



ARSENICPLATFORM

HUSRB/1002/121/075



Primena adsorpcije i membranske filtracije u pripremi vode za piće

*Adsorpció és membrános szűrés
alkalmazása ivóvíz előkészítése során*

Prof dr Ivana Ivančev-Tumbas

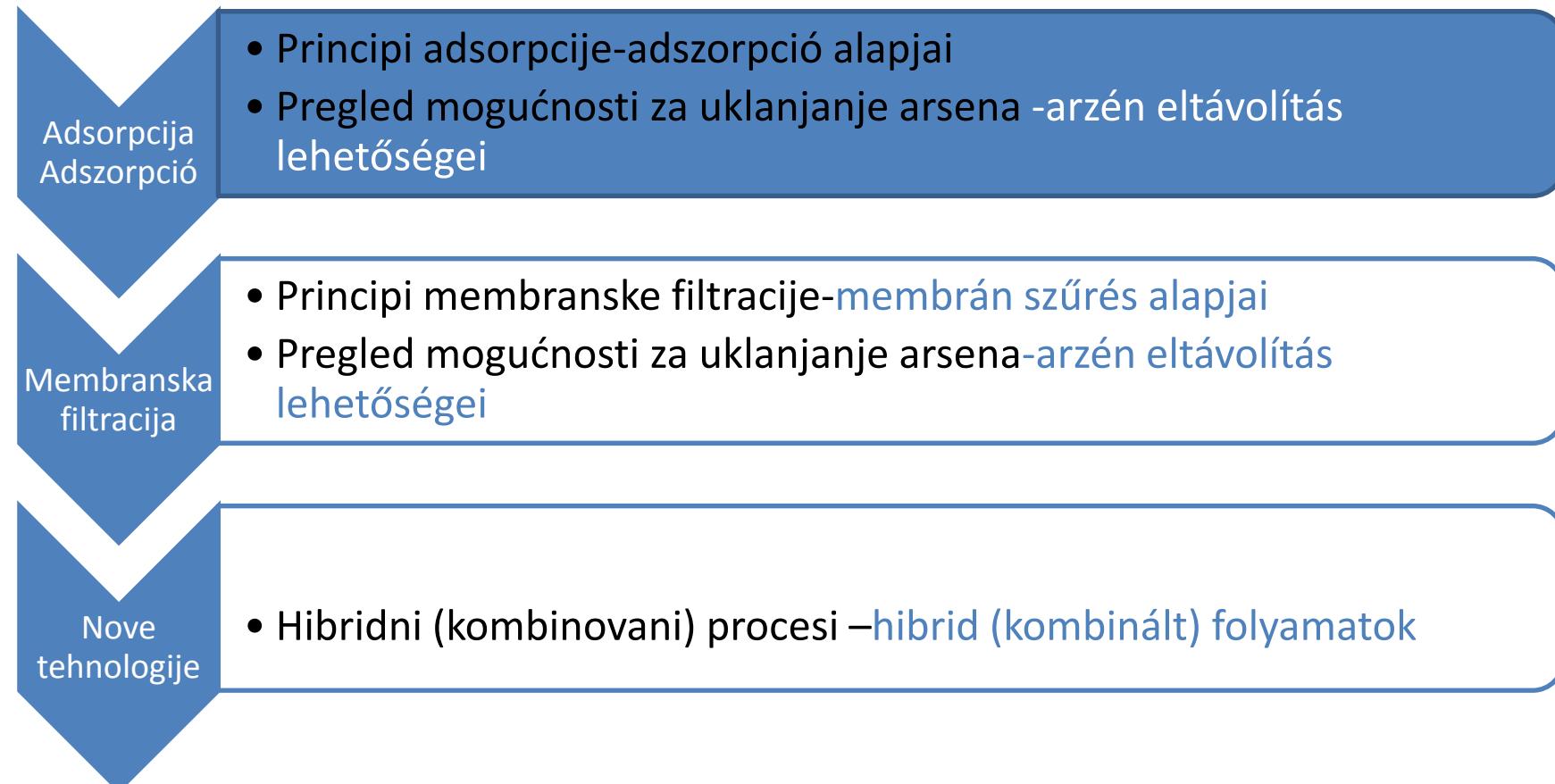


Projekat sufinansira
Evropska unija

Kikinda, 23-24. 02.2012.

Sadržaj prezentacije

A prezentáció tartalma



Principi adsorpcije Adsorpció alapjai

- Sorpcija je akumulacija molekula supstance iz tečne ili gasovite faze na ili u drugoj fazi . A szorpció a molekulák gyűjtése folyadék vagy gázfázisokból másik fázisba-ra
 - Absorpcija je akumulacija u fazi.
 - Adsorpcija je akumulacija na razdelnoj površini između čvrste i tečne (ili gasovite) faze . Izazvana je uglavnom elektrodinamičkim i elektrostatičkim silama.

Primena adsorpcije u tretmanu vode za piće

Adsorpció alkalmazása ivóvíz kezelésre

- Poboljšanje ukusa i mirisa Az íz és illat javítása
- Uklanjanje organskih materija- Szerves anyag eltávolítása
 - Mikropolutanti - Mikropollutánsok
 - NOM
- Biosorpcija Bioszorpció

Adsorbensi Adsorbensek

- Najčešće primenjivan adsorbens je aktivni ugalj.
Leggyakrabban alkalamzott adsorbens az aktív szén.
- Primenuje se u obliku *alkalazása a következő formában*
 - aktivnog uglja u prahu *aktív szénpor* (eng. Powdered activated carbon, PAC), i
 - granulovanog aktivnog uglja *granulált aktív szén*, (eng. Granulated activated carbon, GAC)

Faktori koji utiču na proces adsorpcije

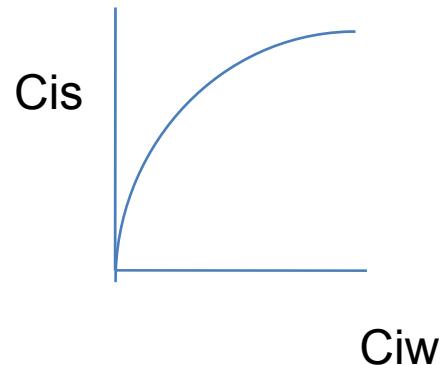
Azon tényezők, melyek hatást gyakorolnak az adszorpcióra

- Temperatura , hőmérséklet
- pH , pH
- Priroda adsorbenta adszorbens természtete
 - Tekstura, veličina zrna, sadržaj Ar_π, NH, COOH, OH i drugih funkcionalnih grupa, raspodela veličine pora, mogućnost hemisorpcije? textúra, szemcseméret, Ar_π, NH, COOH, OH és egyébb funkciós csoport tartalom) a pórusméret eloszlása, esetleges kemiszorpció ?
- Priroda adsorbata az adszorbát természete
 - Molekulska masa, polarnost, konstanta disocijacije, oblik molekula, valentno stanje...molekuatömeg, polaritás,disszociációs állandó, molekula alakja, vegyérték állapot....

