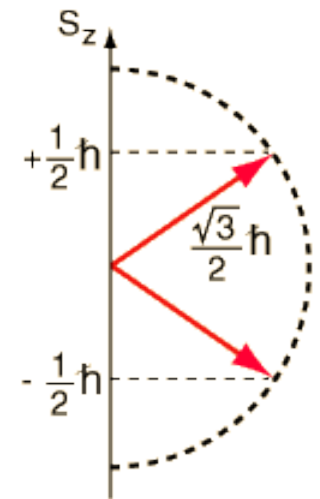


Spin elektronu

- vnitřní moment hybnosti – spinning
 - důsledek: elektron je malý magnet
 - S , spinový moment hybnosti
 - lze měřit jen průmět do osy např. z
 - \mathbf{m}_s , magnetický moment elektronu

$$S = \sqrt{(s(s+1))}\hbar = \frac{\sqrt{3}}{2}\hbar; \quad s = \pm \frac{1}{2}$$

$$|\mathbf{m}_{S_z}| = \gamma_S S_z = \frac{e\hbar}{2m} \quad |\mathbf{m}_{S_z}| = 2s\mu_B$$



Elektronový obal

- elektronové sféry – atomové orbitaly

$$\Psi_{nlms}(r, \phi, \theta, s) = R_{nl}(r)Y_{lm}(\phi, \theta)s_s$$

- stavy elektronů popisují kvantová čísla

- n – hlavní 1, 2, 3, 4 ...

velikost

- l – vedlejší 0, 1, ..., $n-1$ (s, p, d, f, g ...)

tvar

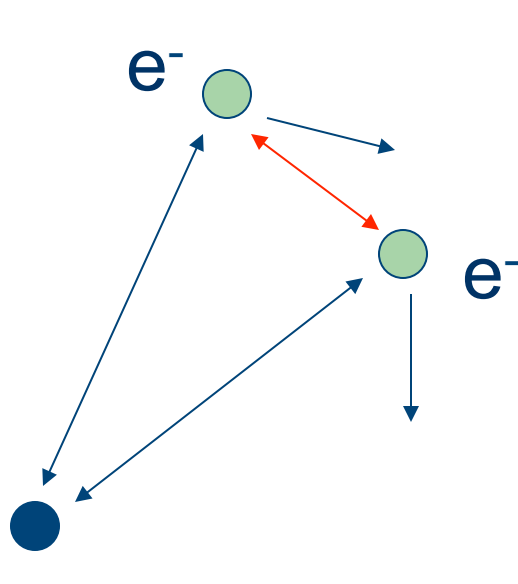
- m – magnetické $-l, \dots, 0, \dots, l$

- s – spinové $-1/2, 1/2$

- počet orbitalů ve slupce je n^2

Víceelektronové atomy - poznámka

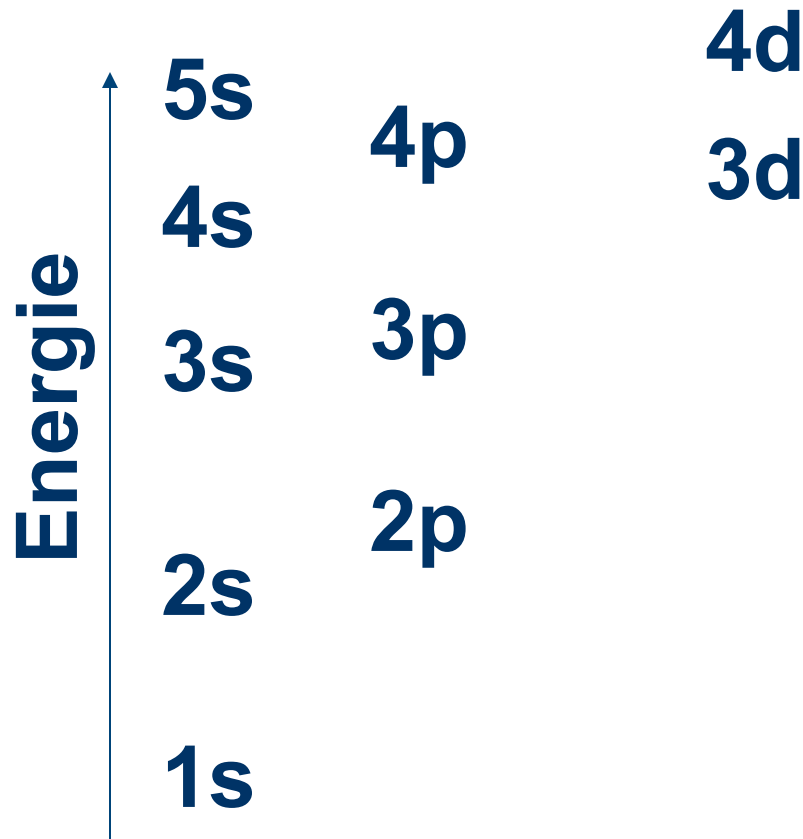
- přímé rozšíření výsledků získaných řešením H atomu na víceelektronové atomy je velmi lákavé má však dva háčky



