

Vorbesprechung

- Vorlesungszeit / Konflikte
Di 10.15 – 12.00
- Daten Pruefung / Exkursion
- Uebungen / 2 Woechentlich 2 Stunden
Mo 16.15 – 18.00
- Pruefungsfragen ueber Inhalt der Vorlesung,
aehnlich wie in Uebungen
- Vorloesen von Uebungsaufgaben
- Benotung

24346-01 +Vorlesung mit Übungen: Oberflächenphysik 4 KP

Di, 10.00-12.00 wöchentlich verlegbar

- Di, 22.2. Fixing Dates, Intro to Vacuum Technology, Labvisits Basel
(Steiner / Jung)
- Di, 1.3. Introduction, Concepts, Samples and Structure (Jung)
- Di, 8.3. Adsorption / Desorption (Jung)
- Di, 15.3. Fasnacht
- Di, 22.3. Electronic Properties and Surface Electron Spectroscopies:
XPS/UPS, Auger, ARPES (Ballav)
- Di, 29.3. Electron Diffraction Methods, in particular RHEED, LEED
(Müller)
- Di, 5.4. Diffusion and Growth (Jung)
- Di, 12.04. X-ray Absorption Spectroscopy (Nolting)
- Di, 19.04. Surface Magnetism XMCD / PEEM (Nolting)
- Di, 26.04. Local Probes and Experiments I, STM, Inelastic tunneling and
STS (Schintke / Jung)
- Di, 03.05. Local Probes and Experiments II, AFM FIM (Jung)
- Di, 10.05. Surface Optics, Kelvin Probe (Glatzel)
- Di, 17.05. Applications of Surface Science in Industry (de Wild)
- Di, 24.05. Schlusspruefung
(Waeckerlin, Glatzel, Iacovita, Gnecco, Jung),
- Di, 31.05. Excursion



Uebungen

- Christian Waeckerlin (Koordinator)
christian.waeckerlin@psi.ch
- Dorota Chylarecka dorota.chylarecka@psi.ch
- Jan Girovski jan.girovsky@psi.ch
- Tatjana Haehlen tatjana.haehlen@psi.ch

Oberflaechenphysik

- The surfaces of bodies are the field of very powerful forces of whose action we know but little. *Lord Rayleigh*
- The surface was invented by the devil. *Wolfgang Pauli*

Zitiert in: A. Zangwill, *Physics at Surfaces*, pX: Preface Cambridge University Press, ISBN 0 521 34752 1



Literatur 'Surface and Interface Science'

Eine gute Uebersicht ueber die historische Literatur befindet sich im Vorwort von Physics at Surfaces von A. Zangwill

- *Ashcroft / Mermin* **Solid State Physics**
- *Henzler / Goepel* **Oberflaechenphysik** (in German) (Teubner, vergriffen)
- *John Venables* **Introduction to surface and thin film processes** (2000) Cambridge University Press
- *Jacob Israelachvilli* **Intermolecular and Surface Forces** (Academic Press) (2nd or newer edition)
- *H. Lueth*, **Surfaces and Interfaces of Solids** (Springer Series in Surface Sciences -- Vol15.)
- *Stoehr J. and Siegmann H.C.* 2006 **Magnetism**, (Berlin: Springer)
- *S. Huefner*, Springer 1995, **Photoelectron Spectroscopy** (Springer Series in Solid State Sciences Vol. 82).
- *Gabor A. Somorjai*, **Surface Chemistry and Catalysis** by Wiley, New York, 1994. ISBN 0-471-03192-5
- *T. A. Delchar, and D. P. Woodruff* **Modern Techniques of Surface Science** (Cambridge Solid State Science Series)
- *Andrew Zangwill*, **Physics at Surfaces**, Cambridge University Press, Cambridge 1988. ISBN 0-521-34752-1
- *K. Oura, V.G. Lifshits, A.A. Saranin, A.V. Zotov, and M. Katayama*, **Surface Science: An Introduction** (Springer, Berlin, 2003)