Adsorpciona ravnoteža Adszorpcíós egyensúly

U tretmanu voda najčešće se opisuje Freundlichovom izotermom

$$C_{is} = K_{iF} \cdot C_{iw}^{n_i}$$



Cis – koncentracija adsorbovane nečistoće po masi adsorbenta (mol kg⁻¹)

Ciw- ravnotežna koncentracija nečistoće u rastvoru (mol L⁻¹)

K_{iF} – Freundlich-ova konstanta (mol kg⁻¹)(mol L⁻¹)^{-n_i}

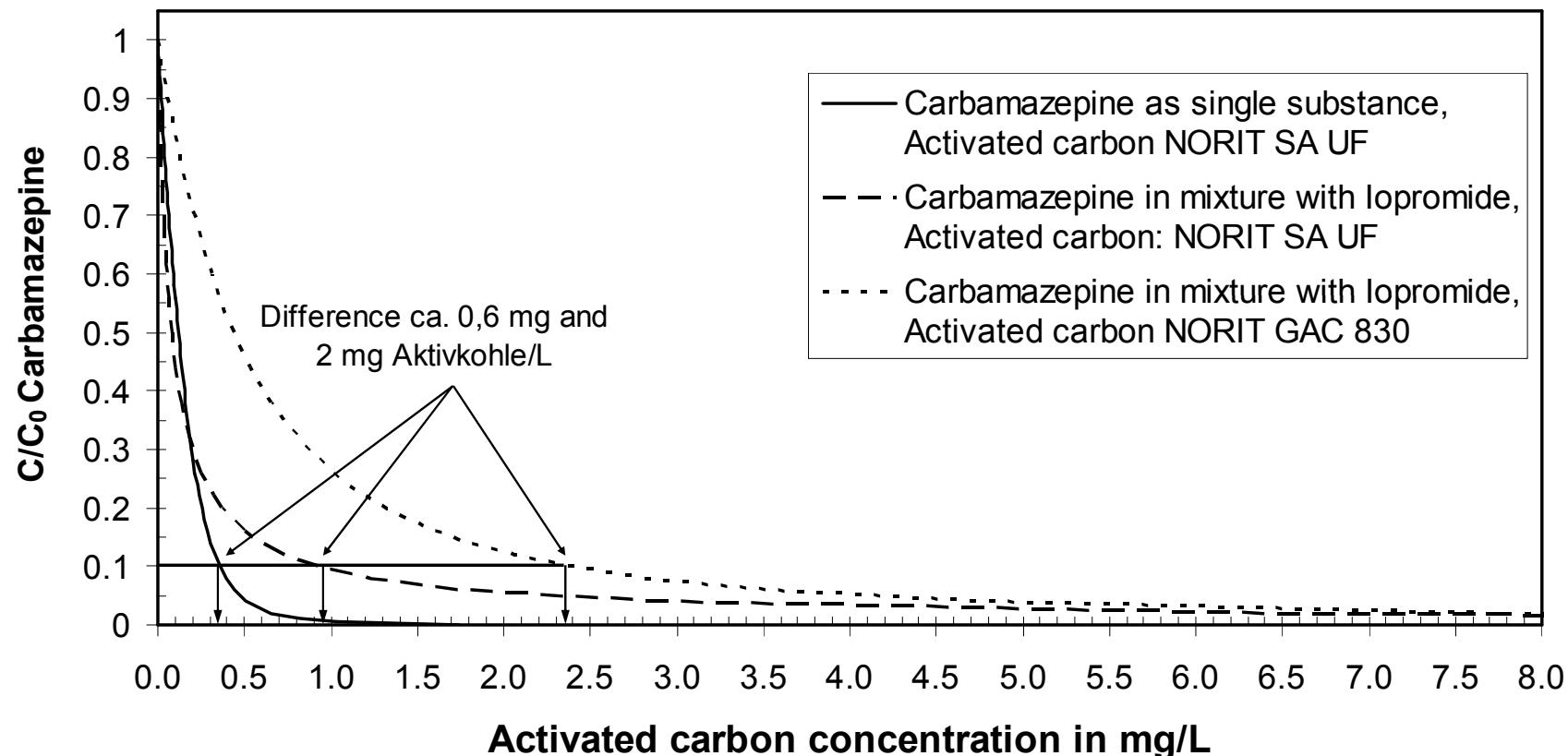
n_i – Freundlich-ov eksponent

K_{iF} i n_i se mogu odrediti linearnom regresijom iz eksperimentalnih vrednosti

$$\log C_{is} = n_i \log C_{iw} + \log K_{iF}$$

Metod doze uglja-primer ponašanja različitih ugljeva za uklanjanje karbamazepina

Széndózis módszere-példa a karbamazepin eltávolítására alkalmazott különböző szerek viselkedésére



Ivančev-Tumbas I., Hobby R., Kreckel B., Gimbel R. (2007a): Adsorption behavior of carbamazepine and iopromide in bottle izotherm test. Proceedings of 5th IWA Specialized Conference on Assessment and Control od Micropollutants/Hazardous substances in Water, 543, 17-20 June Frankfurt/Main, Germany
Kikinda, 23.02.2012.

Multikomponentni sistemi

Multikomponenses rendszerek

- Model se zasniva na Teoriji idealno adsorbovanog rastvora (eng. Ideal Adsorbed Solution Theory (IAST)). *A model az ideálisan adszorbeált oldat elméletén alapul*
- Adsorpciona ravnoteža dešava između dvodimenzionalne površine i rastvora. Adsorpcioni medijum je termodinamički inertan, a adsorpciona mesta su dostupna svim molekulima prisutnim u rastvoru na isti način. Adsorpciona ravnoteža je reverzibilna.

$$c_i = \frac{q_i}{\sum_{j=1}^N q_j} \left(\frac{\sum_{j=1}^N \frac{q_j}{n_j}}{\frac{K_{F,i}}{n_i}} \right)^{1/n_i}$$

N je broj komponenti u rastvoru, a n=const.
uopsegu koncentracija $C_i=0$ i $C_i=C_0$

PRIMENA- ADSORPCIONA ANALIZA

Kinetika procesa

A folyamat kinetikája

- Brzina dostizanja adsorpcione ravnoteže kroz dva stepena difuzije: az adszorpcióos egyensúly elérésének sebesség kétlépéses diffúzióon keresztül
 - iz rastvora na spoljašnju površinu adsorbenta (eksterni transfer mase ili difuzija kroz film) az oldatból az adszorbens külső felületére
 - i difuzija kroz pore sistema čestica gde se dešava adsorpcija na unutrašnjoj površini (interni transfer mase) pórusoko keresztüli diffúzió ahol az adszorpció a belső felületen történik

Matematički opis difuzije kroz film

A filmen keresztül történő diffúziónak matematikai leírása :

$$n_{L,i} = D_{L,i} \frac{dc_i}{d\delta}$$

Gde su

$n_{L,i}$ - brzina transfera mase po jedinici površine ($\text{mol m}^{-2}\text{s}^{-1}$)

$D_{L,i}$ - koeficijent difuzije adsorbata u vodi (m^2s^{-1})

δ - debljina graničnog sloja, m

Integracijom jednačine dobija se jednačina:

$$n_{L,i} = \beta_{L,i} (c_i - c_i^*)$$

Gde je

$\beta_{L,i}$ - koeficijent difuzije kroz film (ms^{-1})

c_i^* - ravnotežna koncentracija komponente i na **spoljnoj površini čestice aktivnog uglja i**
 c_i - koncentracija komponente u rastvoru.

