



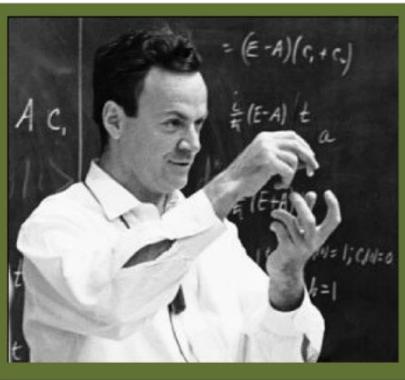
SEMMELWEIS EGYETEM

Biofizikai és Sugárbiológiai Intézet,
Nanokémiai Kutatócsoport

Biokompatibilitás, biodegradabilitás, polimerek, gélek és nanorészecskék (orvosi alkalmazások)

Jedlovszky-Hajdú Angéla

2022.05.04.



Magyar kolloidkémia megalapítója Buzágh Aladár

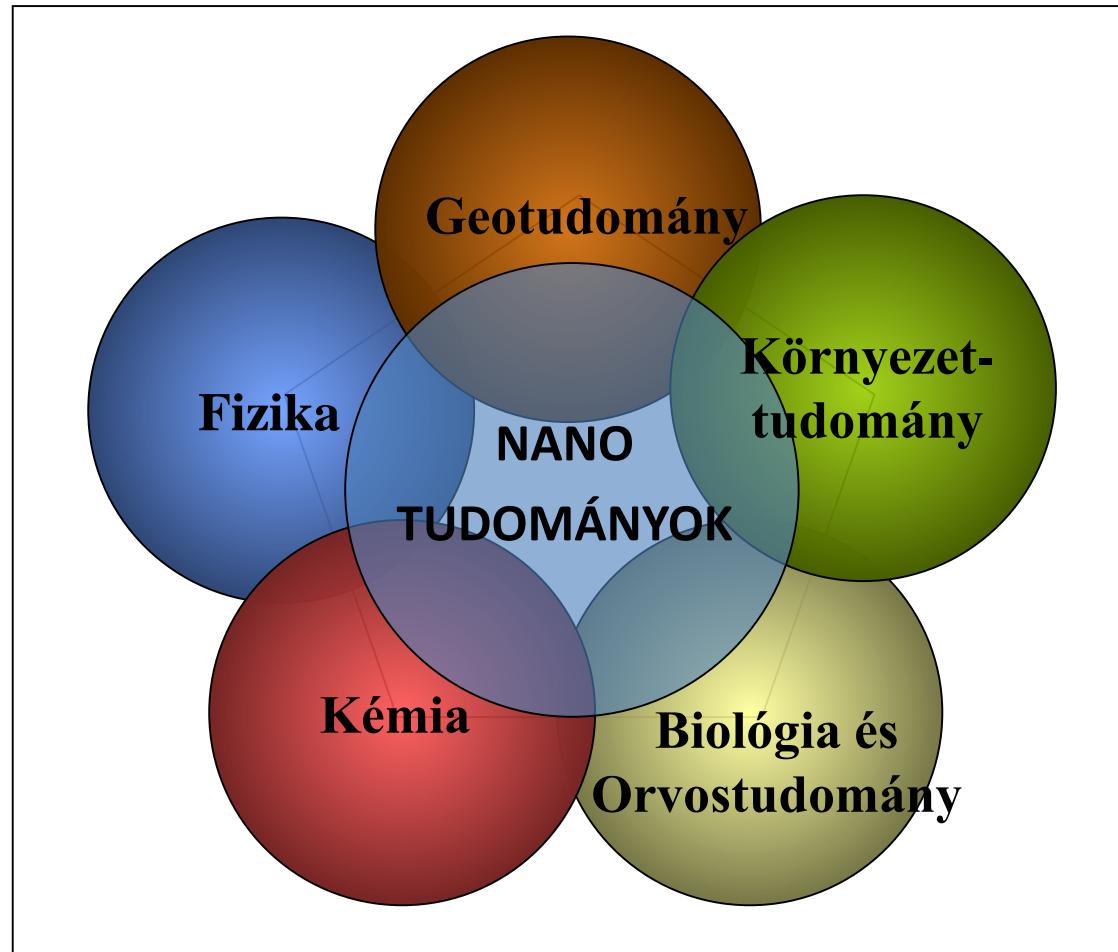
There's Plenty of Room at the Bottom

A világunk abban az értelemben oly csodálatos, hogy a csillagok ugyanazokból az atomokból állnak, mint a tehenek, és mi magunk is, meg a kövek.

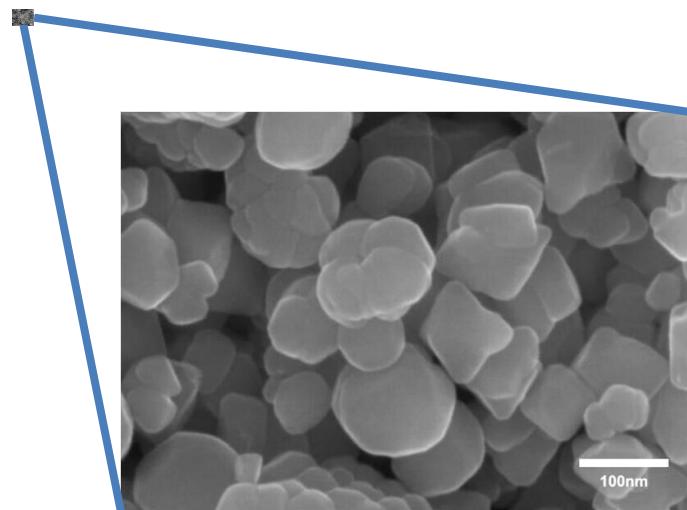
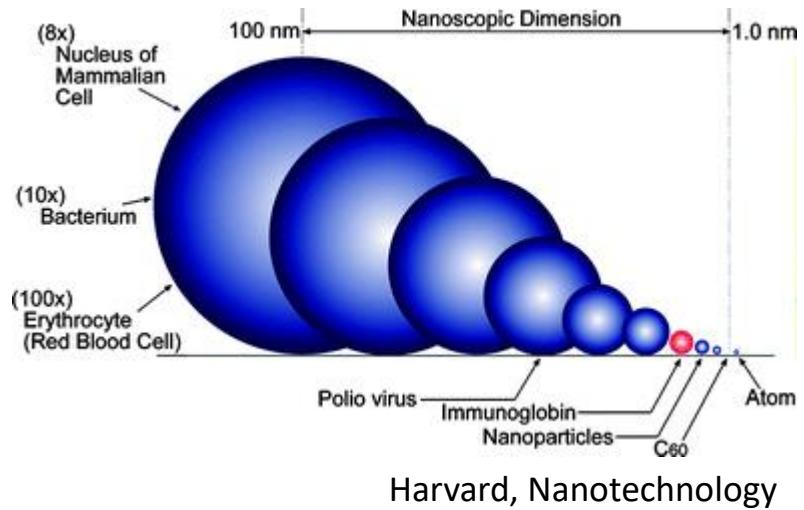
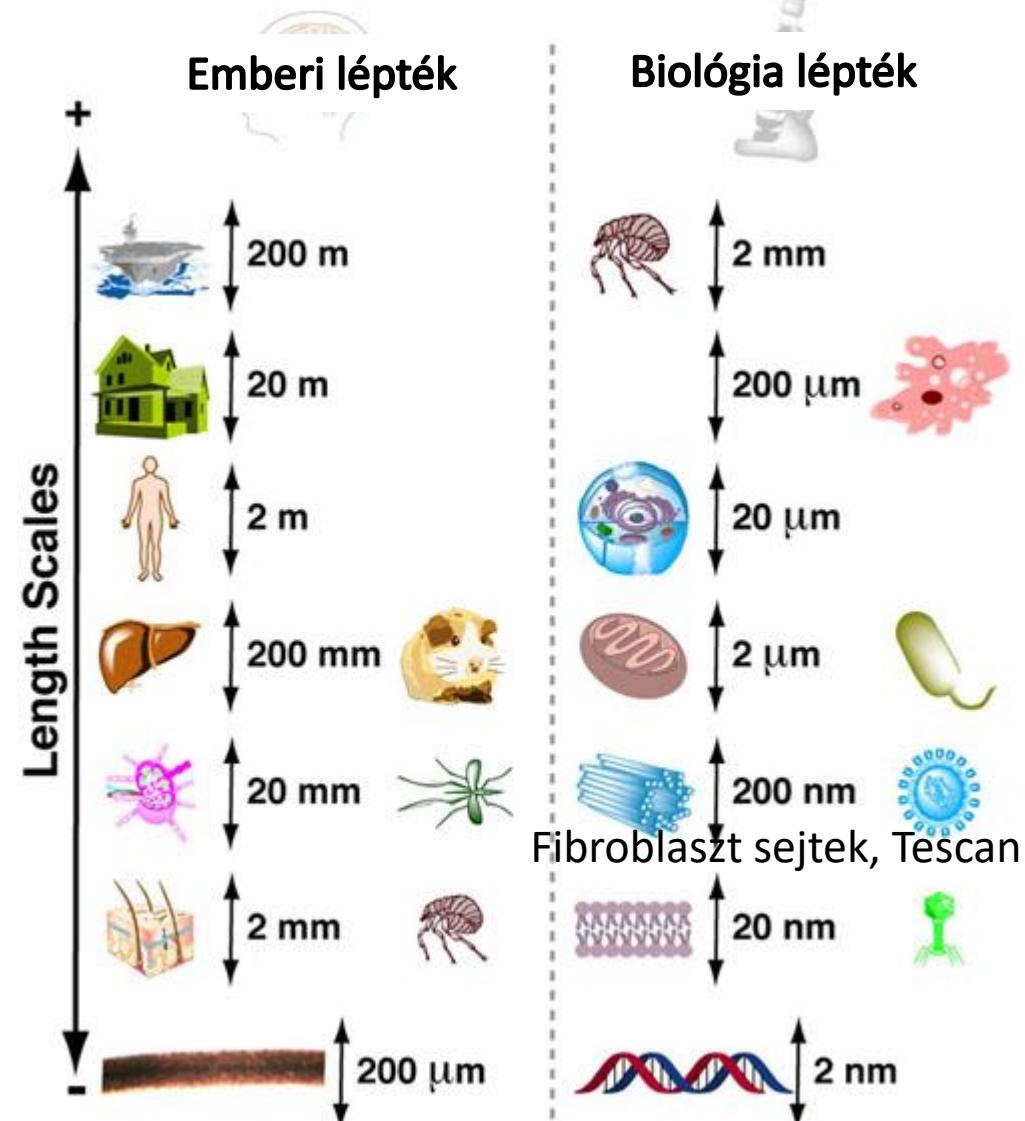
A fizika olyan, mint a szex. Időnként van valami haszna is, de nem ezért csináljuk.

Minden érdekessé válik, ha elég mélyen elmerülünk benne.

Az egyes tudományterületek megjelenése a nanovilágban



Nanovilág

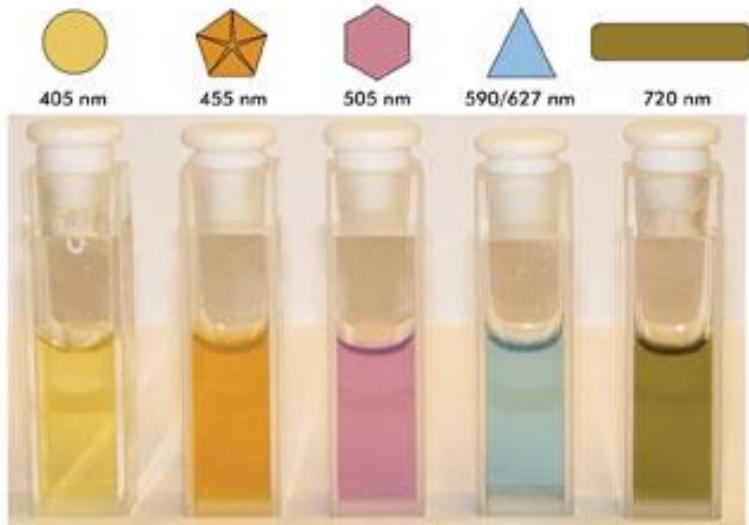


Magnetit nanorészecskék, Getnano

Méret a lényeg?



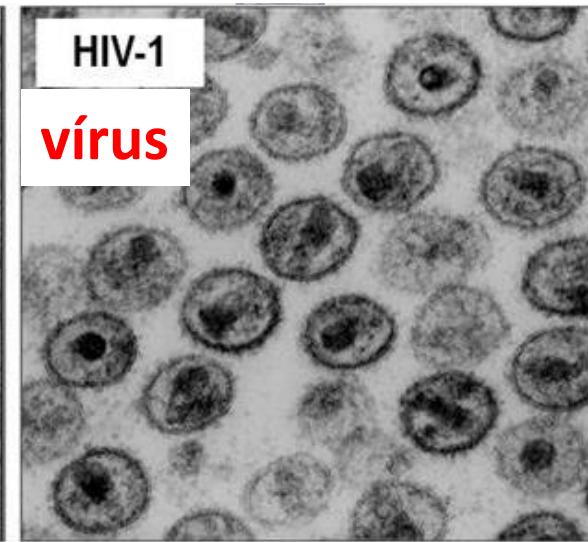
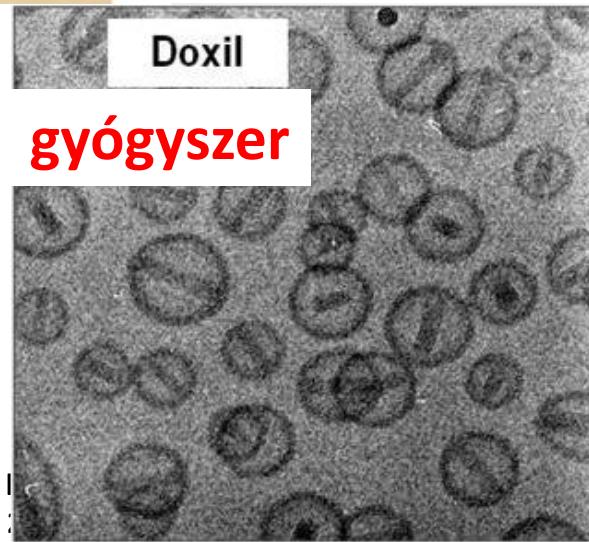
Fajlagos felület változása a méret függvényében



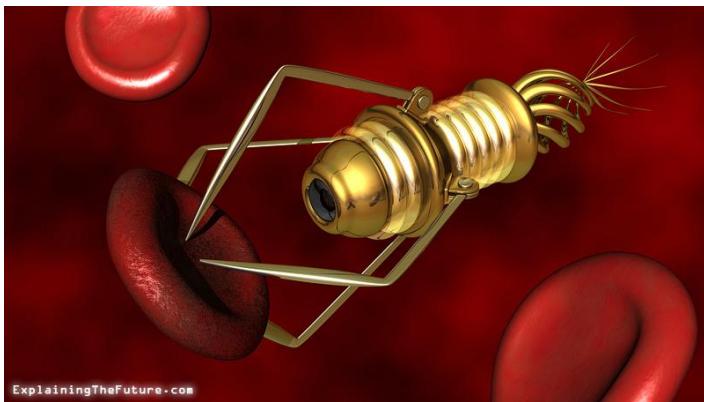
„God created space and the devil created surface.”
/Wolfgang Pauli/

Nanorészecskék a
mindennapjainkban

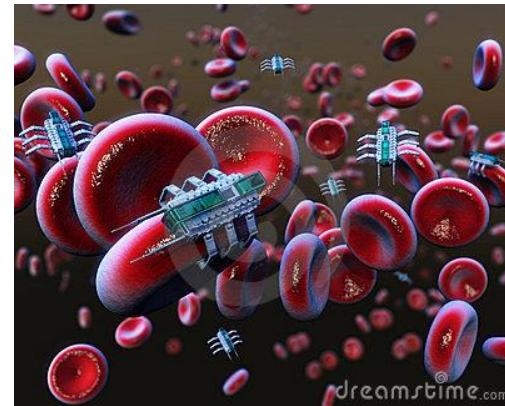
Nanotoxicitás???