Literatur 'Surface and Interface Science'

- **Wutz Handbuch Vakuumtechnik** vieweg ISBN 3-528-64884-8
- Vacuum Handbuch / Pfeiffer
http://www.pfeiffer-vacuum.com/filepool/File/Literatur_Pdf/Vacuum_Technology_Book/PI0249PE_KnowHow.pdf?referer=1446



Links

- On line Lectures / Tutorials:
<http://www.uksaf.org/tutorials.html>
 - List of Books useful to surface science users:
http://www.xpsdata.com/useful_books.htm
 - Vorlesung im SS 2007
<http://nanolino.unibas.ch/pages/teaching.htm>
 - Vorlesungskript im EVA der UniBS (Ernst Meyer public)
<http://eva.unibas.ch/>
<http://nanolino.unibas.ch/pages/teaching.htm>
- Lecture Notes by Ph. Hofmann Aarhus Universiteit (English)

Repetition Vakuumtechnik

- Vakuum ermöglicht saubere Oberflächen
- Vakuum ermöglicht saubere Technologien
- Pumpen haben nicht alle einen Motor
- Pumpwiderstände / wie in Elektrizitätslehre
- Gas als Fluid wird zu Gas als gefangenen Partikel
- ‚Monozeit‘ oder ‚Langmuir‘ / Haftkoeffizient

NANOSCALE PROCESSES ON INSULATING SURFACES

**by Enrico Gnecco (University of Basel, Switzerland) &
Marek Szymanski (Jagiellonian University, Poland)**

Ionic crystals are among the simplest structures in nature. They can be easily cleaved in air and in vacuum, and the resulting surfaces are atomically flat on areas hundreds of nanometers wide. With the development of scanning probe microscopy, these surfaces have become an ideal “playground” to investigate several phenomena occurring on the nanometer scale. This book focuses on the fundamental studies of atomically resolved imaging, nanopatterning, metal deposition, molecular self-assembling and nanotribological processes occurring on ionic crystal surfaces. Here, a significant variety of structures are created by nanolithography, annealing and irradiation by electrons, ions or photons, and are used to confine metal particles and organic molecules or to improve our basic understanding of friction and wear on the atomic scale. Metal oxides with wide band gap are also discussed. Altogether, the results obtained so far will have an undoubted impact on the future development of nanoelectronics and nanomechanics.

World Scientific July 2009, ISBN: 978-981-283-762-2



NANOSCALE PROCESSES ON INSULATING SURFACES

by Enrico Gnecco (University of Basel, Switzerland) &
Marek Szymanski (Jagiellonian University, Poland)

Contents:

- Crystal Structures of Insulating Surfaces
- Preparation Techniques of Insulating Surfaces
- Scanning Probe Microscopy in Ultra High Vacuum
- Scanning Probe Microscopy on Bulk Insulating Surfaces
- Scanning Probe Microscopy on thin Insulating Films
- Interaction of Ions, Electrons and Photons with Halide Surfaces
- Surface Patterning with Electrons and Photons
- Surface Patterning with Ions
- Metal Deposition on Insulating Surfaces
- Organic Molecules on Insulating Surfaces
- Scanning Probe Spectroscopy on Insulating Surfaces
- Nanotribology on Insulating Surfaces
- Nanomanipulation on Insulating Surfaces



Wissen-schaft

- Kommt von 'Wissen schaffen', nicht von 'Wissen'
- Ist nicht das Lehrgebäude, sondern die Kunst mit Menschen, Papier, Bleistift, Rechenmaschinen, Messtechnik und dem gesamten z.Zt. verfügbaren Wissen zu arbeiten
- Lebt von der Diskussion, dem Diskurs der Kontroverse – es gibt Regeln
- Wird von Menschen ausgeführt mit allen Vor- und Nachteilen
- Urheberrechte sind –im Prinzip- geschützt, aber nicht notwendigerweise praktikabel einzufordern