Difuzija kroz pore

Pórusokon keresztüli diffúzió

- Unutrašnji transfer mase dešava se usled difuzije molekula kroz tečnošću ispunjene pore ili difuzijom adsorbovanih molekula po zidovima pora (površinska difuzija).
- Pokretačka sila je gradijent na čvrstoj fazi i umesto vodenog difuzionog koeficijenta, u tom slučaju govorimo o difuzionom koeficijentu površinske faze i gustini čestica:

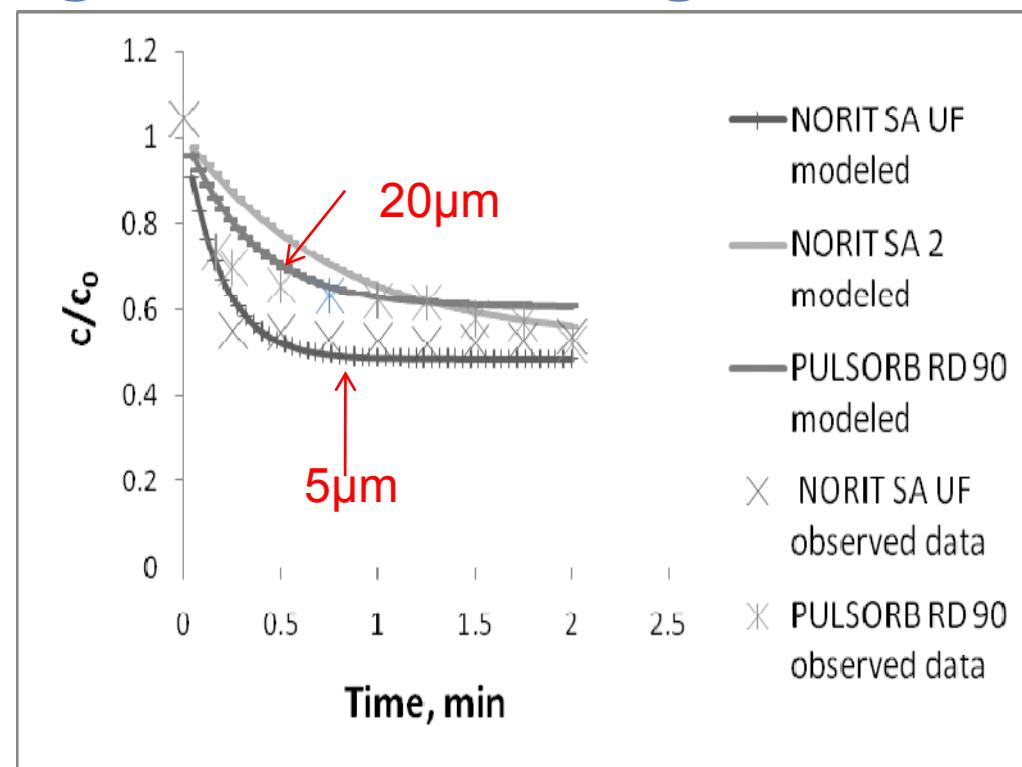
$$n_{S,i} = \rho_p \cdot D_s \cdot \frac{\partial q_i}{\partial r}$$

- KRAJNJA POZICIJA RAVNOTEŽE ODREĐENA JE SILAMA ADSORPCIJE (HEMIJSKE ILI FIZIČKE)

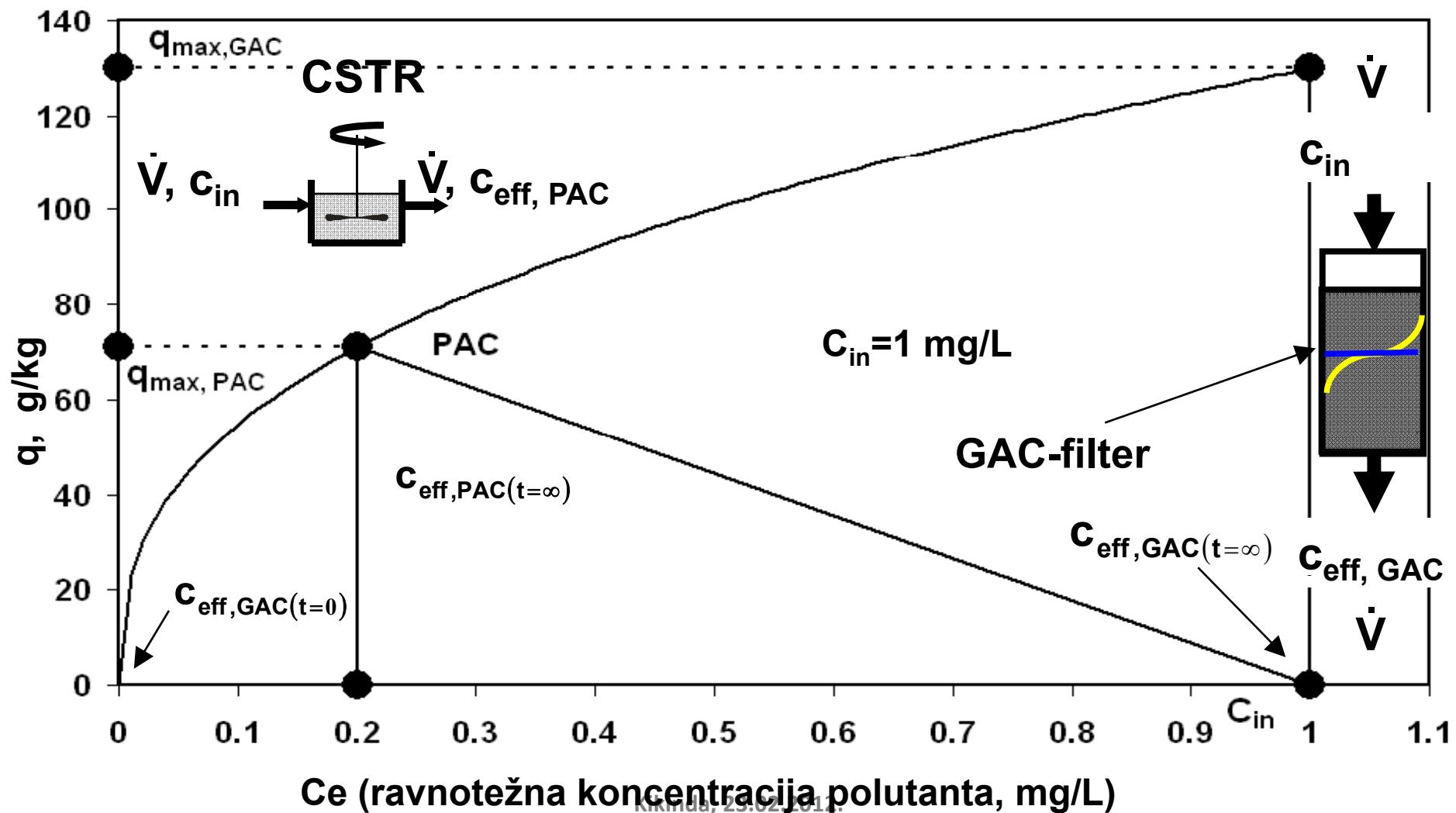
Mehanizam koji limitira brzinu adsorpcije može biti

Mechanizmus, amely az adszorpció sebességét határozza meg:

