

# Přednáška 3. Hmotnosti jader, vazbová energie, radioaktivita

Jaderné síly, potenciál jádra

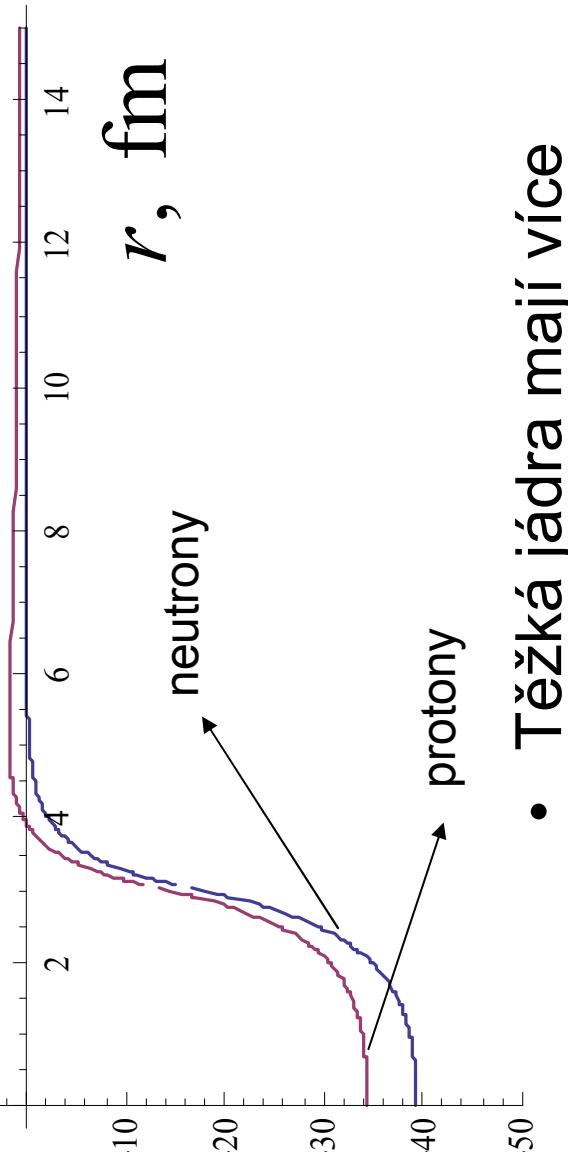
Vazbová energie

Rozpady jader

Slupkový model jádra a magická čísla

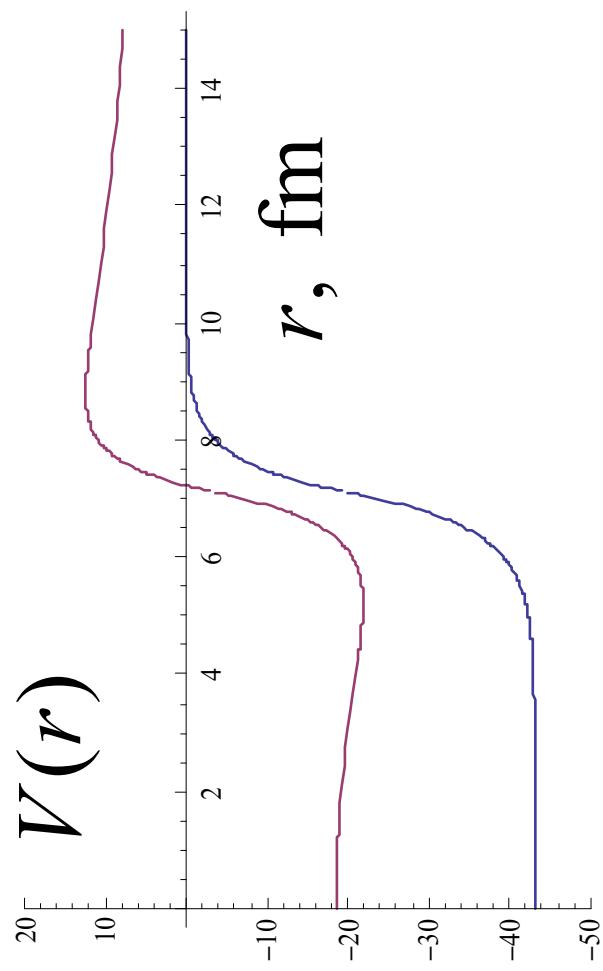
## Jádro kyslíku $^{16}_8 O$

$$V(r)$$



## Jádro olova $^{208}_{82} Pb$

$$V(r)$$



- Těžká jádra mají více neutronů než protonů

- Pro malá A se hlobka potenciálové jámy zvětšuje s rostoucím A

- Pak dochází k nasycení a jáma se jen rozšířuje a tak se do jádra vejde stále více nukleonů

# Jádro kyslíku – harmonický oscilátor

$$R = 1,2 \text{ fm} (16)^{1/3} \cong 3,0 \text{ fm}$$

$$V_0 = -38 \text{ MeV} (\text{neutrony})$$

$$A = 16, Z = 8, N = 8$$

*Harm. oscilator :*

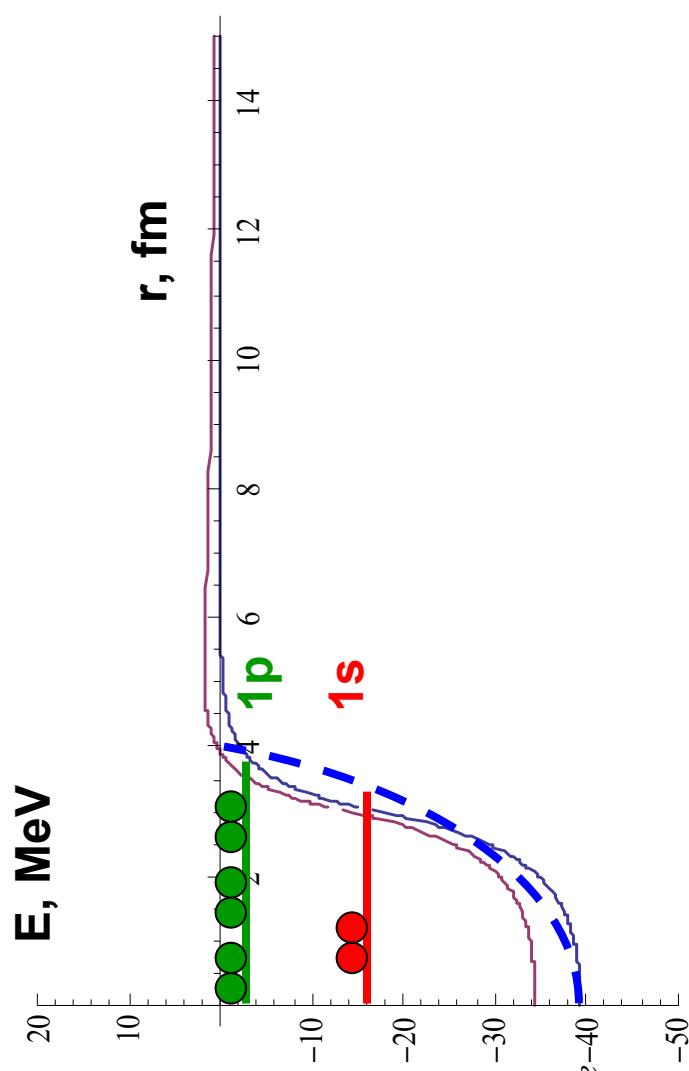
$$V(r) = V_0 + \frac{1}{2} m \omega^2 r^2 = V_0 + \frac{1}{2} m c^2 (\hbar \omega)^2 r^2 / (\hbar c)^2 =$$

$$V_0 + \frac{1}{2} m (\hbar \omega)^2 r^2 / (\hbar c)^2$$

$$V(R) = V_0 / 2$$

$$V_0 + \frac{1}{2} m (\hbar \omega)^2 R^2 / (\hbar c)^2 = V_0 / 2$$

$$\hbar \omega = \frac{\hbar c}{R} \sqrt{\frac{-V_0}{m}} = \frac{197 \text{ MeV fm}}{3 \text{ fm}} \sqrt{\frac{38 \text{ MeV}}{939,57 \text{ MeV}}} \cong 13,2 \text{ MeV} - 40$$



*Hladiny :*

*neutrony :*

$$1p \quad V_0 + \frac{5}{2} \hbar \omega = -38 \text{ MeV} + \frac{5}{2} 13,2 \text{ MeV} = -5,0 \text{ MeV} \dots 6$$

$$1s \quad V_0 + \frac{3}{2} \hbar \omega = -38 \text{ MeV} + \frac{3}{2} 13,2 \text{ MeV} = -18,2 \text{ MeV} \dots 2$$

*Vazbova energie :*

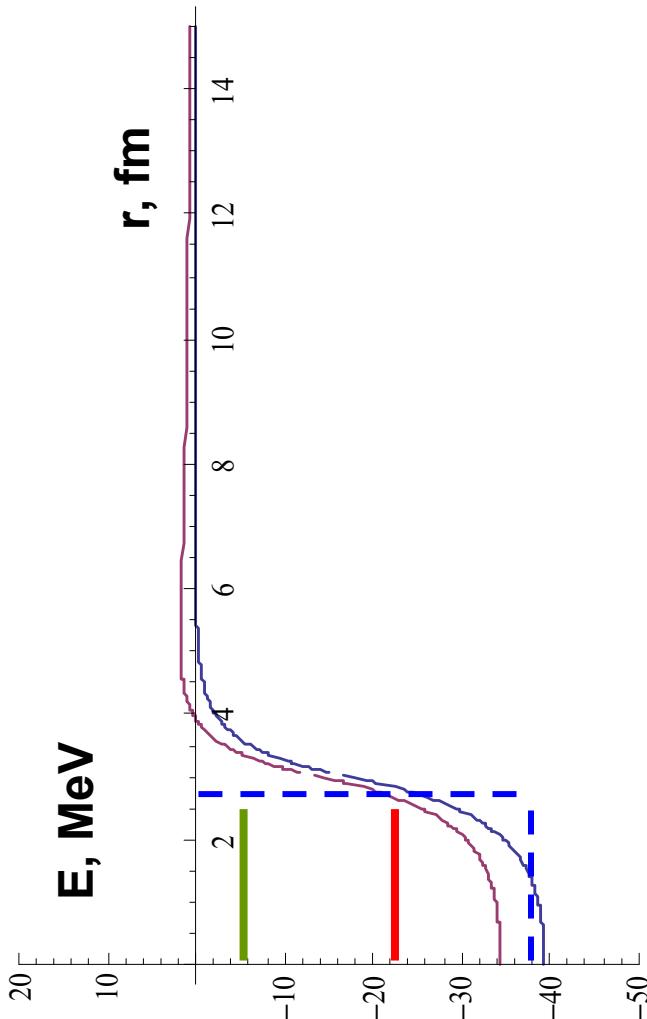
$$B = 6 \cdot 5 + 2 \cdot 18,2 = 66,4 \text{ MeV}$$

$$B/N = 66,4 \text{ MeV} / 8 = 8,3 \text{ MeV / neutron}$$

# Jádro kyslíku v přiblížení pravoúhlé 3D jámy

jadro kyslíku.nbo

$$\begin{aligned}R &= 1,2 \text{ fm} (16)^{1/3} \cong 3,0 \text{ fm} \\V_0 &= -38 \text{ MeV} (\text{neutrony}) \\A &= 16, Z = 8, N = 8 \\&\text{Potenciálová jáma:} \\V(r) &= V_0; r \leq 2,7 \text{ fm}\end{aligned}$$



$$-\frac{(\hbar c)^2}{2m} \frac{d^2(r\psi(r))}{dr^2} + V(r)(r\psi(r)) + \frac{(\hbar c)^2 l(l+1)}{2mr^2}(r\psi(r)) = E(r\psi(r))$$