$$\hat{H} = \sum_i^n \hat{T}_{e_i} + \frac{1}{2} \sum_i^n \hat{V}_{e_i Z} + \frac{1}{2} \sum_j^n \sum_i^n \hat{V}_{e_i e_j}$$

relativistické vlivy u těžkých atomů

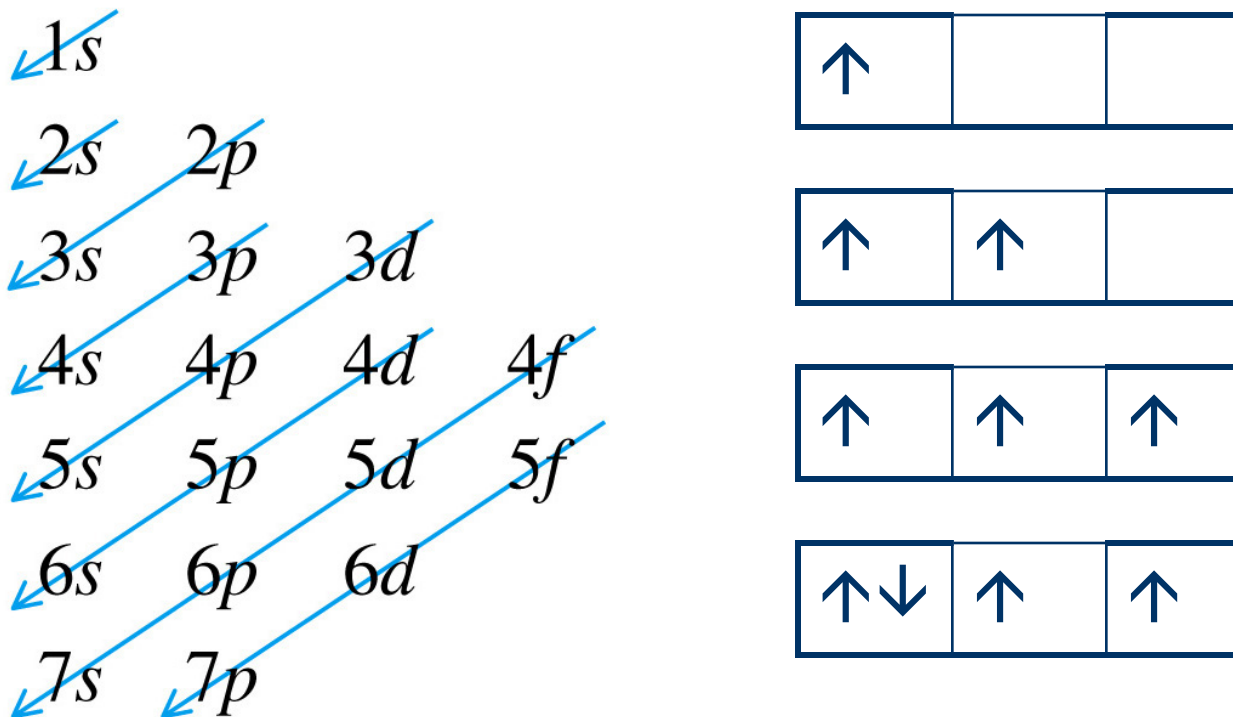
Energetické hladiny atomu



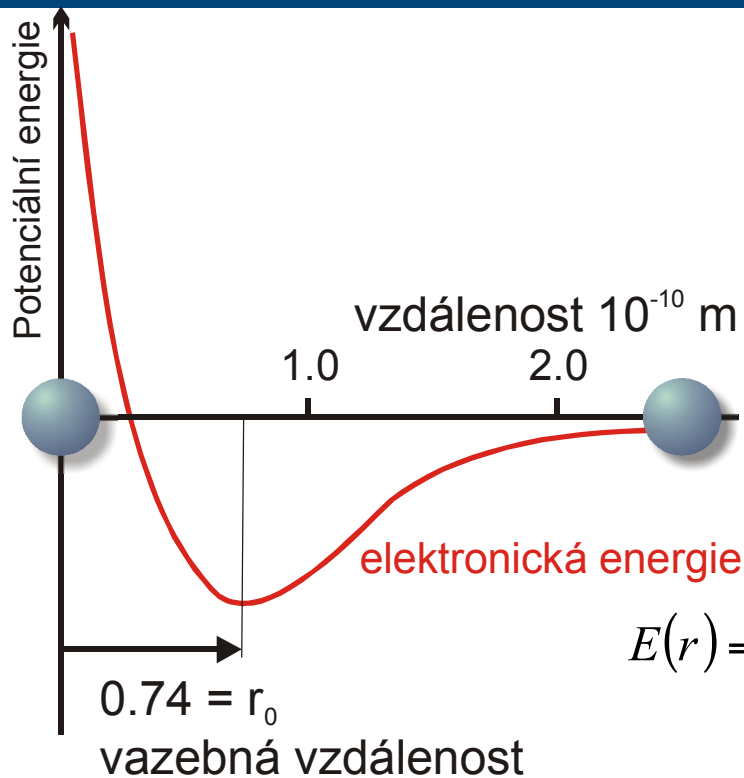
$$E \approx f(n, l)$$

Zaplňování orbitalů

- výstavbový princip – Aufbau principle
- maximální multiplicita – Hundovo pravidlo



Harmonický oscilátor



využijeme Taylorův rozvoj energie v minimu

$$f(x) = \sum_{n=0}^{\infty} \frac{f^{(n)}(a)}{n!} (x - a)^n.$$

$$E(r) = E(r_0) + \frac{1}{1!} \frac{\partial E(r_0)}{\partial r} (r - r_0) + \frac{1}{2!} \frac{\partial^2 E(r_0)}{\partial r^2} (r - r_0)^2 + \dots$$

$$E(r) = \frac{k}{2} (r - r_0)^2$$

Harmonický oscilátor

$$\hat{H} = \frac{\hat{p}^2}{2m} + \frac{1}{2}m\omega^2\hat{x}^2$$

analogie

$$(a^2 - b^2) = (a + b)(a - b)$$

$$(a^2 + b^2) = (a + ib)(a - ib), \quad i^2 = -1$$

$$\hat{a} = \frac{1}{\sqrt{2m\hbar\omega}}(\hat{p} - i\omega m\hat{x}) \quad \text{anihilační operátor}$$

$$\hat{a}^+ = \frac{1}{\sqrt{2m\hbar\omega}}(\hat{p} + i\omega m\hat{x}) \quad \text{kreační operátor}$$

Harmonický oscilátor

$$\hat{H} = \frac{\hat{p}^2}{2m} + \frac{1}{2}m\omega^2 \hat{x}^2 = \hbar\omega \left(\hat{a}^+ \hat{a} + \frac{1}{2} \right)$$