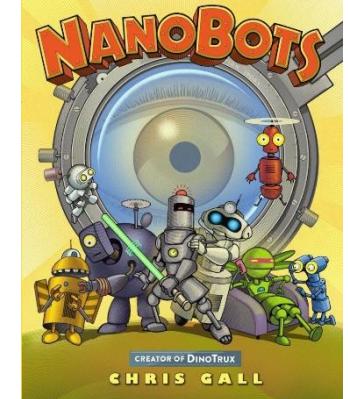
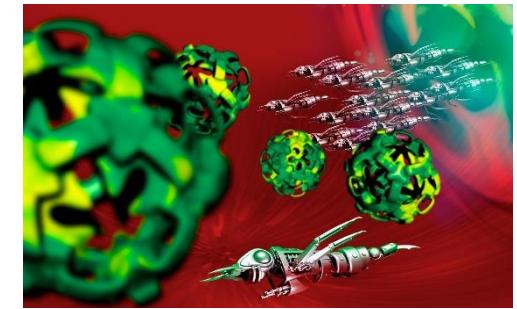
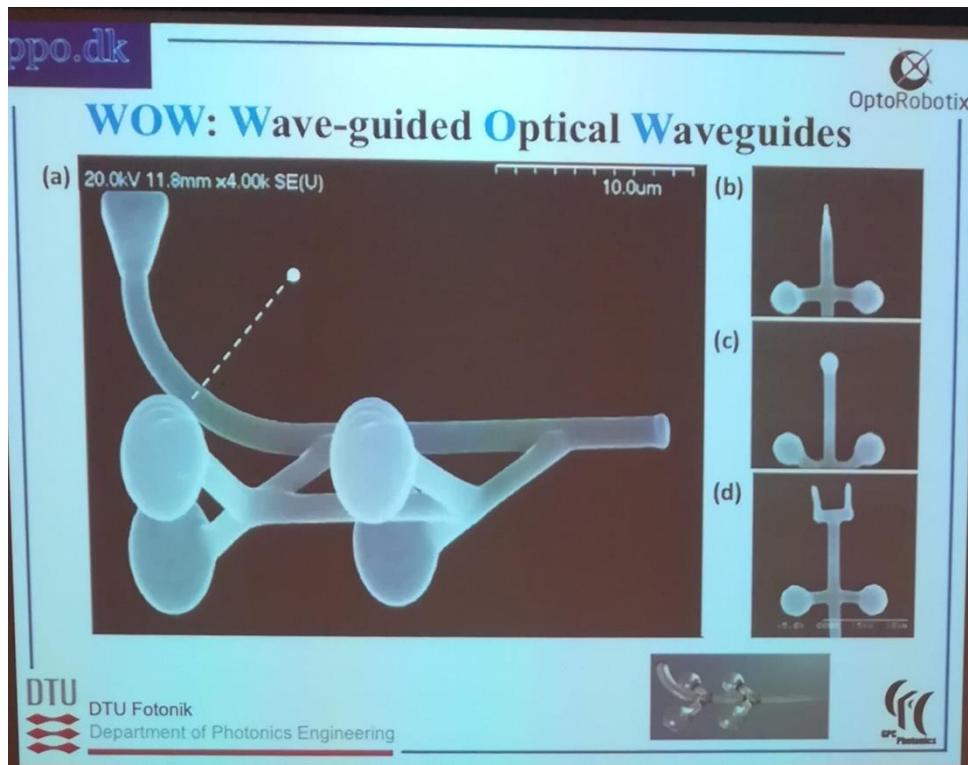
Nanovilág

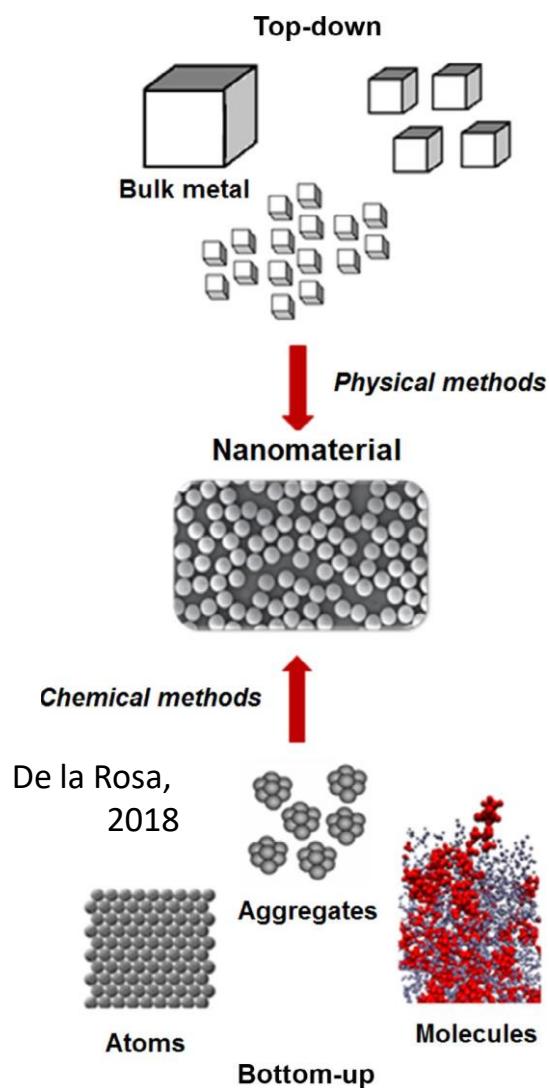


ExplainingTheFuture.com



dreamstime.com





A NANOKÉMIA
magába foglalja a
nanorészecskék
előállítását, reakciót,
összetevőit és összefoglalja
a világ vezető kutatóinak
legjelentősebb munkáját.

A nanokémia nem más,
mint a szintetikus kémia
felhasználása arra, hogy
nanoobjektumokat
hozzunk létre különböző
méretben, alakban,
összetételben, felületi
töltéssel és FUNKCIÓVAL.
(Geoffrey Ozin)

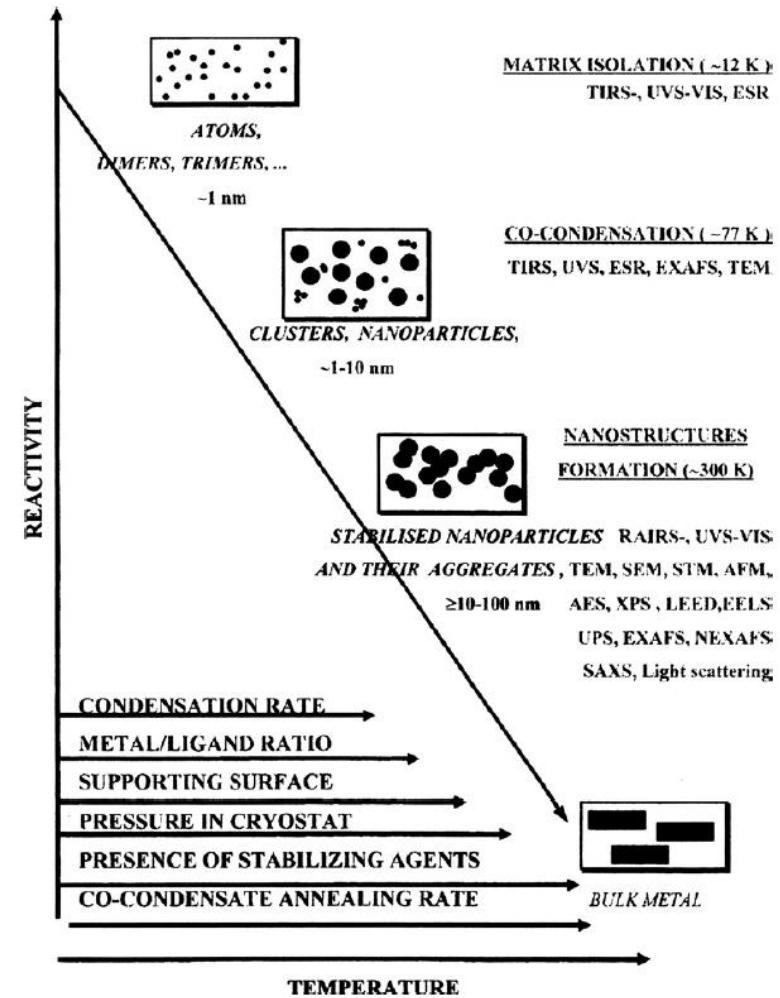


TABLE 1.1 Classification of Particles by their Sizes

(a)

U. Kreibig ²⁵			
Domain I Molecular clusters	Domain II Solid-state clusters	Domain III Microcrystals	Domain IV Bulk particles
$N \leq 10$ Indistinguishable surface and volume	$10^2 \leq N \leq 10^3$ Surface–volume ratio ≈ 1	$10^3 \leq N \leq 10^4$ Surface–volume ratio < 1	$N > 10^5$ Surface–volume ratio < 1

(b)

K. Klabunde ¹²						
Chemistry	Nanoparticles			Solid-state physics		
Atom	$N=10$	$N=10^2$	$N=10^3$	$N=10^4$	$N=10^6$	Bulk matter
Diameter (nm)	1	2	3	5	7	10 >100

(c)

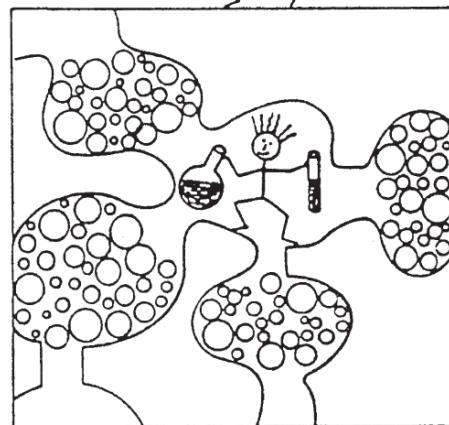
N. Takeo (<i>Disperse Systems</i> , Wiley-VCH, 1999, p. 315.)		
Superfine clusters	Fine clusters	Coarse clusters
$2 < N \leq 20$	$20 < N \leq 500$	$500 < N \leq 10^7$
$2R \leq 1.1 \text{ nm}$	$1.1 \text{ nm} \leq 2R \leq 3.3 \text{ nm}$	$3.3 \text{ nm} \leq 2R \leq 100 \text{ nm}$
Indistinguishable surface and internal volumes	$0.9 \geq N_s/N_v \geq 0.5$	$0.5 \geq N_s/N_v$

(d)

G.B. Sergeev, V.E. Bochenkov (*Physical Chemistry of Ultradispersed Systems: Conference Proceedings*, Moscow, 2003, pp. 24–29.)

Chemistry of atoms	Nanochemistry					Chemistry of solid-state
	Number of atoms in particle					
Single atoms	10	10^2	10^3	10^4	10^6	Bulk
Diameter (nm)	1	2	3	5	7	10 >100

“nanocrystal”



“nanophase”

“nanostructure”

“nanosystem”

“nanocomposites”

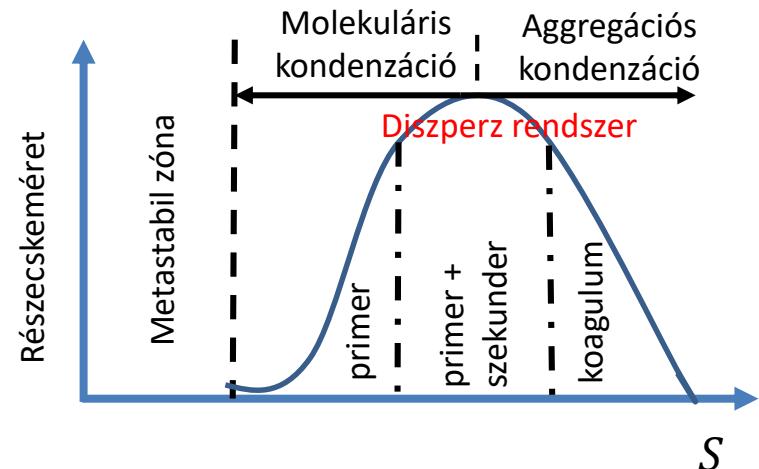
egyedi, különálló nanorészecskékből épült
képződményeket jelölnek

Weimarn szabály

1906 → A kolloid diszperz rendszereket nagyon híg vagy túltelített rendszerekből tudjuk létrehozni, sosem a kettő közöttiből. A relatív túltelítettségi arány:

$$S = (Q-L)/L$$

(ahol Q az oldott anyag mennyisége, L pedig az oldhatóság).



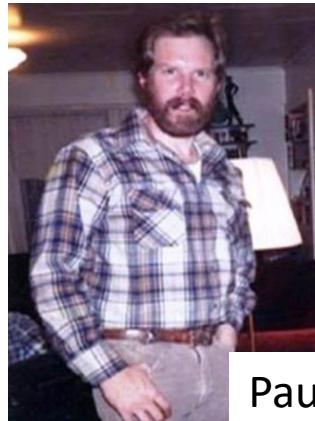
A megfigyelései azt mutatták, hogy a kialakult részecskék átlagos mérete függ a kezdeti relatív túltelítettség koncentrációjától és a kezdeti gócképző pontok számától.

empirikus alapon meghatározott "szabályok"

Az első szabály leírja, hogy az átlagos kristály méret a gócképződés során nő a kezdeti relatív túltelítettség csökkenésével.

A második szabály pedig, jellemzi a gócnövekedés időbeli változását a túltelítettség függvényében, mely egy maximum függvény szerint változik.

Ezüst nanorészecsék → antibakteriális hatás



Paul Karason

Colloidal Silver to the Rescue!
"Mother Nature's Antibiotic"

NaturalHealthyConcepts.com



Sovereign Silver, Colloidal Bio-Active Silver Hydrosol Nasal Spray, 10 PPM, 2 fl oz (59 ml)

By Sovereign Silver

★★★★★ 67 Reviews

In Stock

- Expiration Date: Jun 2019
- Shipping Weight: 0.5 lbs (0.23 kg)
- Product Code: SSV-23234
- UPC Code: 684088232340
- Package Quantity: 2 fl oz (59 ml)
- Dimensions: 1.6 x 1.6 x 5.5 in, 0.3 lbs (0.14 kg)
- Sovereign Silver by Natural Immunogenics Corp.

