

A sugárzások és az anyag fizikai kölcsönhatásai

A kölcsönhatásban résztvevő partner

1. Atommag
2. Az atommag erőtere
3. Elektron (szabad, kötött)
4. Elektromos erőtér
5. Molekulák
6. Makroszkopikus rendszerek

Mechanizmus

- | | |
|-----|---|
| a., | Elnyelődés (abszorpció)
s: ΔI , ΔE ; a: $E_{kin} + E^*$ |
| b., | Koherens szórás
(nincs energia átadás)
s: ΔI |
| c., | Inkoherens szórás
s: ΔI , ΔE
(van energiaátadás)
--> rugalmas, a: E_{kin}
(nincs gerjesztés)
-->rugalmatlan
a: $E_{kin} + E^*$
(gerjesztés is van) |

1,2 abc: magreakciók

3,4 abc: ionizáló sugárzások kcsatlakozásai

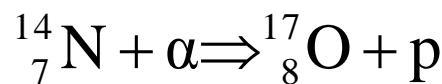
5,6 abc: nem ionizáló sugárzások kcsatlakozásai

Sugárzások osztályozása

1. Magaktív töltött részecskék (p, d, t , alfa: $m_o > m_e$)
2. Magidegen töltött részecskék (e^+, e^-)
3. Töltés nélküli ($n: m_o > 0$)
4. Töltés és nyugalmi tömeg nélküli (elektromágneses sugárzások)

Magreakciók

RUTHERFORD 1919



általában :

$$a + X \Leftrightarrow Y + b$$

$$X(a, b)Y$$

Megmaradási elvek:

- Nukleonok száma
- Elektromos töltés
- Energiamegmaradás
- Impulzusnyomaték
- Impulzus
- Spin
- Paritás

Energiamegmaradás

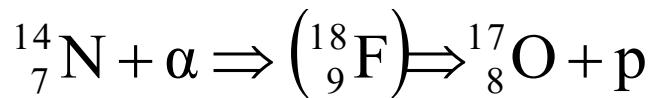
$$E_A + E_Y = E_A + E_X + Q$$

$E = E_{\text{kin}} + mc^2$, magreakciók során felszabaduló energia: Q

Reakció	$Q(\text{MeV})$
$(n,\gamma), (p,\gamma)$	8 ± 2
$(n,p), (p,n)$	0 ± 2
$(n,\alpha), (p,\alpha)$	4 ± 2
$(\gamma,n), (\gamma,p)$	-8 ± 2
Urán hasadás	200
Termonukleáris reakció: Pl.: ${}^3\text{H}(d,n){}^4\text{He}$	17.6
Kémiai reakció: $\text{H}_2 + 1/2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$	$3 \times 10^{-6}/\text{molekula}$

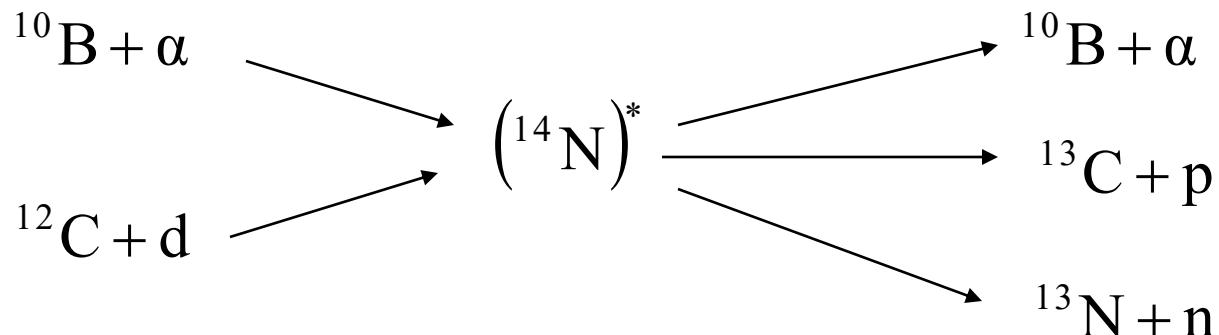
Magreakciók mechanizmusa

Bohr: az **a** részecske beépülésével egy gerjesztett **átmeneti mag** jön létre



A gerjesztési energia(E^*) két részből tevődik össze:
 $E^* = E_k + E_a$ ahol
 E_k a beépült részecske kötési energiája
 E_a az a részecske kinetikus energiája

A reakció termékei az átmeneti mag összetételeitől és energiájától függnek



HATÁSKERESZTMETSZET

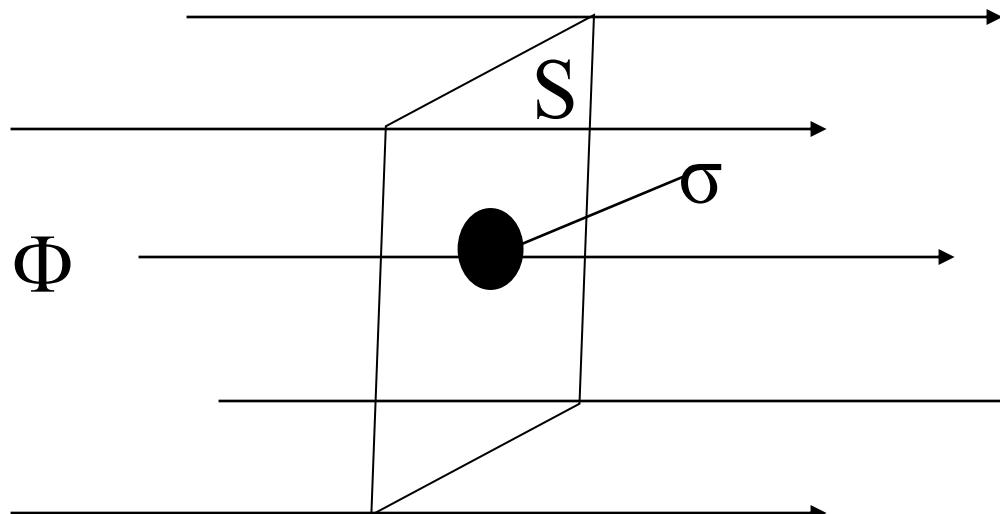
A magreakciók sebessége (R) :

$$R \equiv \sigma \cdot \Phi \cdot N_A, \text{ ahol}$$

σ - hatáskeresztmetszet

Φ - beeső részecskefluxus

N_A - a célmagok száma egységnyi felületen



σ :

- effektív felületként képzelhető el, amit ha eltalál a bombázó részecske, a reakció végbemegy

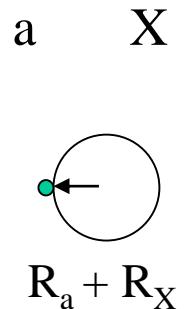
•egysége: 1 barn = 10^{-28} m^2

Magreakciók töltött részecskesugárzással

Coulomb gát:

$$E_C = \frac{Z_a \cdot Z_X \cdot e^2}{R_a + R_X} \cdot 0,624 \cdot 10^6 \text{ (MeV)}$$

$$R = 1,5 \cdot 10^{-13} \cdot A^{1/3} \text{ cm}$$



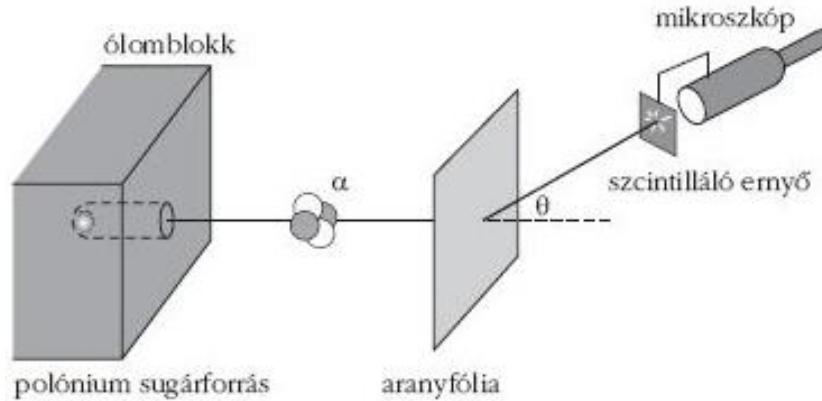
Protonoknál: 1-12 MeV

Alfa: 2-24 MeV

alagúteffektus

Magreakciók alfa-sugárzással

Rugalmas szóródás – Rutherford



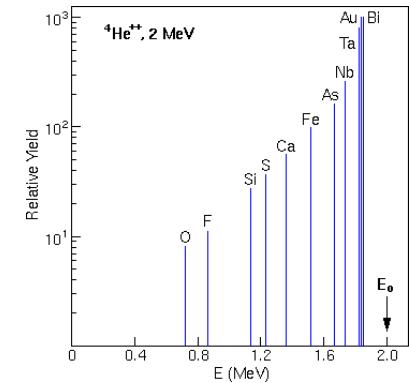
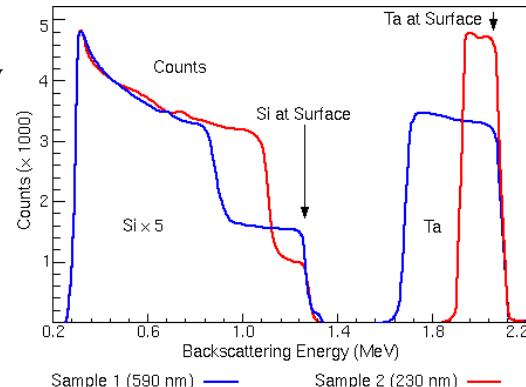
Szórási képlete:

$$\frac{d\omega}{d\Omega} = \left(\frac{Z_1 Z_2 e^2}{4E_0} \right)^2 \frac{1}{(\sin \theta/2)^4},$$