stačí najít řešení: $\hat{a}^+ \hat{a} |\psi_\lambda\rangle = \lambda |\psi_\lambda\rangle$

$$\langle \psi_\lambda | \hat{a}^+ \hat{a} | \psi_\lambda \rangle = \langle \hat{a} \psi_\lambda | \hat{a} \psi_\lambda \rangle = \lambda \geq 0$$

$$\hat{a} \hat{a}^+ \hat{a} |\psi_\lambda\rangle = (\hat{a}^+ \hat{a} + 1) \hat{a} |\psi_\lambda\rangle = \lambda \hat{a} |\psi_\lambda\rangle$$

$$[\hat{a}^+, \hat{a}] = \hat{a}^+ \hat{a} - \hat{a} \hat{a}^+ = 1$$

$$\hat{a}^+ \hat{a} |\hat{a} \psi_\lambda\rangle = (\lambda - 1) |\hat{a} \psi_\lambda\rangle$$

stav $|\psi_\lambda\rangle$ vlastní číslo λ

$|\hat{a} \psi_\lambda\rangle$ $\lambda - 1$

anihilační operátor

Harmonický oscilátor lehčeji

$$\text{Kinetic Energy} + \text{Potential Energy} = E$$

Classical
Conservation of Energy
Newton's Laws

$$\frac{1}{2}mv^2 + \frac{1}{2}kx^2 = E$$

Harmonic oscillator example.

$$F = ma = -kx$$

Quantum
Conservation of Energy
Schrodinger Equation

In making the transition to a wave equation, physical variables take the form of "operators".

The energy becomes the Hamiltonian operator

$$H\Psi = E\Psi$$

Wavefunction

Energy "eigenvalue" for the system.