MSRP: \$14.99
Our Price: **\$11.99**
You Save: \$3.00 (20%)

Earn 10% Loyalty Credit: ?

Add to Cart

Add to Wish List

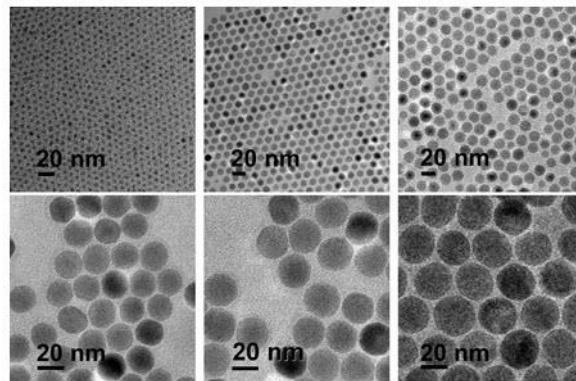
[Facebook](#) [Twitter](#) [Pinterest](#) [Google+](#)



Chemical Free Colloidal Silver

Colloidal silver is the best thing that could have happened to man. The benefits of colloidal silver are plenty and to ignore it means you are missing the benefits that it has afforded you. Learn more about the colloidal silver and the many variations that are presented to the human use.

Mágneses részecskék - Magnetit

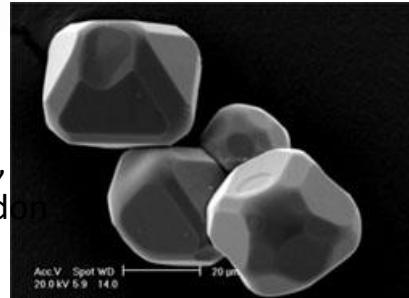


Sigma-Aldrich

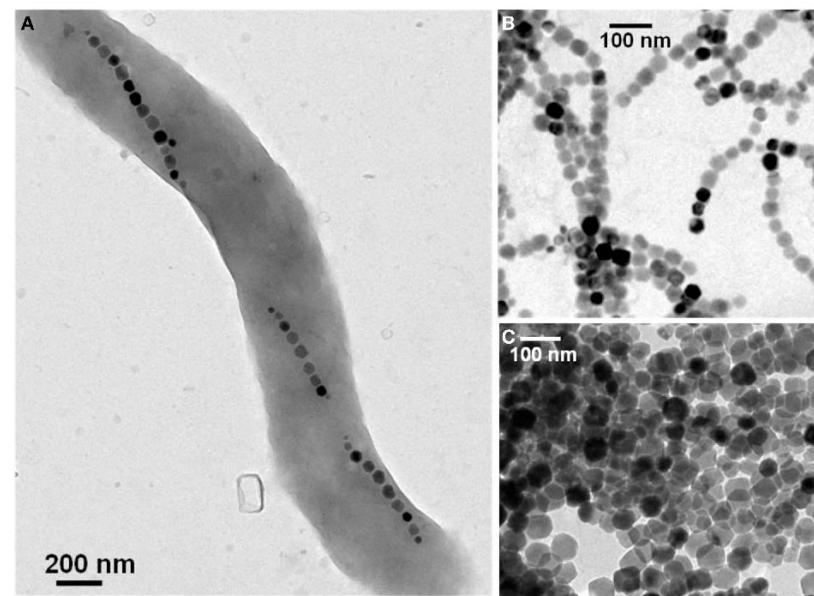


Mágneses folyadék

Magnetotaktikus baktériumok

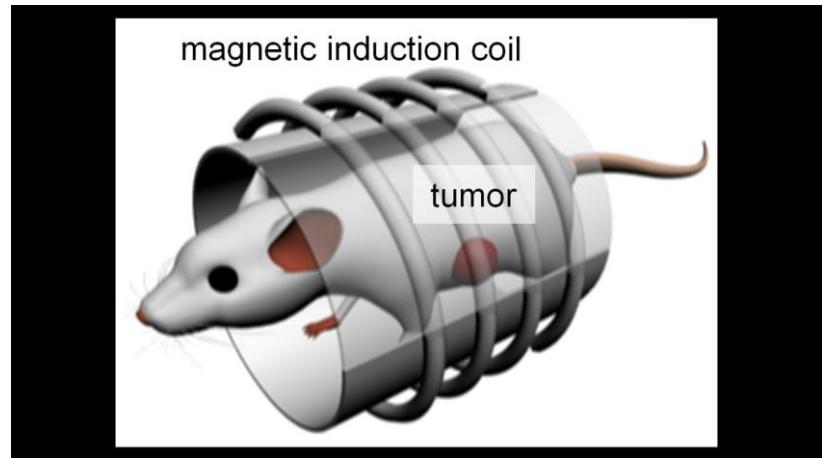
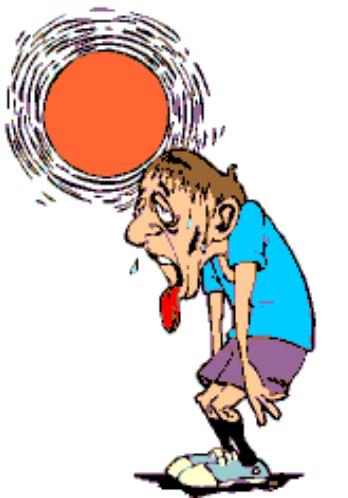


Adrian Muxworthy,
Imperial College London

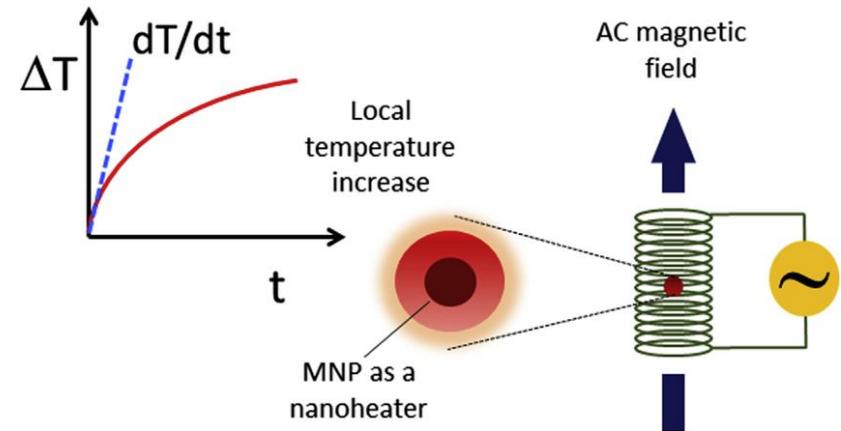
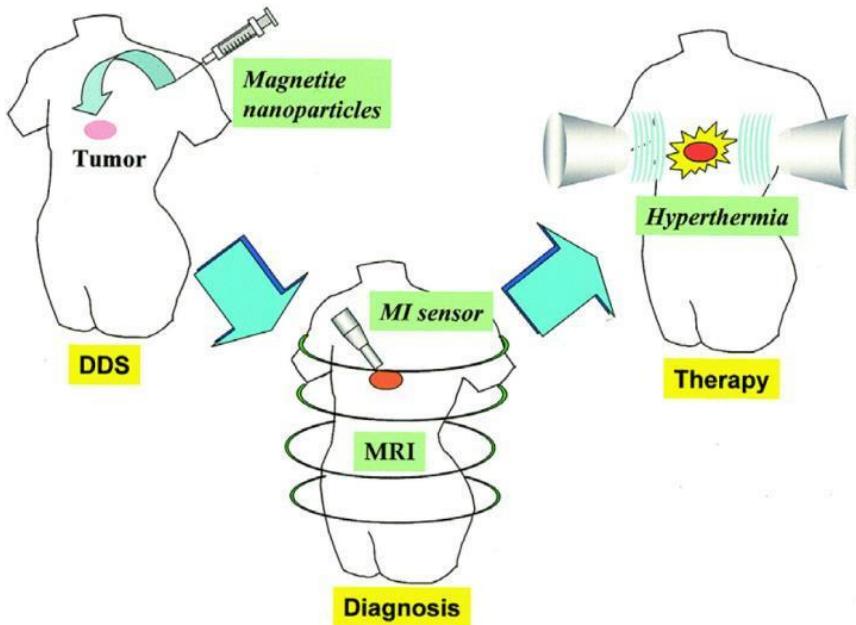


Alphandéry, 2014

Mágneses hipertermia



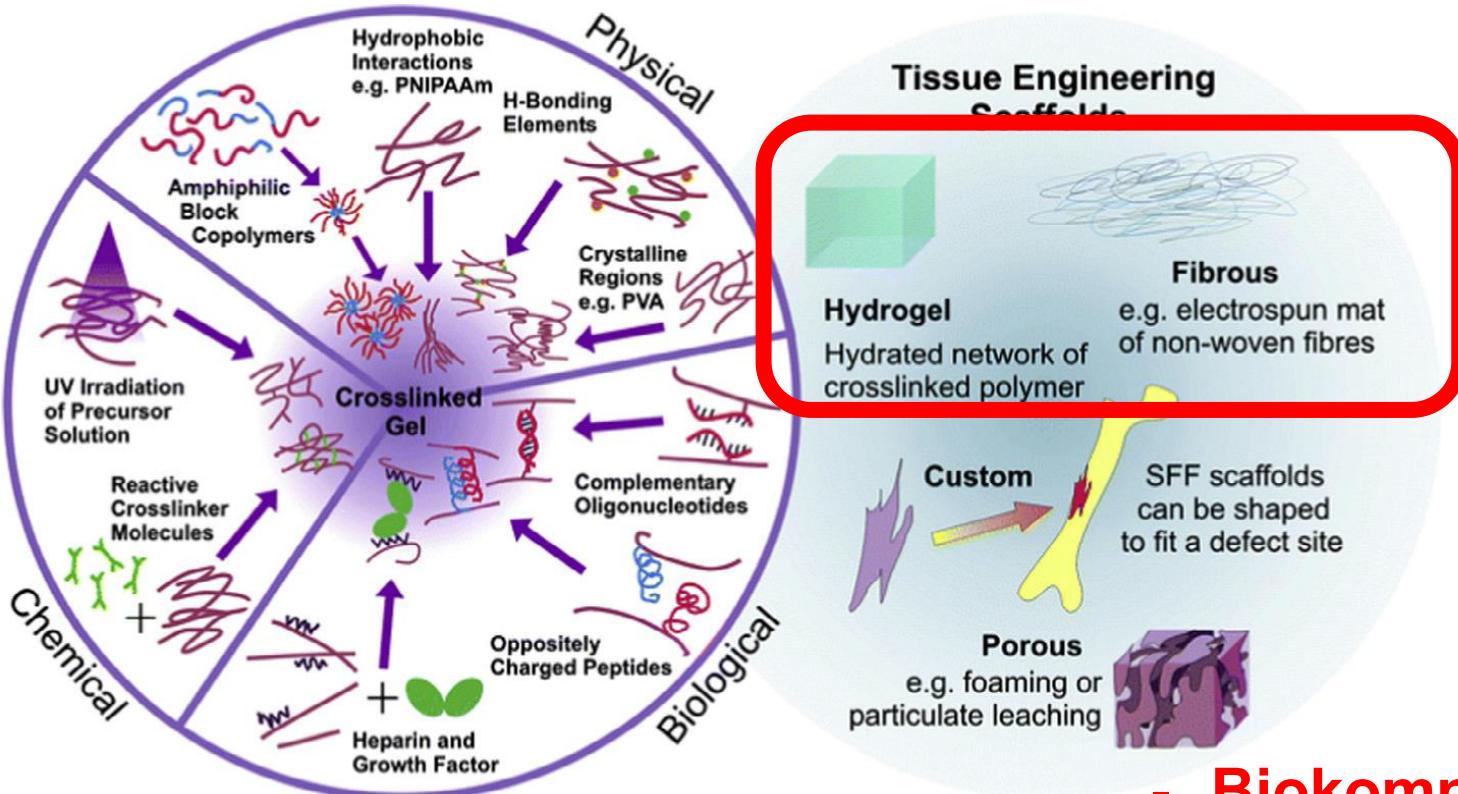
Wogan, Sciencemag, 2011



Riva, Magnetic Nanocolloids, 2016

Ito, J. Biosci Bioeng, 2005

Polimer térhálók orvosi alkalmazása



E.S. Place, J.H. George, C.K. Williams, M.M. Stevens, Chem. Soc. Rev. 2009, 38, 1139–1151

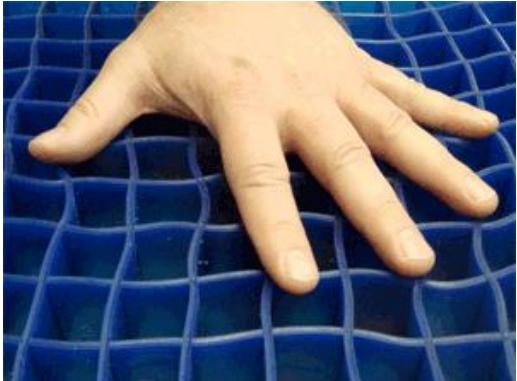
Mesterséges extracelluláris mátrix

- Biokompatibilitás
- Biodegradáció
- Folyadék megkötése
- Diffúzió
- Mechanikai állandóság
- Pórusos szerkezet

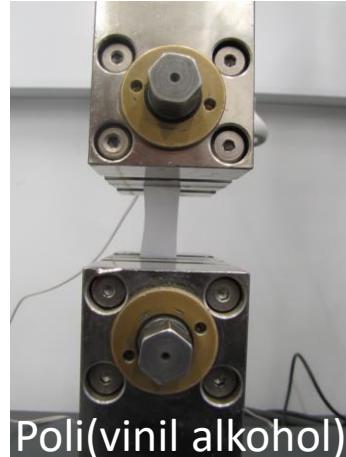
Polimerek orvosbiológiai felhasználása

Kritériumok → felhasználás/cél függő

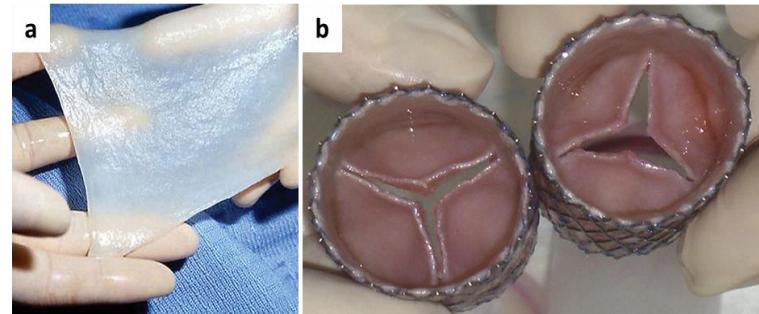
- Biokompatibilis
- Lebomló/ nem lebomló (biodegradabilitás)
- Mechanikailag ellenálló
- Funkcionalizálható
- Hidrofil/hidrofób



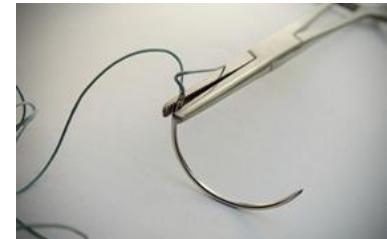
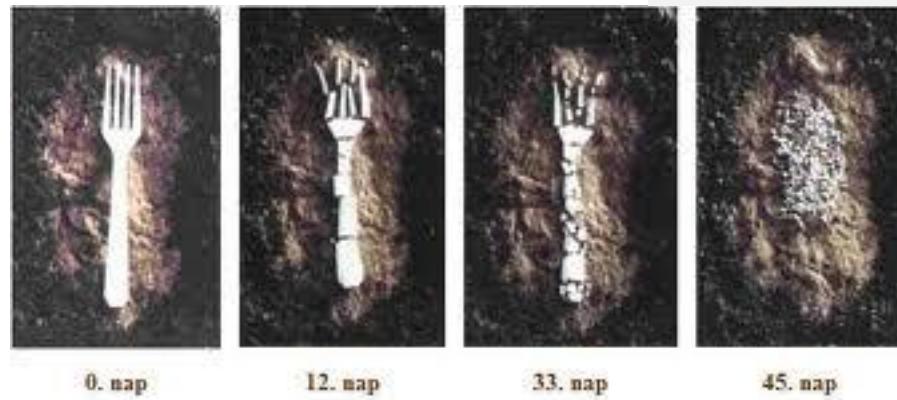
CoolRestGel



Poli(vinil alkohol)



Poli(tejsav)



Poli(tejsav/glikolsav)



Biokompatibilitás és biodegradábilitás

Definíció??? –alakul, formálódik, felhasználás függő....