A Θ szögben szórt részecskék E energiája E/E_0 - tömegszám függés!

$$E = E_0 \cdot \left(\frac{\frac{4}{A} \cdot \cos \Theta + \sqrt{1 + \left(\frac{4}{A} \right)^2 \cdot \sin^2 \Theta}}{1 + \frac{4}{A}} \right)^2$$

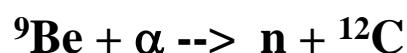
Felület analitikai módszer:
Rutherford Backscattering Spectroscopy
(RBS)



Fontosabb alfa magreakciók

α - magreakciók

(α, n) reakciók:

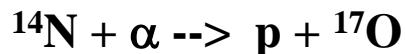


Laboratóriumi neutron forrás.

Az alfa forrás lehet: Ra, Rn, Po, Am, Pu, stb.



(α, p) reakciók:



Rutherford

Magreakciók egyéb töltött részecskékkel

p, d - sugárzás

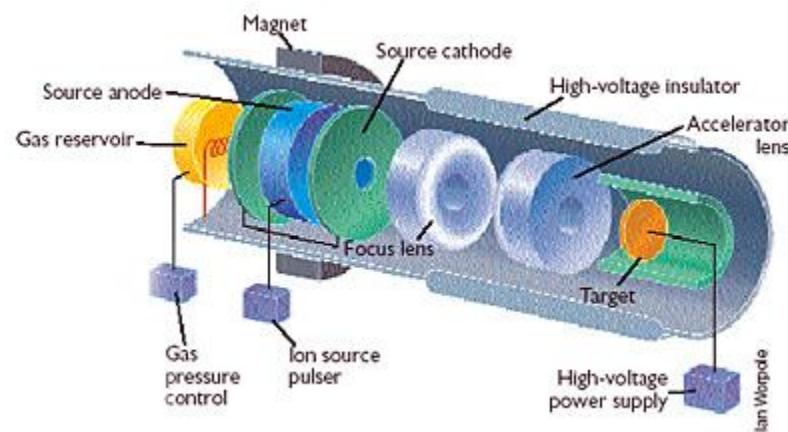
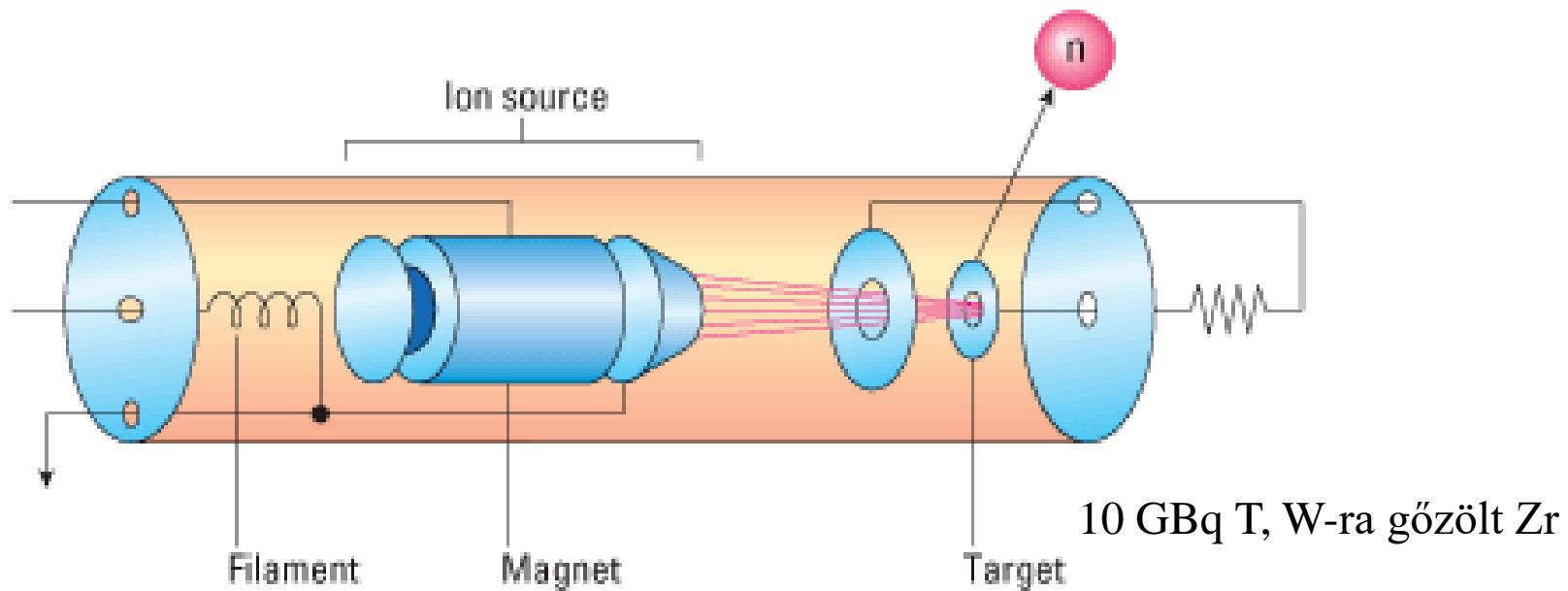


Protondús (neutronhiányos) magok előállítása:

Gyakorlati jelentőség: PET-Debrecen

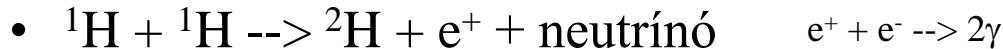
Izotóp	^{15}O	^{11}C	^{13}N	$^{18}\text{F} (\text{F}^-)$	$^{18}\text{F} (\text{F}_2)$
$T_{1/2}$ (perc)	2.05	20.39	9.96	109.8	109.8
Magreakció	$^{14}\text{N}(\text{d},\text{n})^{15}\text{O}$	$^{14}\text{N}(\text{p},\alpha)^{11}\text{C}$	$^{16}\text{O}(\text{p},\alpha)^{13}\text{N}$	$^{18}\text{O}(\text{p},\text{n})^{18}\text{F}$	$^{20}\text{Ne}(\text{d},\alpha)^{18}\text{F}$
Célanyag	99 % N_2 1% O_2	N_2	(^{16}O) Víz	(^{18}O)Víz	0.33% F_2 Neon-ban
Termék	$^{15}\text{O}_2$ (gáz)	$^{11}\text{CO}_2/^{11}\text{CO}$ (gáz)	$^{13}\text{NH}_3$ (Folyadék)	$^{18}\text{F}^-$ (Folyadék)	$^{18}\text{F}_2$ (gáz)
Előállítható Aktivitás	74 GBq (2 Ci)	111GBq (3 Ci)	15 GBq (0,4Ci)	185 GBq (5 Ci)	11GBq (0,3 Ci)

T(d,n)⁴He – hordozható neutronforrás



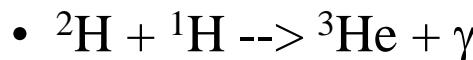
Termonukleáris reakciók

1. Proton-proton lánc - naptípusú csillagok alapvető energiaforrása

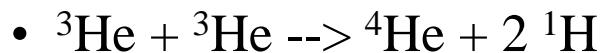


$$T_{\min} = 1 \text{ millió K}$$

a keletkező gamma sugarak elnyelődnek a csillagok belsejében és gerjesztés útján látható tartományú fotonokká transzformálódnak. 1 gamma fotonból kb. 200 000 látható foton keletkezik.



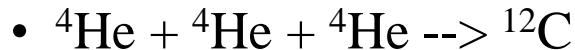
A neutrínó elhagyja a csillagot.



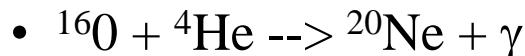
$$T_{\min} = 10 \text{ millió K}$$

600 millió t H ég el másodpercenként és 596 millió t He keletkezik.