Oberflächenphysik: Das “weiss” Wikipedia

- Die **Oberflächenphysik** ist ein Teilgebiet der [Festkörperphysik](#) und beschäftigt sich mit der *Geometrie*, der elektronischen [Struktur](#) und der [Adsorption](#) von [Stoffen](#) an [Oberflächen](#) von [Festkörpern](#).
- **Inhaltsverzeichnis**
 - [1 Geometrie und Oberfläche](#)
 - [2 Adsorption](#)
 - [3 Verfahren der Oberflächenphysik](#)
 - [4 Siehe auch](#)
 - [5 Literatur](#)
 - [6 Weblinks](#)
- **Geometrie und Oberfläche**
 - Unter der *Oberfläche* eines [kristallinen](#) Festkörpers versteht man den Bereich der [Grenzfläche](#), in dem sich die geometrische und elektronische Struktur wesentlich von der des [Volumenfestkörpers](#) unterscheidet, das sind im Wesentlichen einige wenige [Atomlagen](#) von der Oberfläche aus gezählt.
 - Die *Geometrie* der Oberfläche wird mit zweidimensionaler [Kristallographie](#) beschrieben. Statt der 14 [Bravais-Gitter](#) im Dreidimensionalen gibt es in zwei [Dimensionen](#) nur fünf Bravais-Gitter, das [Parallelogramm](#)-, [Quadrat](#)-, [Rechteck](#)-, [hexagonale](#) und das rechteckig-flächenzentrierte [Gitter](#).
- **Adsorption**
 - [Adsorption](#) eines Stoffes an einer Oberfläche bedeutet, dass sich [Atome](#) oder [Moleküle](#) aus der [Gasphase](#) auf der Oberfläche anlagern und dort durch [Van-der-Waals-Kräfte](#) ([Physisorption](#)) oder [chemische Bindungen](#) ([Chemisorption](#)) gebunden werden. Daher sind alle Festkörper an Luft von mindestens einer ganzen Lage Moleküle oder Atome bedeckt. Um dies zu vermeiden, werden die meisten Experimente unter starkem [Vakuum](#), meistens Ultrahochvakuum, durchgeführt.
 - [Physisorbate](#) sind meist sehr schwach gebunden, daher muss der Festkörper zur Untersuchung von Physisorbaten zumindest mit flüssigem [Stickstoff](#), oft sogar mit flüssigem [Helium](#) gekühlt werden. Sie können durch Heizen auf relativ tiefe [Temperaturen desorbiert](#), d. h., von der Oberfläche abgedampft, werden.
 - [Chemisorbate](#) sind meist stärker gebunden und manche können bei Raumtemperatur untersucht werden, für schwächer gebundene Chemisorbate ist eine Kühlung mit flüssigem [Stickstoff](#) ausreichend.