„A fő kihívás a szövetbarát (biokompatibilis) **bioanyagok** kialakítása. A "megfelelő" bioanyag azt jelenti, hogy **sem rövid- sem hosszú távon** ne legyen mérgező, allergén, vagy gyulladáskeltő hatású, ne váltszon ki immunológiai válaszreakciót, ne legyen rákkeltő, ne károsítsa a környező szöveteket, hanem minél inkább elősegítse a belőle készült eszköz sikeres működését az alkalmazás során. ” /Műszaki felülettudomány és orvosbiológiai alkalmazásai, Bertóti István - Marosi György - Tóth András, 2003/

18. **biocompatibility**

Ability to be in contact with a living system without producing an adverse effect.

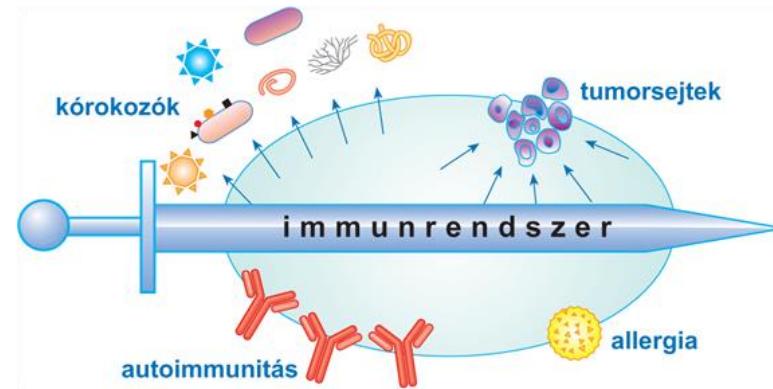
© 2012, IUPAC Pure Appl. Chem., Vol. 84, No. 2, pp. 377–410, 2012

Biokompatibilis – élő rendszerrel kölcsön hatva semmilyen ártó reakciót ne váltszon ki sem az anyag sem a bomlástermékei

Biokompatibilitás és biodegradábilitás

Kölcsönhatás szinten mit jelent???

Immunológia-Anna, Erdei, Gabriella, Sármay, József, Prechl; Medicina Könyvkiadó Zrt. (2012)



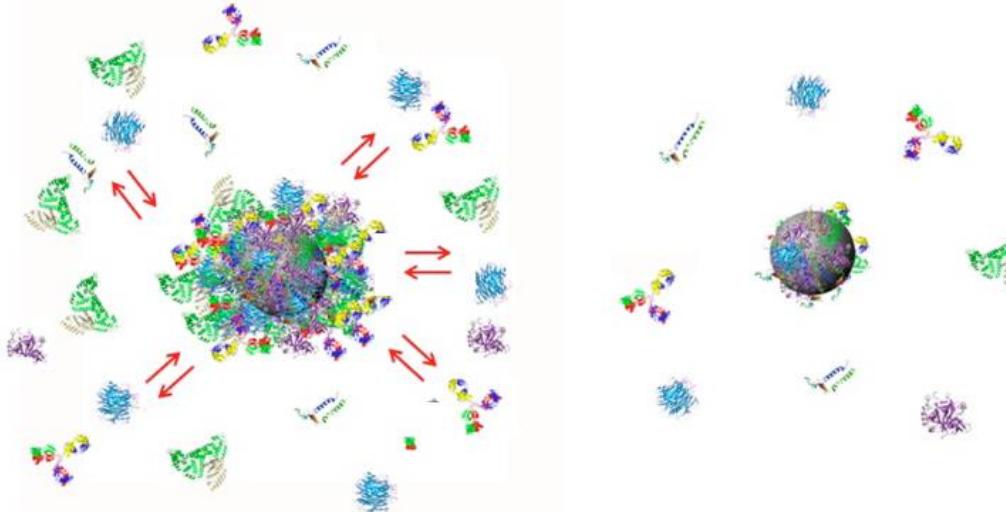
„God created space and the devil created surface.” /Wolfgang Pauli/

Felület?? :

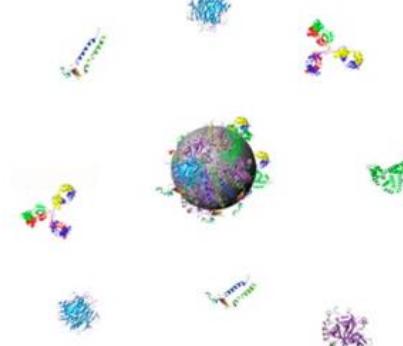
- **Felületi töltések**
- **Felületi funkciós csoportok**
- **Érdesség**
- **Adhézió?? (jó vagy rossz?)**
- **Minta alakja**
- ...

b)

Full corona



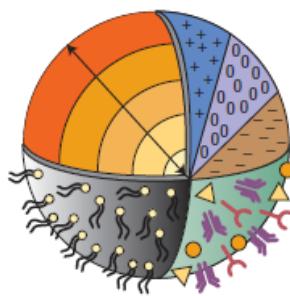
Hard corona



a

Size

- Th1/Th2 stimulation
- Adjuvant properties
- Internalization/phagocytic uptake
- Hapten properties
- Particle clearance



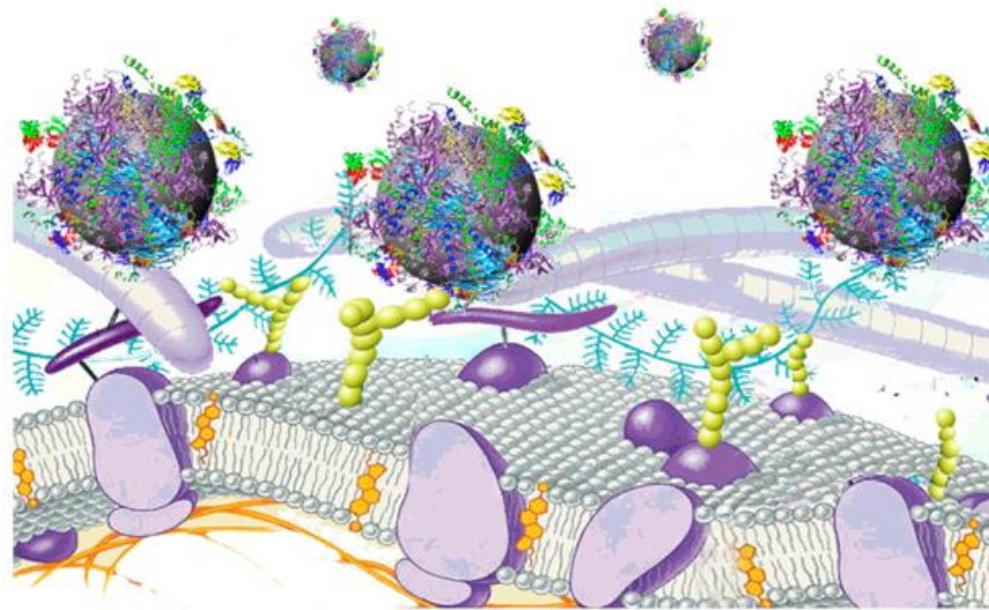
Charge

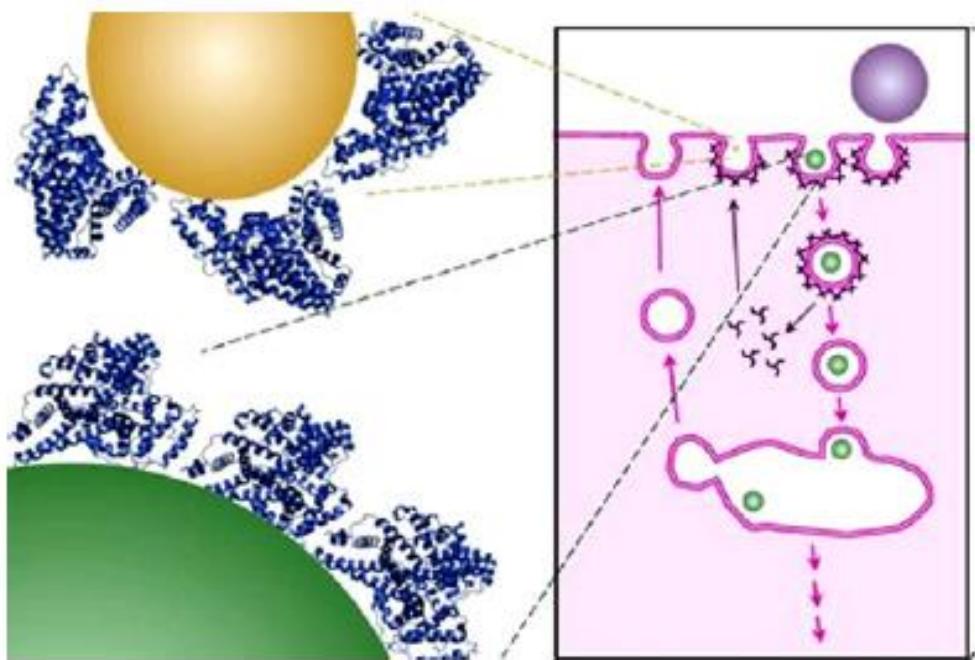
- Toxicity to immune cells
- Binding plasma proteins
- Particle clearance
- Immune cell stimulation

Hydrophobicity

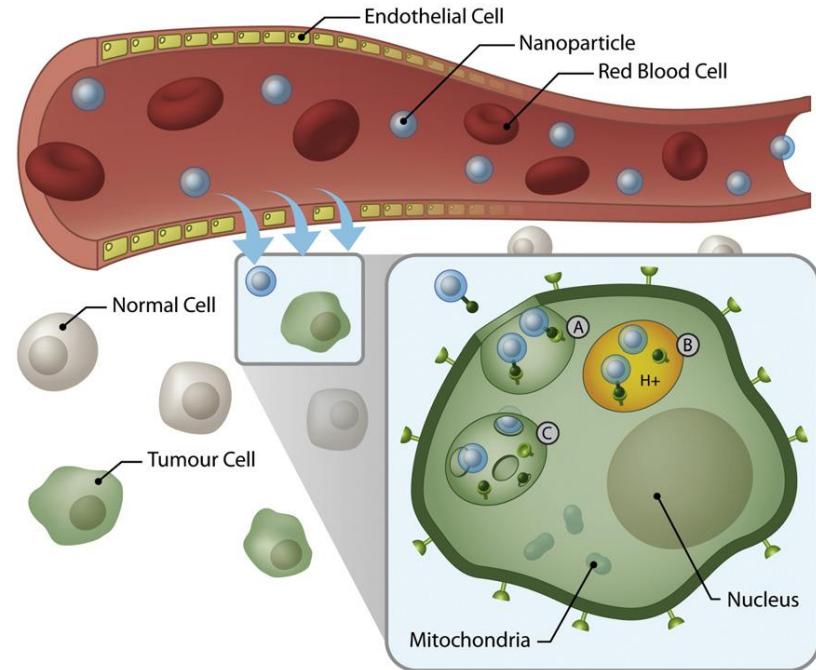
- Interaction with plasma proteins
- Internalization/phagocytic uptake
- Immune cell stimulation
- Particle clearance

Targeting Immunogenicity





Lynch et al., ACIS, 2007

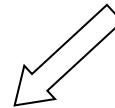


Sun et al., Advanced Drug Delivery Reviews, 2008

Sejtbe történő felvétel

- fagocitózis (mannáz receptor-, komplement receptor, stb.)
- makropinocitózis
- klatrin irányított felvétel
- kaveolin irányított felvétel
- Klatrin/kaveolin független endocitózis

Mit lát a sejt?



Fehérjét



Implant,
nanorészecske,
polimer....

Biocompatibility Testing Standards

- ISO 10993-1: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 1: Evaluation and testing within a risk management process
- ISO 10993-2: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 2: Animal Welfare Requirements
- ISO 10993-3: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 3: Tests for genotoxicity, carcinogenicity and reproductive toxicity
- ISO 10993-4: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 4: Selection of tests for interactions with blood
- ISO 10993-5: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 5: Tests for in vitro cytotoxicity
- ISO 10993-6: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 6: Tests for local affects after implantation
- ISO 10993-7: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 7: Ethylene oxide sterilization residuals
- ISO 10993-9: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 9: Framework for identification and quantification of potential degradation products
- ISO 10993-10: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 10: Tests for irritation and skin sensitization
- ISO 10993-11: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 11: Tests for systemic toxicity
- ISO 10993-12: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 12: Sample preparation and reference materials
- ISO 10993-13: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 13: Identification and quantification of degradation products from polymeric medical devices
- ISO 10993-14: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 14: Identification and quantification of degradation products from ceramics
- ISO 10993-15: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 15: Identification and quantification of degradation products from metals and alloys
- ISO 10993-16: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 16: Toxicokinetic study design for degradation products and leachables
- ISO 10993-17: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 17: Establishment of allowable limits for leachable substances
- ISO 10993-18: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 18: Chemical characterization of materials
- ISO/TS 10993-19: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 19: Physico-chemical, morphological and topographical characterization of materials
- ISO/TS 10993-20: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 20: Principles and methods for immunotoxicology testing of medical devices
- ISO/TS 10993-22: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 22: Guidance on nanomaterials
- ISO/TR 10993-33: Biological Evaluation of Medical Devices - Part 33: Guidance on tests to evaluate genotoxicity - supplement to ISO 10993-3

Szabvány???

