

M U N I  
M E D

# Hmota a energie

- **Vše** je tvořeno stejnými základními částicemi hmoty (látkou) a stejnými energetickými poli/silami, což též znamená, že základní strukturní prvky organického a anorganického světa jsou **totožné**.
- Živá hmota se liší od hmoty neživé především svým **mnohem vyšším stupněm uspořádanosti**.
- Pozn.: Tato přednáška nenahrazuje systematický výklad problémů kvantové fyziky!! 😊

# Elementární částice hmoty

- Elementární (tj. nemající vnitřní strukturu) částice hmoty jsou **leptony** a **kvarky**. Jsou označovány i jako základní částice.
- **Leptony** – elektrony, miony, neutrina a jejich antičástice – lehké částice bez vnitřní struktury
- **Kvarky** (u, c, t, d, s, b) – těžší částice bez vnitřní struktury
- **Hadrony** – těžké částice tvořené kvarky, např. **proton** (u, u, d), **neutron** (d, d, u)

# Čtyři základní interakce / energie / silová pole



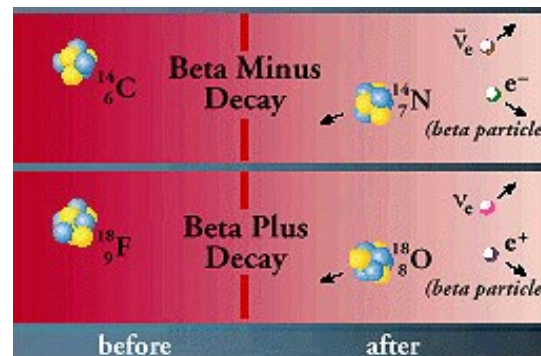
gravitační



elektromagnetická



silná



slabá

Uvádí se, že při interakční vzdálenosti objektů řádově  $10^{-24}$  m je přibližný poměr silového působení silné, slabé, elektromagnetické a gravitační interakce dán poměrem  $1 : 10^{-5} : 10^{-2} : 10^{-39}$ , při vzdálenosti řádově  $10^{-18}$  m (1/1000 rozměru jádra atomu) je to  $10^{-7} : \sim 0 : 10^{-9} : 10^{-46}$ . Při vzdálenosti odpovídající rozměrům jádra se blíží k nule i velikost silné interakce.

# Fotony

➤ Fotony – energetická kvanta elektromagnetického pole, mají nulovou klidovou hmotnost, chovají se ale někdy jako částice s nenulovou klidovou hmotností.