The form of the Hamiltonian operator for a quantum harmonic oscillator.

$$H \rightarrow \frac{-\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{1}{2}kx^2$$

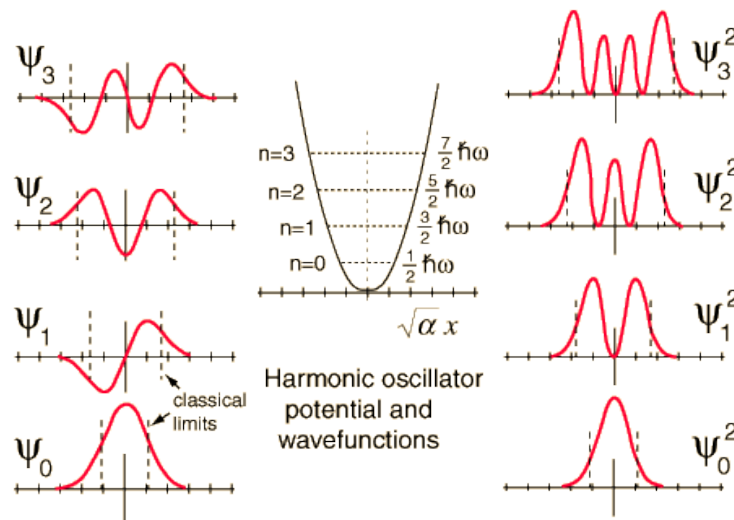
$p \rightarrow \frac{\hbar}{i} \frac{\partial}{\partial x}$
 $x \rightarrow x$

Harmonický oscilátor

$$\lambda = 0, 1, \dots$$

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

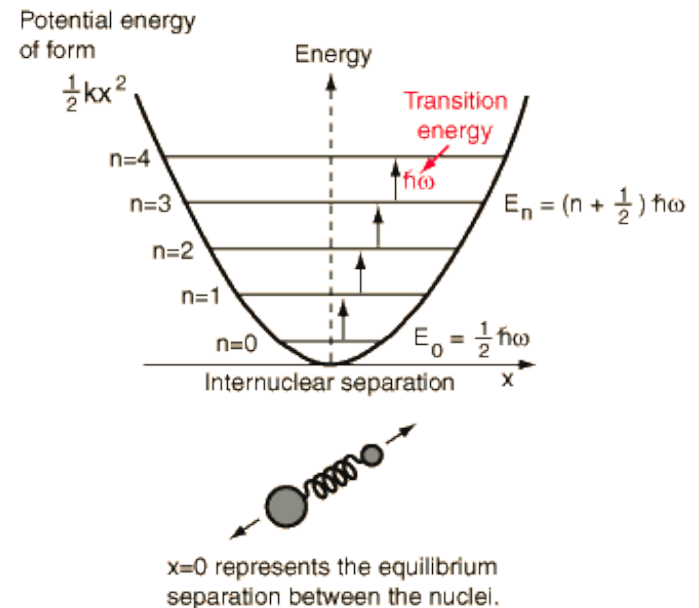
kvantování



$$\lambda = 0$$

$$E_n = \frac{1}{2} \hbar\omega = \frac{1}{2} h\nu$$

energie zákl. vibračního stavu



H₂⁺ - první „molekula“

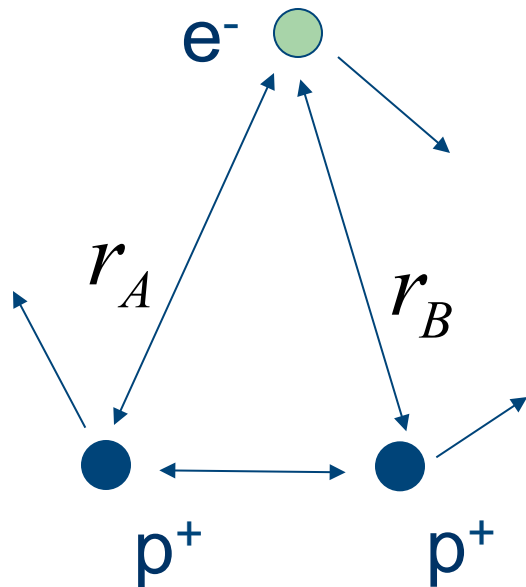
$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m_e} \Delta - \frac{\hbar^2}{2m_p} \Delta - \frac{\hbar^2}{2m_p} \Delta - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r_A} - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r_B} + \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r_{AB}}$$

uplatníme Born-Oppenheimerovu aproximaci

$$\Psi_{tot}(\mathbf{r}, \mathbf{R}) = \Psi_{jad}(\mathbf{R}) \Psi_{el}(\mathbf{r}; \mathbf{R})$$

$$H_{el} \Psi_{el} = E \Psi_{el}$$

parametr



$$\hat{H}_{el} = -\frac{\hbar^2}{2m_e} \Delta - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r'}$$

Variační princip

- zkusmá funkce f

$$\int_{(V)} f^* f d\mathbf{v} = 1$$

$$\int_{(V)} f^* H f d\mathbf{v} \geq E_0$$

lepší zkusmá funkce f dává nižší energii, resp. dokud např. iterační procedurou získáváme nižší energii, zlepšujeme vlnovou funkci popisující systém

Jak na molekuly?