Ajánlás????

A modern orvosi eszközök, implantátumok a legtöbbször nem egyetlen anyagból épülnek fel, így nem feltétlen célravezető egyetlen anyag biokompatibilitásáról beszélni.

Medical Plastics and Biomaterials, FDA, 2001

“The primary aim of this part of ISO 10993 is the protection of humans from potential biological risks arising from the use of medical devices.” (ISO 10993-1:2009)

International Organization for Standardization

Készülékre, implantátumokra...
de mi a helyzet az
alapanyagokkal???
Toxicitásra van ISO szabvány!

<https://www.buzzsprout.com/318164/1840135-man-made-materials-meets-biology-taking-a-closer-look-at-biomaterials-and-implants>

Polimerek kölcsönhatása élő szervezettel

Barrierek → bőr, nyálkahártya, érfal →

szemipermeábilis (félíg áteresztő)

Cut off: 10 000g/mol

Nagyobb molekulatömegű polimer a gasztrointesztnális rendszeren keresztül nem tud felszívódni...

Kiürülés 2 útja:

- Vesén keresztül → Vérben oldott állapotban
- Tüdőn keresztül → Metabolizmus: víz + CO₂

Kivételes esetben → bőrön keresztül (ciszta)

Ahhoz, hogy a nagy molekulatömegű makromolekulák, polimerek kiürüljenek, alapegységeikre, építő elemeire kell hogy széteszenek... → biodegradáció

Biokompatibilitás és biodegradabilitás

Definíció???

„Biodegradabilitás alatt azt értjük, hogy a különböző anyagok természetes, vagy mesterséges hatások következtében elvesztik szerkezetüket, alakjukat és a természetre nem káros anyagokká alakulnak át. A polimerek biodegradabilitása függ **az alapanyagok kémiai szerkezetétől és a termék végső összetételétől**. A biodegradabilis polimerek lehetnek természetes alapúak, vagy szintetikus úton előállítottak.”
/Polimerteknika -Dr. Hargitai Hajnalka, Dr. Dogossy Gábor , Széchenyi István Egyetem (2014)/

22. biodegradation

Degradation caused by enzymatic process resulting from the action of cells.

Note: Modified from [8] to exclude *abiotic enzymatic processes*.

© 2012, IUPAC Pure Appl. Chem., Vol. 84, No. 2, pp. 377–410, 2012

23. biodegradation (biorelated polymer)

Degradation of a polymeric item due to cell-mediated phenomena [9].

Biodegradabilis – élő rendszerrel kölcsön hatva funkciója betöltését követően a szervezetben lebomoljon, bomlástermékei semmilyen ártó reakciót ne váltsan ki, kiürüljön és/vagy beépüljön a normál anyagcsere körforgásba

Biokompatibilitás és biodegradabilitás

Degradáció hogyan valósulhat meg?

- Hő (testhőmérséklet, magasabb-láz)
- Fény (látható, UV, IR...)
- pH (fiziológiás, ettől eltérő)
- Vizes közeg (víz mint katalizátor)
- Mikroorganizmusok
- Enzimatikus úton

Tárolási körülmények esetén is fontos!!!

International Union of Pure and Applied Chemistry :

Biodegradáció definíció szerint az anyag enzimek által katalizált lebomlása *in vitro* vagy *in vivo* körülmények között.

/SUSHMITA PRADHAN/

Biokompatibilitás és biodegradabilitás

Degradáció hogyan valósulhat meg?

Lépcsőzetes:

- Első lépés fragmentálódás → kisebb egységekre esik szét
ez lehet
 - Fotokémiai reakció
 - Hidrilízis
 - Mikrobiológiai reakció (organizmussal kölcsönhatva)
- Második lépés asszimiláció → a kisebb egységek lebontása
ezt követően kiürül vagy beépül az anyagcsere körfolyamatok egyikébe

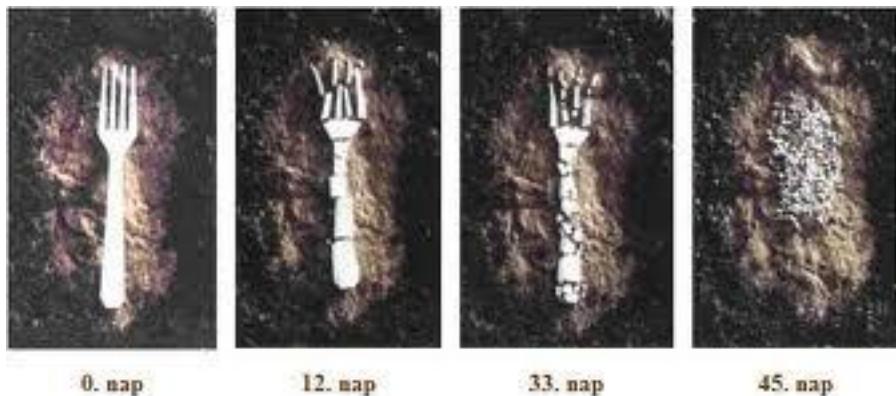
A biodegradáció nem csak az anyag (polimer) kémiai szerkezetétől,
de a **degradáció aktuális környezeti paramétereitől** is függ!!

Biokompatibilitás és biodegradabilitás

Degradáció hogyan valósulhat meg **időben**?

Függ:

- Kémiai összetétel
- Molekula tömeg
- Termék formulálása
- Mechanikai tulajdonság
- Tárolás
- Öregedés
- Alkalmazás körülményei → aktuális környezet



Természetes - mesterséges alapanyag



Pl.: poli(szacharidok), fehérjék,
keményítő, cellulóz, stb

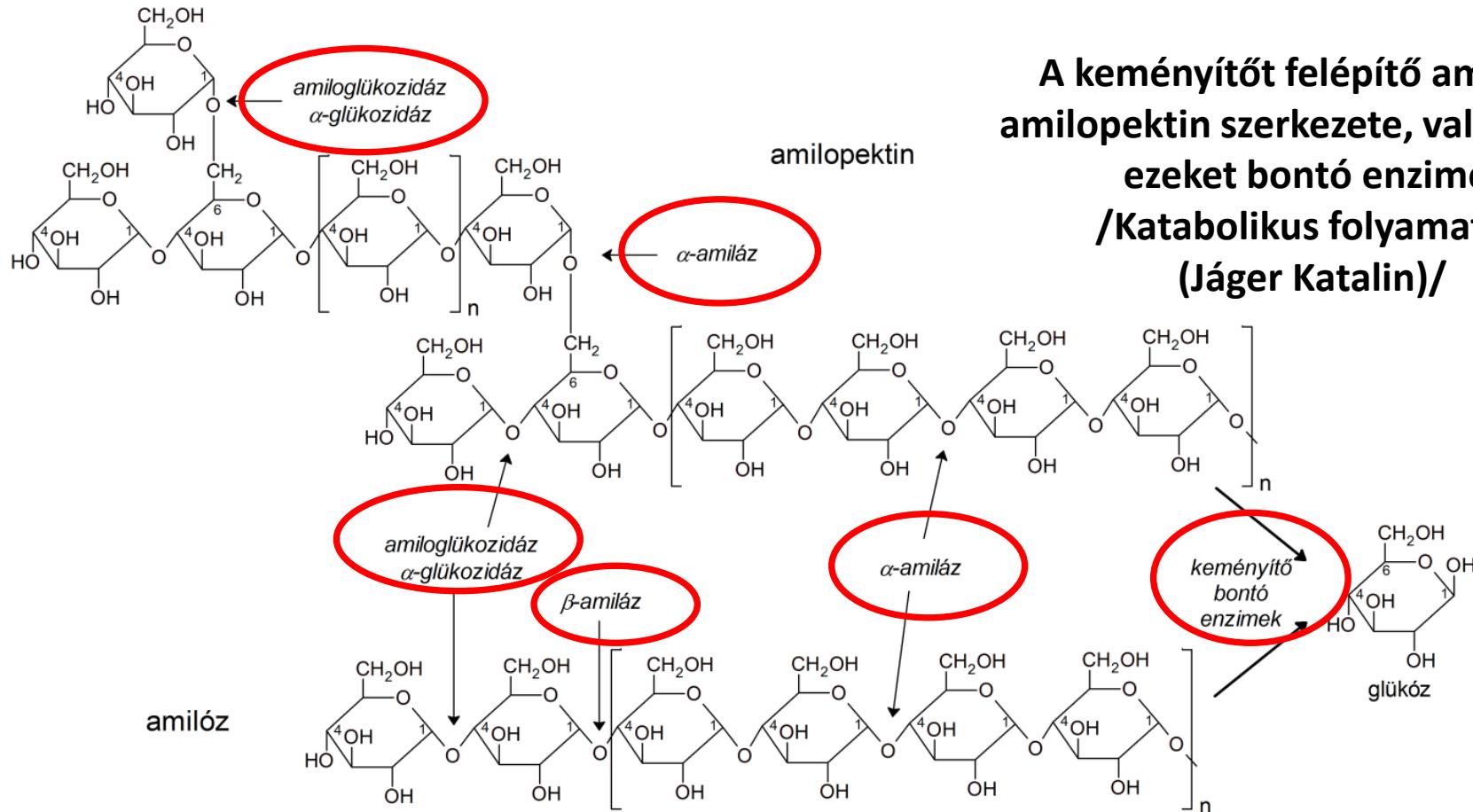


Pl.: szintetikus polimerek

Biokompatibilitás és biodegradabilitás

Degradáció hogyan valósulhat meg?

Enzimatikus úton

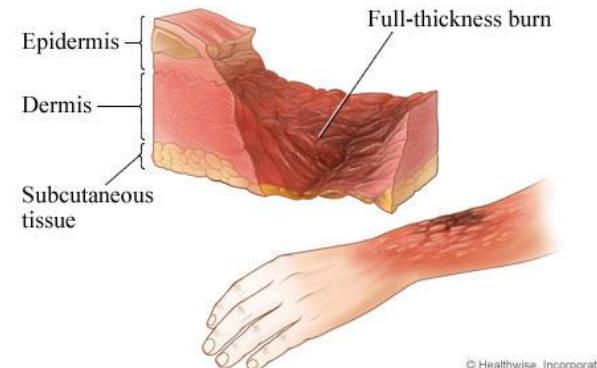


A keményítőt felépítő amilóz és
amilopektin szerkezete, valamint az
ezeket bontó enzime.
/Katabolikus folyamatok
(Jáger Katalin)/

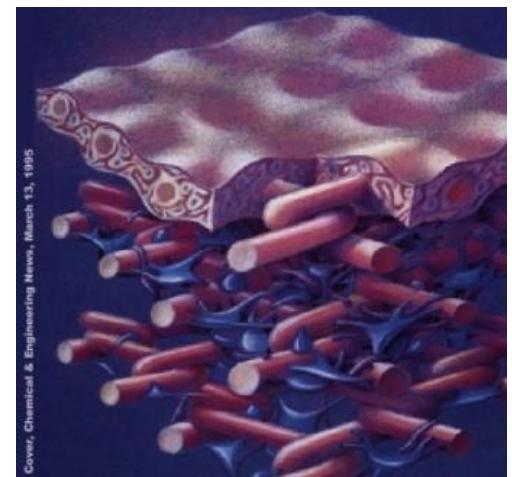
Polimerek orvosbiológiai felhasználása

Konkrét példákon bemutatva - Szöveti regenerálás

- Sérült, fertőzött szövetpótlás nehézségei:
 - Transzplantáció-kilökődés
 - Donor szám korlátozott
 - Kockázatos költséges műtéti eljárások
- Megoldás:
 - Páciens sejtjeiből in vitro szövet építés → beültetés!
- Sejtek szaporodását elősegítő támasztó rendszer



© Healthwise, Incorporated



Cover, Chemical & Engineering News, March 13, 1995

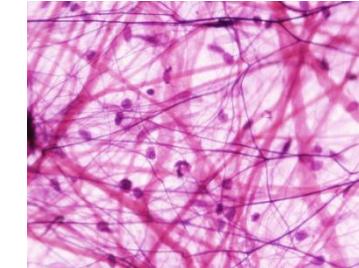
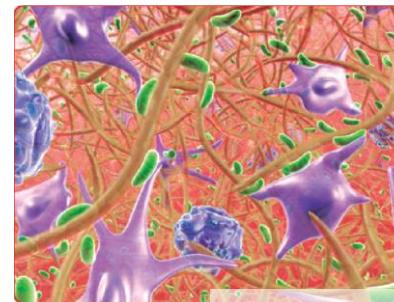
→ Mesterséges extracelluláris mátrix (ECM)

Kötőszöveti állomány:

Kötőszöveti sejtek

Amorf állomány

Extracelluláris mátrix (ECM)



Schultz et al.,
World Wide Wounds, 2005

Természetes polimer → Kollagén szálak ~60 nm

Mesterséges ECM

- Hármondimenziós struktúra
- Biokompatibilis
- Biodegradabilis
- Átjárható
- Mechanikailag ellenálló
- Funkcionalizálható



GÉLEK

Könnyebb körülírni, mint definiálni. (*P.J.Flory*)

Átmenet a szilárd testek és a folyadékok között, alaktartóak, vagyis kis terhelésere nem folynak, csak deformálódnak.

Tehát a gélek a rendszer összefüggő vázához képest nagy alakállandósággal és folyadéktartalommal rendelkeznek.

