## AJFY 2013/14 otázky na zkoušku

- 1 Atomy Od Leukippa po Bernoulliho (vč. kinetické teorie)
- 2 Atomy Od Daltona po Bohra
- 3 Struktura kvantové teorie
- 4 Nekonečná a parabolická jáma, bariéra
- 5 Moment hybnosti, magnetická rezonance
- 6 Atom vodíku a víceelektronové atomy
- 7 Přechody v atomech, lasery
- 8 Molekuly a pevná látka
- 9 Vlastnosti jádra
- 10 Kapkový a slupkový model, silná interakce
- 11 Radioaktivita, slabá interakce, datování
- 12 Základní částice dnes
- 13 Energie a lidstvo
- 14 Vodní, větrná a sluneční energie
- 15 Štěpení jader
- 16 Slučování jader

Atomy-jsou v neustalém pohybu, když jsou od sebe trochu vzdalene přitahují se, když jsou těsně u sebe, odpužují se

Řecký atomismus – svět složen z nedělitelných, neměnných, věčných částeček pohybujících se v prázdnu (5. stol. př. n. l.)

hlavní představitele: Leukippos, Demokritos fyzikalní – Bernoulliho cesta

Boyleův-Mariottův zákon  $\vec{p} = \frac{1}{s} = \frac{1}{s}$ Tlak je střední výsledek nárazů molekul na stěnu  $pV = \frac{1}{3} mNW^2$   $pV = \frac{2}{3} E$  pV = RT (stavová rovnice)

Teplota je úmerna střední kinetické energii

Difuze  $\frac{\partial c}{\partial t} = D \frac{\partial^2 c}{\partial z^2}$ 

$$D = \frac{1}{3} \sqrt{\lambda}$$

chemická-Daltonova cesta k atomojrní teorii -atomy stejného prvku stejné sloučeniny vznik spojením atomů Poměry hmotností prvků v sloučenině dány malými čelými čísly Avogadro - stejné objemy plynů + stejné podminky=stejné množ. Molekul Mendélejev-usporddaní prvků podle molární hmotnosti Maxwell – statistický popis  $P(V^2) = A^3 \cdot e^{-\alpha V^2}$ 

Einstein-teorie Brownova pohyby

J. Perrin-zkoumal Brownür pohyb, potralil existenci atomű

určil rozměr atornu a Avogadrovo č. N<sub>4</sub>=6,022.10<sup>23</sup>

Becquerel - objevil radioaktivitu

Pri radioaktivních procesech se prvek změní na nový

J.J. Thomson - plum pudding model Rutherfordův model-vysvětluje rozptyl alfa částic na zlaté fólii

Bohruv model
$$W = \frac{eE}{477E_0} \cdot \frac{1}{2}r$$

$$\omega = \frac{477E_0}{eE} \cdot \frac{1}{17m}$$

kvantovací podmínka W=2ntou mVr=nt podmínka vyzarovalní tisz=W(n1)-W(n2)

částice se projevují lokálními stopami výskyt částic popsán vlnovými funkcemi

 $\Psi(r,t) = A \cdot e^{\frac{i}{\hbar}(pr - Et)}$   $E = \hbar \omega$   $p = \hbar k = \frac{\hbar 2\pi}{\lambda} n$ 

vlnové drovdní se projeví pokud je vln. délka dostatečně dlouhá světlo je proud fotonů.

energie pro fotoefekt  $A + \frac{1}{2}mv^2$ 

elektrony se chovají jako vlny

operatory kvantove mechaniky

$$\hat{\varphi} = (\hat{x}, \hat{y}, \hat{z})$$

$$\hat{\varphi} = -i\hbar \nabla \qquad px = \frac{-i\hbar \partial}{\partial \hat{x}}$$

Heisenberg:  $\Delta x \Delta p_x \ge \frac{1}{2} t_1$ 

$$\hat{H} = \frac{\hat{p}^2}{2m} + V(\hat{r})$$

Schrödingerova rovnice it = 4+14

energetické stavy jsou stacionarni

t. Vazané stavy mají diskrétní hodnoty energie nekonečná jáma

$$P = \frac{2\pi h}{\lambda}$$

$$L = \frac{n\lambda}{2}$$

$$E = \frac{p^2}{2m} = \frac{4\pi^2 h^2}{2m\lambda^2} = \frac{(n9rh)^2}{2mL^2}$$

$$\Psi(x) = A \sin(\frac{p}{h} \cdot x) = A \sin(\frac{n\pi x}{L})$$

parabolická jáma = harmonický oscilator  $V(x) = \frac{1}{2}kx^2 = \frac{1}{2}m\omega^2x^2$ 

$$E_{n} = \hbar \omega (n + \frac{1}{2})$$
 $m \omega^{2} l^{2} = \hbar \omega \implies l = \sqrt{\frac{\hbar}{m \omega}}$ 
 $\Psi = H_{n}(\xi) e^{-\frac{1}{2} \xi^{2}}$ 

potencialová bariéra
-tunelový jev

provděpodobnost průchody

D=e=1/2m(v-E)dx

orbitalni moment hybrosti def. Î=Îxp

 $\hat{L}^2Y_{im} = L(l+1)\hbar^2Y_{im}$ ,  $\hat{L}_2Y_{im} = m\hbar Y_{im}$ vlastní moment hybnosti = spin nejjednodušší spin  $\frac{1}{2}$  např. elektron

stary 1) 1) obecné a 1) + B/V)