- zkusmá funkce ve tvaru LCAO

$$\Phi = \sum_i c_i \varphi_i$$

atomové orbitaly - báze
rozvojové koeficienty - hledáme

ale nemusí to být
jen AO

$$\min \int_{(V)} \Phi^* H \Phi d\nu$$

$$\frac{d}{dc_i} \int_{(V)} \left(\sum_j c_j \varphi_j \right)^* H \left(\sum_i c_i \varphi_i \right) d\nu = 0$$

MO-LCAO

$$\int_{(V)} \sum_i c_i^* \varphi_i^* \sum_j c_j \varphi_j d\nu = \sum_{i,j=1} c_i^* c_j \int_{(V)} \varphi_i^* \varphi_j d\nu = 1$$

$$\mathbf{c}^H \mathbf{S} \mathbf{c} = 1, S_{ij} = \int_{(V)} \varphi_i^* \varphi_j d\nu$$

v Diracově notaci

$$\frac{d}{dc_i} \frac{\left\langle \sum_i c_i \phi_i \left| H \right| \sum_j c_j \phi_j \right\rangle}{\left\langle \sum_i c_i \phi_i \left| \sum_j c_j \phi_j \right\rangle} = \frac{d}{dc_i} \frac{\sum_{ij} c_i c_j H_{ij}}{\sum_{ij} c_i c_j S_{ij}} = 0$$

$$\frac{A}{B} = E, \left(\frac{A}{B} \right)' = \frac{A'B - AB'}{B^2} = \frac{A' - EB'}{B} = 0 \Rightarrow A' - EB' = 0$$

$$A' = \frac{d}{dc_k} \sum_{ij} c_i c_j H_{ij}, B' = \frac{d}{dc_k} \sum_{ij} c_i c_j S_{ij}$$

$$A' = \frac{d}{dc_k} \sum_{ij} c_i c_j H_{ij} = \frac{d}{dc_k} \sum_i c_i \sum_j c_j H_{ij} = 2 \sum_i c_i H_{ik}$$

MO-LCAO

$$\sum_j c_j (H_{ij} - ES_{ij}) = 0, \quad i = 1, 2, \dots, n$$

$$S_{ii} = 1, \quad c_1 = c_2 = \dots = c_n = 0 \text{ (nefyzikální)}$$

$$\det \|H_{ij} - ES_{ij}\| = \begin{vmatrix} H_{11} - E & \dots & H_{1n} - ES_{1n} \\ \vdots & \ddots & \vdots \\ H_{n1} - ES_{1n} & \dots & H_{nn} - E \end{vmatrix} = 0$$

E_1, E_2, \dots, E_n sekulární rovnice

$$(\mathbf{H} - E\mathbf{S})\mathbf{c} = \mathbf{0}$$

$$\mathbf{c}^H \mathbf{H} \mathbf{c} = E \mathbf{c}^H \mathbf{S} \mathbf{c} = E \quad \text{v maticovém zápise}$$

H₂⁺

$$\phi_i = \sum_{\mu=1} c_{i\mu} \chi_{\mu}$$

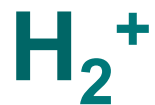
$$\det \| H_{\mu\nu} - \varepsilon_i S_{\mu\nu} \| = 0$$

$H_{\mu\mu} = \alpha$ Coulombický integrál < 0 , J

$H_{\mu\nu} = \beta$ Rezonanční integrál < 0 , K

$S_{\mu\nu}$ překryv, S

$S_{\mu\nu} = \delta_{\mu\nu}$ zanedbání překryvu, Hückelova verze



$$\phi_i = c_{i1}\chi_1 + c_{i2}\chi_2$$

$$(H_{11} - S_{11}\varepsilon_i)c_{i1} + (H_{12} - S_{12}\varepsilon_i)c_{i2} = 0$$

$$(H_{21} - S_{21}\varepsilon_i)c_{i1} + (H_{22} - S_{22}\varepsilon_i)c_{i2} = 0$$

$$\begin{vmatrix} H_{11} - S_{11}\varepsilon_i & H_{12} - S_{12}\varepsilon_i \\ H_{21} - S_{21}\varepsilon_i & H_{22} - S_{22}\varepsilon_i \end{vmatrix} = 0$$

$$\begin{vmatrix} \alpha - 1\varepsilon_i & \beta - 0\varepsilon_i \\ \beta - 0\varepsilon_i & \alpha - 1\varepsilon_i \end{vmatrix} = \begin{vmatrix} \alpha - \varepsilon_i & \beta \\ \beta & \alpha - \varepsilon_i \end{vmatrix}$$