Hladiny:

neutrony:  $1p -5,8 MeV \dots 6$

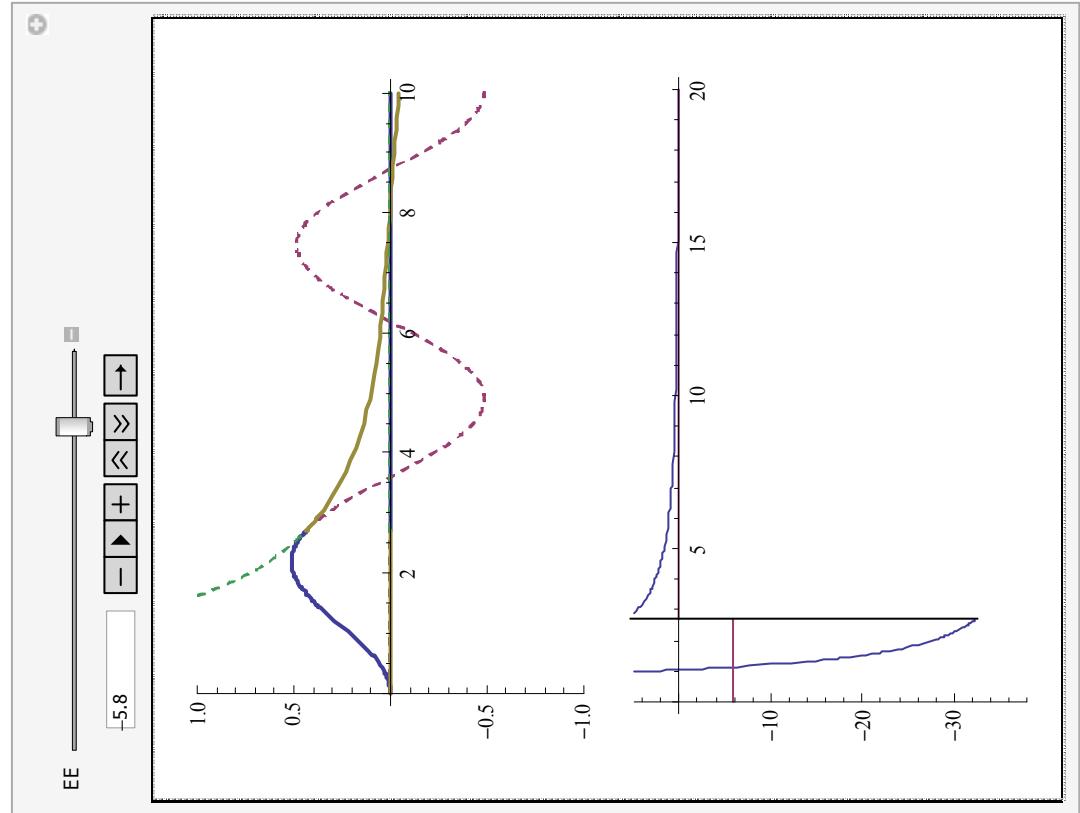
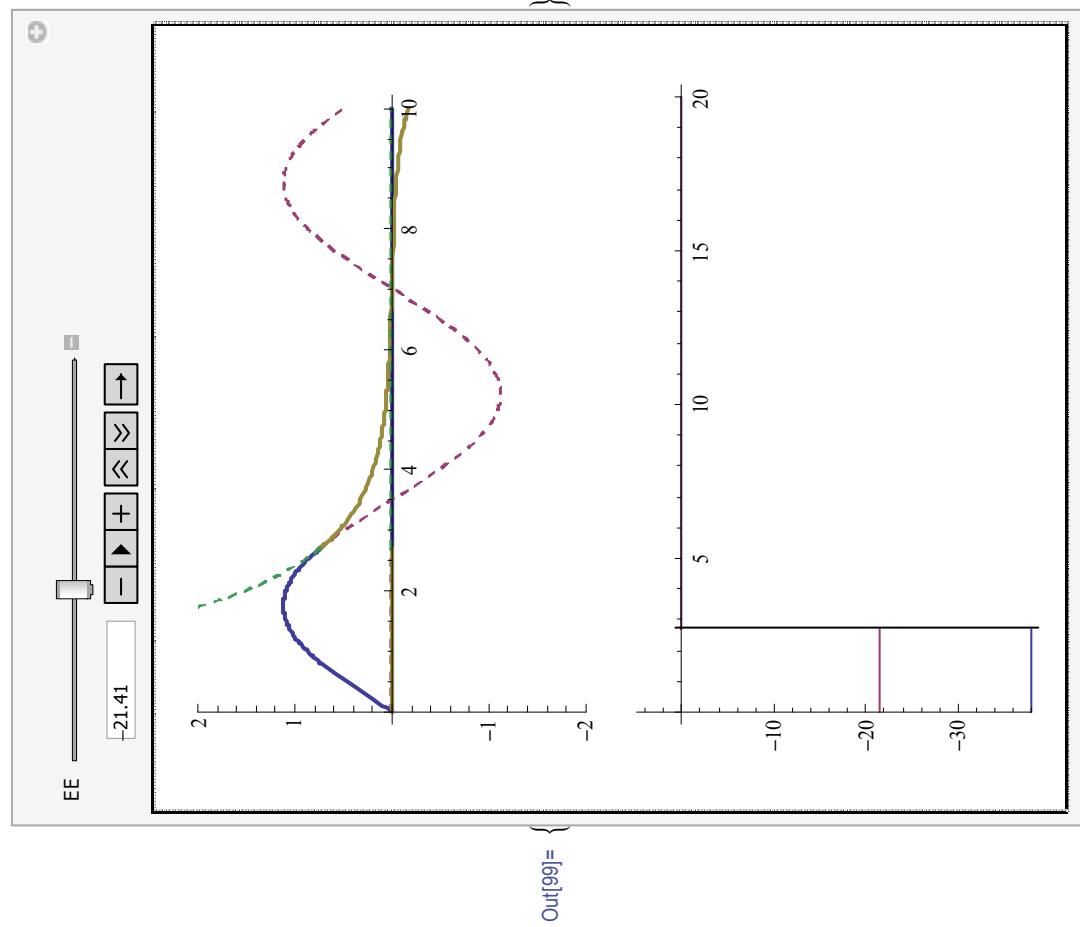
$1s -21,4 MeV \dots 2$

$$B/A = (6(5,8+3,2) + 2(21,4+17,9)) MeV / 16 = 132,8 MeV / 16 = 8,3 MeV / nukleon$$

iadro kysliku.nb

protony:  $1p -3,2 MeV \dots 6$

$1s -17,9 MeV \dots 6$



# Hmotnost jader, vazbová energie jader

Vazbová energie:

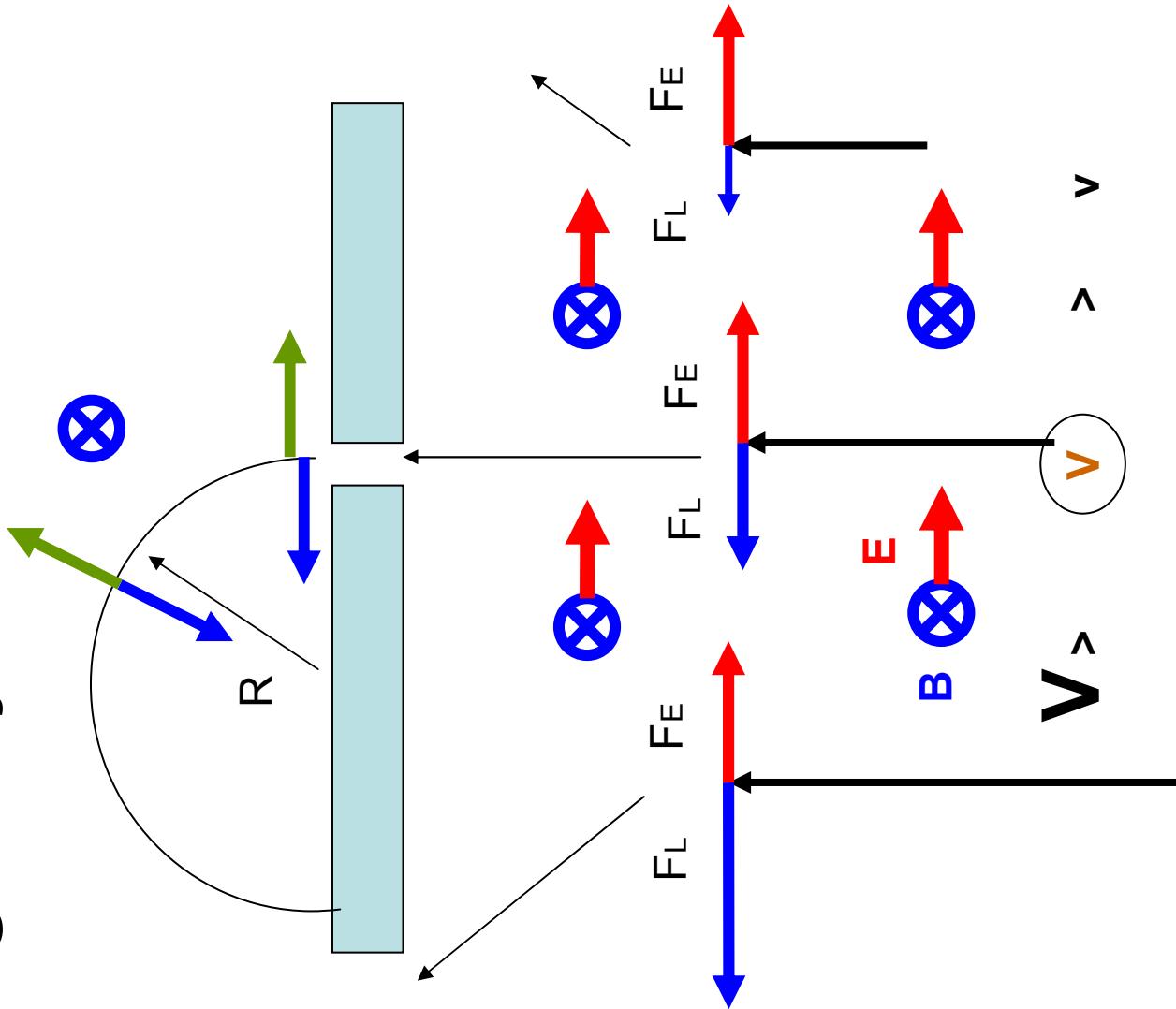
$$B(A, Z) = Zm_p + (A - Z)m_n - M(A, Z) > 0$$

$B(A, Z) / A \approx 8 - 9 MeV$  tj. asi  $1/100$  hmoty nukleonu.