částice má orbitální moment hybnosti => má mag. moment  $\mu = -\frac{e}{2m}L$ 

E=-µB

vzdál. dvou hladin = 2 pB = energie fotonu to

mag. rezonance dva typy

EPR 28 B GHZ radikaly, přenos noboje NMR 42,5 B GHZ chemie, struktura absorpce uměrná koncentraci jader Zobrazování pomocí mag. rezonance atom vodíku

stojící bodové jakoro a elektron vzdj. elstat. integrující

Schrödingerova rovnice

$$\hat{V} = -\frac{Ze^2}{4\pi \mathcal{E}_o r}$$

$$\Psi = R(r)Y_{im}(\Theta, \Psi)$$

$$E_n = -\frac{mZ^2e^4}{2(47E_0t)^2} \# \cdot \frac{1}{n^2}$$

orbital = prostorové rozložení ppsti výskytu e v atomy víceelektronové atomy

model nezavislých elektronů vefektivním potenciálu  $\Psi(r_1, r_2) = Y_a(r_1)Y_b(r_2) - Y_a(r_2)Y_b(r_3)$ 

Pauliho princip: v daném stavu max. 1 fermion

$$V = -\frac{(Z-G)e^2}{42780r} + \frac{Bt^2}{2mr^2}$$

$$E_{n} = \frac{(z-6)^{2} e^{4}}{2(4\pi\epsilon_{0})^{2} + 2\pi^{2}} \quad E_{n} = -\frac{m(z-6)^{2} e^{4}}{2(4\pi\epsilon_{0})^{2} + 2\pi^{2}} \cdot \frac{1}{n^{2}}$$

- při přechodu elektronu z vyšší hladiny na nižší je emitován foton, jeho energie odpovídá rozdílu energií horní a dolní hladiny
- při absorpci fotonu je elektron excitován do vyšší hladiny, nebo dochází k ionizaci přechody elektronu mezi dvěma hladinami  $\frac{dn_1}{dt} = -\frac{dn_2}{dt} = -B_{12}n_1u(\omega) + A_{21}n_2 + B_{21}n_2u(\omega)$ v rovnovdze: dn1 = -dn2 = 0  $\Rightarrow \mathcal{U}(\omega) = \frac{A_{21}}{B_{12} \frac{\gamma_1}{\gamma_2} + B_{21}}$  $B_{12}n_1u(\omega) = A_{21}n_2 + B_{21}n_2u(\omega)$ v rovnovdze Boltzmann:  $\frac{n_1}{n_2} = e^{\frac{\pi c_0}{keT}}$ u(ω)= A21 B<sub>12</sub> e ket + B<sub>21</sub>  $P^{ri}$   $B_{12} = B_{21}$ ,  $A_{21} = B_{21} = \frac{\pi w^3}{7r^2c^3}$  Planckovo rozdělení lasery - využívají nucenou emisi metody čerpalni--el. naboj -Ar, CO2 -absorpce světla -chemická reakce - el. proud -polovoditory AlGaAs

maser = mikrovlnný laser

2

molekuly složitější Schrödingerova rovnice polohy jader bereme jako parametry, hleddme minimum energie systému atomové orbitaly nahrazeny molekularními

perná látka

potenciál má tzv. Blochův tvar Yk=e<sup>ik</sup> uk(x)

energie tvoří pásy

E=En(k)

v každém pásu je N stavů, v kožd. mohou být 2 epásy se zaplňují od spoda až po Fermino mez

kuplně zaplněne a prázané pásy nepřispívají k vodivosti

obsazení pásů určuje, zda je látka kov, izolant,

nebo polovodià

9

složení jakra: N = A - Zhmotnost jakra =  $A \cdot U$   $M(A_1Z) = ZMp + NMp - \frac{W(A_1Z)}{C_2}$ rozložení nukleonů,  $p = \frac{W(A_1Z)}{C_2}$ 

rozložení nukleonů,  $p = \frac{r_0}{r_0} + 1$ 

Vazebná energie = 8 MeV na nukleon
licho-lichá jadra -> nestabilní
licho-sudá, sudo-lichá -> stabilnější
sudo-sudá -> nejstabilnější
neutronů víc než protonů
protony se odpužují
přebytek neutronů -> B- rozpad
přebytek protonů -> B+ rozpad nebo zdchyt etěžké jadra -> dochází k & rozpadu

moment hybrosti jaldra = spin jaldra | = vektorový součet orbitalních a spinových momentů nukleoný protony i neutrony - tendence k parování

magnetický moment = vektorový součet orbitalního momentu nukleonů a vlastních momentů protonu a neutrony

kapkový model

jdoro jako nabital kapka-vazba nukleonů v jddře konst

nukleony na povrchu vázány měně

elektrostatické odpuzování protonů

symetrizační člen

zubový člen  $W(A_1Z)=a_1A-a_2A^{\frac{2}{3}}-a_3\frac{Z^2}{A^{\frac{2}{3}}}-a_4\frac{(A-2Z)^2}{A}+D$ 

slupkový model

nezdvisle nukleony v efektivní potenciálové jámě

Woodsův-Saxonův potenciál

V=- Vo

r-R+1

e adouzavalní pro protony

telstat. oapuzování pro protony tspin orbitalní člen úmerný L.S. model umožňuje určit energetické stavy a jejich spin 11.