Verfahren der Oberflächenphysik

[Auger-Elektronen-Spektroskopie \(AES\)](#)
[Beugung niederenergetischer Elektronen \(LEED\)](#)
[Beugung hochenergetischer Elektronen \(RHEED\)](#)
[Elektronen-Energieverlust-Spektroskopie \(EELS\)](#)
[Elektronenstrahlmikroanalyse \(EPMA\)](#)
[Feldelektronenmikroskop \(FEM\)](#)
[Feldionenmikroskop \(FIM\)](#)
[Heliumatomstrahlstreuung \(HAS\)](#)
[Infrarot-Absorptionsspektroskopie \(IRAS\)](#)
[Metastabilen-Einschlag-Elektronenspektroskopie \(MIES\)](#)
[Niederenergetisches Elektronenmikroskop \(LEEM\)](#)
[Optische Rasternahfeldmikroskopie \(SNOM\)](#)
[Photoakustische Spektroskopie \(PAS\)](#)
[Photoelektronenbeugung \(PED\)](#)
[Photoelektronenemissionsmikroskop \(PEEM\)](#)
[Photoelektronenspektroskopie \(PES\)](#)
[Photoemission von adsorbiertem Xenon \(PAX\)](#)
[Rasterelektronenmikroskop \(REM\)](#)
[Raster-Transmissionselektronenmikroskopie \(STEM\)](#)
[Rastertunnelmikroskopie \(STM\)](#)
[Rasterkraftmikroskopie \(AFM\)](#)
[Röntgen-Photoelektronenspektroskopie \(XPS\)](#)
[Röntgenabsorptionsspektroskopie: \[Röntgen-Nahkanten-Absorptions-Spektroskopie \\(NEXAFS\\)\]\(#\) und \[SEXAFS\]\(#\)](#)
[Sekundärionen-Massenspektrometrie \(SIMS\)](#)
[Sekundär-Neutralteilchen-Massenspektrometrie \(SNMS\)](#)
[Streuung niederenergetischer Ionen \(LEIS\)](#)
[Temperatur-programmierte Desorption \(TPD\)](#), auch Thermische Desorptionsspektroskopie (TDS) genannt
[Ultraviolett-Photoelektronenspektroskopie \(UPS\)](#)
[Oberflächensensitive Röntgenbeugung \(SXRD\)](#)



Das weiss Wikipedia “so schnell” nicht

Oberflaechenwissenschaften

- Oberflaechenchemie (Katalyse, Korrosion, Brennstoffzellen)
- Oberflaechenphysik (Diffusion, viele Experimentelle und Theoretische Methoden)
- Nanowissenschaften (Nanostrukturen)
- Grenzflaechenwissenschaften (Kolloide, Membranen, ...)
- Elektrochemie (Batterien, Korrosion,
- Oberflaechentechnik (Biokompatible Materialien, Klebetechnik, Lithographie, Sensoren, Haftung, Reibung,)
- Halbleiterschaltungstechnik, ‘Mikro’-- Technik
- ...

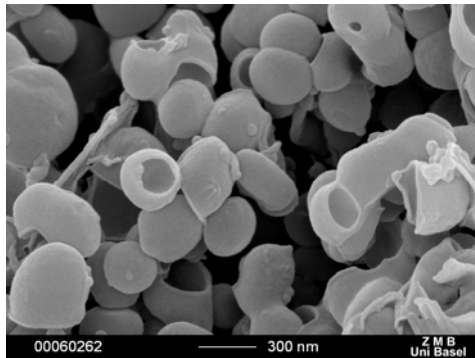
N.B. Oberflaechenwissenschaften → kein Wikipedia Eintrag (!)

Surface Science → ein umfangreicher Wikipedia Eintrag; Suchen Sie selbst

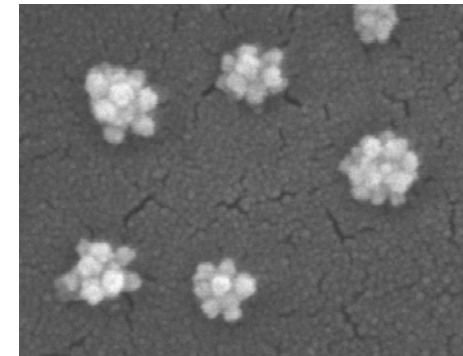
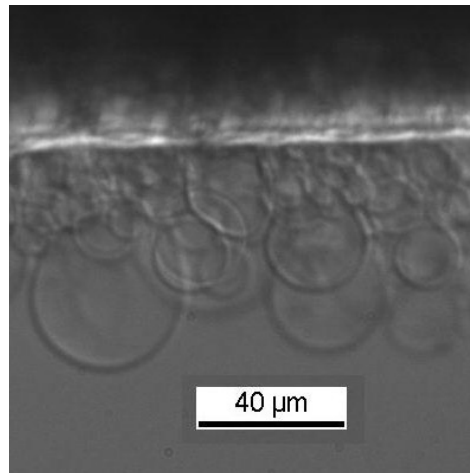
Noch besser: **‘Surface and Interface Science’**