# Vazbová energie – jak se měří

$_{\bar{z}}^A X$ :

$$B(A, Z) = Zm_p + (A - Z)m_n - M_X$$



Hmotový spektrometr:

$$Ze \cdot E = Ze \cdot V \cdot B$$

$$V = \frac{E}{B}$$

$$Ze \cdot V \cdot B = M_x \frac{V^2}{R}$$

$$R = M_x \frac{V}{Ze \cdot B} = M_x \frac{E}{Ze \cdot B^2}$$

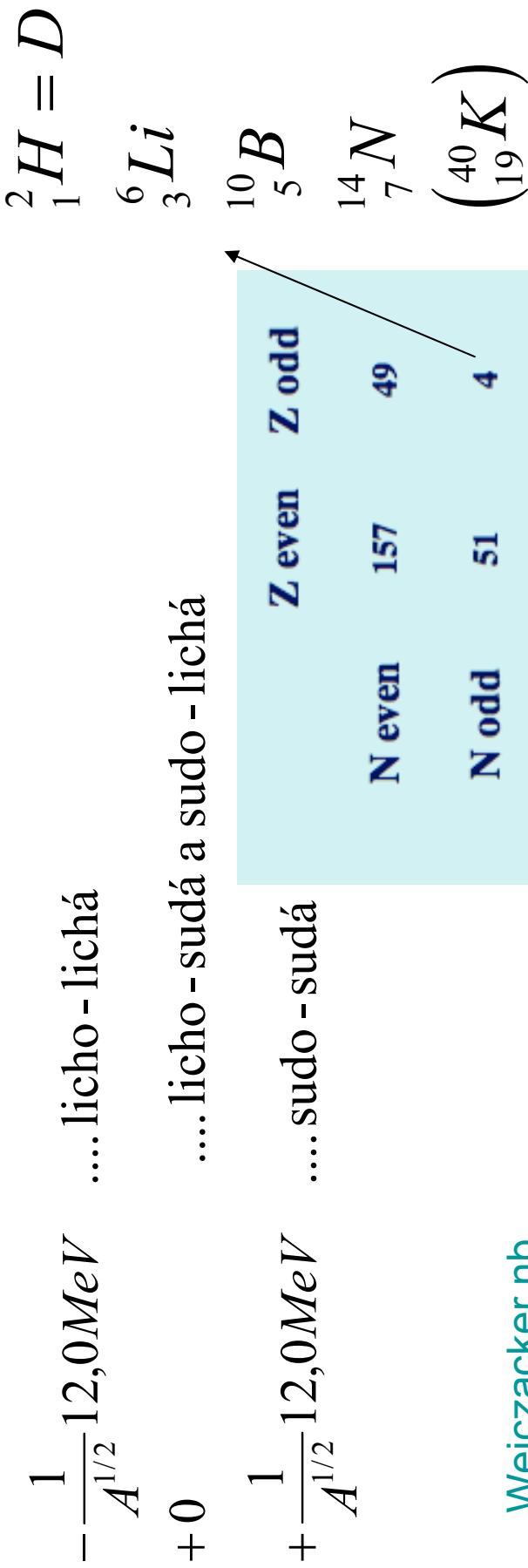
$$M_x = \frac{1}{R} \frac{Ze \cdot B^2}{E}$$

# Kapkový model jádra a empirická hmotová formule (Weizäcker)

**$B(A, Z) = A \cdot 15,6 MeV - A^{2/3} \cdot 17,2 MeV$**

**Objemový člen**  
**Povrchový člen**

$$-\frac{Z^2}{A^{1/3}} \cdot 0,7 MeV - \frac{(A-2Z)^2}{A} \cdot 23,3 MeV +$$



## Coulombický člen=potenciální energie homogenní nabité koule

$$|B_{Coul}| = \frac{1}{2} \frac{Z}{4\pi R^3} \frac{4}{3} \pi R^3 \alpha(\hbar c) \int d^3 \vec{r}_1 \int d^3 \vec{r}_2 \frac{1}{|\vec{r}_1 - \vec{r}_2|} = \frac{3}{5} Z^2 \frac{\alpha(\hbar c)}{R}$$

$$= \frac{3}{5} Z^2 \frac{(1/137)(197) MeV fm}{1,2 fm^3 \sqrt{A}} = 0,7 MeV \frac{Z^2}{\sqrt{A}}$$

```

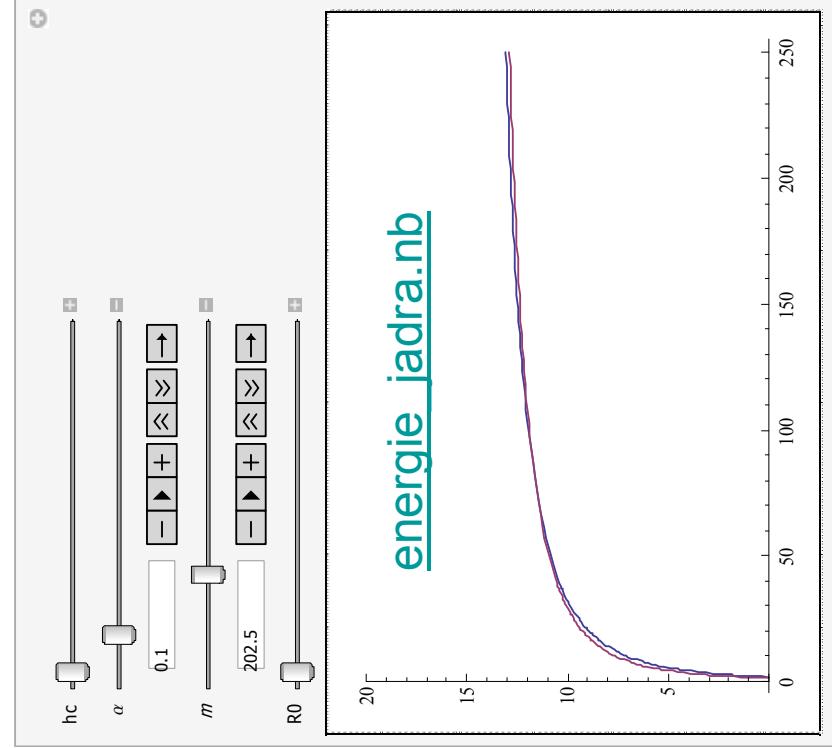
In[12]:= Simplify[Integrate[1/Sqrt[r1^2 + r2^2 - 2 r1 r2 c], {r1, -1, 1}, Assumptions -> r1 > 0 && r2 > 0]]
Simplify[Integrate[r2/r1^2, {r1, r2 - (r1 - r2), R}, Assumptions -> r1 > 0 && r2 > 0 && R > 0 && R >= r2]
Out[12]= 4/(r1 + r2 + (r1 - r2))
Out[13]= R^2 - r2^2/3
Out[14]= 3 hc Z^2 alpha / (5 R)

```

## Potenciální energie homogenní jaderně nabité koule

$$|B_{jad}| = \frac{1}{2} \frac{A}{\pi R^3} \frac{4}{3} \alpha_J(\hbar c) \int d^3 \vec{r}_1 \int d^3 \vec{r}_2 \frac{e^{-\frac{m|\vec{r}_1 - \vec{r}_2|}{\hbar c}}}{|\vec{r}_1 - \vec{r}_2|} = \frac{1}{2} \frac{4}{3} \frac{\alpha_J(\hbar c)}{\pi R_0^3} \frac{4}{3} \frac{\alpha_J(\hbar c)}{\pi R_0^3} \int d^3 \vec{r}_1 \int d^3 \vec{r}_2 \frac{e^{-\frac{m|\vec{r}_1 - \vec{r}_2|}{\hbar c}}}{|\vec{r}_1 - \vec{r}_2|} =$$

$$\frac{3\alpha_J(\hbar c)^3}{2m^2 R_0^3} + A^{2/3} \cdot \frac{9\alpha_J(\hbar c)^4}{4m^3 R_0^4} \left( 1 + e^{-\frac{2mR_0 A^{1/3}}{\hbar c}} \right) + \frac{9\alpha_J(\hbar c)^6}{4m^5 R_0^6} \left( 1 - \left( 1 + \frac{2mR_0 A^{1/3}}{\hbar c} \right)^{-2} \right)$$



```
In[114]:= Clear[R]
Simplify[Integrate[e^{-m(r1^2+r2^2-2r1r2c)}/Sqrt[r1^2+r2^2-2r1r2c],{r1,-1,1},Assumptions->r1>0&&r2>0];
Simplify[Integrate[m(r1+r2)/(-e^{-m(r1+r2)}/hc+e^{-m(r1-r2)}/hc),{r1,0,r2},Assumptions->r1>0&&r2>0];
Integrate[r1^2/(m r1 r2),{r1,R,r2},Assumptions->r1>0&&r2>0&&R>0&&R>r2];
R=R0 Sqrt[A];
%
```

```
Out[119]= -\frac{3hc^3-3A^{2/3}m^2R0^2hc-3e^{-\frac{2\sqrt[3]{A m R0}}{hc}}\left(hc+\sqrt[3]{A m R0}\right)^2hc+2Am^3R0^3}{4m^5R0^6}
```