➤ Energie (jednoho) fotonu:  $E = h \cdot f = h \cdot c / \lambda$

$h$  je Planckova konstanta ( $6,62 \cdot 10^{-34}$  J·s),

$f$  je frekvence,

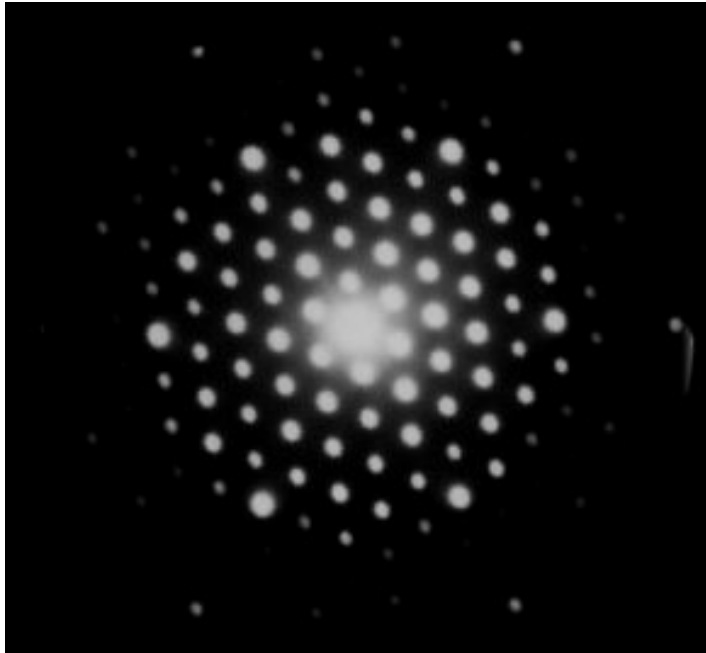
$c$  rychlost světla ve vakuu

$\lambda$  vlnová délka

# Částice a energetická kvanta pole

Částice látky a energetická kvanta (fotony) mají schopnost **vzájemné transformace** (např. elektron a pozitron se při tzv. anihilaci transformují ve dva fotony záření gama – tohoto jevu se využívá v zobrazení pomocí PET – pozitronové emisní tomografie!).

# Kvantová mechanika



**Chování souborů určitého druhu částic lze popsat rovnicemi, které se podobají rovnicím pro popis vlnění.**

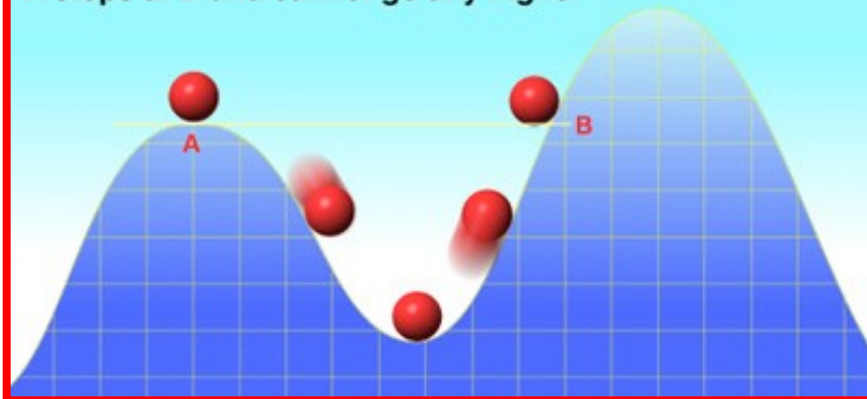
Vidíme obrazec vytvořený na fotografické desce souborem elektronů, který prošel krystalovou mřížkou. Obrazec je velmi podobný difrakčním interferenčním obrazcům tvořeným vlnami, např. světlem, po průchodu optickou mřížkou, což je jedním z důkazů vlnových vlastností částic!

# Kvantová mechanika (nahlednutí)

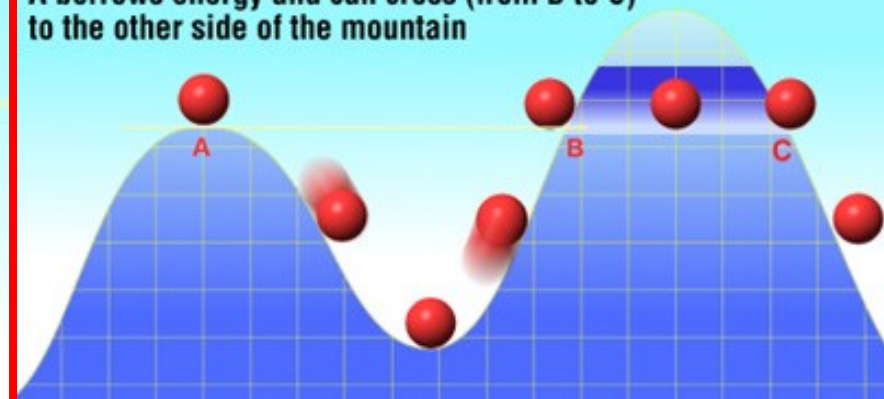
tunelový jev:

In classical dynamics,  
A stops at B and cannot go any higher

In classical dynamics,  
A stops at B and cannot go any higher



In quantum mechanics,  
A borrows energy and can cross (from B to C)  
to the other side of the mountain