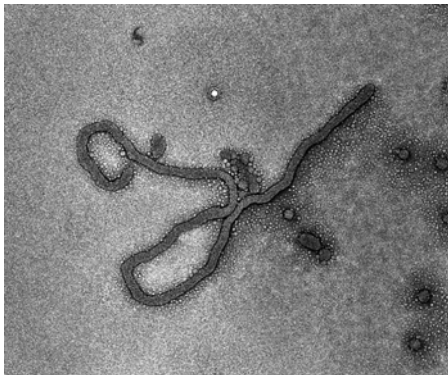
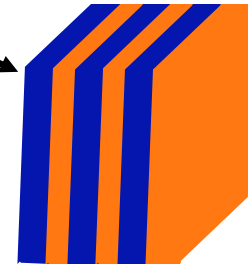
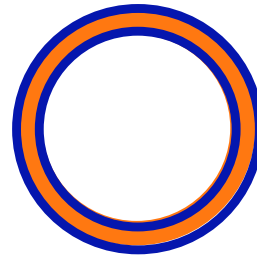
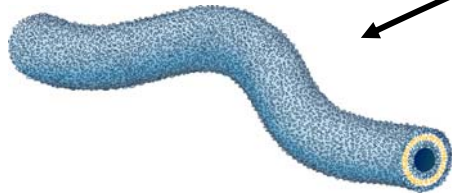
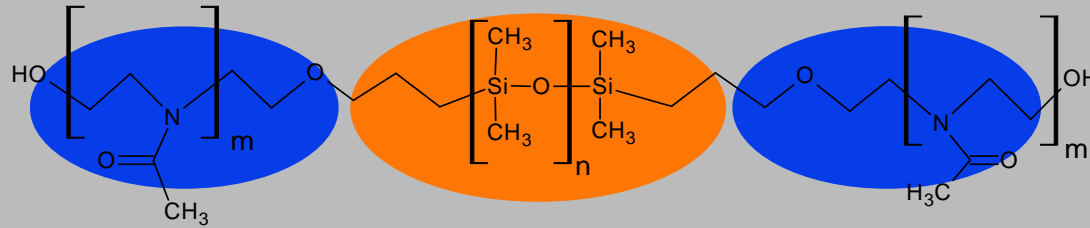
Polymer Vesicles and Membranes with Highly Selective Permeability