# Počet protonů a neutronů v jádře

$$B(A, Z) = A^{15,6 MeV} \cdot A^{2/3} \cdot 17,2 MeV$$

$$-\frac{Z^2}{A^{1/3}} \cdot 0,7 MeV - \frac{(A-2Z)^2}{A} \cdot 23,3 MeV +$$

$$-\frac{1}{A^{1/2}} 12,0 MeV \quad \dots \text{licho - lichá}$$

$$+0 \quad \dots \text{licho-sudá a sudo-lichá}$$

$$+\frac{1}{A^{1/2}} 12,0 MeV \quad \dots \text{sudo - sudá}$$

$$0 = \frac{dB(A, Z)}{dZ} = -\frac{2Z}{A^{1/3}} \cdot 0,7 MeV - \frac{2(-2)(A-2Z)}{A} \cdot 23,3 MeV$$

$$\frac{2Z}{A^{1/3}} \cdot 0,7 MeV = \frac{4(A-2Z)}{A} \cdot 23,3 MeV$$

$$Z \left( \frac{2 \cdot 0,7 MeV}{A^{1/3}} + \frac{8 \cdot 23,3 MeV}{A} \right) = \frac{4A \cdot 23,3 MeV}{A}$$

$$Z = A/2 \cdot \frac{1}{1 + A^{2/3} \frac{2 \cdot 0,7 MeV}{8 \cdot 23,3 MeV}} = A/2 \cdot \frac{1}{1 + A^{2/3} 7,5 \cdot 10^{-3}}$$

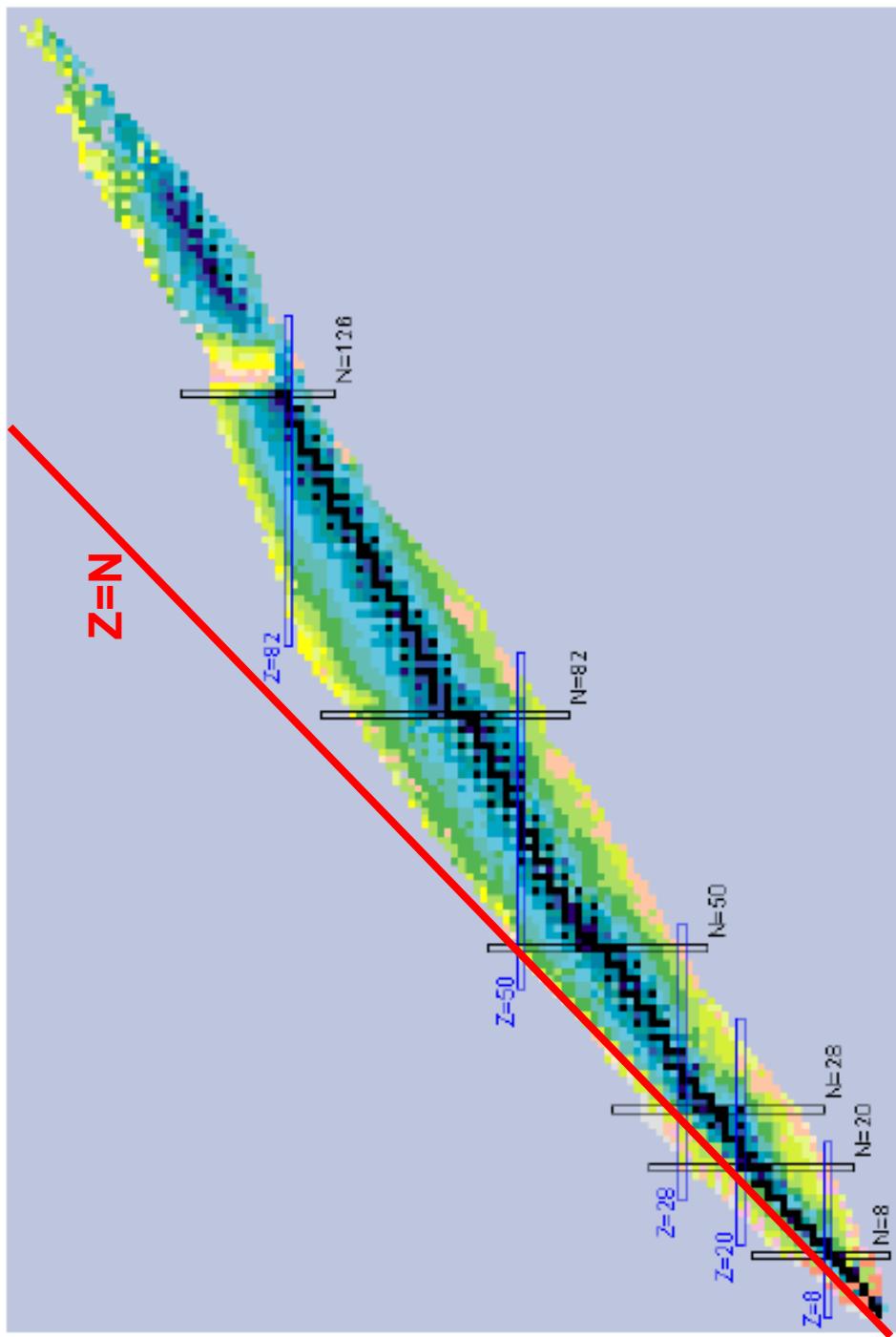
$$^{208}_{82} Pb \quad ; \quad A = 208:$$

$$Z = (208/2) \cdot \frac{1}{1 + 208^{2/3} 7,5 \cdot 10^{-3}} = 104 \frac{1}{1 + 208^{2/3} 7,5 \cdot 10^{-3}} = 82,3 \equiv 82$$

[Hmoty\\_jader.nb](#)

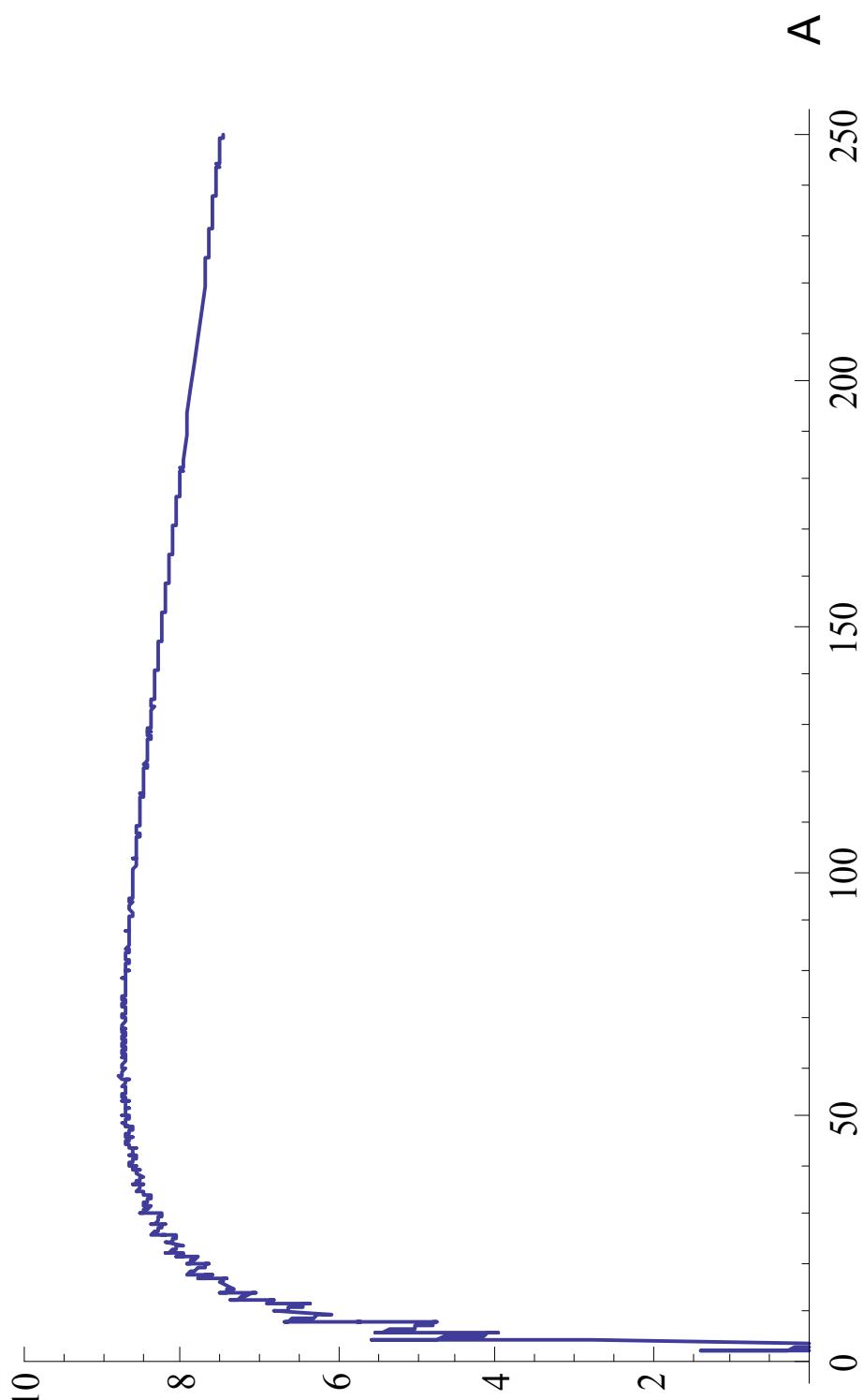
# Údolí stability

Z



# Vazbová energie na jeden nukleon (v údolí stability)

$$B(A, Z = A/2 \cdot \frac{1}{1 + A^{2/3} 7,5 \cdot 10^{-3}}) = B(A)$$



- Těžká jádra mají více neutronů než protonů
- Vazbová energie pro lehká jádra roste s A
- Jádra kolem železa jsou nejstabilnější
- Pro větší A energie zase klesá
- Proč se těžká jádra nerozpadnou/nerozštěpí na lehčí?
- Proč se lehká jádra nesloučí na těžší?
- Jak jádra dosáhnou údolí stability? Pomocí radioaktivních rozpadů.