# Kvantová mechanika: Heisenbergovy relace (vztahy) neurčitosti

$$\delta r \cdot \delta p \geq h/4\pi$$

$$\delta E \delta t \geq h/4\pi$$

Poloha  $r$  a hybnost  $p$  částice **nemohou být současně** změřeny s na sobě nezáviselými přesnostmi (jestliže neurčitost polohy částice –  $\delta r$  – je zmenšena, neurčitost hybnosti částice –  $\delta p$  – automaticky roste),  $h$  je Planckova konstanta. To stejné platí pro současné měření změny energie  $\delta E$  a času  $\delta t$  nutného pro tuto změnu. *(jde o zjednodušený zápis relací)*

# Schrödingerova rovnice

(k obdivování)

„jednorozměrná“ S. rovnice

Kulové (radiální)  
souřadnice  
elektronu v  
atomu vodíku

$\Psi$  - vlnová  
funkce

S. rovnice pro **elektron** ve **vodíkovém** atomu

# Řešení Schrödingerovy rovnice

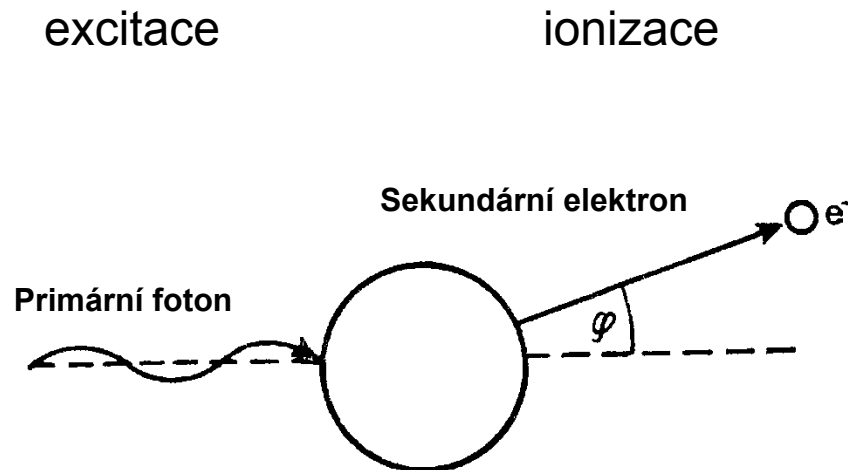
- Řešení Schrödingerovy rovnice pro elektron ve vodíkovém atomu vede k hodnotám energie orbitálního elektronu.
- Řešení Schrödingerovy rovnice často vede k číselným koeficientům, které určují možné hodnoty energie. Tyto numerické koeficienty se nazývají **kvantová čísla**.

# Kvantová čísla

- **Hlavní**  $n = 1, 2, 3 \dots$  (K, L, M, .....
  - **Vedlejší** – pro každé  $n$   $l = 0, 1, 2, \dots, n - 1$  (s, p, d, f ...)
  - **Magnetické** – pro každé  $l$   $m = 0, 1, 2, \dots, l$
  - **Spinové magnetické** – pro každé  $m$   $s = 1/2$
- 
- **Pauliho vylučovací princip** – v jednom elektronovém obalu atomu nemohou být přítomny dva nebo více elektronů se stejnou kombinací kvantových čísel. (Pauliho princip má však obecnější platnost!)

# Ionizace atomů

Vazebná energie elektronu  $E_v$  je energie, která by byla nutná pro uvolnění elektronu z atomu – závisí především na hlavním kvantovém čísle.



Příklad ionizace:  
fotoelektrický jev

$$hf = E_v + \frac{1}{2}mv^2$$

# Emisní spektra

štěrbi  
ny      hranol

**Viditelné** emisní  
spektrum **vodíku**

**Vodíková výbojka**

Dexcitační procesy mezi diskrétními energetickými hladinami atomů v plynném skupenství vedou k emisi fotonů s pouze určitými energiemi, tj. k záření o jisté frekvenci, resp. vlnové délce. Shoda s výpočtem podle S. rovnice je *u vodíku* dokonalá!