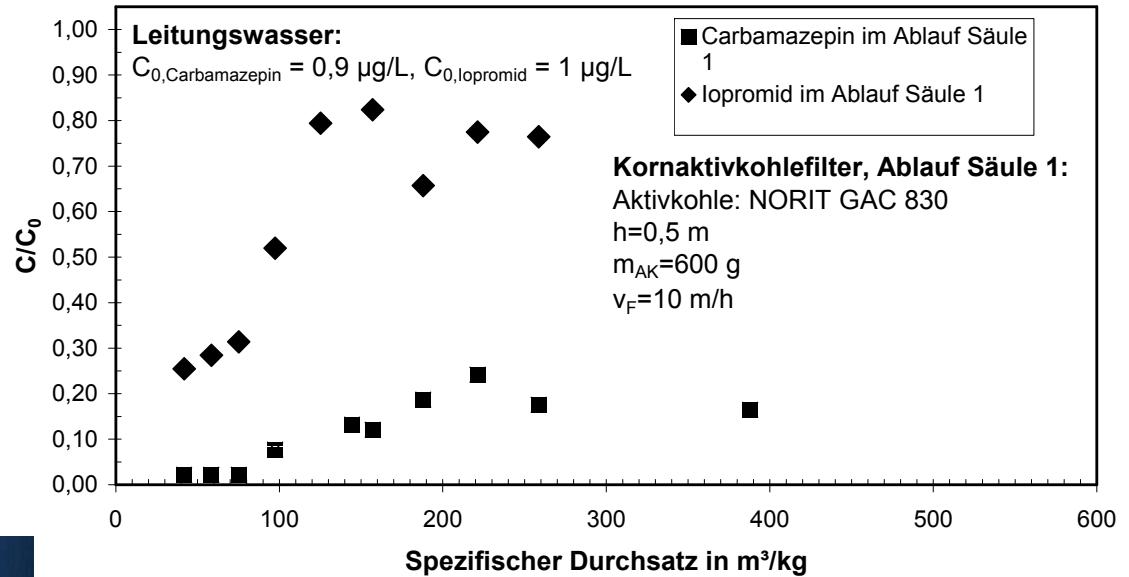
- Difuzija kroz film filmen keresztüli diffúzió ili
- Međučestični transport-részecskék közötti transzfer
- Između ostalog zavisi i od hidrodinamičkog karaktera sistema-a rendszer hidrodinamikus tulajdonságai



Ivančev-Tumbas et al. (2010) Desalination 255, 124-128.



GAC adsorber-primer dva polutanta GASZ adszorber- kétszennyező példa



Kikinda, 23.02.2012.

Maseni bilans za jednu supstancu u tečnoj fazi u diferencijalnom elementu filtra sa adsorbensom, model difuzije kroz film na homogenoj površini (HSDM)

Anyagbilansz egy anyagra a folyadékfázisban a filter differenciális részében az adszorbenssel

Crittenden et al. (1980), Friedman (1984), Sontheimer et al. 1985,1988), Tien (1989), Kümmel und Worch (1989).....

$$\varepsilon \cdot \frac{\partial c(t, z)}{\partial t} + v_F \cdot \frac{\partial c(t, z)}{\partial z} - D_z \cdot \frac{\partial^2 c(t, z)}{\partial z^2} + \frac{6 \cdot \beta_L \cdot (1 - \varepsilon)}{d_P} \cdot (c(t, z) - c^*(t, z)) = 0$$

Akumulacija
u tečnoj fazi
Akkumuláció a fo-
lyadék fázisban

Konvekcija
kevertetés

Disperzija
diszpergálás

Adsorpcija
adszorbálás

Model linearne pokretačke sile (engleski *Linear Driving Force Model* (LDF)) (Kummel, 1990; Worch 1991) zasnovan je na HSDM modelu za disperzni tok.

Prepostavljen linearni gradijent za difuziju kroz film na homogenoj površini zrna GAC, **bez izraza za disperziju i akumulaciju mase** u tečnoj fazi u šupljinama adsorbenta, a obuhvaćene su difuzija kroz film (spoljašnja) i difuzija kroz pore (unutrašnji transfer mase)

Prednosti i mane procesa

A folyamat előnyei és hátrányai

PAC		GAC	
Prednosti Előnyök	Mane Hátrányok	Prednosti Előnyök	Mane Hátrányok
Relativno niski troškovi PAC Alacsony PAC költség	Rezidual zagađenja u tretiranoj vodi Kezelt vízben is maradványok	U većem delu filtra dostignuta ravnoteža A filter nagyobb részében egyensúlyelérése	Relativno spora kinetika Lassabb kinetika
Investicioni troškovi niski Alacsony befektetési költség	Relativno visoka potrošnja PAC za kratko vreme Magas fogyasztás rövid idő alatt	Efiksana regeneracija Hatásos regenerálás	Mogućnost desorpcije Deszorpció lehetősége
Moguća sezonska primena szezonális változtatás lehetősége	Odlaganje otpada A hulladék tárolása	Mogući mikrobiološki procesi lehetséges mikrob. folyamatok	Viši troškovi nego za PAC magasabb költség
Brza kinetika Gyors kinetika	Kikinda, 23.02.2012.		Fauling redukuje kapacitet za mikropolutante



Mađarska-Srbija
IPA prekogranični program

Vrste testova Tesztek fajtái

- Statički test **statikus teszt**
 - Određivanje "adsorpcionog kapaciteta" pomoću adsorpcione izoterme adsorpcijom u bocama (eng. Bottle izotherm test).

- Dinamički test **dinamikus teszt**
 - Određivanje krive probaja testovima u kolonama koje mogu biti različitog kapaciteta (*laboratorijske i pilot postrojenja većeg kapaciteta*). Za kolonske testove koristimo ugljeve koji su se pokazali kao najbolji u testu pomoću izoterme! To će dati tačnije poređenje i obezbediti delimično podatke neophodne za projektovanje adsorbera



Pregled mogućnosti za uklanjanje arsena

Arzén eltávolítási lehetőségeinek áttekintése

Jekel i Amy (2006) in *Interface Science in Drinking water treatment by Newcombe and Dixon (Eds), Elsevier*

Adsorbens	Napomena
Metalni oksidi: filtracija preko granulovanih adsorbenata poput aktivnog Al_2O_3 i granulovanog feri hidroksida, GFO.	Obično nisu potrebne dodatne hemikalije, preoksidacija As(III) obično poboljšava proces. Otpad koji se generiše je voda od pranja filtera i potrošeni adsorbent. Za GFH operativni vek je duži od smola i aluminijum-oksida.
Redox aktivni adsorbenti	MnO_2
Alternativni adsorbenti-	MIEX, SMI, GAC, zeoliti, IOCS

Uklanjanje arsena na peščanim filtrima

Arzén eltávolítása homokszűrőkkel

(Rajaković i sar., 2006 Ekolst' 06, Ekološka Istina / Ecological Truth, 04. – 07. 06. 2006. Sokobanja)

- Postoji mogućnost da se arsen ukloni u procesu koji je prvenstveno namenjen uklanjanju Fe i Mn iz podzemne vode.
Lehetőség van arra, hogy az arzén az elsődlegesen Fe és Mn eltávolítására szolgáló folyamata alatt szintén eltávolítódjon
- Kombinacija postupaka oksidacije gvožđa i filtracije daje dobre rezultate u uklanjanju arsena iz vode. Za filtersku ispunu se najčešće koristi manganizovani pesak ili zeleni pesak (koji sadrži mineral glaukonit.) *A vas oxidálása és a szűrés, tehát a lépések kombinálása jó eredményeket ad. A filter töltetként gyakran mangánozott homokot vagy zöld homokot (glaukonit ásványt) tartalmaz.*