$$(\alpha - \varepsilon_i)^2 - \beta^2 = 0$$

$$\varepsilon_i = \alpha \pm \beta$$

tvár MO ve formě LCAO

hledáme rozvojové koef.
řešíme sekulární rovnice

H₂⁺

$$\varepsilon_1 = \alpha + \beta$$

obdobně i pro druhé řešení

$$\phi_1 = c_{11}\chi_1 + c_{12}\chi_2$$

$$(\alpha - \varepsilon_1)c_{11} + \beta c_{12} = -\beta c_{11} + \beta c_{12} = 0 \Rightarrow c_{11} = c_{12}$$

$$\beta c_{11} + (\alpha - \varepsilon_1)c_{12} = \beta c_{11} - \beta c_{12} = 0 \Rightarrow c_{11} = c_{12}$$

$$\phi_1 = c_{11}\chi_1 + c_{11}\chi_2$$

už jsme blízko rozvojovým koef.

$$\langle \phi_1 | \phi_1 \rangle = 1 = \langle c_{11}\chi_1 + c_{11}\chi_2 | c_{11}\chi_1 + c_{11}\chi_2 \rangle =$$

$$= c_{11}^2 \left(\langle \chi_1 | \chi_1 \rangle^2 + 2\langle \chi_1 | \chi_2 \rangle + \langle \chi_2 | \chi_2 \rangle^2 \right) = c_{11}^2 2$$

pomůže
normovací
podmínka

$$c_{11} = \sqrt{\frac{1}{2}}, \quad \phi_1 = \sqrt{\frac{1}{2}}(\chi_1 + \chi_2)$$

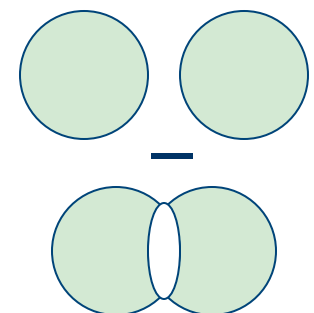
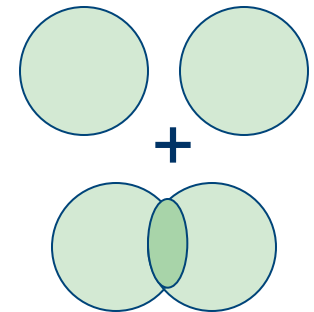
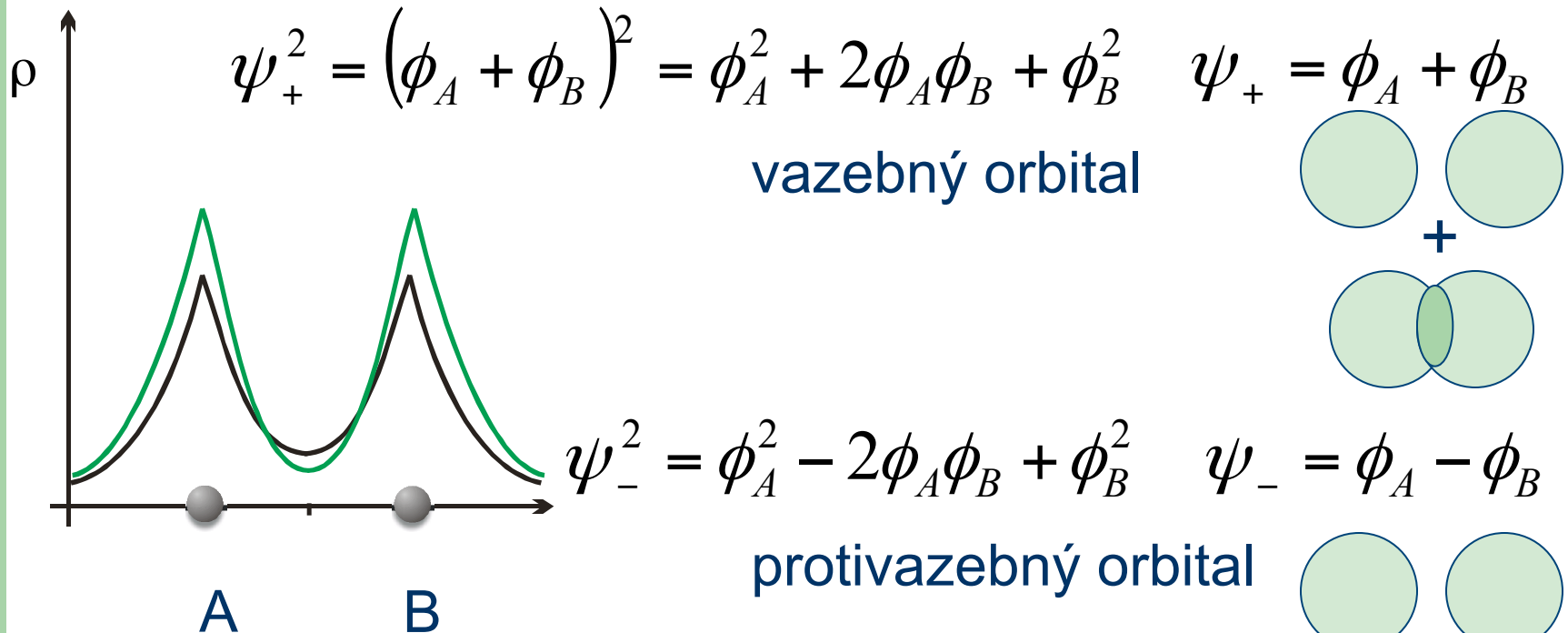
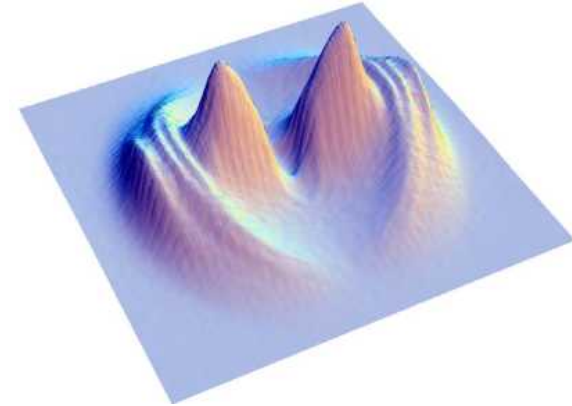
vypočtené
rozvojové koef.