Wolfgang Meier
Department of Chemistry
University of Basel

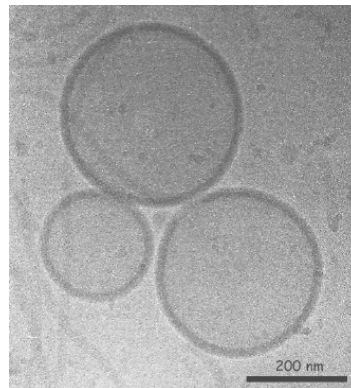


Model Triblock Copolymer



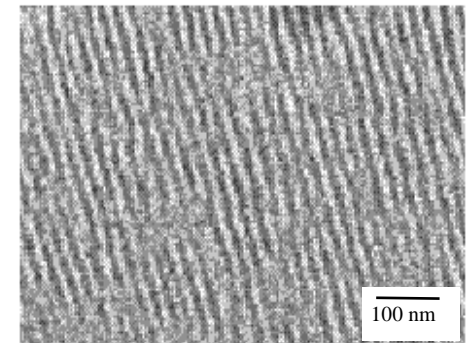
Nanotubes

Grumelard et al.,
Chem. Commun. **2004**, 1462



Vesicles
Containers

Kita-Tokarczyk et al.,
Polymer **2005**, 46, 3540

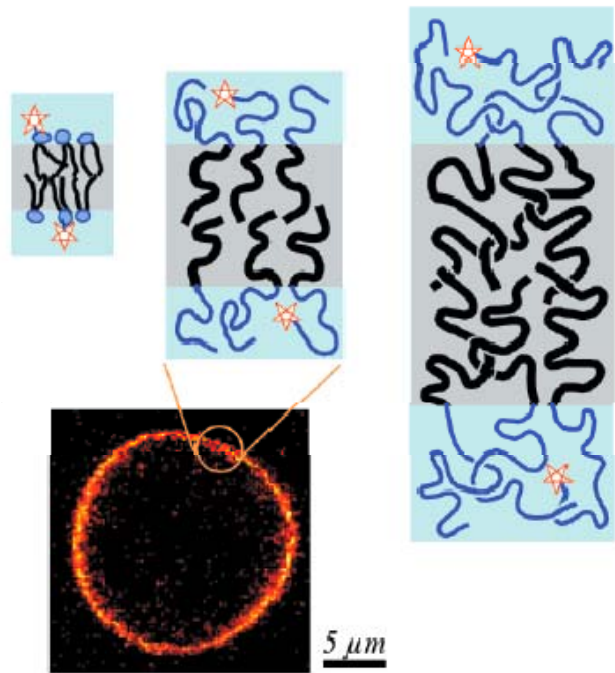


Lamellar Gels

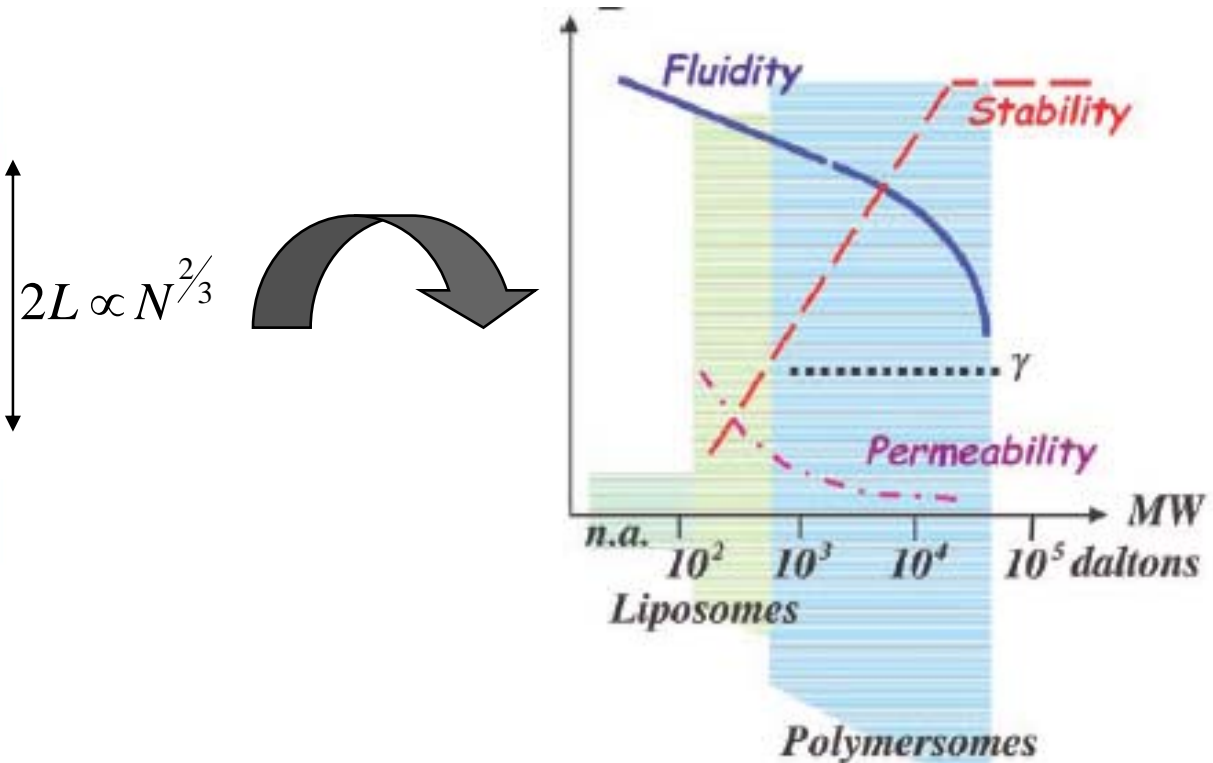
Nardin et al.,
Angew. Chem. **2000**, 112, 4247