Nagy tömegű csillagokban beindul az un. Triple-alfa folyamat:



$$T_{\min} = 100 \text{ millió K}$$



Nagyobb tömegű csillagokban ahol a hőmérséklet nagyobb, mint 500 mK nagyobb magok égése is beindul:

A Nap-neutrínó probléma

Neutrínó: W. Pauli jósolta meg elméletileg, kísérletileg Reines és Cowan mutatta ki 1956-ban.

A Napban lejátszódó folyamatokat csak közvetve tudjuk ellenőrizni.

Ez a csak a Napot elhagyó egyetlen reakciótermék, a neutrínók vizsgálatával lehetséges.

Feladat: detektáljuk a Nap p-p láncából származó neutrínókat.

1970-ben 100,000 gallon perchloroethylene -- C_2Cl_4 tartalmazó tartályban a következő reakciót figyelték:



A tartályt 1.5 km mélyen helyezték el egy aranybányában (Homestake bánya, Lead, SD, USA).

A p-p lánc alapján 3 Argon atom keletkezését várták naponta, amit radioaktivitása útján könnyű detektálni.

Eredmény: csak 1/3 mennyiséget mértek. A kísérlet 20 éve folyik és

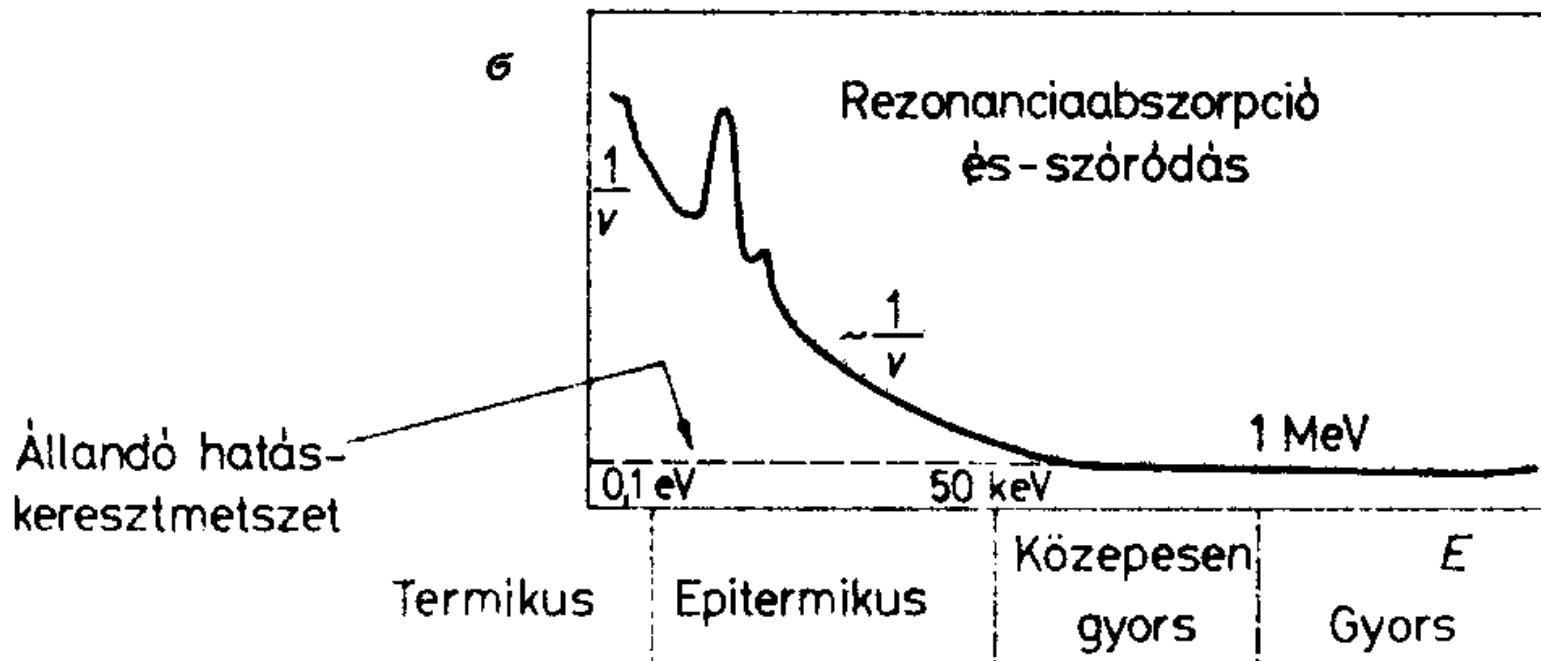
más obszervatóriumok is (Japán (Kamiokande), Oroszország (SAGE = Soviet(sic)-American Gallium Experiment) és Olaszország (GALLEX)) hasonló eredményt közöltek.

Probléma: hol a hiányzó neutrínó?

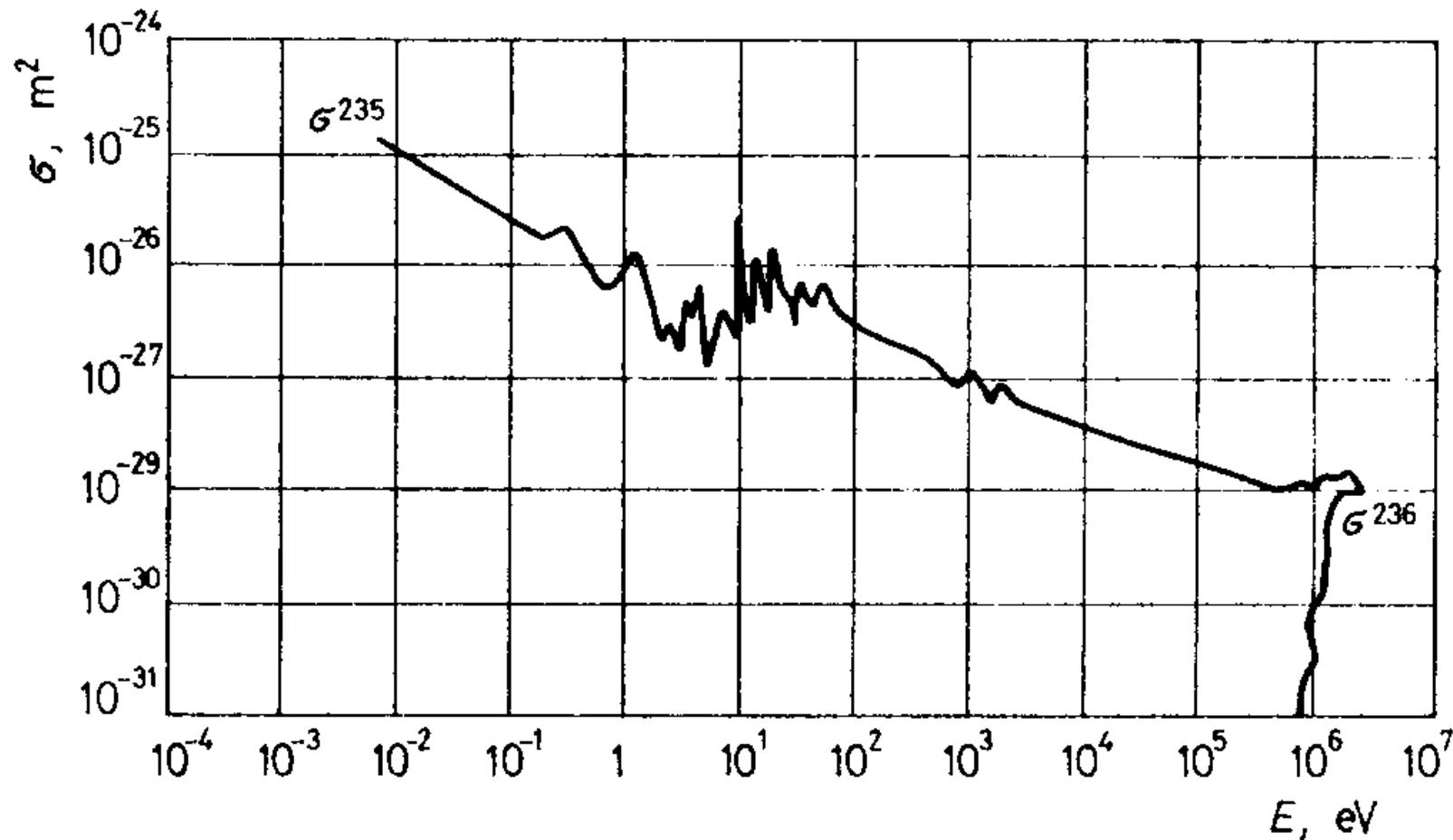
Részletes információ: <http://www.sns.ias.edu/~jnb/Papers/Popular/snhistory.html>

Neutron magreakciók

- A He kivételével minden elem
- Mindig exoterm
- A hatáskeresztmetszet erősen energia függő



^{235}U neutron befogási hatáskersztmetszete függése a neutron energiától

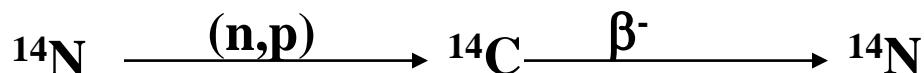


(n,γ) reakciók a leggyakoribbak.