- Specifična površina 200-300 m²/g. Specifikus felület
- Koristi se za uklanjanje fosfata, fluorida i arsena u filtrima sa fiksiranim slojem. Foszfát, fluorid, és arzén eltávolítása rögzített rétegű filterekkel
- Regeneracija sa NaOH i sumpornom kiselinom Regenerációra NaOH és kénsav
- Za uklanjanje As (V) radi najbolje u opsegu pH 5,5-6 As(V) eltávolítására pH 5,5-6 a legjobb
- Kapacitet je 5-15 g/kg za ravnotežne koncentracije od 0.05-0.2 ppm, pri čemu sulfati i hloridi mogu redukovati kapacitet i do 50%! A kapacitás 5-15 g/kg 0.05-0.2 ppm egyensúlyi koncentráció esetén, kloridok és szulfátok a kapacitást 50% csökkenthetik

Pilot ispitivanja u Subitici

Pilot kutatások Szabadkán

*Benak (1998) u Kvalitet vode za piće
(urednik Dalmacija B.), PMF Novi Sad*

- Primjenjeni filtri sa različitim materijalima
Alkalmazott szűrők kölönöző anyagokkal
 - Bez prethodne oksidacije i bez dodatka hemikalija
Előzetes oxidálás és vegyszer hozzáadás nélkül
 - Sa prethodnom oksidacijom Előzetes oxidációval
 - Sa prethodnom oksidacijom i dodatkom soli gvožđa
Előzetes oxidációval és vas-sók hozzáadásával
 - Sa prethodnom oksidacijom, dodatkom soli gvožđa i flokulanta Előzetes oxidálás, vas-sók és flokuláns hozzáadása

Adsorbensi na bazi gvožđe oksida

Vas-oxid alapú adszorbensek

Jekel i Amy (2006) in Interface Science in Drinking water treatment by Newcombe and Dixon (Eds),

- Visok kapacitet za arsenat [magas kapacitás arzenátra Elsevier](#)
- Bez hemikalija i bez pH podešavanja! [Vegyszer nélkül és pH beállítás nélkül](#)
- 2006. godine je bilo 60 postrojenja u nemačkoj zemljama EU, USA i Japanu.
[2006-. ban 60 telep Németországban, EU országokban USA-ban és Japánban](#)
- 5-10 puta veći kapacitet u poređenju sa aluminijum-oksidom za As(V). 5-10 szer nagyobb kapacitás összehasonlítva az alumínium-oxiddal As (V) tekintetében
- Kompeticija sa fosfatom je značajna. [Foszfáttal a kompetíció jelentős](#)
- Za početne koncentracije od 10-40 µg/L i pH 6-8 filtri rade do probaja sa 50000-250000 BV uz protivstrujno pranje svakih 2-6 nedelja. Ispuna se menja svake 2-3 godine i može da se odlaže deponije. [A 10-40 µg/L kezdeti koncentrációkra és pH 6-8 a filterek az átörésig dolgoznak 50000-250000 BV, ellenáramos mosással minden2-6 hónapban. A töltetet 2-3 évente kell cserélni és hulladéklerakóban tárolni](#)

Literaturni podaci postoje za Irodalmi adatok vannak a következőkre

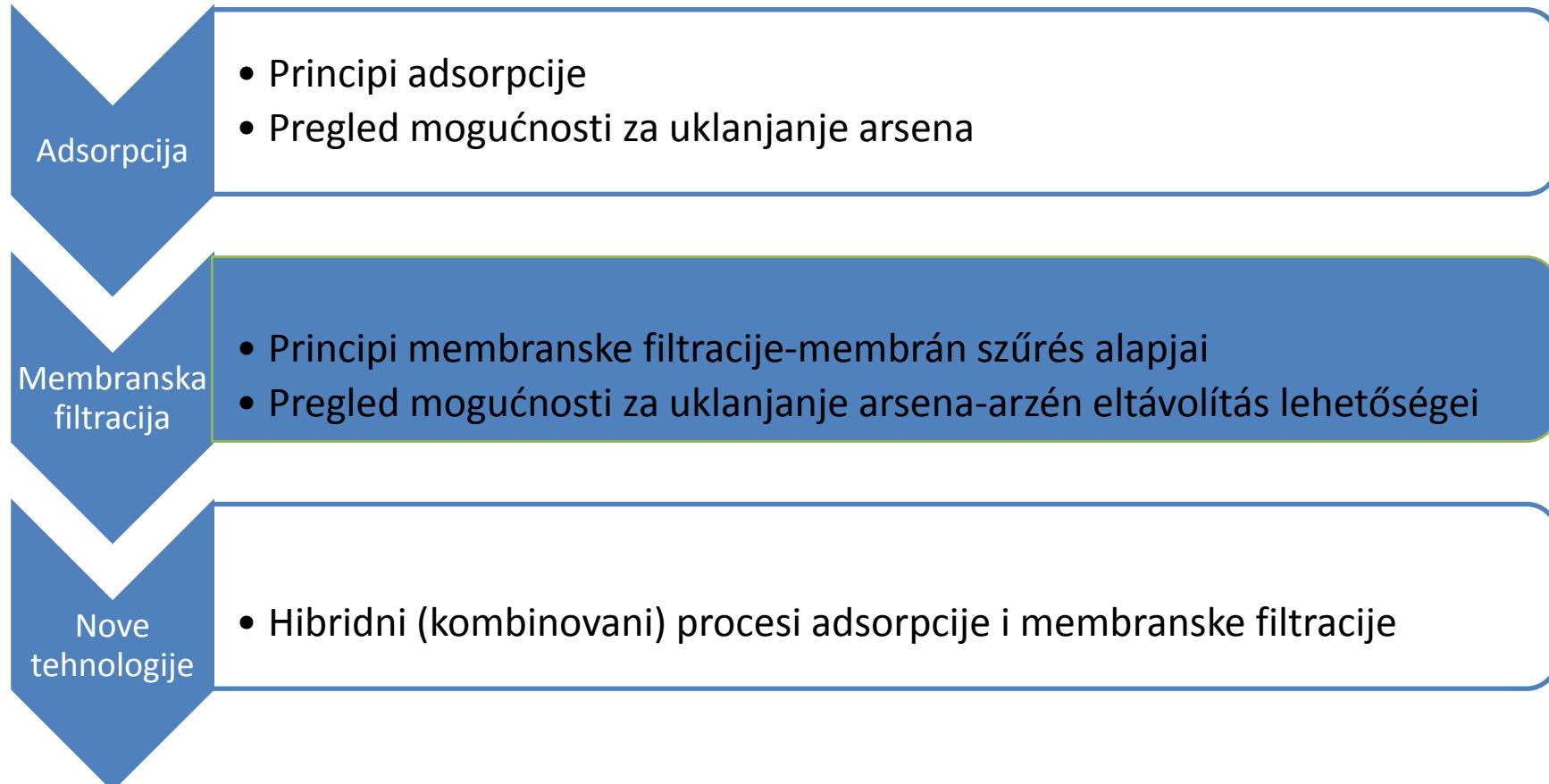
Neke alternative
Aluminijum oksid
Titanijum-dioksid
Cerijum oksid
Mangan dioksid
Kombinacija nano-čestica i jonoizmenjivačkih smola
PRB sa ZVI
Geosorbente: hematit ($\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$), goetit ($\alpha\text{-FeO(OH)}$), gibsit (g-Al(OH)_3), zemljišta i sedimente koji sadrže ove materijale, zeolit presvučen gvožđem, minerale montmorillnite bentonit, čestice kreča presvučene gvožđem i druge.
Modifikovane aktivne ugljeve: sa dodatkom bakra, srebra, cirkonijuma, gvožđa (NZVI)
....