# Rozpadový zákon

$$N(t) \quad ; \quad p = \Delta t / \tau$$

$$(1-p)^N \dots 0 ; \binom{N}{1} p(1-p)^{N-1} \dots 1 ; \dots \binom{N}{i} p^i (1-p)^{N-i} \dots i ; \dots ; \binom{N}{N} p^N \dots N$$

$$-\Delta N(t) = 0 \cdot (1-p)^N + 1 \cdot \binom{N}{1} p(1-p)^{N-1} + \dots + N \cdot \binom{N}{N} p^N =$$

$$\sum_{i=0}^N i \cdot \binom{N}{i} p^i (1-p)^{N-i} = \sum_{i=0}^N i \cdot \frac{N!}{i!(N-i)!} p^i (1-p)^{N-i} =$$

$$\sum_{i=1}^N \frac{N(N-1)!}{(i-1)!(N-i)!} pp^{i-1} (1-p)^{N-i} =$$

$$N \cdot p \sum_{i=1}^N \frac{(N-1)!}{(i-1)!(N-1-(i-1))!} p^{i-1} (1-p)^{(N-1-(i-1))} =$$

$$N \cdot p \sum_{i-1=0}^{N-1} \binom{N-1}{i-1} p^{i-1} (1-p)^{N-i} = Np(p+(1-p))^{N-1} = Np$$

$$-\Delta N(t) = N \cdot p = N(t) \frac{\Delta t}{\tau} \quad ; \quad \boxed{N(t) = N(0) \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}}$$

$$N(0)/2 = N(0) \cdot e^{-\frac{T_{1/2}}{\tau}} \Rightarrow T_{1/2} = \tau \ln(2) \cong 0,69 \cdot \tau$$

Rozpadový zákon.nb

$$-\Delta N(t) = N \cdot p = N(t) \cdot \left(\frac{t}{\tau}\right)^n \frac{\Delta t}{\tau} = N(t) \frac{1}{n+1} \Delta \left(\frac{t}{\tau}\right)^{n+1} N(t) = N(0) \cdot e^{-\frac{1}{n+1} \left(\frac{t}{\tau}\right)^{n+1}}$$

# Rozpadový zákon kvant. mech.

$$N(t) = N(0) \cdot e^{-\frac{t}{\tau}}$$

$$\begin{aligned} i\hbar \partial_t \psi(\vec{r}, t) &= \hat{H} \psi(\vec{r}, t) = E_0 \psi(\vec{r}, t) \\ \psi(\vec{r}, t) &= e^{-\frac{i}{\hbar} E_0 t} \phi(\vec{r}) \end{aligned}$$

**Pokud se rozpadá:**

$$\psi(\vec{r}, t) = e^{-\frac{i}{\hbar} E_0 t} e^{-\frac{t}{2\tau}} \phi(\vec{r}) = e^{-\frac{i}{\hbar} (E_0 - \frac{i}{2}\Gamma)t} \phi(\vec{r}) ; \Gamma = \frac{\hbar}{\tau}$$

$$\psi^*(\vec{r}, t) \cdot \psi(\vec{r}, t) = \left( e^{-\frac{t}{2\tau}} \right)^2 \phi^*(\vec{r}) \cdot \phi(\vec{r}) = e^{-\frac{t}{\tau}} \psi^*(\vec{r}, 0) \cdot \psi(\vec{r}, 0)$$

# Jak se měří velmi krátké doby života

$$\psi(\vec{r}, E) = \int \psi(\vec{r}, t) e^{\frac{i}{\hbar} Et} dt = \int e^{-\frac{i}{\hbar} E_0 t} e^{-\frac{t}{2\tau}} e^{\frac{i}{\hbar} Et} dt \cdot \phi(\vec{r}) =$$

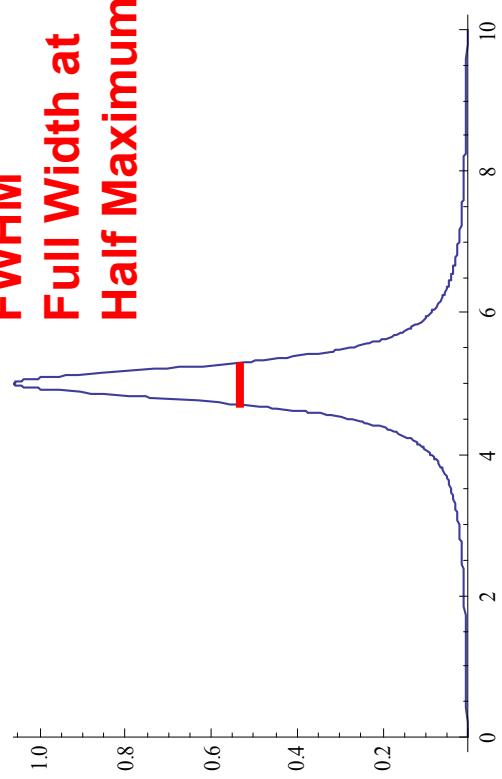
$$\int_0^\infty e^{-\frac{i}{\hbar}[(E_0-E)-i\frac{\hbar}{2\tau}]t} dt \phi(\vec{r}) = \frac{-1}{-\frac{i}{\hbar}[(E_0-E)-i\frac{\hbar}{2\tau}]} \phi(\vec{r}) = \frac{\hbar/i}{(E_0-E)-i\frac{\hbar}{2\tau}} \phi(\vec{r})$$

$$\psi^*(\vec{r}, E) \cdot \psi(\vec{r}, E) = \frac{\hbar^2}{(E_0 - E)^2 + \left(\frac{\hbar}{2\tau}\right)^2} \phi^*(\vec{r}) \cdot \phi(\vec{r}) = \frac{\hbar^2}{(E_0 - E)^2 + \frac{\Gamma^2}{4}} \phi^*(\vec{r}) \cdot \phi(\vec{r})$$

$$\boxed{\psi^*(\vec{r}, E) \cdot \psi(\vec{r}, E) = \frac{1}{2\pi} \frac{\Gamma}{(E_0 - E)^2 + \frac{\Gamma^2}{4}}; \quad \int \psi^*(\vec{r}, E) \cdot \psi(\vec{r}, E) dE = 1}$$

**Breit-Wignerova formule**

$\Gamma = \text{pološíka, FWHM}$   
**Full Width at Half Maximum**



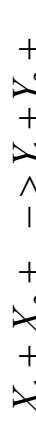
$$\tau = 1ns = 10^{-9}s \quad ; \quad \Gamma = \frac{\hbar}{\tau} = \frac{\hbar c}{c \tau} =$$

$$\frac{197 \cdot 10^6 eV \cdot 10^{-13} cm}{30cm} = 6,6 \cdot 10^{-7} eV$$

$$\begin{aligned} \tau &= 1ps = 10^{-12}s \quad ; \quad \Gamma = 6,6 \cdot 10^{-4} eV \\ \tau &= 1fs = 10^{-15}s \quad ; \quad \Gamma = 6,6 \cdot 10^{-1} eV \end{aligned}$$

# Radioaktivní rozpady

Pro rozpady a reakce se zavádí Q hodnota:



$$Q = \sum_i M_{X_i} - \sum_i M_{Y_i}$$

Rozpad je možný, pokud:  $Q > 0$

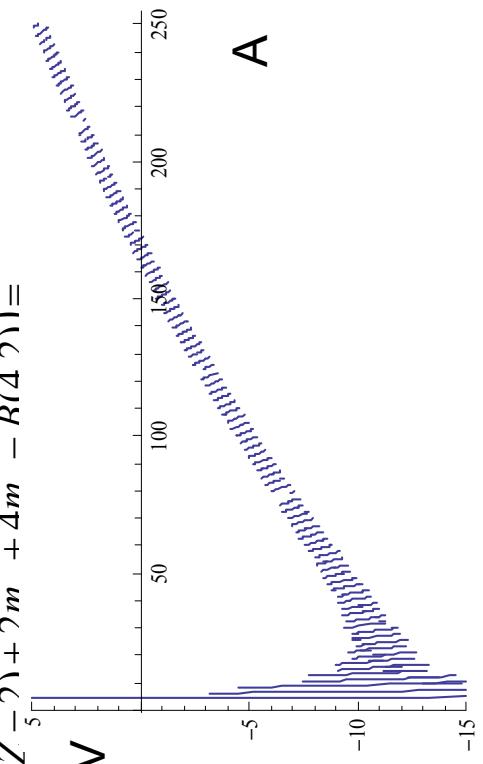
## Rozpad $\alpha$

[Alpha decay.nb](#)



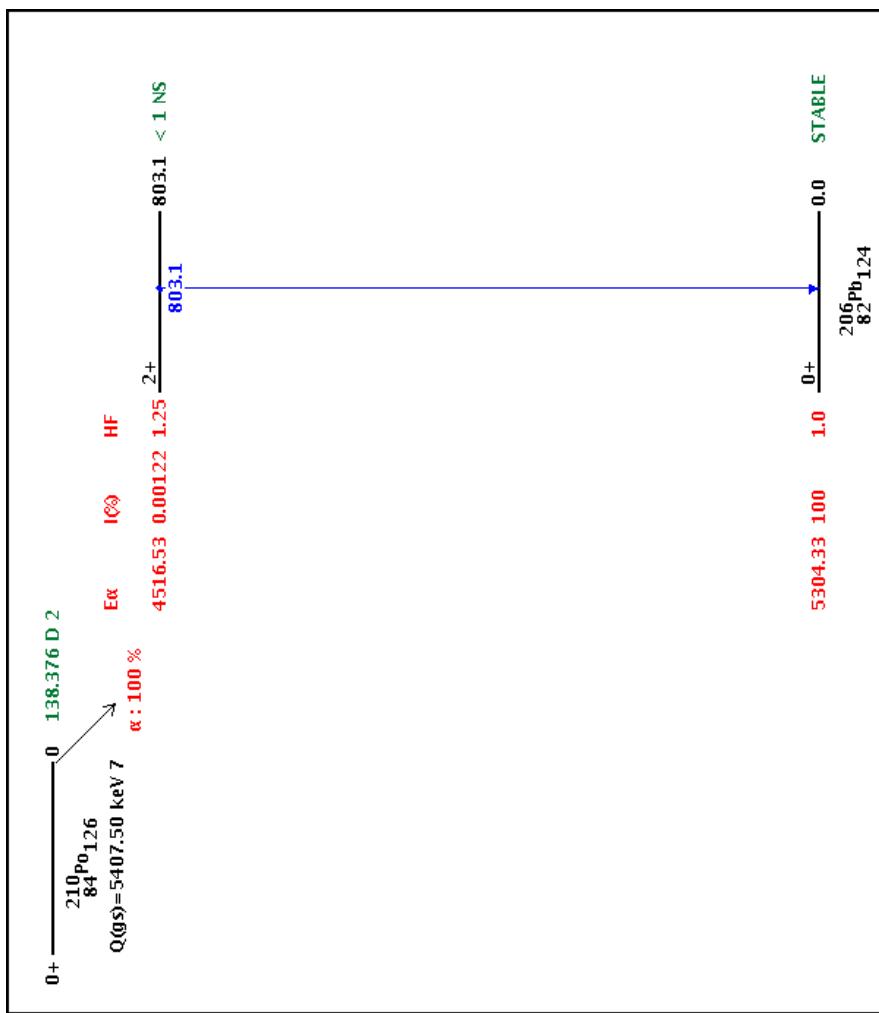
$$\begin{aligned} Q_\alpha &= M_X - (M_Y + M_\alpha) = \\ &Z m_p + A m_n - B(A, Z) - \left( (Z-2)m_p + (A-4)m_n - B(A-4, Z) \right) = \\ &-(B(A, Z) - B(A-4, Z-2) - B(4, 2)) > 0 \end{aligned}$$