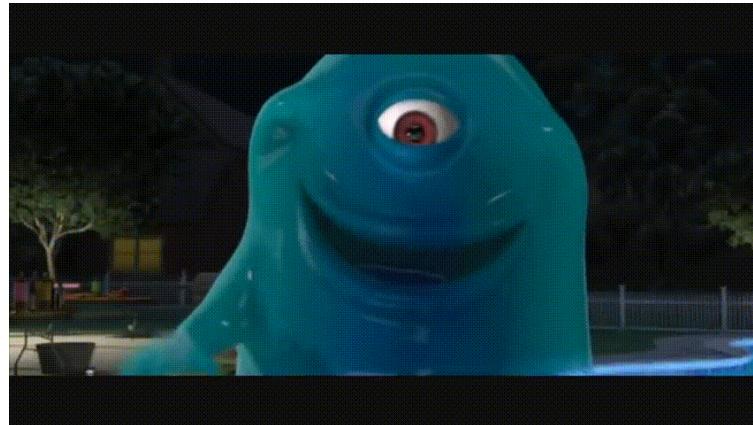
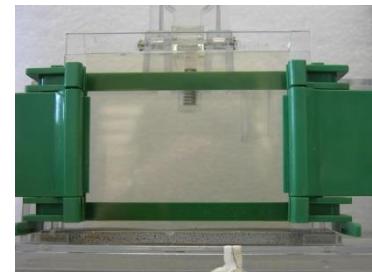
Főbb jellegzetességek:

*3D szerkezet
nagy mennyiségű fluid fázis*



Termikus stabilitás alapján:

- *termoreverzibilis* (fizikai)
 - *permanens* (kémiai)



Gélesedés:

viszkozitás → végtelen a gélpontnál
modulusz → növekszik a gélponttól

oldat → *gél pont* → *szilárdtest*

Polimergélek anyagi intelligenciája

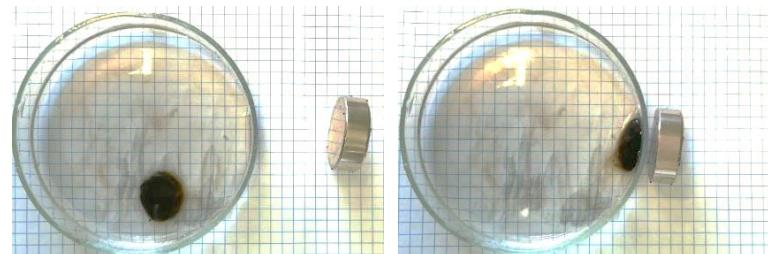
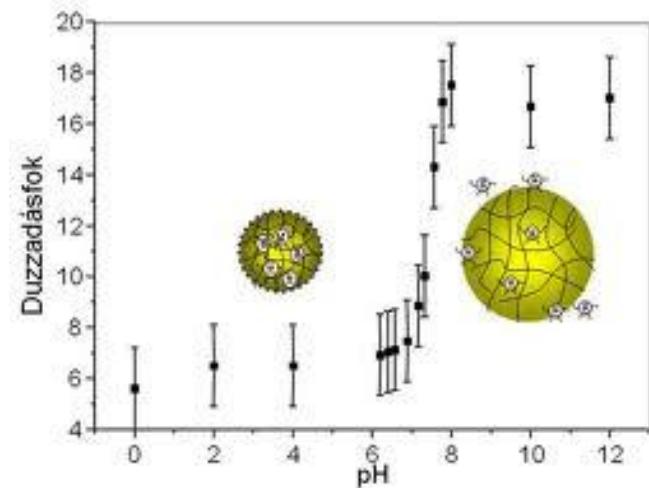
Nincs még egy olyan anyag, amely oly sokféleképpen képes reagálni a környezeti változásokra, mint a polimer gél.

környezeti változás

*hőmérséklet,
összetétel,
pH,
specifikus ionok,
felületaktív anyagok,
elektromos tér,
mágneses tér...*

válasz reakció

*tér fogat változás
és az ettől
függő tulajdonságok
(optikai, mechanikai,
termodinamikai,
transzport és kinetikai)*



Fizikai gél képződése:

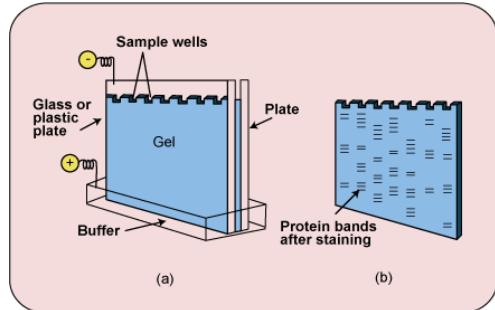


- **kristályosodás**
- **hélix képződés**
- **H-híd kötés**
- **Coulomb kölcsönhatás**

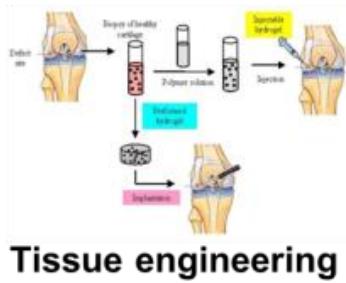


Kémiai gél képződése:

- **térhálósítás**
- **térhálósító polimerizáció**



Polimerek - gélek orvosbiológiai felhasználása



Tissue engineering



Transdermal
drug delivery



Wound dressing



Drug delivery
system

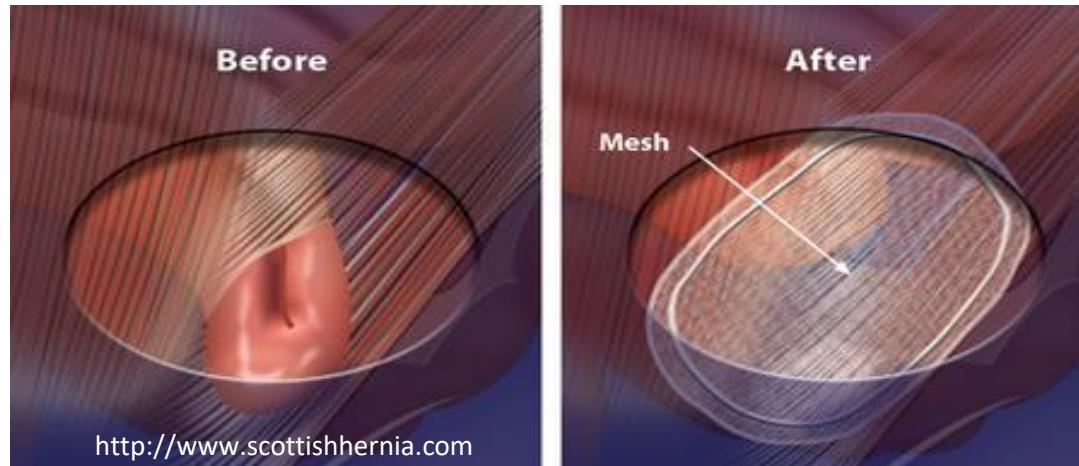


Contact lens

Polimerek orvosbiológiai felhasználása

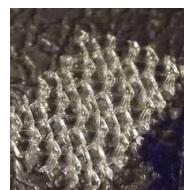
Konkrét példákon bemutatva - implantok

Hasi sérvháló



Nem lebomló hálók:

Poli(propilén)



Poli(észter)



Teflon

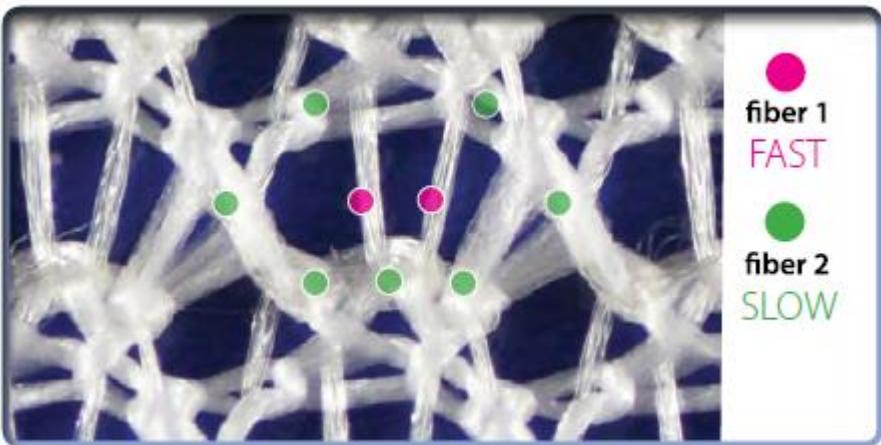


GORE®
DUALMESH®



<https://www.levinsimes.com>

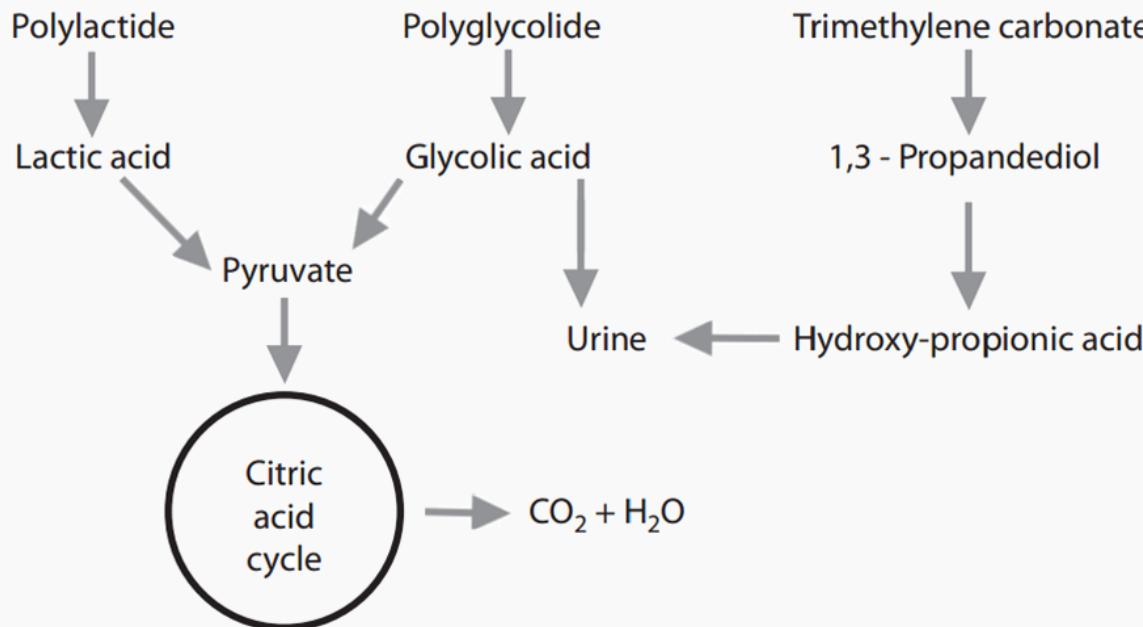
Hasi sérvháló – lebomló → TIGR® Matrix (Novus Scientific)



Kopolimer: glikol, tejsav és trimetil karbonát



Funkcióját betöltve lebomlik!!!!

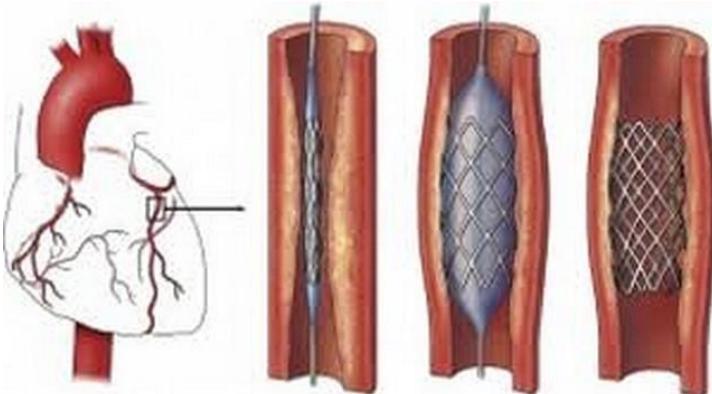


Lebomlás során
bomlástermékei
bekapcsolódnak a
normál anyagcsere
folyamatba!

Polimerek orvosbiológiai felhasználása

Konkrét példákon bemutatva – implant → stent

Nem lebomló → fém alapú, nem polimer

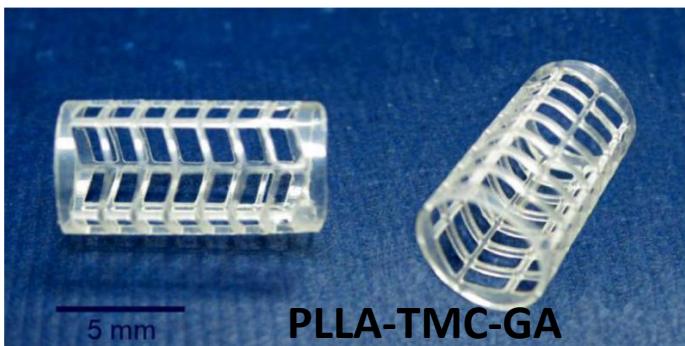


PSt-b-PIB-b-PSt
Triblokk kopolimer
↓

Hatóanyag tartalmú
FDA 2003-ban hozta forgalomba



Gyógyszeradagoló és felszívódó „stent”-ek is vannak ma már, melyek polimerből készülnek.



PLLA-TMC-GA

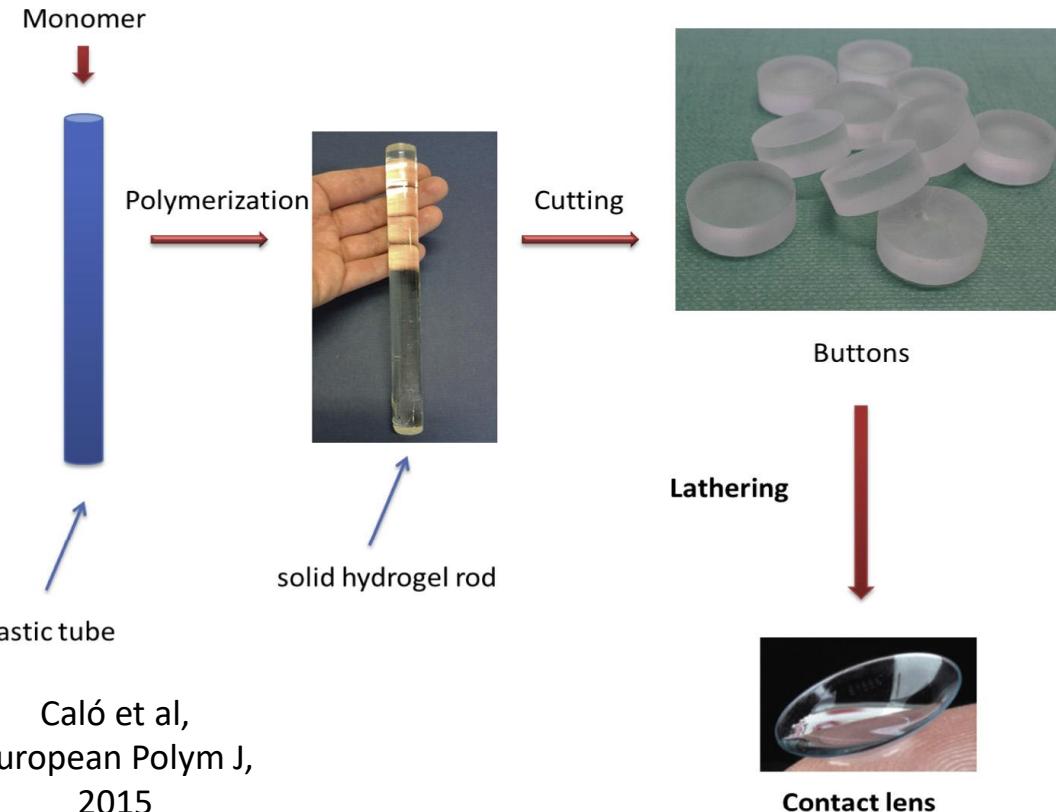


Poli(tejsav)
MeKO®

Funkciójának
betöltése után
lebomlik

Polimerek orvosbiológiai felhasználása

Konkrét példákon bemutatva – kontakt lencse



Caló et al,
European Polym J,
2015

Kritériumok:

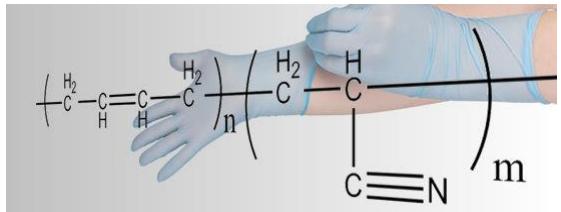
- Nem lebomló
- Transzparens
- Szabad diffúzió
- Mechanikai tulajdonságok
- Törésmutató

PHEMA – poli-2-(hidroximetakrilát)

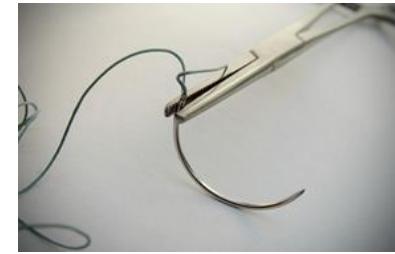
PMMA-poli(metil-metakrilát) → kemény lencse, hidrofób

HFIM-poli(hexa-fluoroizopropil-metakrilát → lágy lencse, hidrogél

Polimerek orvosbiológiai felhasználása Konkrét példákon bemutatva-nem lebomló polimerek



[DISPOMEDICOR Zrt.](#)



Polydioxanone

Hidrofób
Inert
Nincs irritáció

Nincs kölcsönhatás
az élő rendszerrel

Hulladék kezelés???