<http://chemed.chem.purdue.edu/genchem/topicreview/bp/ch6/bohr.html>

# Spektrum vodíku ještě jednou

fialová, modrozelená a červená spektrální čára

podle:

<http://cwx.prenhall.com/bookbind/pubbooks/hillchem3/>

[medialib/media\\_portfolio/text\\_images/CH07/FG07\\_19.JPG](http://medialib/media_portfolio/text_images/CH07/FG07_19.JPG)

G

# Excitační (absorpční) spektra atomů

Absorpční čáry ve viditelném spektru slunečního světla.  
Vlnové délky jsou udány v angströmech ( $1 \text{ \AA} = 0,1 \text{ nm}$ )

[http://cwx.prenhall.com/bookbind/pubbooks/hillchem3/medialib/media\\_portfolio/07.html](http://cwx.prenhall.com/bookbind/pubbooks/hillchem3/medialib/media_portfolio/07.html)

Přechody mezi diskrétními energetickými stavy atomů!!



# Excitační (absorpční) spektrum molekul

– má pásový charakter

# Jádro atomu

Protonové (atomové) číslo –  $Z$

Nukleonové (hmotnostní) číslo –  $A$

Neutronové číslo –  $N$      $N = A - Z$

Atomová hmotnostní jednotka  $u = 1,66 \cdot 10^{-27}$  kg, tj. 1/12  
hmotnosti atomu uhlíku C-12

Elektrický náboj jádra  $Q = Z \cdot 1,602 \cdot 10^{-19}$  C

Jestliže relativní hmotnost elektronu = 1

⇒ relativní hmotnost protonu = 1836

⇒ relativní hmotnost neutronu = 1839

# Hmotnostní defekt jádra

= měřítko stability jádra:

$$\delta m = (Zm_p + Nm_n) - m_j$$

Uvažujeme hmotnosti protonu, neutronu a jádra.

Zdroj:

[http://cwx.prenhall.com/bookbind/pubbooks/hilchem3/medialib/media\\_portfolio/text\\_images/CH19/FG19\\_05.JPG](http://cwx.prenhall.com/bookbind/pubbooks/hilchem3/medialib/media_portfolio/text_images/CH19/FG19_05.JPG)

[http://cwx.prenhall.com/bookbind/pubbooks/hilchem3/medialib/media\\_portfolio/text\\_images/CH19/FG19\\_06.JPG](http://cwx.prenhall.com/bookbind/pubbooks/hilchem3/medialib/media_portfolio/text_images/CH19/FG19_06.JPG)

# Nuklidy

- **nuklid** – jádra se stejnými hodnotami  $A$ ,  $Z$  a energie
- **izotopy** - nuklidy se stejným  $Z$  ale různým  $A$
- **izobary** – nuklidy se stejným  $A$  ale různým  $Z$
- **izomery** – nuklidy se stejným  $Z$  a  $A$ , avšak s různou energií (např.  $\text{Tc}^{99\text{m}}$  používané v nukleární medicíně)

# Izotopové složení rtuti

% zastoupení izotopu v přírodě v závislosti na nukleonovém (hmotnostním) čísle

# Co je ještě nutné znát?

➤ **Radionuklidy** – nuklidy schopné radioaktivní přeměny

➤ **Jaderný spin:**

I jádra atomů mají pohybovou vlastnost zvanou spin. Jestliže je hodnota spinu nenulová, jádra mají magnetický moment, tj. chovají se jako malé magnety. Tuto jejich vlastnost využíváme v NMR – nukleární magnetické rezonanční spektroskopii – a u zobrazení pomocí magnetické rezonance (MRI) v radiologii.

Autor:

**Vojtěch Mornstein**

Obsahová spolupráce:

**Carmel J. Caruana**

Grafika:

**Lucie Mornsteinová**

Poslední revize: září 2024