

Forschung zur Zelladhäsion und deren Beeinflussung durch nanostrukturierte Oberflächen

The New World of chemical Nano Technology

by Michael Veith



www.inm-gmbh.de



#### » Klassifizierung

- Natürlich vorkommende Nanopartikel (Bsp. durch Verbrennungsprozesse)
- Nanomaterialien (In Matrix eingebettete Nanopartikel oder -strukturen)
- Künstlich hergestellte Nanoobjekte (Freie Nanopartikel, Fullerene, CNTs)
- Autonom agierende Nanosysteme (Nanoroboter, aktive Nanostrukturen)

- ⇒ unvermeidbar Konzentration auf andere Bereiche
- ⇒ unkritisch in der Verwendung. Verbleib in der Umwelt?
- ⇒ häufig bioaktiv deutliches Gefährdungspotenzial
- ⇒ uninteressant solange Realisierbarkeit nicht geklärt

#### Nanomaterialien



#### » Beispiele

- Photokatalytisch aktive Fensterscheiben (TiO<sub>2</sub>-Nanopartikel in transparenter Matrix auf Glas)
- Kratzfestlack (Künstliche Nanopartikel in Suspension)
- » Lebenszyklus
  - Herstellung nasschemisch, geschlossene Prozesstechnik
  - Nutzungsdauer:nicht verbrauchend, kein Austritt gebundener Nanopartikel
  - > Bearbeitung / Entsorgung
    - > Sägen, Bohren, ...
    - > Schleifen
    - > Verbrennung



- ⇒ unkritisch keine Freisetzung beobachtbar
- ⇒ unkritisch keine Freisetzung beobachtbar
- ⇒ Nanopartikel bleiben eingebettet
- ⇒ Forschungsbedarf
- ⇒ Verbrennung erzeugt ohnehin Nanopartikel Forschungsbedarf: Werden auch die eingebetteten frei?

#### Künstlich hergestellte Nanoobjekte

#### » Beispiele

- Kohlenstoffnanostrukturen (ein- und mehrwandige Kohlenstoffnanoröhrchen, Fullerene)
- Pyrogene Kieselsäure (Bsp. Degussa Aeorsil)

#### » Problematik

>>>

- > Aufnahmewege in die Zelle
- > Wirkmechanismen in Zellen und Zellkernen
- Abhängigkeiten von Form und Oberflächenmodifizierung
- > Biologische Effekte ⇔ Nanoeffekte

- $\Rightarrow$  Bisher nicht eindeutig identifiziert
- $\Rightarrow$  Forschungsbedarf
- ⇒ Nur exemplarische Untersuchungen möglich, Modelle erforderlich
- ⇒ Nanoeffekte unter 50 nm Biologische Effekte schon im Sub-µ-Bereich





#### Silbernanopartikel

#### » Beispiele

- Mikrobizide Beschichtung von Hörgeräten (Im-Ohr-Hörgerät, Fa. Audio Service GmbH)
- Schwammtücher
  (Vileda Fresh "mit antibakteriellen Silber-Ionen")

#### » Verbleib des Wirkstoffs

- Partikel eingebunden, nur Abgabe von Silberionen
- > Wachsender Markt → Mengenabschätzung
- > Wirkung auf (biologische) Kläranlagen
- > Klärschlammentsorgung

- $\Rightarrow$  keine Partikelproblematik
- ⇒ Abschätzung von FFD (Freudenberg): Weniger als Eintragsrückgang durch Fotolabore
- ⇒ Vermutlich Komplexierung und Ausfällung durch hohen Gehalt an Salzen im Abwasser
- ⇒ Ausbringung auf Ackerflächen Forschungsbedarf







Christian Petersen Volker Huch Cenk Aktas Hinka Caparotti Eva Sow

Special thanks for cooperation to

- Dr. Metzger, Klinikum Homburg
- Dr. Narz, Quiagen
- Prof. Schäfer, Zweibrücken/Stanford



#### Physical Landscape

ľ





#### Chemical Landscape





Joachim Spatz, MPG Stuttgart Nachrichten aus der Chemie, September 2008



"Tastensensitivität biologischer Zellen auf der Nanometerskala"

Zellen messen mit großer Empfindlichkeit die chemische, topographische und mechanische Beschaffenheit der Materialien, die sie umgeben und mit denen sie wechselwirken...

Goldpartikel mit Integrin

Abstand zwischen den Partikeln zwischen 40 und 70 nm

### Nanoballs, nanotubes, nanorods, nanowires...







Carbon nano tube



**Toxic?** 

Surface of alumina in conact with water



## 1 hydrogen bridge

2 O-H dissociation





Surface of alumina in a molecular cut-out





### Crystal Structure of (Ph<sub>2</sub>SiO)<sub>8</sub>[Al(O)OH]<sub>4</sub>





#### Another view of (Ph<sub>2</sub>SiO)<sub>8</sub>[Al(O)OH]<sub>4</sub>





From simple bases and acids to amino-acids

Et<sub>3</sub>N Me<sub>2</sub>NH  $H_2N-(CH_2)_n-NH_2$ R-OH, R-COOH  $HO-(CH_2)_n-OH$ Amino-acids



## Attack of N(Et)<sub>3</sub>





## Adduct of 2 NEt<sub>3</sub> to [(Ph<sub>2</sub>Si)<sub>2</sub>O<sub>3</sub>]<sub>4</sub>[Al(OH)]<sub>4</sub>





Properties of AI/AI<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Composites



## Biphasic Composites and their mutual arrangements

## Dependance of properties on the particle sizes and geometries



## Nanostructured surfaces by CVD









### Prepared under different conditions

## **Ball-like structures**



## Spagetti-like sructures



Al·Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> composite: core/shell structures





# TEM picture of a "wire"



### TEM picture of a "ball"

Properties of AI/AI<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Composites



Hydrophobic and Utra-Hydrophobic Properties: Dependance on the particle sizes and geometries

(Wetting-experiments with K. Jacobs, Saarbrücken)

"Normal" Hydrophobicity on our Al/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Structures: Water-Droplet and Capilary





## Ultra-Hydrophobicity on our Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Structures: Water-Droplet and Capilary





### Nanostructures mimeting nature





#### artificial n-structutres

## *Lotus leaf:* natural µ and n structutres





#### artificial $\boldsymbol{\mu}$ and n structutres

Nanowires having adjustable dimensions









#### Further fine structures: Nano Loops...







## Al.Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> nanoparticle self-assembly





### Mimic natural surfaces



Fibroplasts on AI/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> nano structured surfaces



#### **Results – CVD films (I)**

#### $\rightarrow$ human fibroblasts adhere on CVD films



HAlO-C-013-a (310°C, 120 min)



HAlO-C-013-a (550°C, 30 min)



Si<100>

USAAR4/1

Fibroplasts on AI/AI<sub>2</sub>O<sub>3</sub> surfaces with gradient structures







Regions A and B have different scaled structures

### Fibroplast on nano-wire structured surface





## Detailed view of filipodias:



#### Comparison of glass surface (left) with Al/Al2O3 nanowires





### Evolution of Al/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> nanowires by laser pulse



1xPulse •Nanopores •Nanowires 2xPulse •Nanopores **3xPulse** •Micropores •Nanopores 4xPulse •Micropores •Grooves



Pulsed laser transformed AI/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (left 1 pulse, right 2 pulses)





DRG neurons fixed in 4% formaldehyde and immunohistochemically stained by the marker tubulin.





Control experiment: glass



Al/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-surface