Példa:

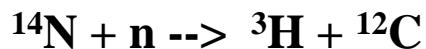
Magreakció	σ [barn]
$^{23}\text{Na}(n,\gamma)^{24}\text{Na}$	0.53
$^{109}\text{Ag}(n,\gamma)^{110m}\text{Ag}$	2.2
$^{59}\text{Co}(n,\gamma)^{60}\text{Co}$	20
$^{35}\text{Cl}(n,\gamma)^{36}\text{Cl}$	40
$^{113}\text{Cd}(n,\gamma)^{114}\text{Cd}$	6.31×10^4
$^{135}\text{Xe}(n,\gamma)^{136}\text{Xe}$	2.7×10^6

(n,p) reakciók:



Az élő szervezetben a $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$ arány kb. $1/8.3 \times 10^{11}$, ami 15 bomlás/perc/g szén

(n,T) reakciók:

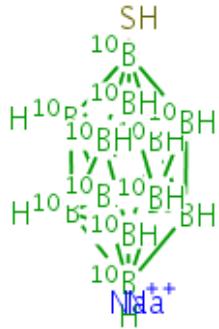
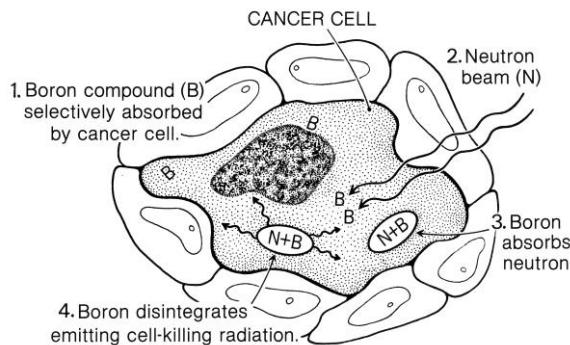


(n,α) reakciók:

Magreakció	σ [barn]
$^{10}\text{B}(n,\alpha)^7\text{Li}$	3×10^3
$^6\text{Li}(n,\alpha)^3\text{T}$	900

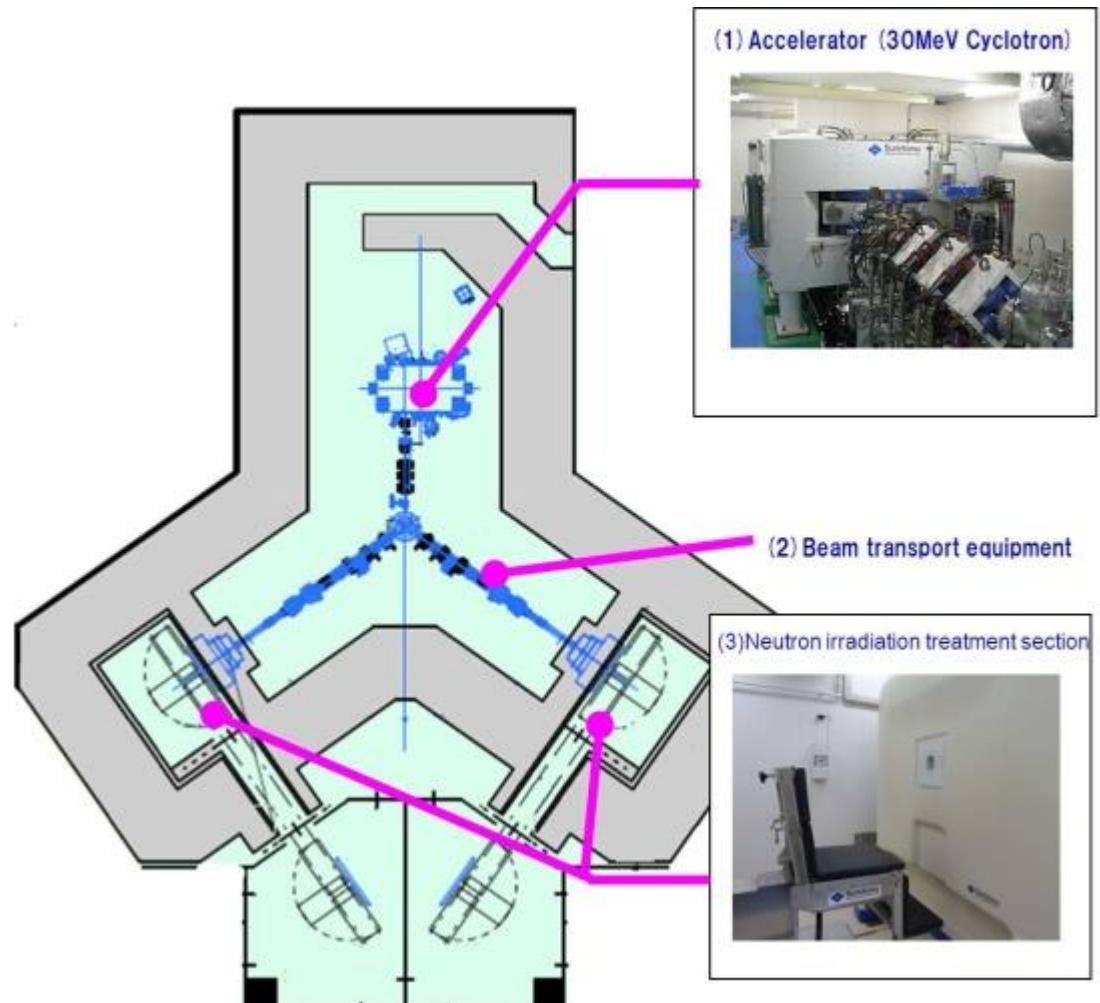
Bór Neutron Befogásos Terápia (BNCT)

Boron Neutron Capture Therapy (BNCT)



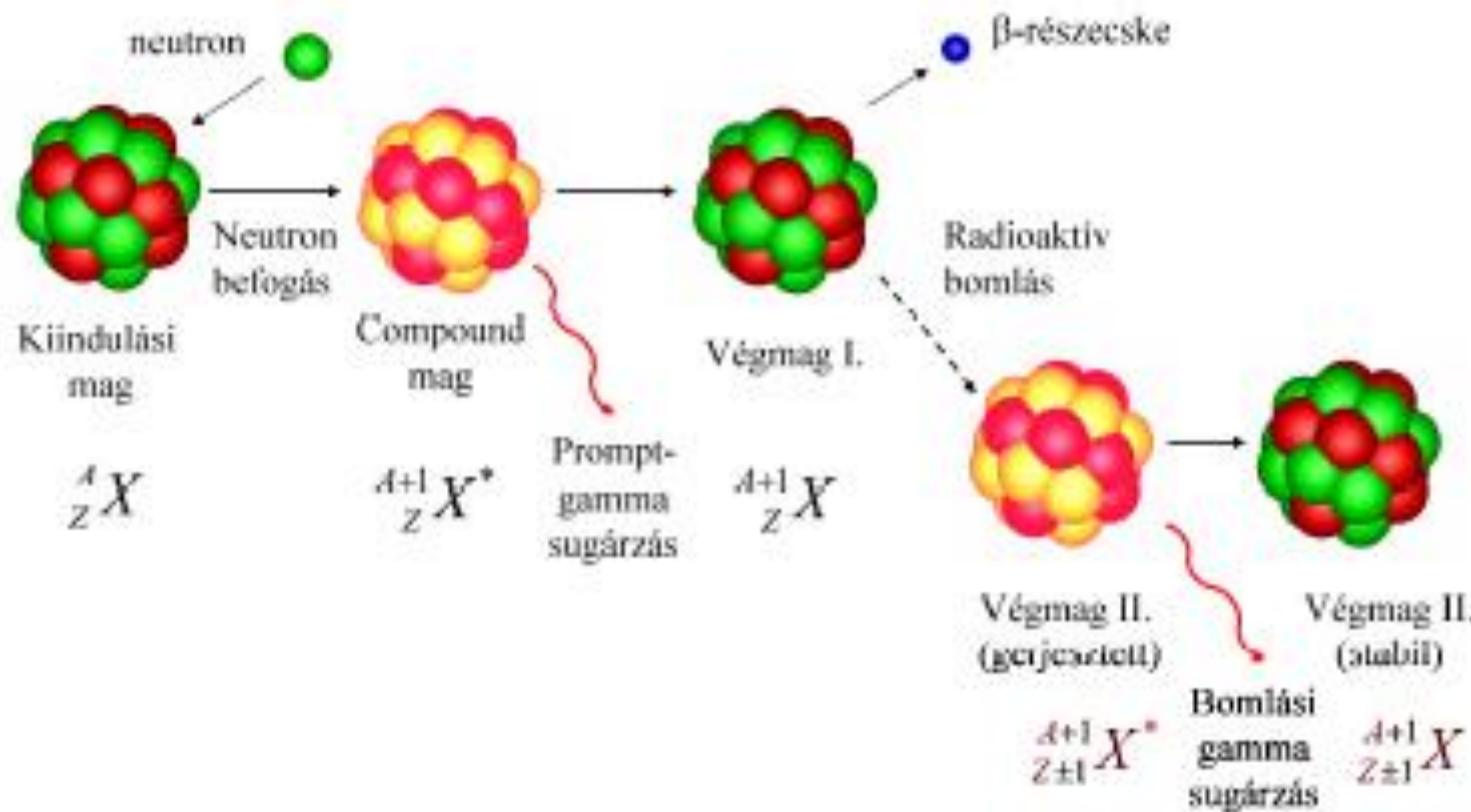
BSH ($\text{Na}_2\text{B}_{12}\text{H}_{11}\text{SH}$)