Izbor sorbenta zavisi od A szorbens kiválasztása függ a következőktől:

- Opseg koncentracija arsena u vodi izvorišta i njegovog oksidacionog stanja
 - Arzén koncentrációja a vízforrásban és oxidációs állapota
 - Sadržaja drugih rastvoraka u vodi, pH vode más oldott anyagok a vízben és a pH
 - Optimizacije doze adsorbenta, njegove selektivnosti adszorbens dózisának optimalizálása, és a szelektivitása
 - Naknadnog tretmana utókezelés
 - Rukovanja otpadom hulladékkezelés
-
- Adsorpcione tehnologije koje su često puta uspešne u laboratoriji mogu da budu neefikasne u realnim uslovima!
 - Adsorpciós technológiák, melyek eredményesek a laboratóriumban, előfordulhat hogy nem elég hatékonyak valós körülmények között

Sadržaj prezentacije

A prezentáció tartalma





Principi membranske filtracije Membrános szűrls alapjai

Mikrofiltracija mikrofiltráció	Ultrafiltracija Ultrafiltráció	Nanofiltracija Nanofiltráció	Reversna osmoza Reverz ozmózis
$d_{pore} \geq 50 \text{ nm}$	$d_{pore} \approx 10-50 \text{ nm}$	$d_{pore} \approx 1 \text{ nm}$	Nema pora nincs ellenállás
$\Delta p = 0.1 - 2 \text{ bar}$	$\Delta p = 0.1 - 5 \text{ bar}$	$\Delta p = 3 - 10 \text{ bar}$	$\Delta p = 5 - 100 \text{ bar}$
Efekat prosejavanja Szitálás hatás		Kombinacija odbijanja usled nanelektrisanja, rastvorljivost-difuzija, prosejavanje "RO koja curi"	Difuzija kroz polimernu strukturu membrane Polimer membránszerkezete n keresztüli diffúzió
Dominantno simetrične polimerne ili keramičke membrane	Asimetrični polimerni kompoziti ili keramičke membrane Asszimetrikus	Asimetrične polimerne ili kompozitne membrane Asszimetrikus polimer és kompozitmembránok	
Szimetrikus polimer illetve kerámia membránok	kompozitok illetve kerámima membránok		

Membrane Membránok

- Materijal: organski ili neorganski **szerves és szervetlen anyagok**
- Morfologija: sa porama ili bez pora **pórusos és pórusmentes anyag morfológia**
- Strutura: simetrična ili asimetrična **szimmetrikus és asszimetrikus szerkezetek**
- Forma membrane: tubularna ili ravna membrana **tubuláris vagy lapos membránok**
- Forma modula: **a modul formája**
 - za tubularne membrane: cevasti, kapilarni, tipa šuplje vlakno **tubuláris membránokra cső, kapilláris, üreges szálak**
 - Za ravne membrane: spiralno uvijeni, pločastia lapos membránokra **spirálisan feltekert , lemezes**

Procesni parametri

Folyamat paraméterek

- MF i UF
 - Fluks (**fluxus**): $J=\Delta p/\mu R_m$ (μ je viskoznost, R_m je koeficijent otpora membrane, m^{-1})
 - Transmembranski pritisak (**transzmembrános nyomás**)
 $TMP=((P_a+P_s)/2)-P_p$
(P_a -pritisak na ulazu, P_s - pritisak na izlazu, P_p -pritisak permeata)
 - Permeabilnost membrane-specifičan ili standardizovani fluks (20°C i TMP 1 bar) **membrán áteresztő képessége-specifikus és standardizált fluxus** (20°C i TMP 1 bar)
- NF i RO
 - Fluks vode (**víz fluxusa**): $J_w=k_w(\Delta P - \Delta \Pi)$
 ΔP -razlika pritisak ulazne vode i permeata, $\Delta \Pi$ -razlika osmostkih pritisaka ulazne vode i permeata
 - Fluks rastvoraka (**oldott anyag fluxusa**): $J_s=k_s \Delta C$

Prljanje membrana

Membrán szennyeződése

- **Fauling** izazivaju hidroksidi Fe, Mn, koloidi, mikroorganizmi
- **Skejling** izazivaju soli kalcijuma, silicijuma, barijuma
- Reverzibilno-nakon protivstrujnog pranja membrana se vraća u prvobitno stanje (**reverzibilis**)
- Ireverzibilno-nakon protivstrujnog pranja membrana se **ne vraća** u prvobitno stanje → NEOPHODNO HEMIJSKO ČIŠĆENJE (**irreverzibilis**) szükséges a kémiai tisztítás
- Koliko često će biti neophodno čišćenje i tip čišćenja zavisi od kvaliteta vode, kao i materijala od koga su membrane napravljene, stepena predtretmana vode.

Pregled mogućnosti za uklanjanje arsena

Arzén eltávolítás lehetőségeinek áttekintése

- RO i NF (“tight”) su vrste membranske filtracije kojom se As može ukloniti u visokom stepenu. **Membrános szűrés típus** melyel az arzént nagy hatékonysággal lehet eltávolítani
- Specifična vrsta ultrafiltracije sa negativno nanelektrisanom membranom pokazala je dobar učinak. **Speciális ultrafiltráció** típus negatív töltést viselő membránnal-jó hatásfok

Tehnologije visokog pritiska (NF i RO)

Magas nyomáson alapuló technológiák

Jekel i Amy (2006) in Interface Science in Drinking water treatment by Newcombe and Dixon (Eds), Elsevier

- Oblik arsena, naelektrisanje površine membrane , kvalitet ulazne vode arzén típusa, membránfelület töltése, a bemenő víz minősége
- NF i RO uklanjaju 85-99% As (V) i 5-87% As(III)
- RO uklanja 95-99% As(V) , a As (III) 61-87%

Napomena: negativno naelektrisane NF membrane sa MWCO i većim od As(V) vrsta sposobne su da ih uklone!