radioaktivita

počet rozpadů je uměrný množství látky  $\frac{dn}{dt} = -\lambda n$   $n = n_0 e^{-\lambda t}$   $T_{\frac{3}{2}} = \ln \frac{2}{\lambda}$ 

alfa rozpad

 $\lambda = \frac{1}{\tau} = \sqrt{T} = \frac{1}{\tau_{o}T}$   $\tau_{o} = \sqrt{\frac{2R}{v}} = konst$ 

4-9 MeV, poločasy rozpadů 1010-1073

beta rozpad

potřeba neutrino a slabá interakce

B-rozpad -> rozpad neutronu n->p++e++

B+rozpad -> rozpad protonu p++e->n+v

slabal interakce

cca o 12 řádů slabší než silná intenzita roste s energit bodova, univerzální rozlišují mezi pravou a levou stranou a mezi částicemi a antičásticemi

datovdni

Za života mají organismy 14C, po smrti klesa -> | ze určit stari poločas rozpadu 5730 -t = 8267 ln 14C (vzorek)

chyba metody 25-100 let použitelné do cca 50 000 let

12. Zdkl. castice dnes pdr: elektron a elektronové neutrino leptony: minormion a jeho neutrino tau ajeho neutrino neutrina vzdjevnne osciluji leptong jsou elementains leptonové císlo se zachovává bargony (podobné nukleonům): Abargony, podivné 6.
půvabné b. spodní b.
částice s nejnižší energií žijí dlouho, částice
s vysší energii kratce baryony nejsou elementarni mezony - podobné pionúm m. bez vuné, podivné, purabné, spodní nejsou elementarní

hadrony složeny z lavarlaje
tvoví bargony + mezony
silně integrující odstice
e lementární
lavarled je 6, tvořítři pdvy:
up a down
charm a strange
top a bottom

18TU = 1,055 kJ

1 toe = ekvivalent ropne tuny

populace roste a poroste o 1,3%/rok

spotřeba poroste 430.10 15 BTU

Výroba elektřiny 16 TWh

energetické zdsoby

ropa Zemní plyn Uhli uran

fosilní paliva produkují CO2-ndrůst teploty

voldní elny
velké negativně odlivňují živ. prostředí
přehvady zdrojem COz a CH4
male jsou málo učihně

vetrnet elny problém-malal Mustota větru -nepravidelnost fouldm -malel vicihnost 15%

fotovoltaika dopadající fotony vytvolřejí pdr elektron-díra to vytvolří proud

- Si öldneh reaguje jen na energii > 1,1eV - mald hustota toku sluheoní energie - problém cena
- jaldro
  výhodné je štěpení těžkých a slučovdní lehkých jader
  jaderné realice interalice jaldra s čalsticí
  nebo jiným jaldrem, vznikal nové jaldro

15. uvolňují se 2-3 neutrony, kt. vyvolají další štěpení-> řetězová reakce uvolní se energie 200 NeV  $8\frac{2}{4}$  > BA podmínka štěpení účinný průřez 6-střední počet reakcí za jednotku časy na 1 reakčním centru při jednotkovém toku dopadojících počet reakci za čas Njó  $n = \frac{v6(n,f)}{\sigma(n,f)+\sigma(n,g)}$  bilance neutronů 235U rychle neutrony 2-3 MeV při kritickém objemy dochází k samovolnému štěpení 2381) přidostatečnou energii pro štěpení ma 60% neutronů kazdý pottý vyvola štěpení k samovolnému stěpení nedochází prirozený uran = 99,3 % 238U +0,7 % 235U samovolně se neštěpí musíme obohatit, nebo zpomalit neutrony

moderovalní – snížení energie neutronů vhodně moderatory – těžka voda, grafit

obohacuje se 235U nebo plutoniem

dobre reakce

 $D+D \rightarrow He^3 + n \rightarrow T+p$ 

D+T > D+p He4+n

 $D + ^3He \rightarrow He4 + p$ 

problém je odpuzování-potřebná energie  $E = \frac{e^2}{477 \text{ GR}}$ podmínka štěpení-Lawson

při teplotě T je energie  $E = 2\frac{3}{2} \text{ nekeT}$ energie > ztráty

3 metody udržení:

gravitační – hvězdy v magnetickém poli – tokamaky inercialně s obřátím – lasery