BSH -3R ($\text{Na}_2\text{B}_{12}\text{H}_{11}\text{S}-\text{R}-\text{R}-\text{R}$
R= Arginin)



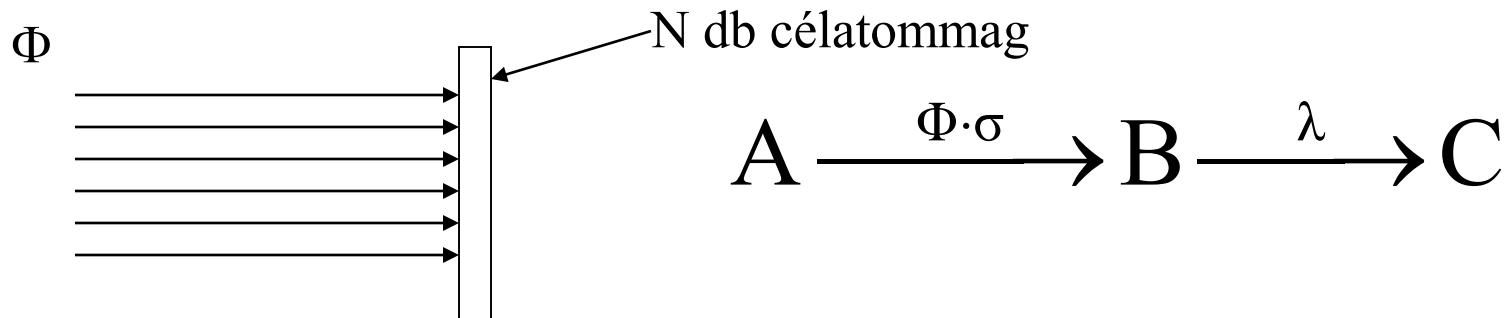
Neutron aktivációs analízis (NAA)

Promt-gamma aktivációs analízis (PGAA)



Az aktiválás időtörvénye

Kérdés: hogyan adható meg egy pl. neutron abszorpcióval előállítható izotóp aktivitása a besugárzási idő függvényében?



A keletkező radioaktív B magok mennyisége (N^*) időbeli változása:

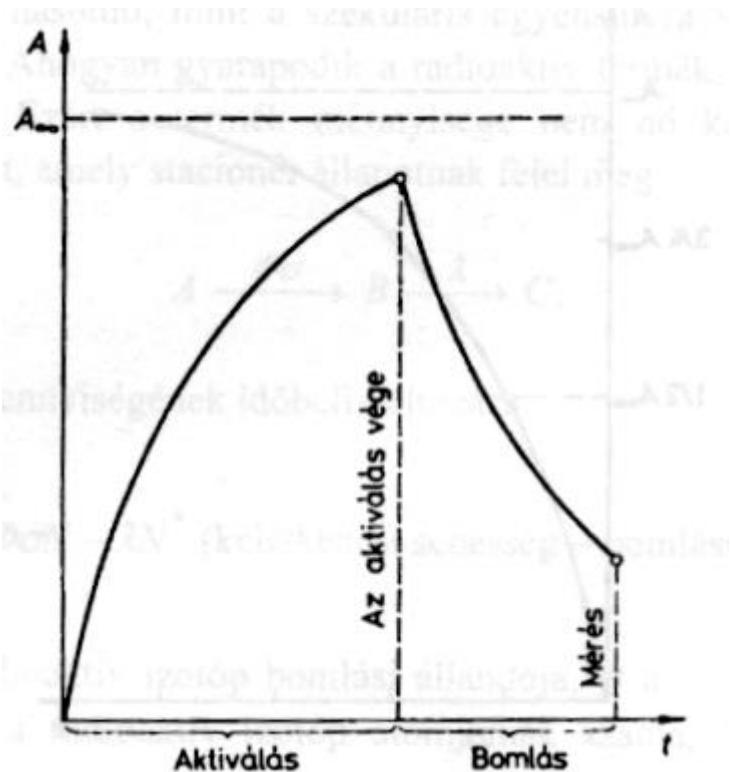
$$\frac{dN^*}{dt} = \Phi \cdot \sigma \cdot N - \lambda \cdot N^*$$

Ha $t=0$ esetben $N^*=0$, akkor:

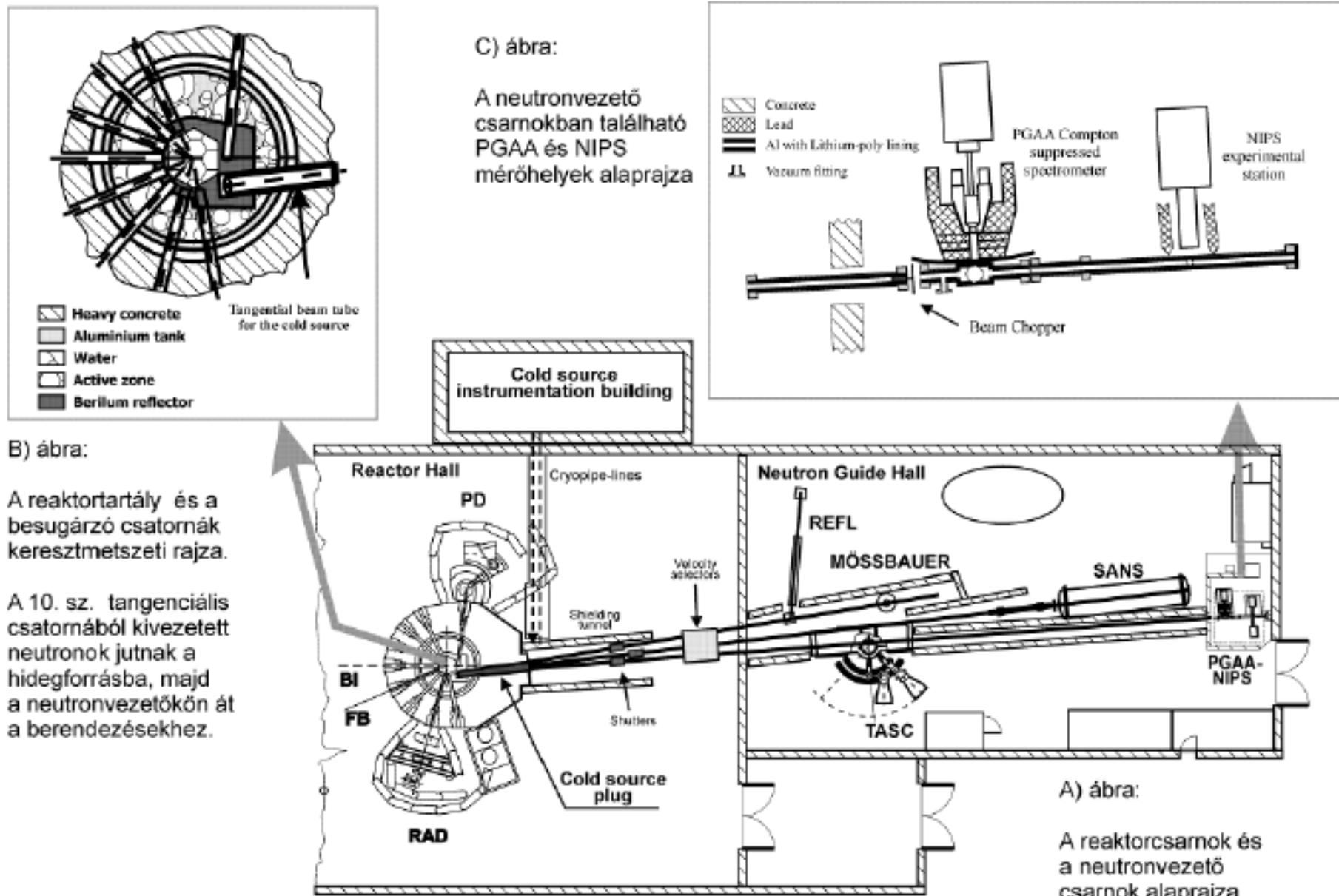
$$A = A_{\infty} \cdot [1 - \exp(-\lambda \cdot t)]$$