H_2^+ přesněji

$$\phi_1 = \sqrt{\frac{1}{2(1+S_{AB})}}(\chi_1 + \chi_2), \varepsilon_1 = \frac{\alpha + \beta}{1 + S_{AB}}$$

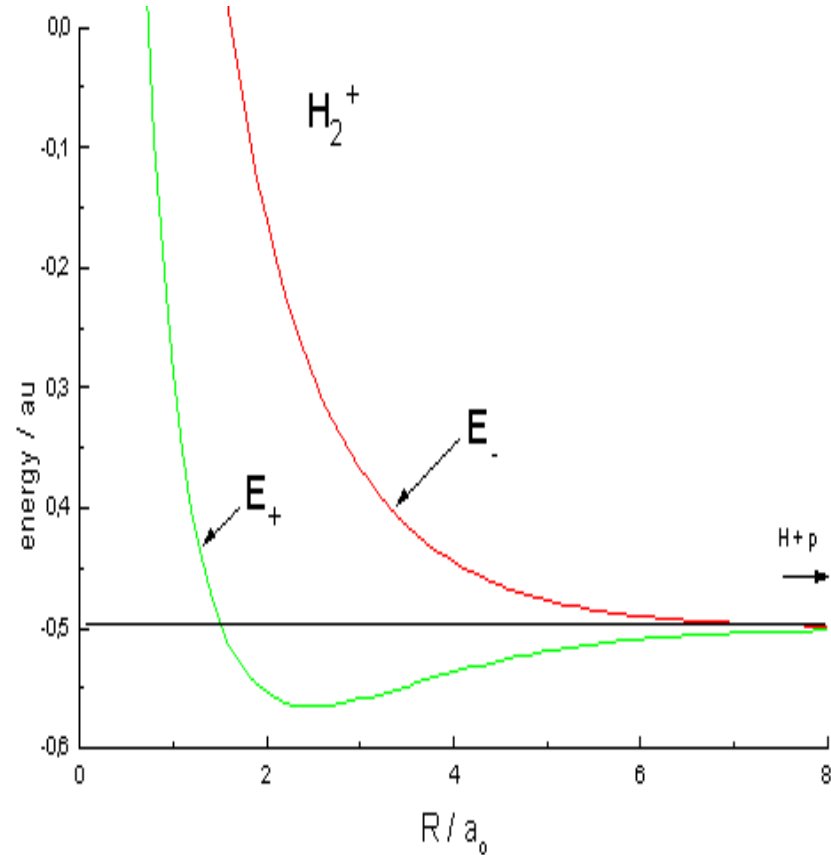
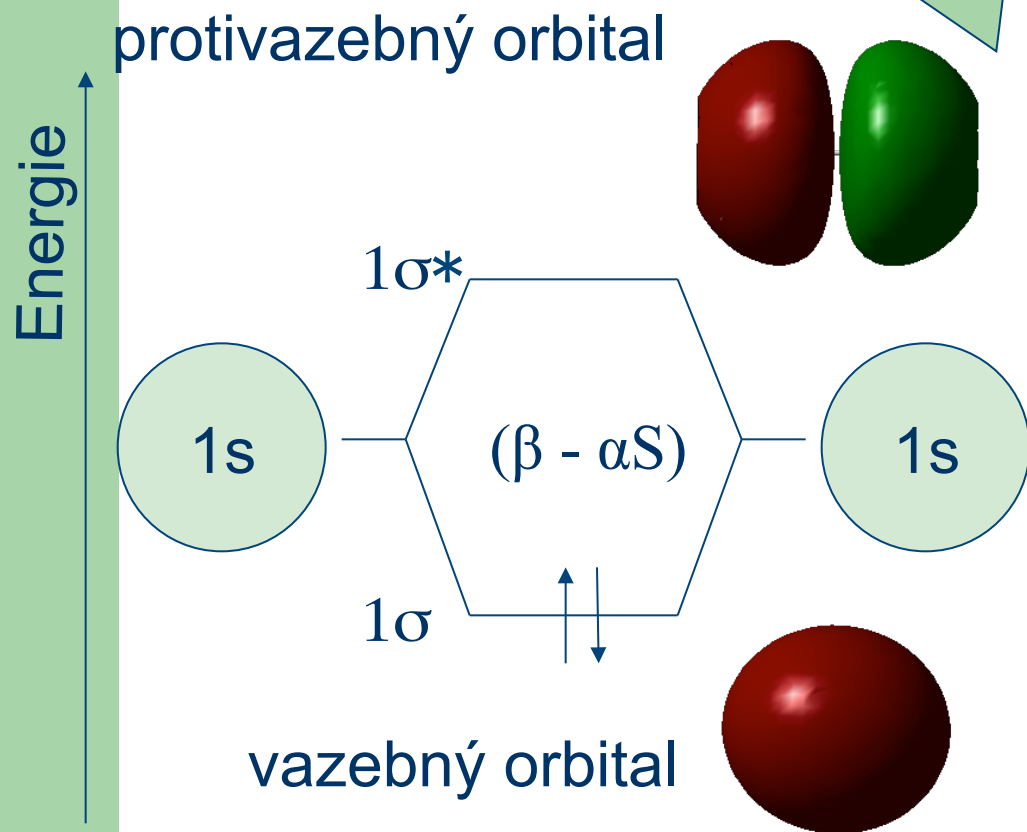
$$\phi_2 = \sqrt{\frac{1}{2(1-S_{AB})}}(\chi_1 - \chi_2), \varepsilon_2 = \frac{\alpha - \beta}{1 - S_{AB}}$$