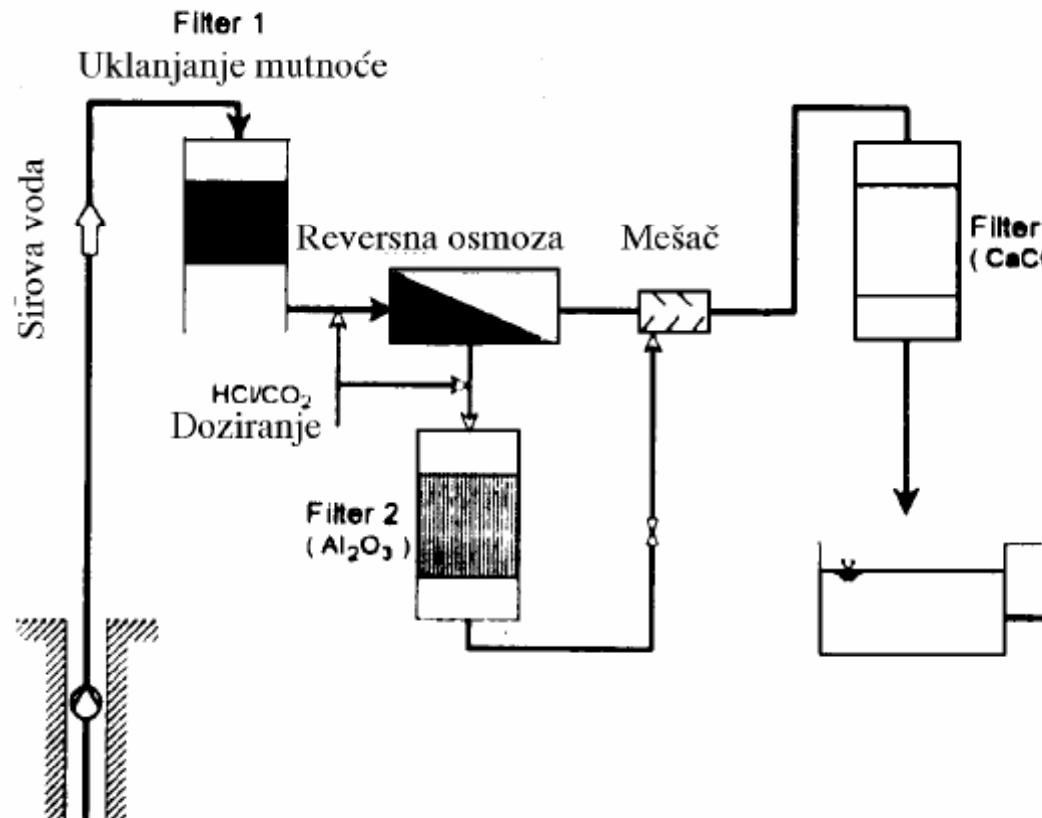


Mađarska-Srbija
IPA prekogranični program

Šema uređaja za uklanjanje arsena

Arzéneltávolító berendezés shémája

Benak (1998) u Kvalitet vode za piće (urednik Dalmacija B.), PMF Novi Sad



Primena pritiska nasuprot osmotskom pritisku kroz semipermeabilnu membranu omgućava izvdajanje vode i koncentrisanje rastvora soli sa druge strane membrane.

Idealna membrana za RO odbija sve rastvorke sem nekoliko malih molekula jake polarnosti koji su slični vodi

Kikinda, 23.02.2012.

Uvek važno pitanje:
stepen predtretmana!

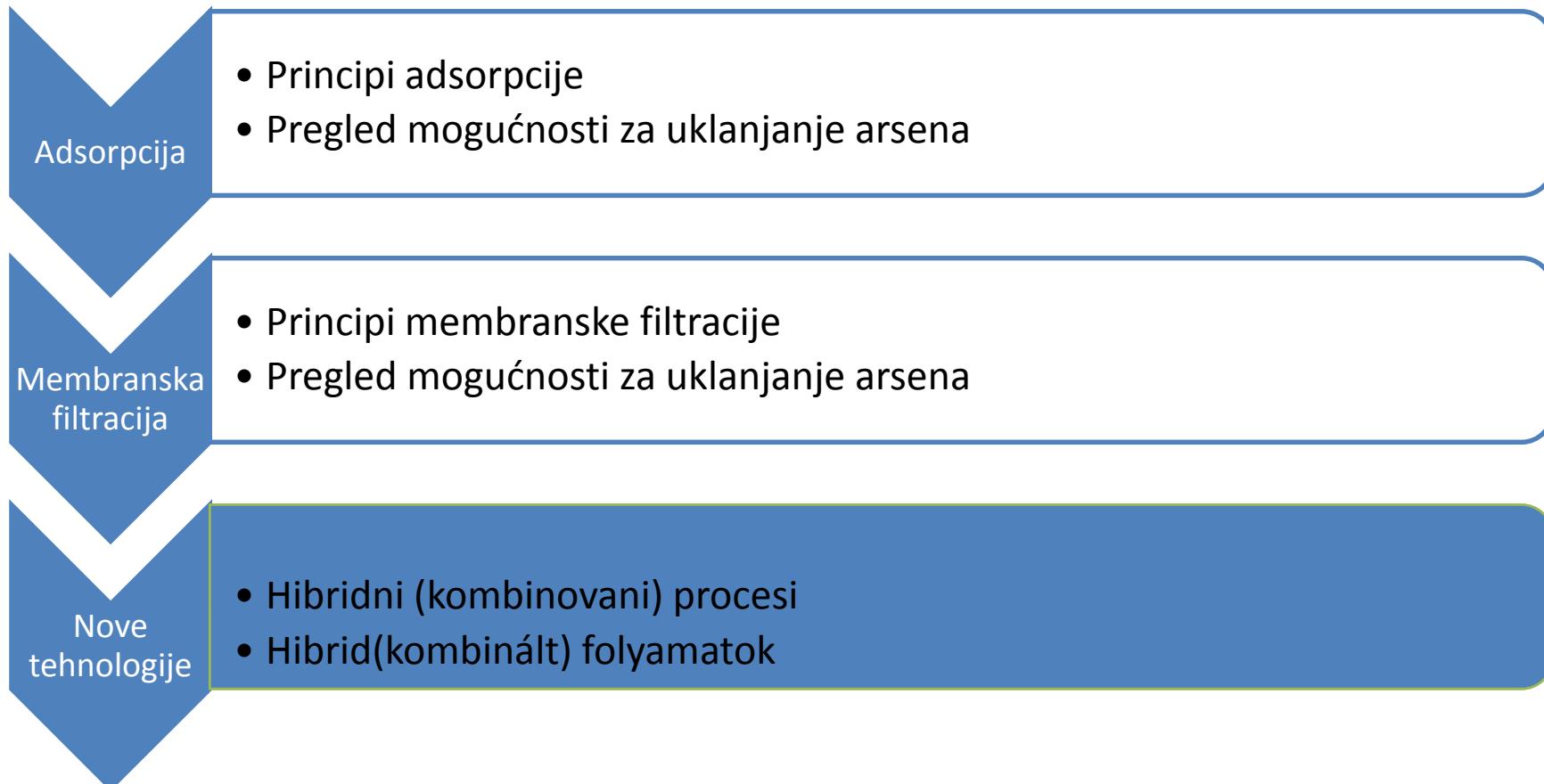
Ultrafiltracija za uklanjanje arsena? Ultrafiltrálás arzén eltávolításra?

*H.R. Lohokare et al. / Journal of Membrane Science 320 (2008)
159–166:*

Hidroliza površine PAN UF membrane pomoću NaOH vodi formiranju COO- grupa i redukciji početne veličine pora tako da je MWCO 6 kDa. Ulagne koncentracije od 1000 ppb i 50 ppm As-V pokazale su uklanjanje >95% na pH 7 i sobnoj temperaturi dok je za 1000 ppm efikasnost bila 40–65%. Za koncentracije ≤50 ppm efikasnost nije zavisila od brzine cross-flow niti TMP. Za 1000 ppm As-V postignuto je 40 to 65% uklanjanje sa varijacijom u zavisnosti od cross-flow brzine i TMP pošto je koncentraciona polarizacija važna.

Sadržaj prezentacije

Prezentáció tartalma



Koagulacija sa mikrofiltracijom

Koaguláció mikrofiltrálással

Jekel i Amy (2006) in Interface Science in Drinking water treatment by Newcombe and Dixon (Eds), Elsevier

- EPA je priznaje kao “emerging” tehnologiju za uklanjanje arsena iz vode za piće.
 - Primljena i za vode sa visokim koncentracijama As (i do $100\mu\text{g/L}$)
 - Ne zahteva flokulaciju, samo brzo mešanje i formiranje flokula $2-10\mu\text{m}$ veličine.
 - Postoje urađene uspešne studije sa koagulantima na bazi gvožđa
 - **Pitanja optimizacije procesa uvek prisutna**
Folyamatoptimalás kérdése mindenkorban van

Application of ZW-1000 membranes for arsenic removal from water sources, *J. Floch, M. Hideg / Desalination 162 (2004) 75-83*

U radu su dati rezultati pilot istraživanja u Mađarskoj.