$$A \geq 160 MeV$$



## Příklad témař čistého α zářiče

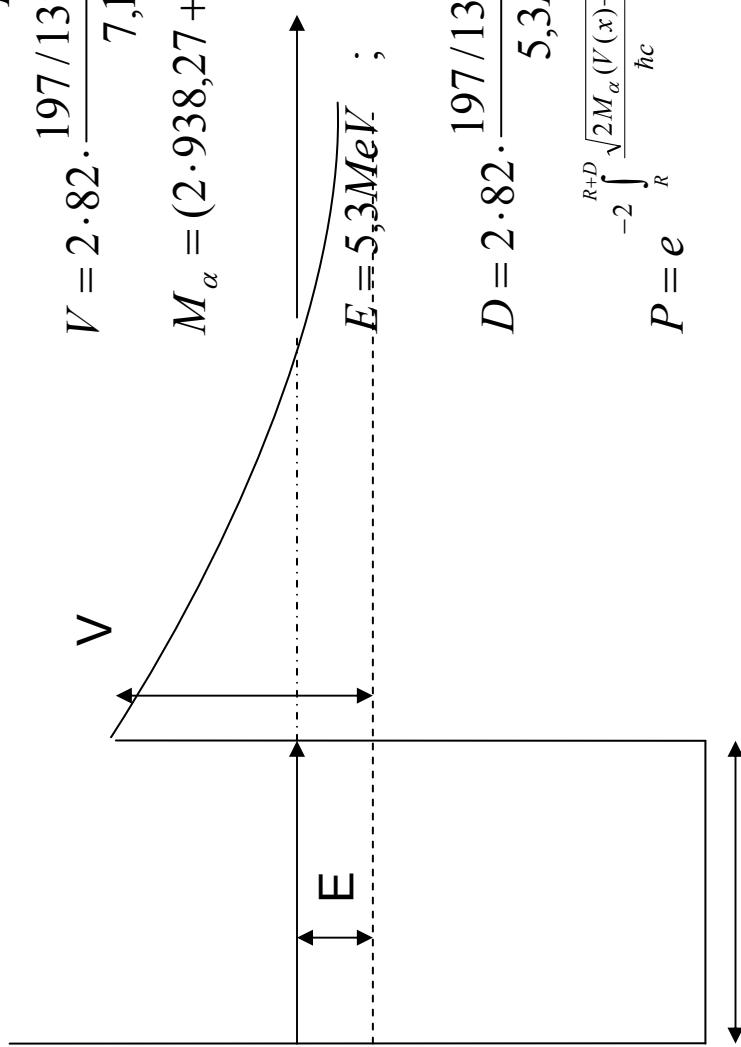
Pouze 1 z 1000000 jader Po 210  
se rozpadá s doprovodem  
0,89 MeV γ  
  
α částice s velkou energií 5,5  
MeV



$$V(R) = 2(Z-2) \frac{\alpha \hbar c}{R} ; \quad R = 1,2^3 \sqrt{A-4} fm = 7,1 fm$$

$$V = 2 \cdot 82 \cdot \frac{197/137 MeV fm}{7,1 fm} = 33,2 MeV$$

$$M_\alpha = (2 \cdot 938,27 + 2 \cdot 939,57 - 28) MeV = 3727,7 MeV$$



$$D = 2 \cdot 82 \cdot \frac{197/137 MeV fm}{5,3 MeV} - 7,1 fm = 37,4 fm$$

$$P = e^{-2 \int_R^{R+D} \frac{\sqrt{2M_\alpha(V(x)-E)}}{\hbar c} dx} = e^{-70,0} = 3,8 \cdot 10^{-31}$$

$$E = 4,5 MeV$$

$$D = 2 \cdot 82 \cdot \frac{197/137 MeV fm}{4,5 MeV} - 7,1 fm = 45,3 fm$$

$$P = P = e^{-2 \int_R^{R+D} \frac{\sqrt{2M_\alpha(V(x)-E)}}{\hbar c} dx} = e^{-83,0} = 8,5 \cdot 10^{-37}$$

## Odhad doby života

$$\begin{aligned}\beta_\alpha &= \sqrt{2E/M_\alpha} = \sqrt{2 \cdot 5,4 / 3727,7} = 2,9 \cdot 10^{-3} \\ f &= \beta_\alpha c / R = 2,9 \cdot 10^{-3} \cdot 3 \cdot 10^8 \text{ m s}^{-1} / 7,1 \cdot 10^{-15} \text{ m} = 1,2 \cdot 10^{23} \text{ s}^{-1} \\ T &= 1/Pf = 1 / 1,2 \cdot 10^{23} \cdot 3,8 \cdot 10^{-31} = 2,2 \cdot 10^7 \text{ s} = 2,2 \cdot 10^7 \text{ s} / (86400 \text{ s} / \text{day}) = \\ &= 254 \text{ days}\end{aligned}$$

$$T = 138 \text{ days}$$

# Závislost doby života alfa na energii:

```

|n[128]= Z = 84
A = 210
Ma = 2 × 938.27 + 2 × 939.57 - 28;
al = 1 / 137;
hc = 197;
R = 1.2 ∛ A - 4 ;
EE = 5.4
RR = 2 (Z - 2) al hc / EE;

$$-\frac{2}{hc} \int_R^{\infty} \sqrt{2 Ma (2 (Z - 2) al hc / x - EE)} dx;$$

N [e%]
EE = 4.5
RR = 2 (Z - 2) al hc / EE;

$$-\frac{2}{hc} \int_R^{\infty} \sqrt{2 Ma (2 (Z - 2) al hc / x - EE)} dx;$$

N [e%]
EE = 1.5
RR = 2 (Z - 2) al hc / EE;

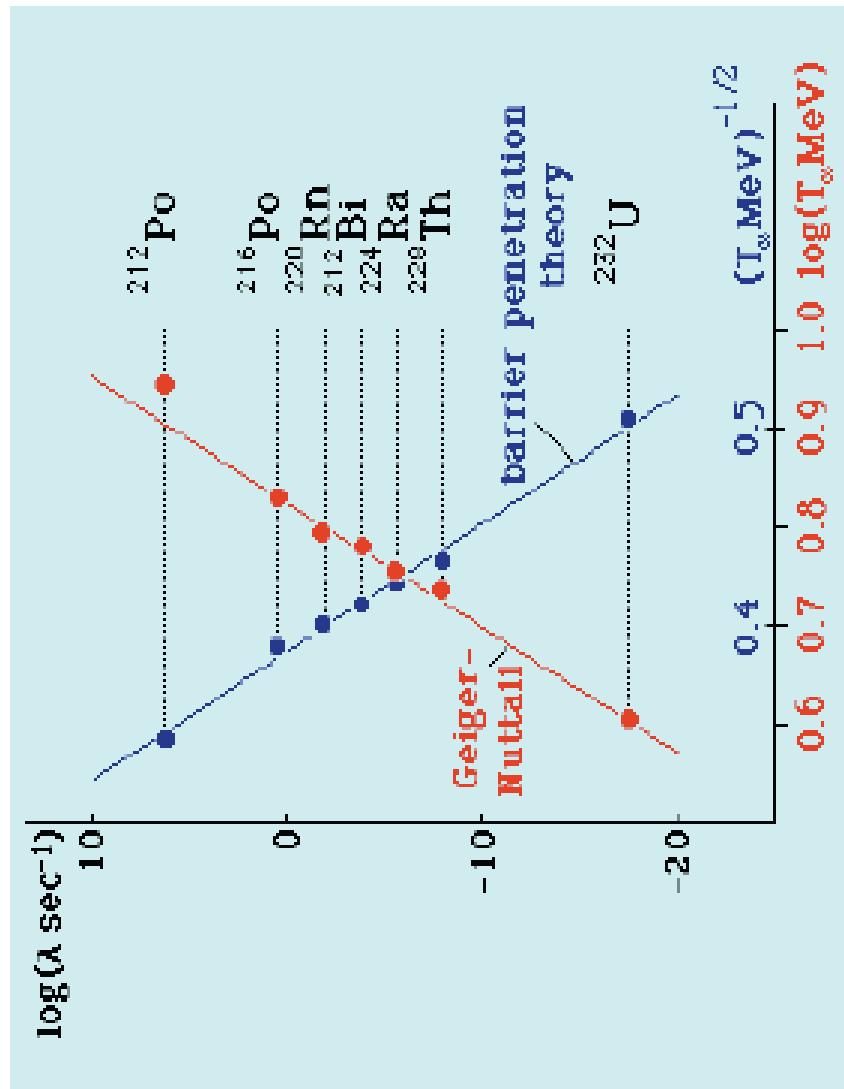
$$-\frac{2}{hc} \int_R^{\infty} \sqrt{2 Ma (2 (Z - 2) al hc / x - EE)} dx;$$

N [e%]
EE = 8.5
RR = 2 (Z - 2) al hc / EE;

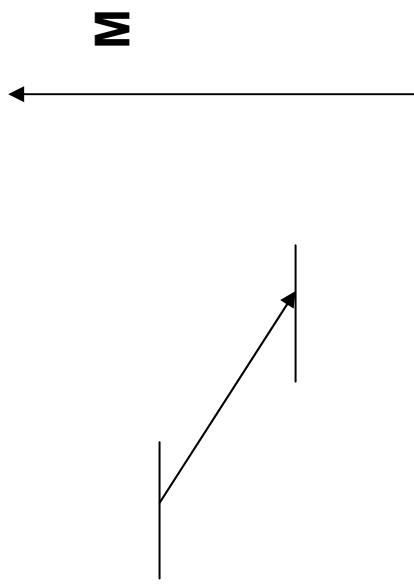
$$-\frac{2}{hc} \int_R^{\infty} \sqrt{2 Ma (2 (Z - 2) al hc / x - EE)} dx;$$

N [e%]
Out[128]= 84
Out[129]= 210
Out[134]= 5.4
Out[137]= 3.77376×10-31
Out[138]= 4.5
Out[141]= 8.54363×10-37
Out[142]= 1.5
Out[145]= 5.5797×10-85
Out[146]= 8.5
Out[149]= 2.3733×10-19