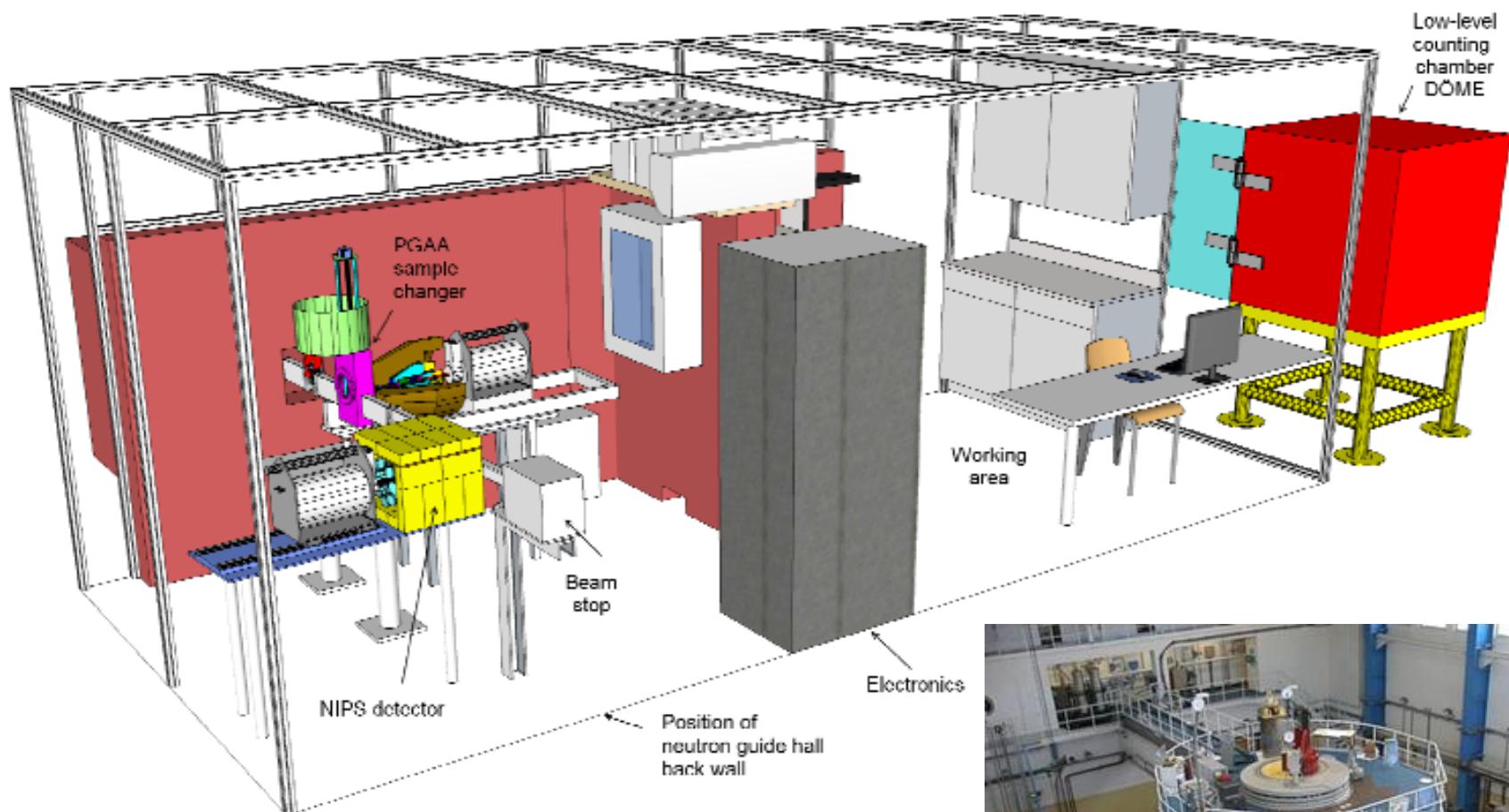
ahol

$$A_{\infty} = \Phi \cdot \sigma \cdot N$$

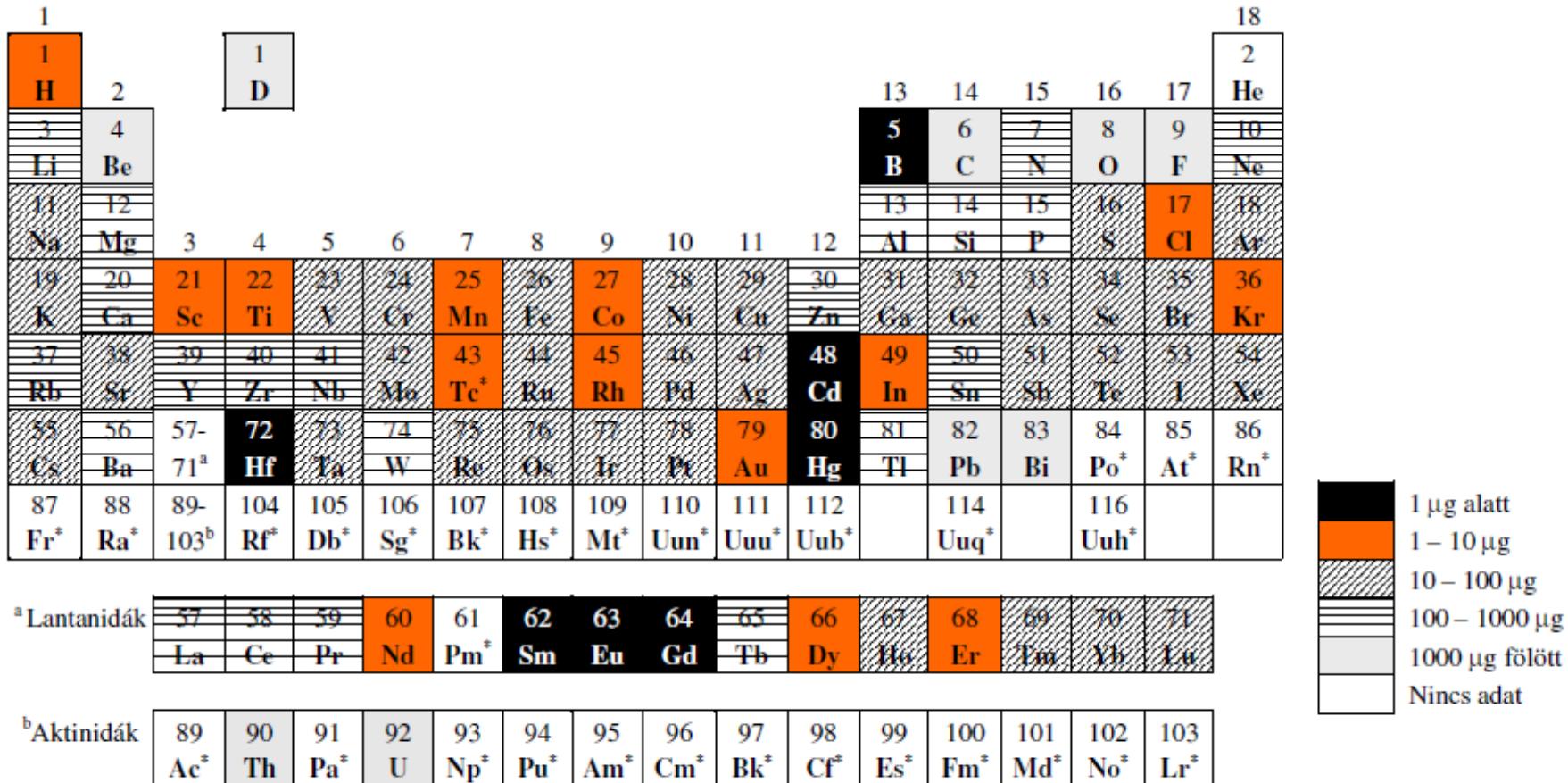


Budapesti Kutató Reaktor



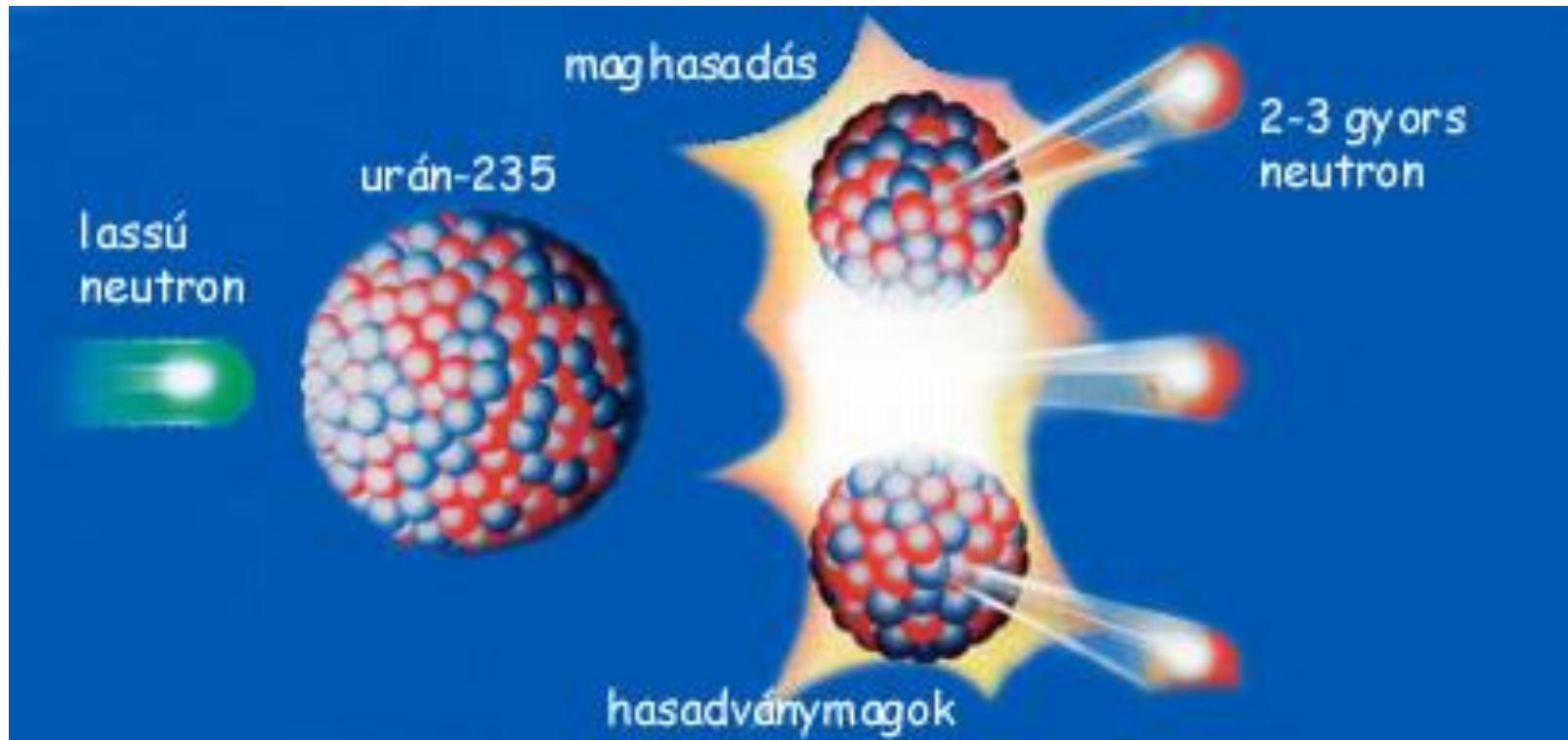
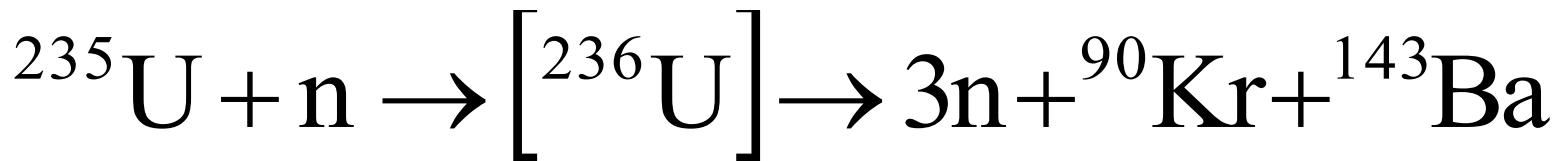


PGAA érzékenysége



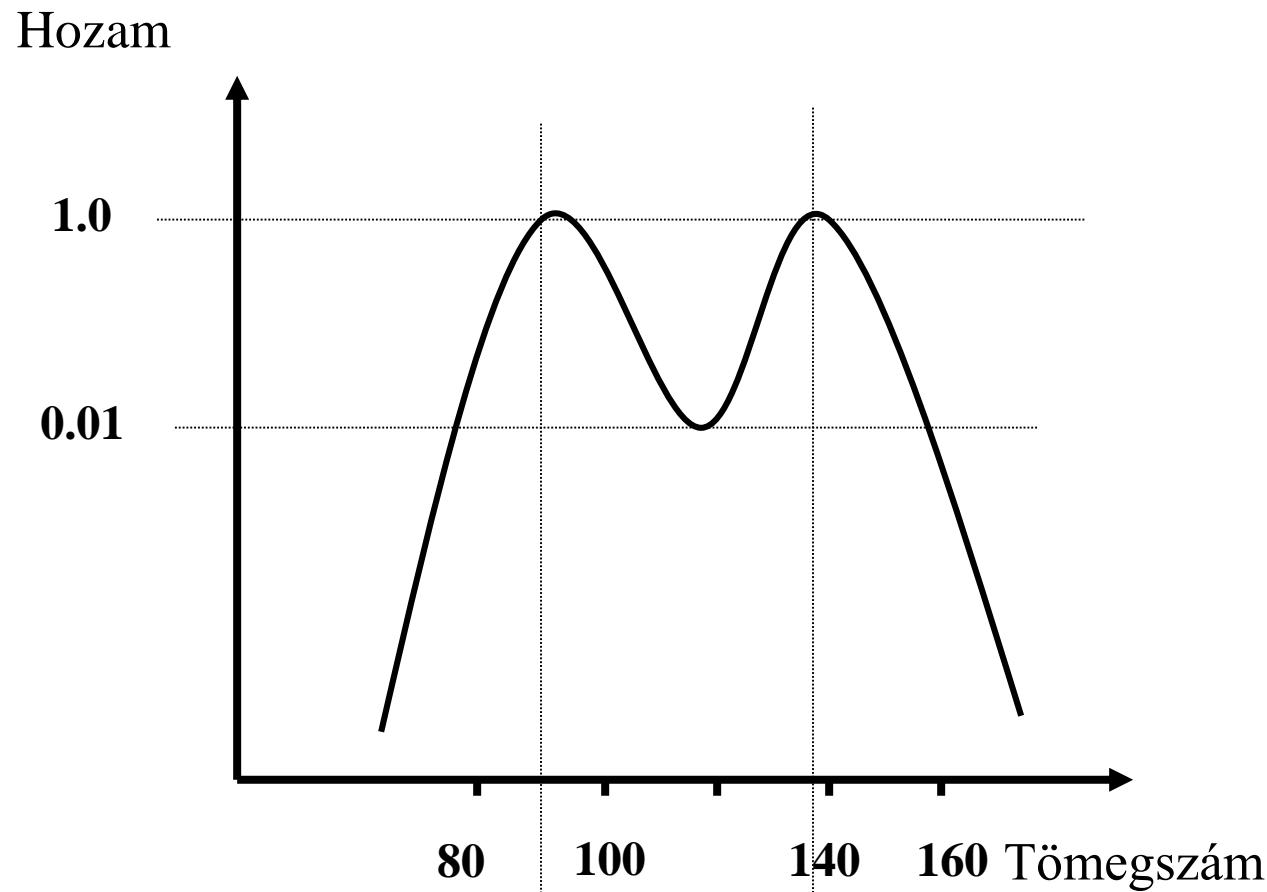
9. ÁBRA. Az elemek legkisebb kimutatható mennyisége a budapesti PGAA mérőhelyen, a legkedvezőbb detektálási körülményeket feltételezve és 30 000 s mérési időre vonatkoztatva

(n,f) reakciók, maghasadás (Otto Hahn):



A természetes uránnak csak 0.71%-a 235-ös izotóp, a többi 238-as, amely termikus neutronokkal nem hasítható