Ion H_2^+ - „vazba“



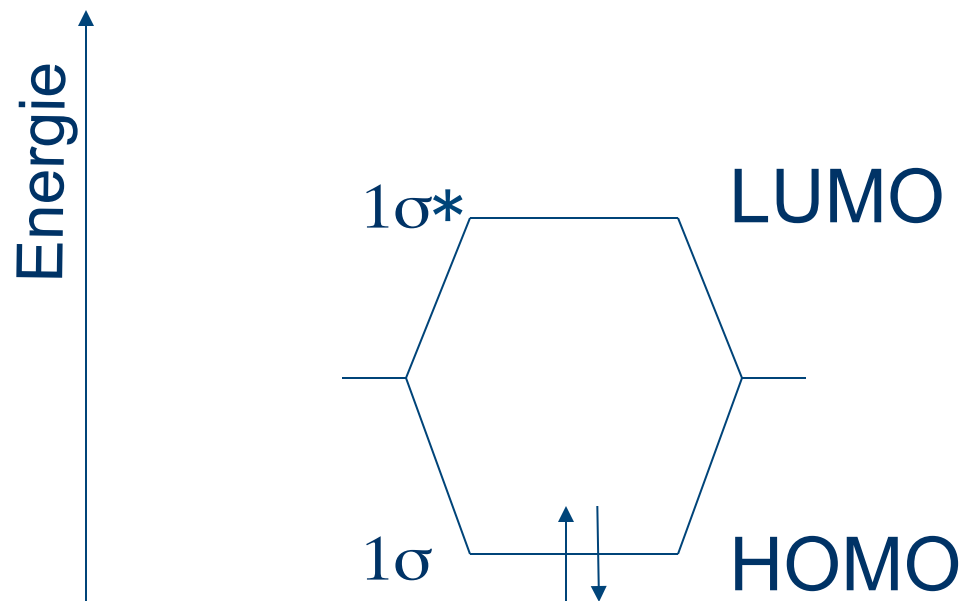
MO - LCAO

uzlová rovina,
tady elektron
nenajdeme



HOMO - LUMO

- highest occupied (lowest unoccupied) MO



$$E_{HOMO} \cong -IP \quad \text{Koopmansův teorém}$$