→ mikroorganizmusok, enzimatikus??

Mikroműanyagok megjelenése?
Egészségügyi következmény? Toxicitás?



Polimerek orvosbiológiai felhasználása

Konkrét példákon bemutatva – gyógyszerhordozók

Előnyei:

- Polimerhez kötés → kémiai kötés
→ lassabb degradáció mint a szabad forma
- Oldhatósági tulajdonságok megváltoznak
- Szervezeten belüli életút változik
- Célba juttatás kontrollálható (?)
- Formulálás



Polimerek orvosbiológiai felhasználása

Konkrét példákon bemutatva – gyógyszerhordozók

Előnyei:

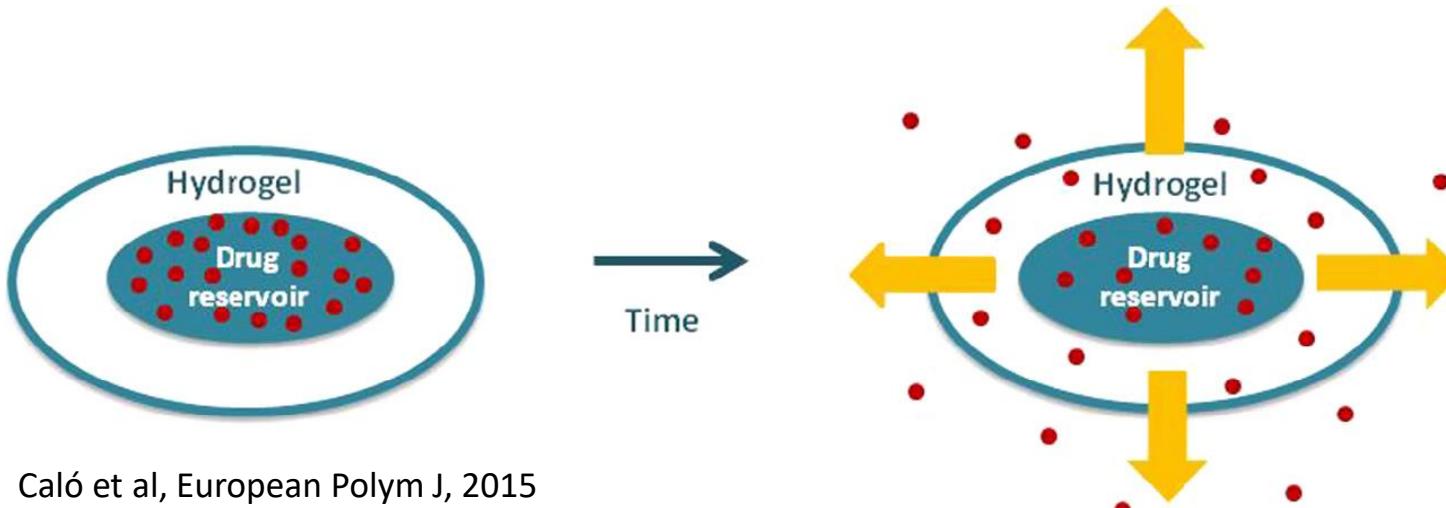
- Polimerből hidrogél létrehozása → egyedi fizikai-kémiai tulajdonságok
 - Környezetre reagál
- Porozitás → keresztkötések számával változtatható
- Hatóanyag megkötése és kioldódása könnyen megoldható
- Folyamatos kioldódás környezeti paraméterek függvényében
 - elnyújtott hatás
 - lokálisan magas hatóanyag koncentráció

Kontroll: diffúzió, duzzadás, pH, hőmérséklet, stb

Polimerek orvosbiológiai felhasználása

Konkrét példákon bemutatva – gyógyszerhordozók

Diffúzió kontrollált hatóanyag leadó rendszer



Caló et al, European Polym J, 2015

Hatóanyag csapdázva egy „tartályban” a hidrogél belsejében.

Hatóanyag koncentráció a kiegyenlítődés felé tart.

Folyamatos hatóanyag leadás.

Polimerek orvosbiológiai felhasználása

Konkrét példákon bemutatva – gyógyszerhordozók

Hatóanyag leadó rendszer

Szemészeti felhasználás → poli(etilén glikol) hidrogél →
gyulladás csökkentő

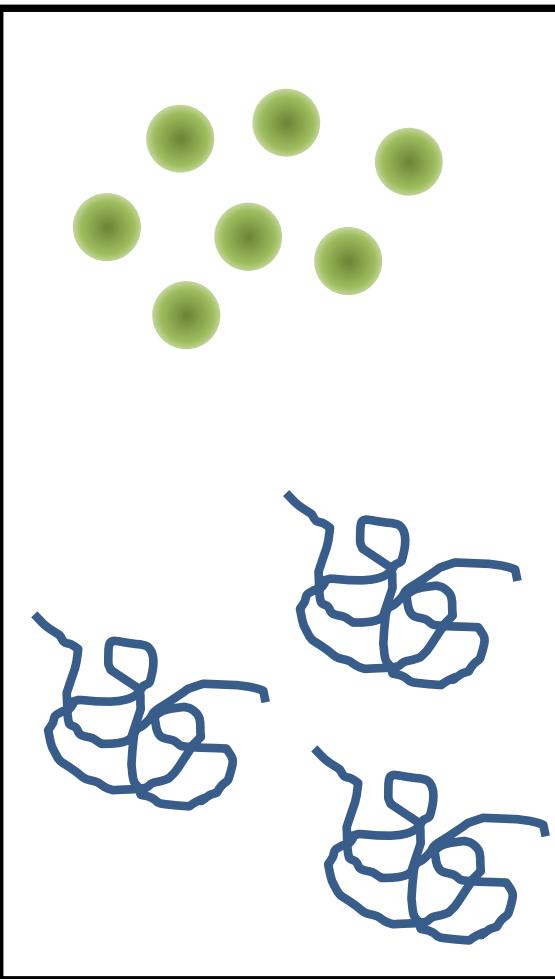
Szájüregi felhasználás → Pilobuc™ hidrogél → Sjögren szindróma
(autoimmun betegség)

Nőgyógyászati felhasználás → Cervidil hidrogél

Bőr alá ültetés → elnyújtott hatóanyag leadás, számos gyógyszer,
hormon, szetroid, stb esetén

Polimer nanokompozitok:

Nanorészecske + polimer (+ hatóanyag)



- Biokompatibilitás
- Biodegradáció
- Nagy fajlagos felület
- Kismolekulák rögzítése
- Célbajuttatás



- Biokompatibilitás
- Biodegradáció
- Folyadék megkötése
- Diffúzió
- Mechanikai állandóság
- Pörusos szerkezet

Lépésről lépére



Biokompatibilis polimer

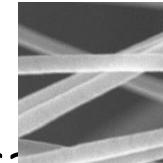
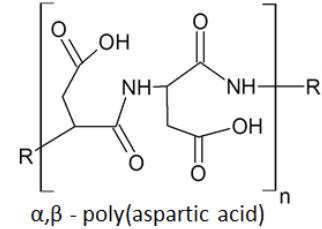
Ezüst nanorészecskék szintézise polimer és hatóanyag jelenlétében

Akciók előállítása a kompozitból

Vékony réteg a szálakból

S. epidermidis

Antibakteriális hatás és hatóanyag kioldódás



Polímer szál előállítása



Vékony réteg a szálakból



Mágneses részecskék előállítása a szálas rendszerben



Orvosi alkalmazás -theranostic Mágneses hipertermia- MRI

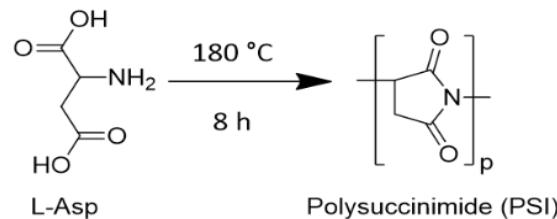
Ezüst-polimer nanokompozitok előállítása



$180\text{ }^{\circ}\text{C}$
8 h



Dissolution in DMF
Precipitation

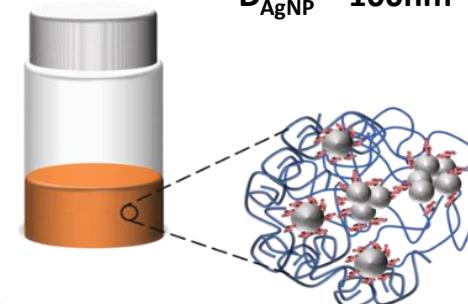


II.



+ Ag^{+} + 72 h

$D_{\text{AgNP}} \sim 100\text{nm}$



20 w/w% PSI/DMF

AgNP/APAP/PSI reaction mixture



Polysuccinimide (PSI)

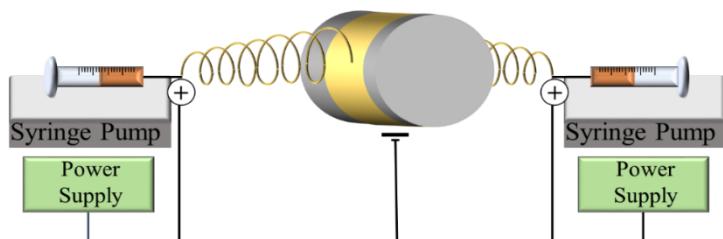


Paracetamol



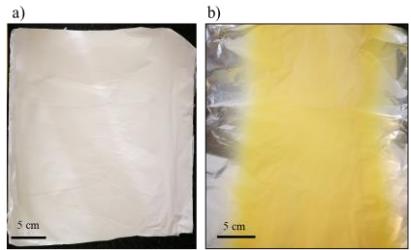
AgNP

Szálas rendszer előállítása



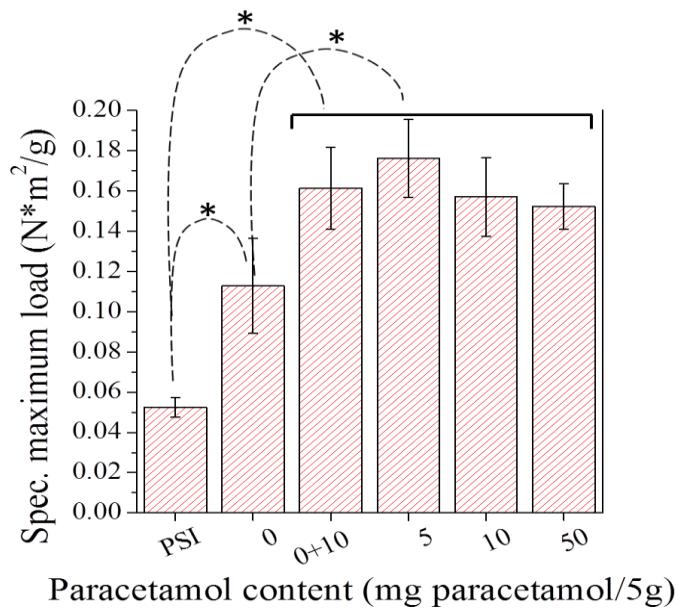
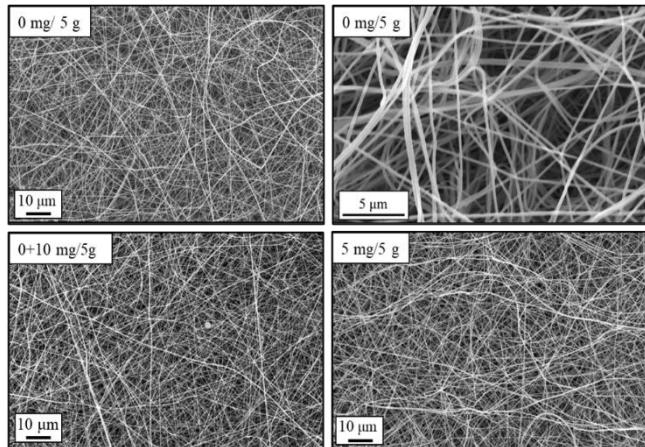
$$\text{Specific maximum load} \left(N * \frac{m^2}{g} \right) = \frac{\text{Maximum load (N)}}{\frac{\text{mass (g)}}{\text{Area (m}^2\text{)}}}$$

210-325 nm

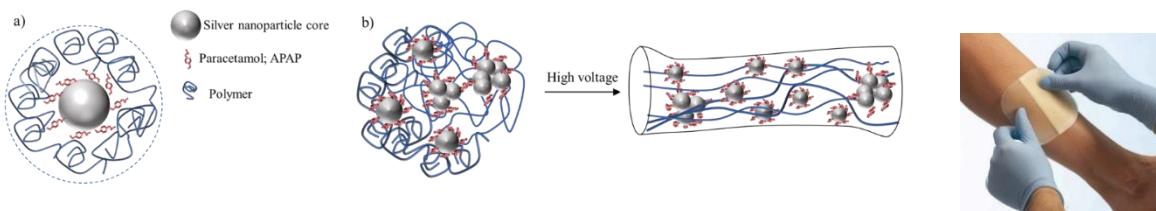


PSI

AgNP/APAP/PSI



Géz → 0.12-0.3 Nm²/g

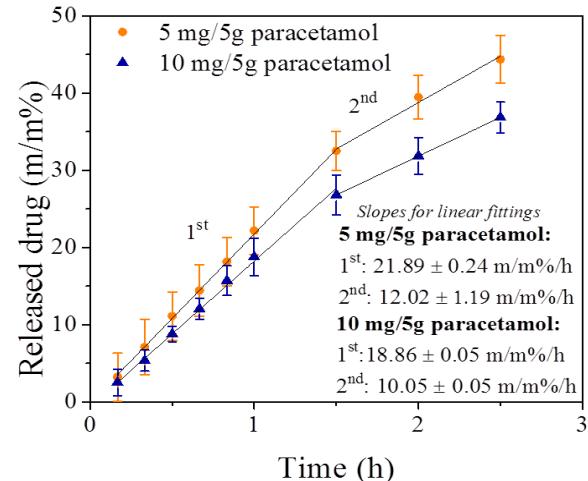
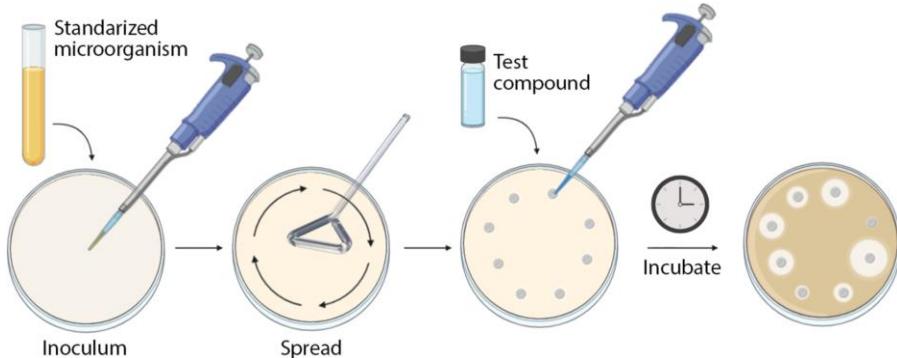