```



# Rozpad beta



$\beta^-$



$$Q = M_X + Zm_e - (M_Y + Zm_e + m_e) = M_X - M_Y > 0$$

$\beta^+$



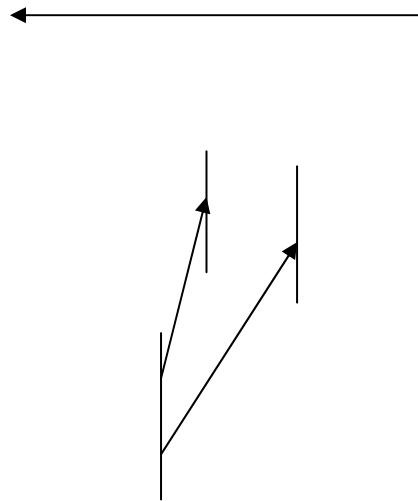
$$Q = M_X + Zm_e - (M_Y + Zm_e + m_e) = M_X - (M_Y + 2m_e) > 0 \Rightarrow M_X - M_Y > 2m_e$$

## Elektronový záehyt

E.C.



$$Q = M_X + Zm_e - (M_Y + (Z-1)m_e) = M_X - M_Y > 0$$

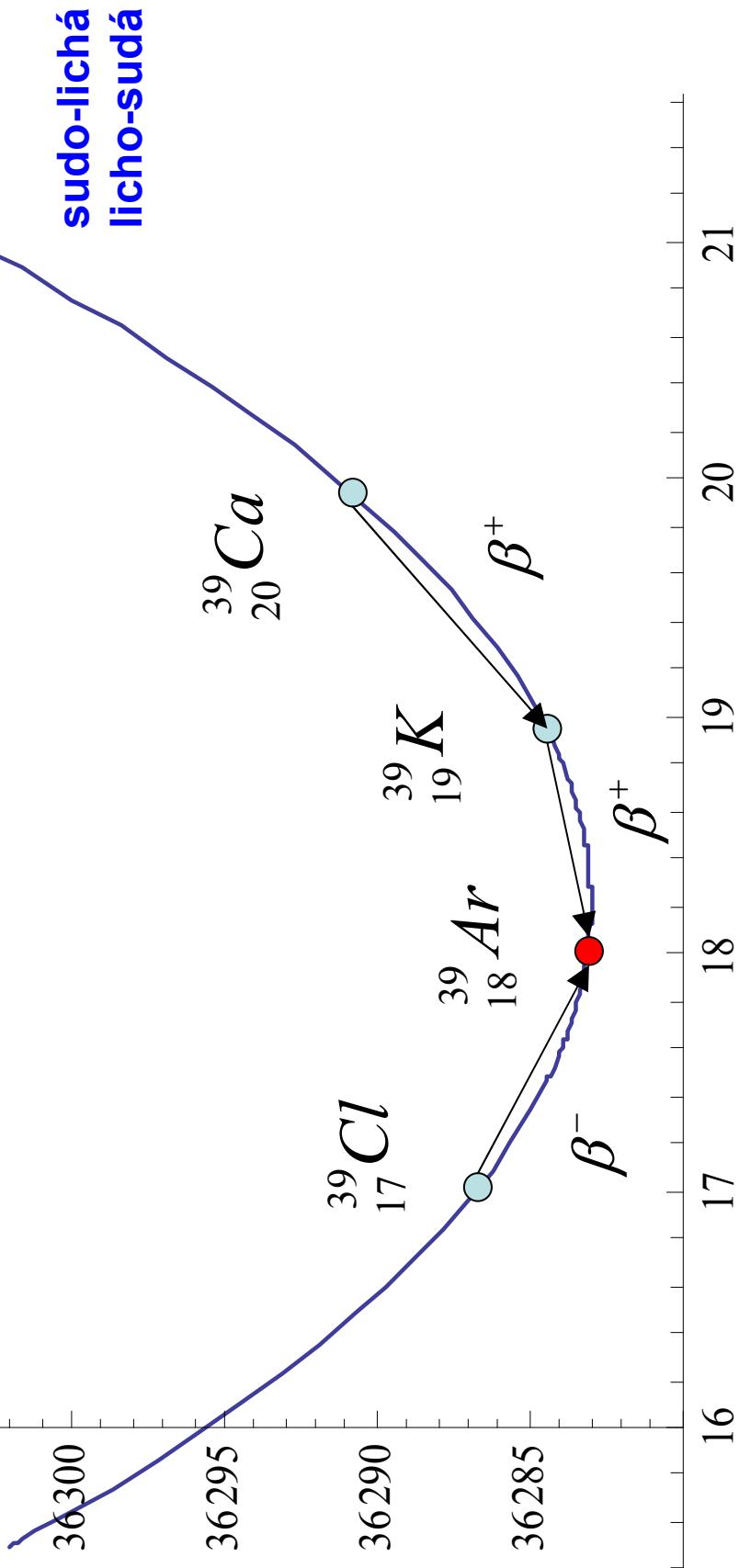


$$M(A, Z) = Zm_p + (A - Z)m_n - B(A, Z) =$$

$$Zm_p + (A - Z)m_n - \left( A \cdot 15,6 MeV - A^{2/3} \cdot 17,2 MeV - \frac{Z^2}{A^{1/3}} \cdot 0,7 MeV - \frac{(A - 2Z)^2}{A} \cdot 23,3 MeV \right)$$

36310

**A=39**



$$M(A, Z) = Zm_p + (A - Z)m_n - B(A, Z) =$$

$$Zm_p + (A - Z)m_n - \left( A \cdot 15,6 MeV - A^{2/3} \cdot 17,2 MeV - \frac{Z^2}{A^{1/3}} \cdot 0,7 MeV - \frac{(A - 2Z)^2}{A} \cdot 23,3 MeV \mp \frac{1}{A^{1/2}} \cdot 12,0 MeV \right)$$

$37230$

**M, MeV**

**lichoo-lichá**

**A=40**

$^{40}_{17}Cl$

$37220$

$\beta^+$

**sudo-sudá**

$^{40}_{19}K$

$37215$

$\beta^-$

**Dvakrát magické jádro**

$37210$

$^{40}_{18}Ar$

**E.C.**

**Z**

21  
20  
19  
18  
17  
16

**Sc**

$\beta^+$

$\beta^-$

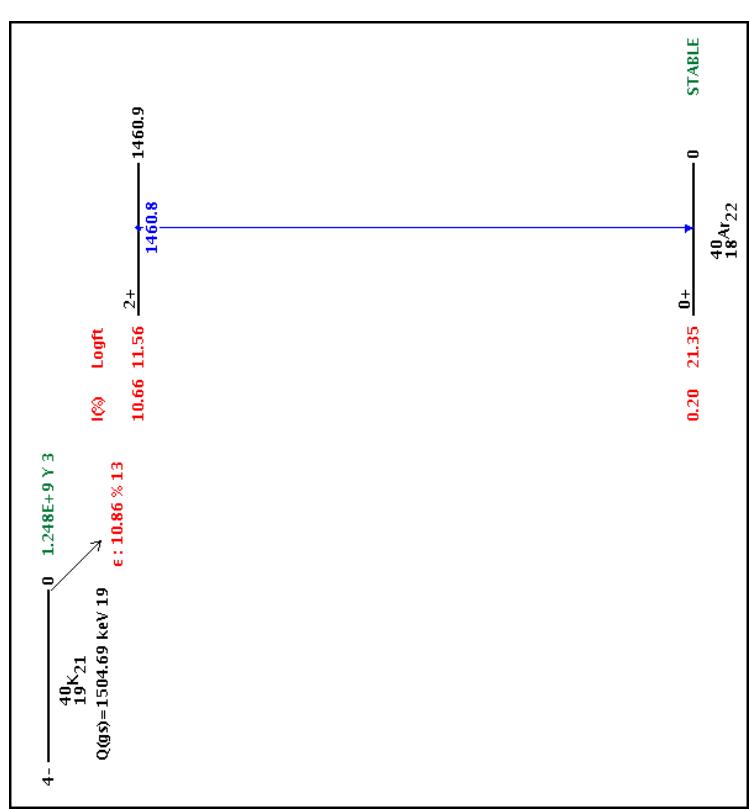
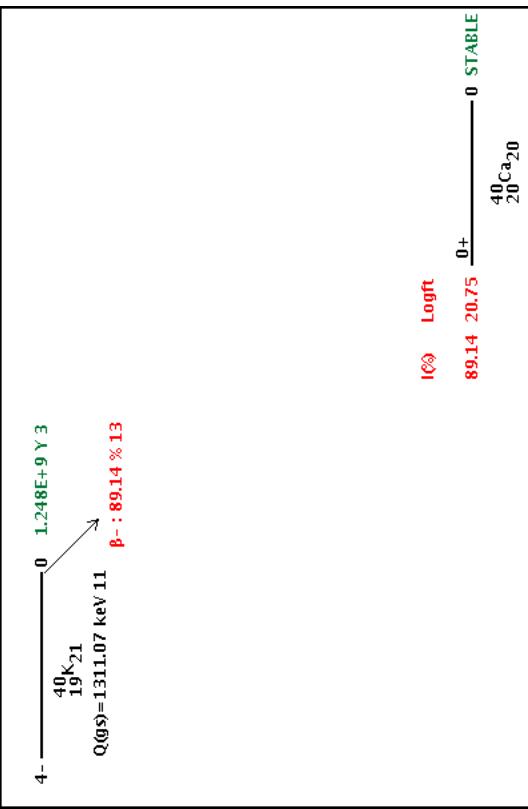
# Jak radioaktivní je lidské tělo?