Sadržaj arsena je smanjen sa 200-300 µg/L na <10 µg/L





In situ precipitálása a
bináris FeMn-oxidnak

adszorpció

homokszűrő

ultrafiltrálás

In situ precipitacija
binarnog gvožđe i
mangan oksida
(FMBO)

Adsorpcija

Peščana filtracija

Ultrafiltracija

Prednosti: veći kapacitet binarnog oksida – oksidacija As(III) i adsorpcija As(V)
Sa početnih 0.624 mg/L As(III), uz dozu Fe (II) od 3 mg/L i dozu KMnO₄
ekvivalentnu zbiru As (III) i Fe(II), redigualni arsen je 29.2 µg/L.

Adsorpcija je brza, HRT of 45 s

Pesak uklanja više od 90% arsenaa

Predlog za ruralna naselja

Ima li i drugih mogućnosti? Van e más lehetőség?

- Kombinacije adsorpcije i niskopritisnih membranskih tehnika
 - Kombinacije različitih materijala (adsorbenata i membrana ili adsorbenata/membrana/koagulanata)
 - Cross-flow naspram dead-end procesa- koji deo kapaciteta sorbenta je iskorišćen?
 - Mesta doziranja sorbenta?
 - In/out procesi?
 - Out/in procesi?



Mađarska-Srbija
IPA prekogranični program

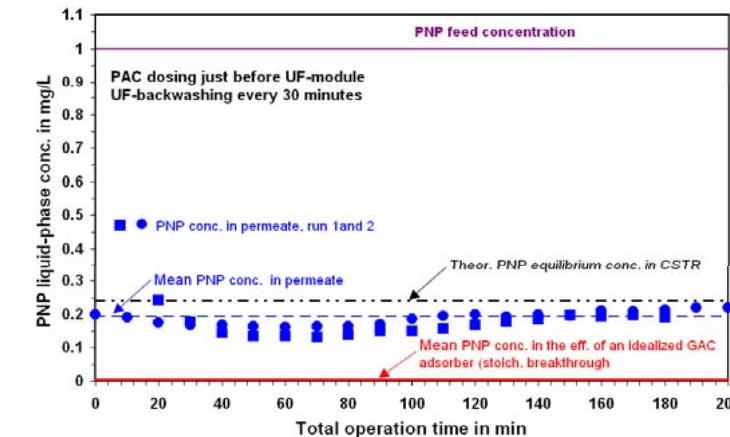
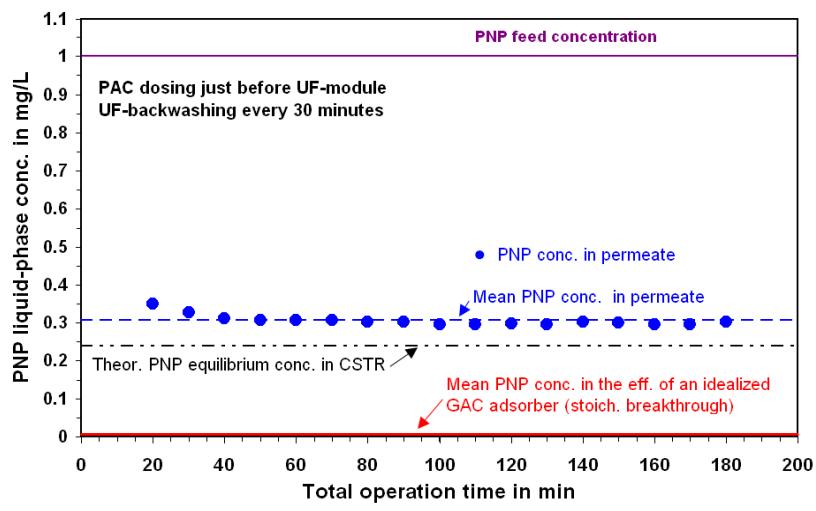
Stepen iskorišćenja kapaciteta adsorbensa?

Az adszorbens kapacitás felhasználásának a foka ?

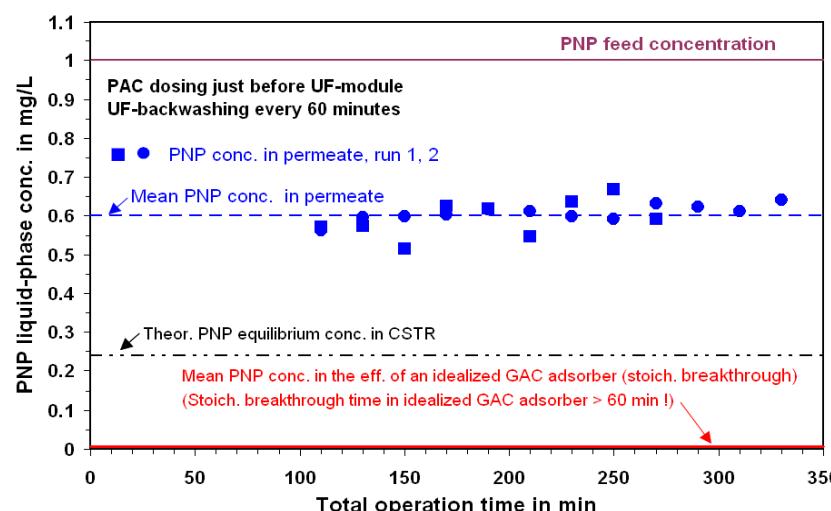
Ivančev-Tumbas i sar. (2008)
Water Research 42, 4117-4124

Dead end kontinualno
doziranje adsorbensa

Cross-flow multipulsno doziranje
sorbenta



Dead end single-pulse doziranje
sorbenta



Otpad adsorpcionih i membranskih procesa?

Adsorpció és membránfolyamatok hulladéka?

Čvrst
szilárd

- Sanitarna deponija szanitáris hulladéklerakó
- Specijalna deponija za hazardni otpad speciális áveszélyes hulladékra előlátott hulladék lerakó

Tečan
cseppfolyós

- Sanitarni izliv u kanalizaciju, duboko injektiranje u zemljište, kanizációba ömlés, a földbe mélységi injektálás
- Pretvaranje u čvrst otpad precipitacijom nakon jonoizmenjivačkih smola? Szilárd hulladékká konvertálás
- Uparavanje-mere zaštite? Szabályoszás,
- Ključno pitanje- klasifikacija hazardnog otpada- alapkérdés a veszélyes hulladék kategorizálása

Umesto zaključka Következtetés helyett

“Izazov je odrediti koji proces ide najbolje uz koji set uslova u smislu kvaliteta vode i troškova”

*Kartinen Jr., E.O., Martin, C.J., 1995. An overview of arsenic removal processes,
Desalination 103, 79–88.*

*Kihívás meghatározni melyik folyamat mely körülményei
működnek legjobban a költségek és minőséges víz
tekintetében*

“... pa čak i volje ljudi da promene svoje navike”

*... még az emberek akaratát is melyekkel saját szokásaikon
változtatnak*

M.I. Litter et al. (2010) Environmental Pollution 158, 1105–1118

Hvala na pažnji!
Köszönöm a figyelmet !

*Dobri susedi
zajedno stvaraju
budućnost*