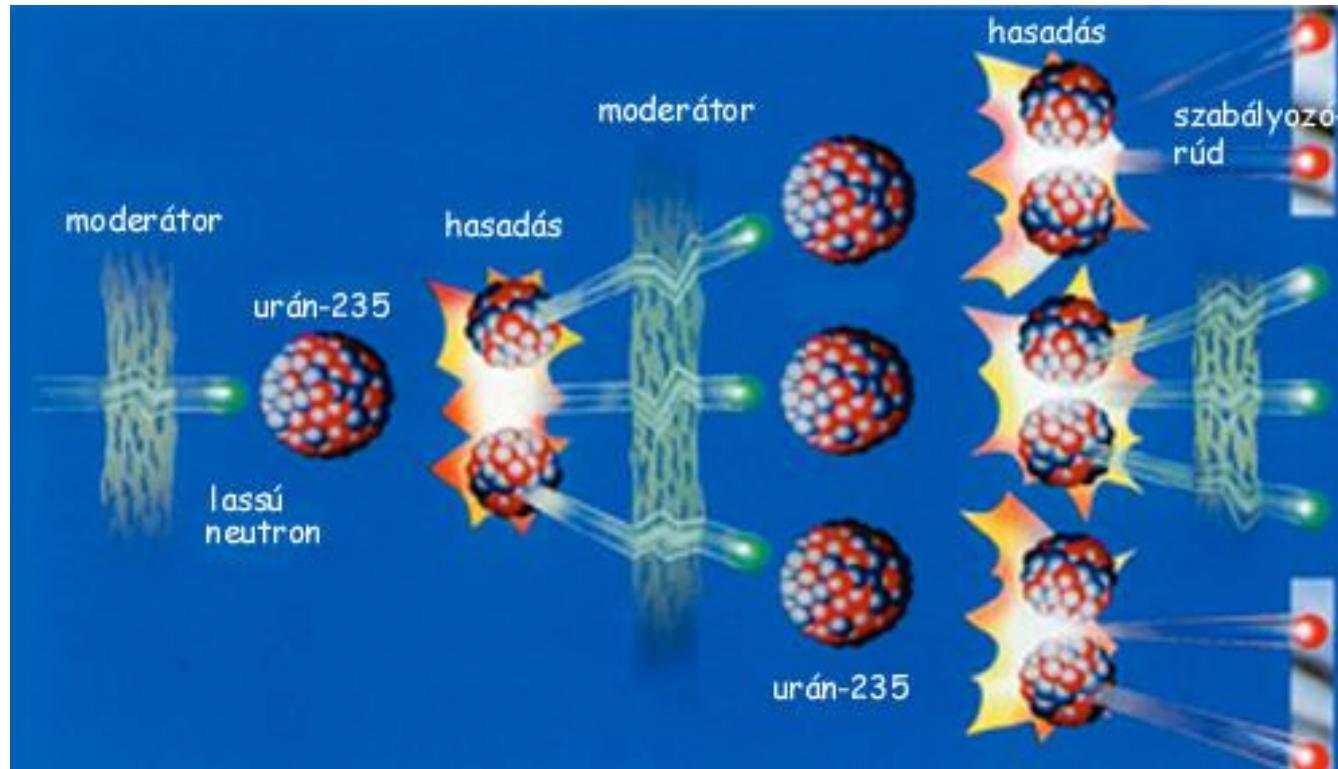
235-U hasadvány-termékei eloszlása



(n,f) reakcióra képes magok

Izotóp	Kiindulási anyag	Hatásos neutron
235-U	Természetes urán	termikus
233-U	Természetes tórium, neutron besugárzás	termikus
239-Pu	238-U neutron besugárzás	termikus
241-Pu	238-U neutron besugárzás	termikus
238-U	Természetes urán	gyors
232-Th	Természetes tórium	gyors

Láncreakció



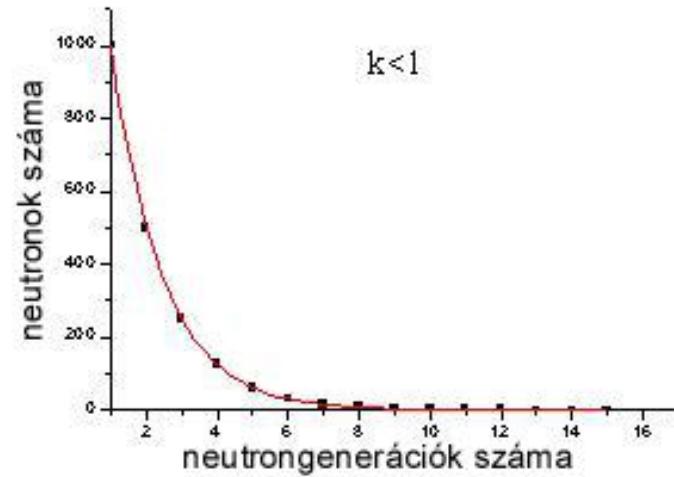
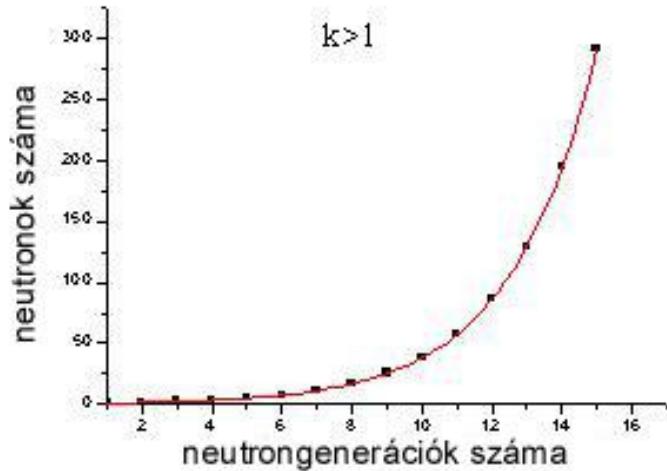
k - sokszorozási tényező:

$$k \equiv \frac{\text{szekunder neutronok száma}}{\text{primer neutronok száma}}$$

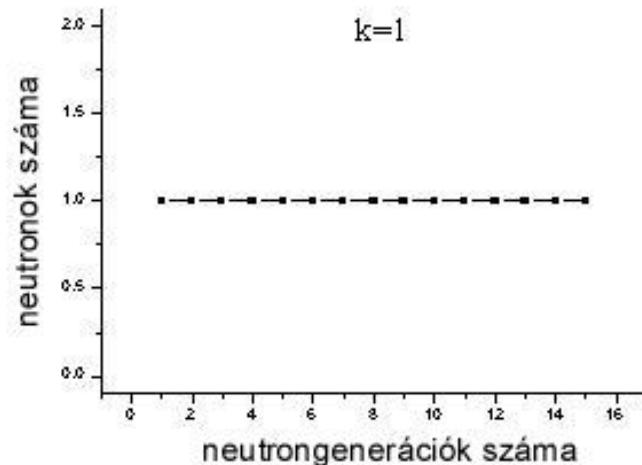
A rendszer lehet:

szuperkritikus - atombomba

szubkritikus



kritikus - atomreaktor



Véges méretű rendszer esetén un. effektív sokszorosítási tényezőről beszélünk:

$$k_{\text{eff}} \equiv k_{\infty} \cdot P$$

ahol

k_{∞} - végtelen kiterjedésű rendszer sokszorosítási tényezője

P - az adott méretektől függő paraméter
a méret növelésével P közelít az egyhez.

Kritikus térfogat (tömeg) esetén :

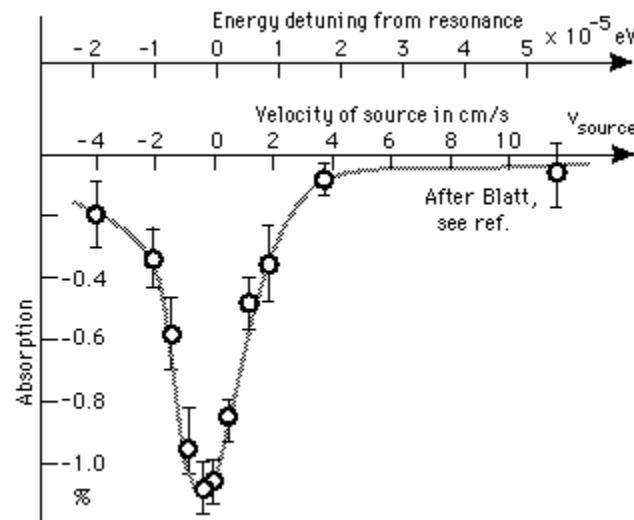
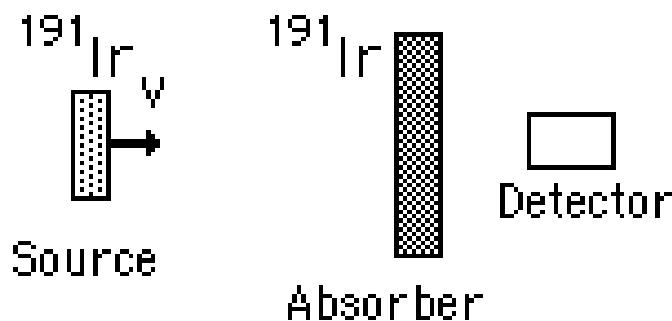
$k_{\text{eff}} = 1.0$ - a rendszer kritikussá válik.

Rezonancia abszorpció - Mössbauer-effektus

Probléma: visszalökődés



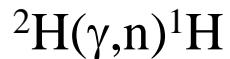
Megoldás: Doppler-elv



Vizsgálható izotópek: ^{40}K , ^{57}Fe , ^{119}Sn , ^{121}Sb , ^{153}Eu , ^{191}Ir , ^{195}Pt , ^{197}Au

Magreakciók fotonokkal

Neutronforrás:



a D kötési energiája 2,2MeV ezért pl. ^{24}Na , $E\gamma=2,76\text{MeV}$ -al szétlőhető!