$1,2 \times 10^{-4}$  K 40, 200 g K v lidském těle

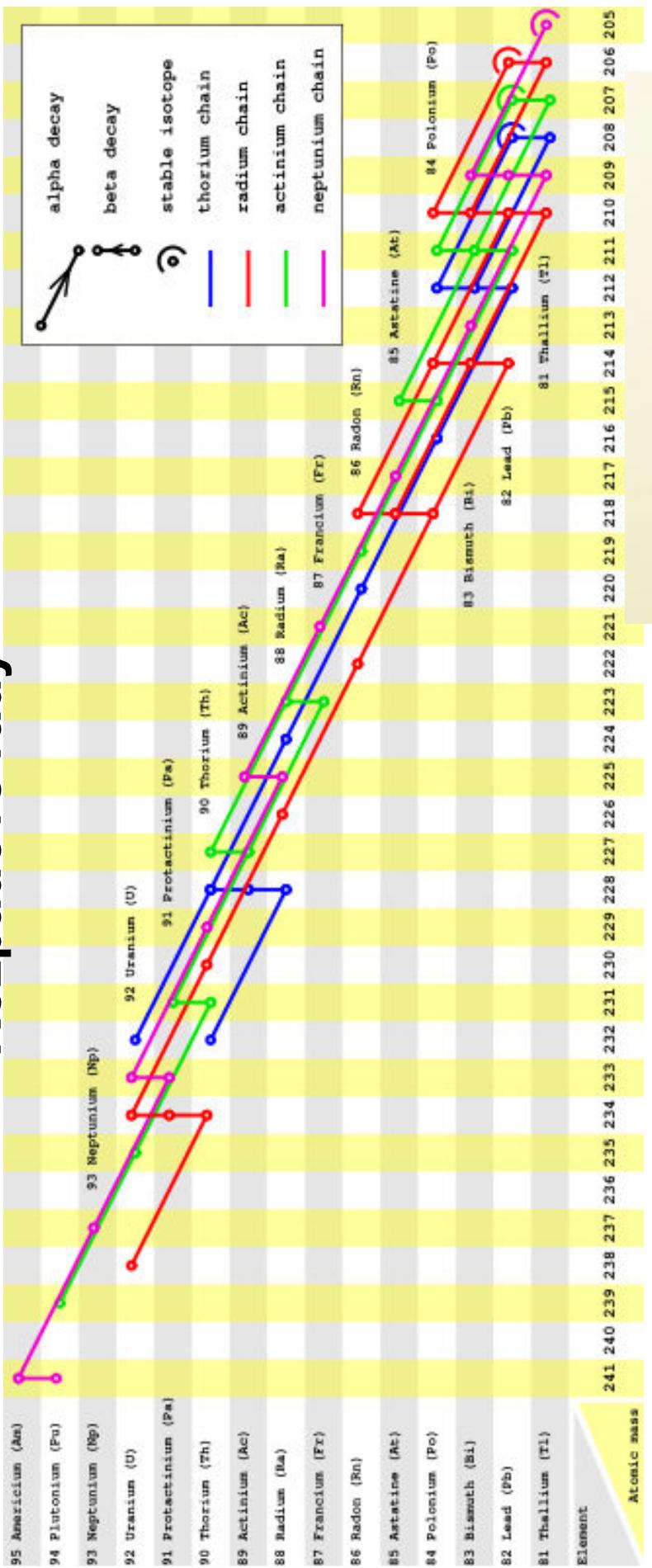
$$200g K \Rightarrow \frac{200g \cdot 1,2 \cdot 10^{-4}}{40g/mol} 6,023 \cdot 10^{23} = 3,6 \cdot 10^{20} \text{ jader } {}^{40}_{19}K$$

$$\frac{3,6 \cdot 10^{20} \text{ jader}}{1,25 \cdot 10^9 \text{ year} \cdot 3,15 \cdot 10^7 \text{ s / year}} \Rightarrow 9 \cdot 10^3 \text{ rozpadů / s}$$

$1,4 MeV \gamma$  je přítomn v 10%  $\Rightarrow 9 \cdot 10^2 \text{ rozpadů / s}$



# Rozpadové řady



thorium series -  $^{82}\text{Pb}^{208}$

uranium series -  $^{82}\text{Pb}^{207}$

actinium series -  $^{83}\text{Bi}^{207}$

neptunium series -  $^{83}\text{Bi}^{209}$ .

## URANIUM 238 (U238) RADIOACTIVE DECAY

type of radiation	nuclide	half-life
$\alpha$	uranium—238	$4.5 \times 10^9$ years
$\alpha$	thorium—234	24.5 days
$\beta$	protactinium—234	1.14 minutes
$\beta$	uranium—234	$2.33 \times 10^5$ years
$\alpha$	thorium—230	$8.3 \times 10^4$ years
$\alpha$	radium—226	1590 years
$\alpha$	radon—222	3.825 days
$\alpha$	polonium—218	3.05 minutes
$\alpha$	lead—214	26.8 minutes
$\beta$	bismuth—214	19.7 minutes
$\beta$	polonium—214	$1.5 \times 10^{-4}$ seconds
$\alpha$	lead—210	22 years
$\beta$	bismuth—210	5 days
$\beta$	polonium—210	140 days
$\alpha$	lead—206	stable

$$N_1(t)=N_1(0)\cdot e^{-t/\tau_1}$$

$$N_2(t)=N_2(0)\cdot e^{-t/\tau_2}$$

$$\frac{N_1(t)}{N_1(t)}=\frac{N_1(t)}{N_2(t)}e^{-t(1/\tau_1-1/\tau_2)}=\frac{N_1(t)}{N_2(t)}e^{-t\ln2(1/T_1-1/T_2)}$$

# **Slupkový model jádra a Magická čísla**

Jádra s určitým počtem neutronů a/nebo protonů vykazují abnormální velkou vazbovou energii.

Tato čísla jsou 2,8,20,28,50,82,126

Příklad Ca 20,40 je dvakrát magické jádro, má magický počet neutronů i protonů (20).

Další příklady = alfa částice (2,4), kyslík (8,16), . . . , oovo (82,208).

Za objasnění magických čísel dostali Maria Goepert-Mayer a Johannes Jensen Nobelovu cenu.



## Magická čísla pro harmonický oscilátor:

1i	26	2g	18	3d	10	4s	2	56	168
1h	22	2f	14	3p	6			42	112
1g	18	2d	10	3s	2			30	70
1f	14	2p	6					20	40
1d	10	2s	2					12	20
1p	6							6	8
1s	2							2	2

2,8,20 jsou správně, ale neumí předpovědět 28, 50, 82, 126

## Magická čísla pro potenciálovou jámu:

<u>1i</u>	<u>26</u>	<u>2g</u>	<u>18</u>	<u>3d</u>	<u>10</u>	<u>4s</u>	<u>2</u>	<b>56</b>	<b>168</b>
				<u>2f</u>	<u>14</u>	<u>3p</u>	<u>6</u>	<b>20</b>	<b>112</b>
<u>1h</u>	<u>22</u>	<u>2d</u>	<u>10</u>	<u>3s</u>	<u>2</u>			<b>34</b>	<b>92</b>
								<b>18</b>	<b>58</b>
<u>1g</u>	<u>18</u>								
<u>1f</u>	<u>14</u>	<u>2p</u>	<u>6</u>					<b>20</b>	<b>40</b>
<u>1d</u>	<u>10</u>	<u>2s</u>	<u>2</u>					<b>12</b>	<b>20</b>
<u>1p</u>	<u>6</u>							<b>6</b>	<b>8</b>
<u>1s</u>	<u>2</u>							<b>2</b>	<b>2</b>

Opět 2,8,20 jsou správně, ale neumí předpovědět 28, 50, 82, 126

## Spin-orbitální interakce

$$J = L + S$$

$$J = |L - S|, \dots, L + S$$

$$S=1/2$$

$$J = L - 1/2, L + 1/2 : \quad L \neq 0$$

$$J = L + 1/2$$

$J$  ..... degenerace:  $(2J+1)$  .....  $J_z = -J, \dots, J$

$$L = 0 \dots s - hladina \dots s_J = s^{1/2} \dots degenerace: 2 \cdot 1 / 2 + 1 = 2$$

$$L=1 \dots p-hladina \dots p_{1/2} \dots degenerace: 2 \cdot 1 / 2 + 1 = 2$$

$\rho_{3/2} \dots$  degenerace:  $2 \cdot 3 / 2 + 1 = 4$

$$L = 2 \dots d - hladina \dots d_{3/2} \dots \text{degenerace: } 2 \cdot 3/2 + 1 = 4$$

$$d_{5/2} \dots \text{degeneracy: } 2.5/2 + 1 = 6$$

# Spin-orbitální interakce

*potenci*

$$-\vec{L} \cdot \vec{S} = \frac{1}{2} \left( (\vec{L} + \vec{S})^2 - \vec{L}^2 - \vec{S}^2 \right) = \frac{1}{2} \left( \vec{J}^2 - \vec{L}^2 - \vec{S}^2 \right)$$

$$\langle l_j | -\vec{L} \cdot \vec{S} | l_j \rangle = -\frac{\hbar^2}{2} (j(j+1) - l(l+1) - s(s+1)) =$$

$$-\frac{\hbar^2}{2} ((l \pm 1/2)(l \pm 1/2 + 1) - l(l+1) - 1/2(1/2 + 1)) =$$

$$-\frac{\hbar^2}{2} ((l^2 \pm l/2 \pm l/2 + 1/4 + l \pm 1/2) - (l^2 + l) - 3/4) =$$

$$-\frac{\hbar^2}{2} + l$$

$$l \dots \dots (2l+1).2(\text{spin}) \xrightarrow{\sim l+1} \overbrace{\hspace{10em}}^{l_{j=l-1/2}, \dots, 2(l-1/2)+1 = 2l}$$

$$\overbrace{\hspace{10em}}^{\sim l} l_{j=l+1/2}, \dots, 2(l+1/2)+1 = 2l+2$$

184

$1j_{5/2}$   
 $4s_{1/2}$   
 $1i_{11/2}$   
 $2g_{9/2}$

$2d_{3/2}$   
 $2g_{7/2}$   
 $3d_{5/2}$   
 $126$

$1i_{3/2}$   
 $3p_{3/2}$   
 $2f_{1/2}$   
 $1h_{9/2}$

82

$1h_{11/2}$   
 $2d_{3/2}$   
 $1g_{7/2}$

50

$1h_{11/2}$   
 $2d_{3/2}$   
 $1g_{7/2}$

$2p_{1/2}$   
 $2p_{3/2}$   
 $1d_{3/2}$   
 $1d_{5/2}$

$1p_{3/2}$   
 $1s_{1/2}$

1i    26    2g    18    3d    10    4s    2

3p    6  
2f    14

1h    22    2d    10    3s    2

19    18

2p    6  
1f    14

2s    2  
1d    10

1p    6

1s    2

# (Celkový) spin ( $J$ ) a parita základních stavů jader

Sudo-sudá jádra.....spin=0, parita=+

Licho-sudá a sudo-lichá.....spin a parita dány nespárováným nukleonem

Př.: kyslík 15: nespárováný neutron má spin  $J=1/2$  a  $l=1$ , tj. zápornou paritu

Licho-lichá.....spin je dán součtem spinů nespárováných nukleonů

Př.: dusík 14: nespárováný proton i neutron mají spin  $J=1/2$  a celkový spin jádra může být 0 nebo 1 (je 1).

$^{15}_7O_B$