Thickness vs. Properties of Polymer Membranes



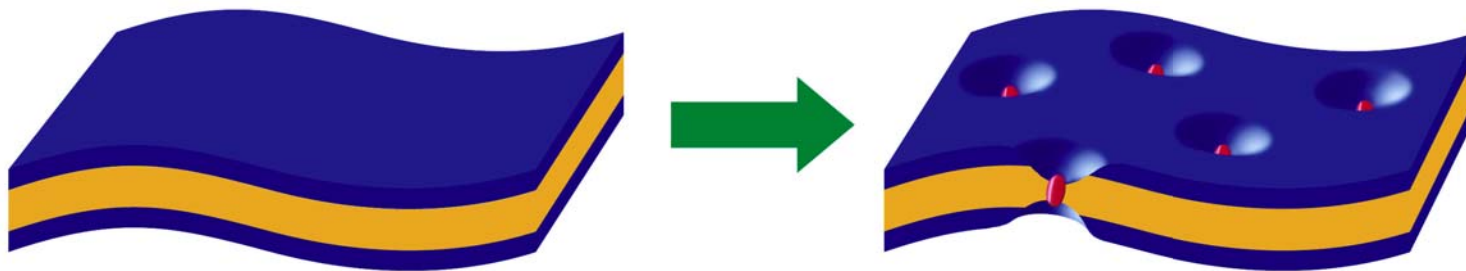
Discher D.E. & Eisenberg A.
Science, 2002, 297, 967



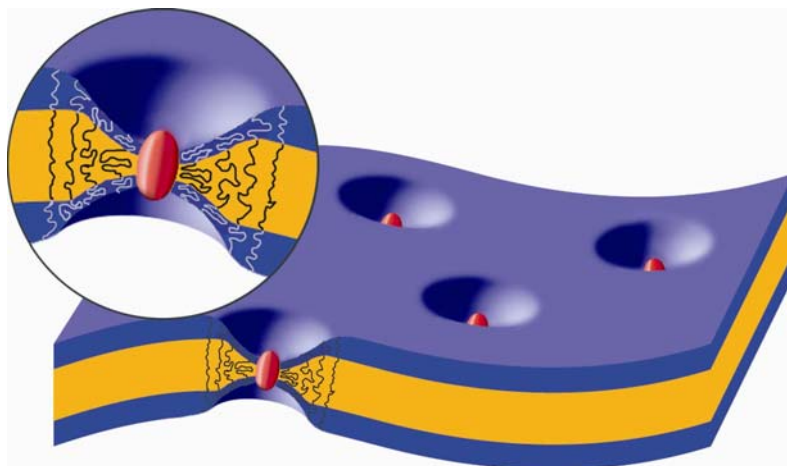
Lee J.C.M. et al., Macromolecules 2002, 35, 323

Block Copolymer Membranes as Mimics of Biological Membranes

Block Copolymer Membranes with Inserted Membrane Proteins



Nardin et al. *Angew. Chem.*, **2000**, 117, 4247



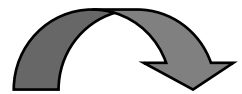
- Polymer chains can be compressed (increase in the local surface energy but decrease in the stretching energy!)
- Polydispersity allows small chains to segregate around a membrane protein