APAP-Paracetamol

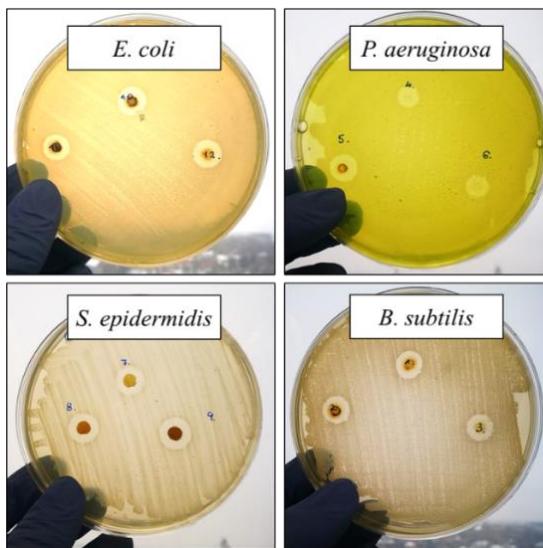
Antibakteriális hatás és hatóanyag kioldódás vizsgálata



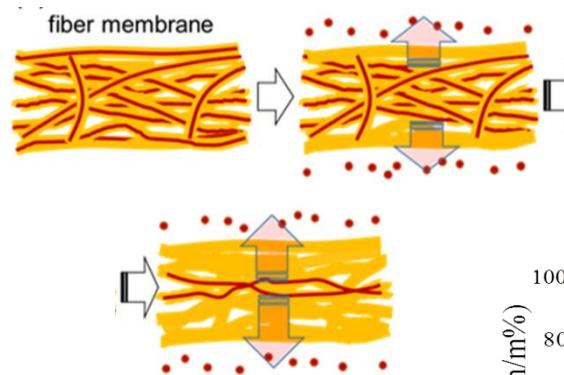
Correa et al, Beilstein J.
Nanotechnol. 2020, 11,
1450–1469.



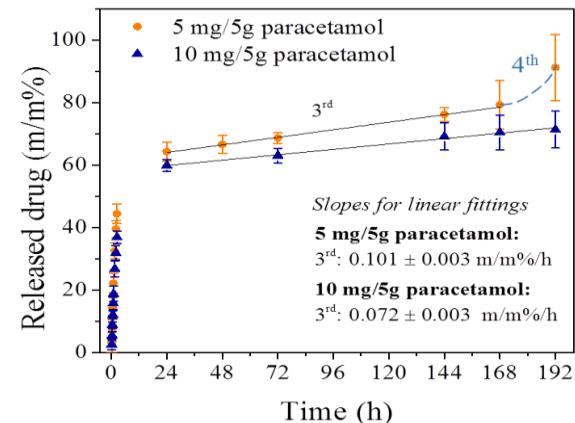
Gram negative



Gram positive



Han et al, Scientific Report, 2019



Mágneses anyagok előállítása



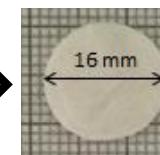
Prekurzor
oldatokba
mártogatással lúg
hatására
nanorészecskék
kialakítása



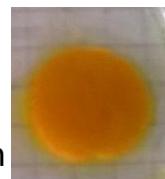
szálhúzás
11kV, 15 cm,
1ml/h



vágás



NaOH
10min/30 min



Fe(II)/Fe(III) chloride
30 min/3h/24 h



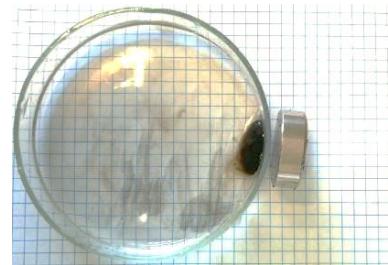
0.5M DAB/EtOH
1-2h

Mágneses
tulajdonsá
g

Magnetit tartalom
meghatározása UV-VIS
spektroszkópiával



Duzzadásra képes → gél szálak



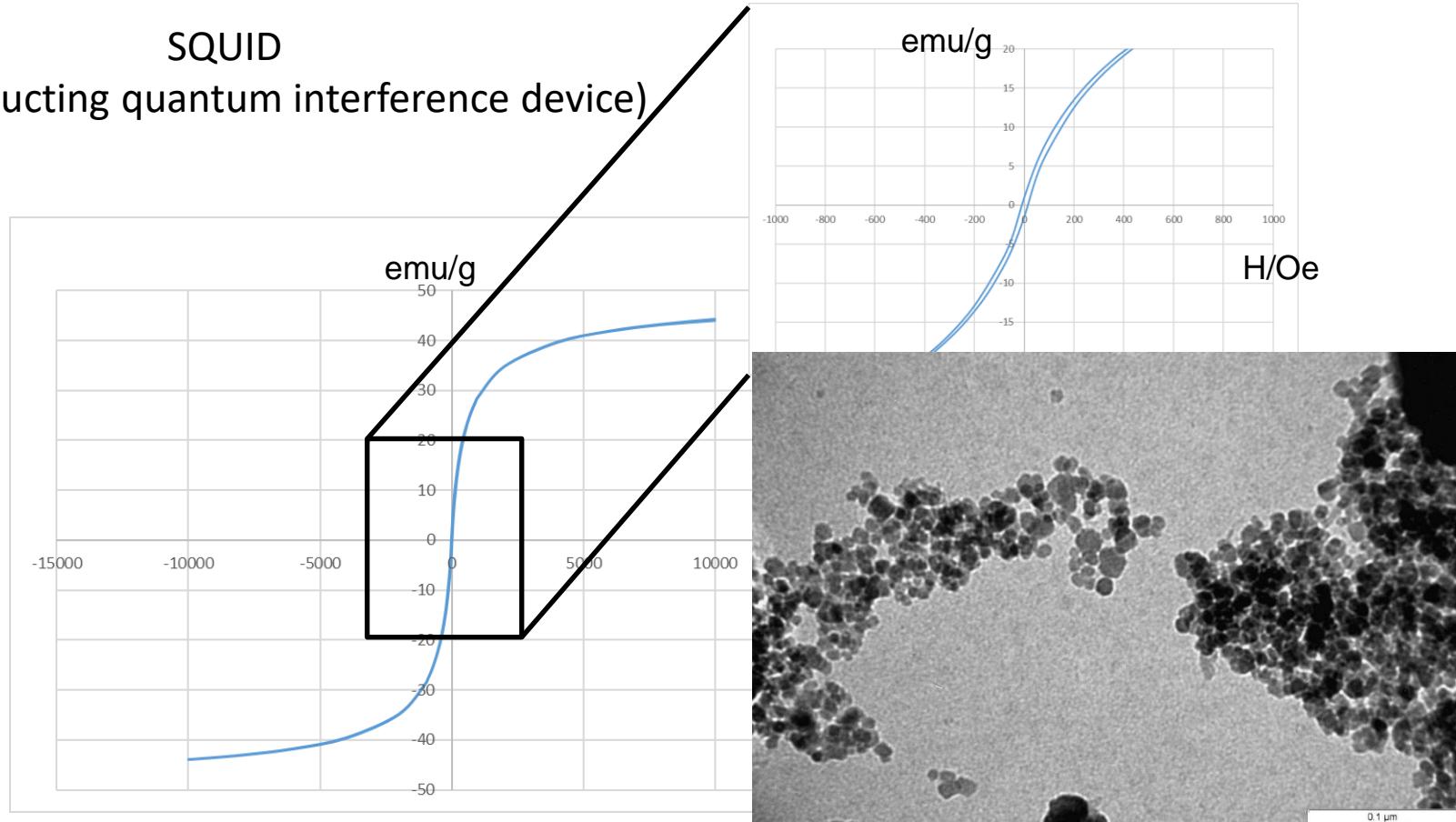
DAB - 1,4-diamino-butane
DMF – dimethyl formamide



Mágneses tulajdonságok jellemzése



SQUID
(superconducting quantum interference device)



Mágneses hipertermiás vizsgálatok

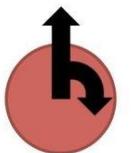


MagneTherm 1.5
9-24.7mT; 100-700kHz

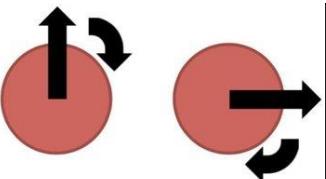


Hőhatás háttere

NEEL RELAXATION



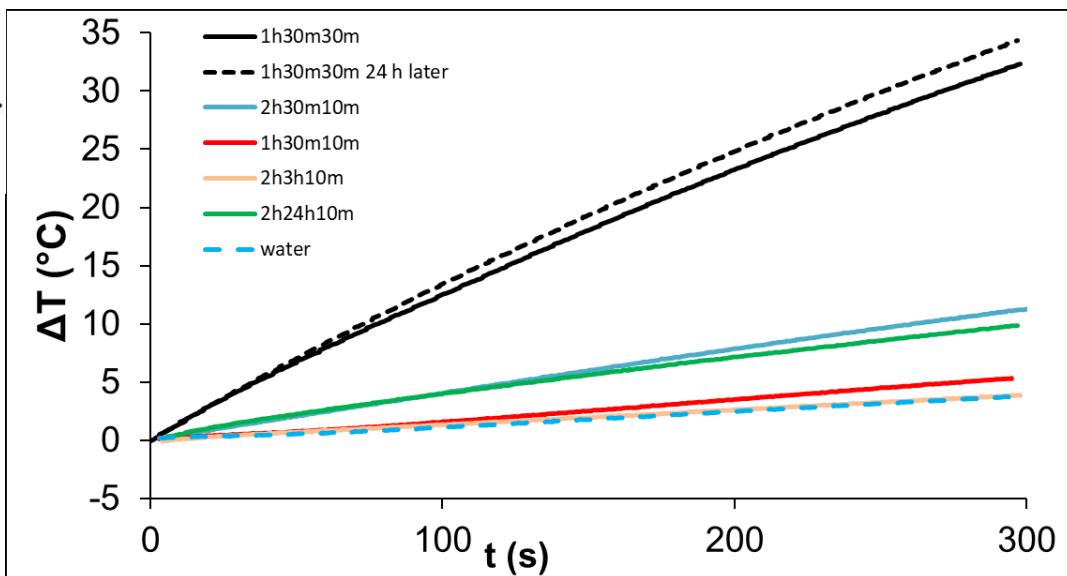
BROWN RELAXATION



Alshammari, 2016

Áztatási paraméterek:
DAB/EtOH-FeClx-NaOH
1h 30min 30min

24.7mT, 109.4 kHz

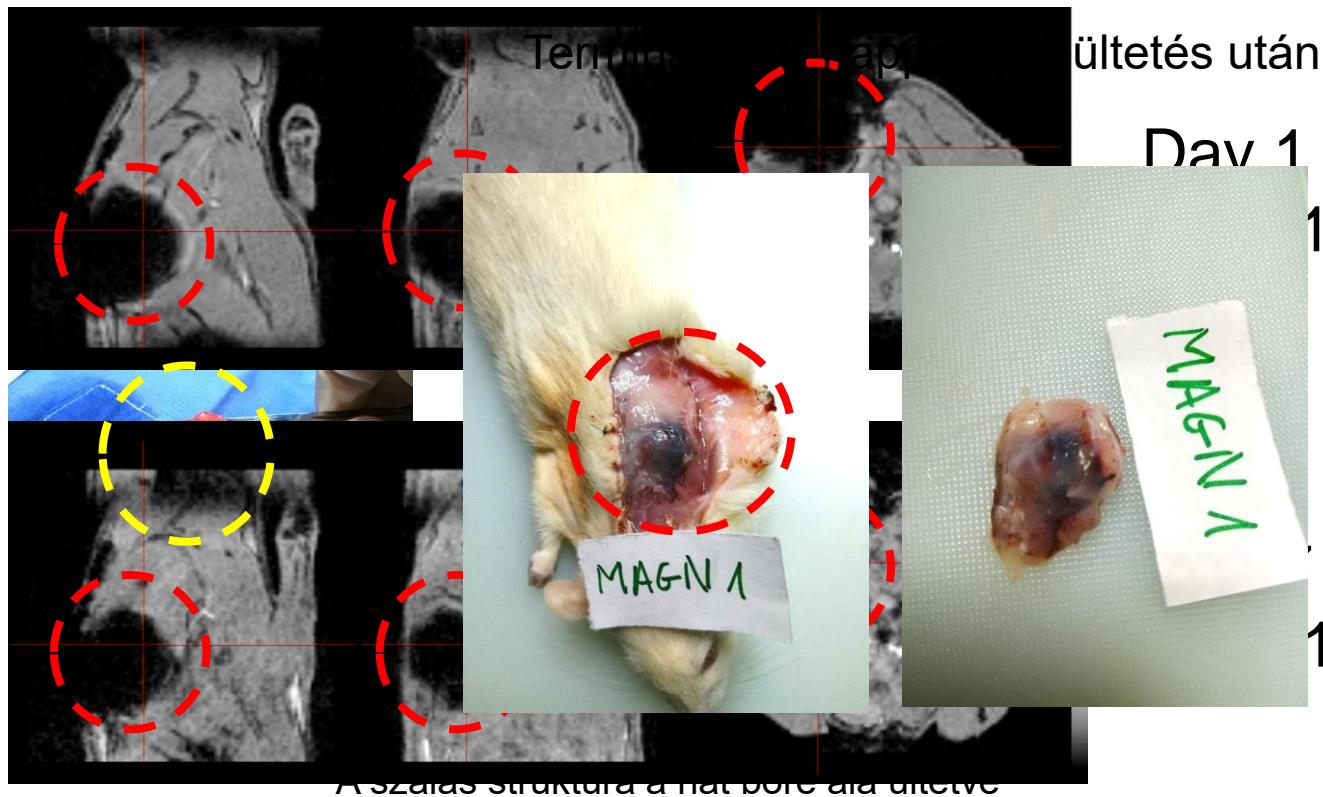




Allatkísérletek - MRI



1T nanoScan PET/MR (Mediso, Hungary)
T2 relaxation measurement



Szövettan