Pata et al. *Biophysical Journal*, **2003**, 85 (3), 2111

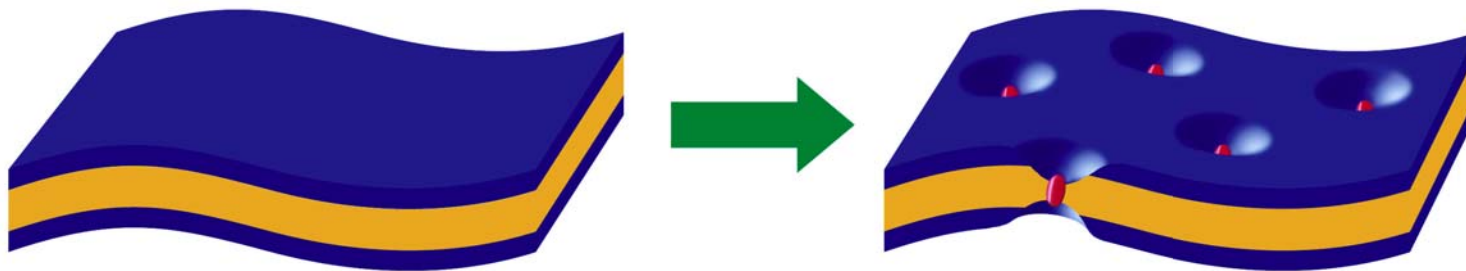
Block Copolymer Membranes as Mimics of Biological Membranes

Zur Anzeige wird der QuickTime™
Dekompressor „TIFF (Unkomprimiert)“
benötigt.

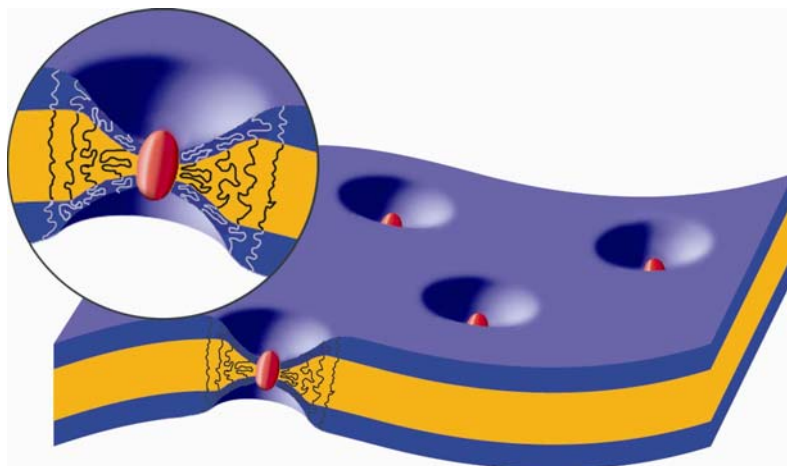
M.S. Bretscher, *Scientific American*, **1985**, 253(4), 86-90



Block Copolymer Membranes with Inserted Membrane Proteins



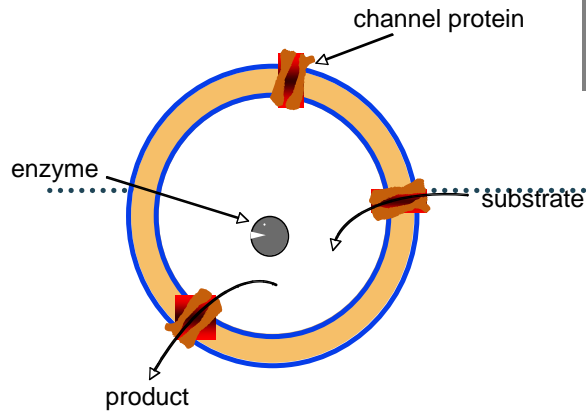
Nardin et al. *Angew. Chem.*, **2000**, 117, 4247



- Polymer chains can be compressed (increase in the local surface energy but decrease in the stretching energy!)
- Polydispersity allows small chains to segregate around a membrane protein

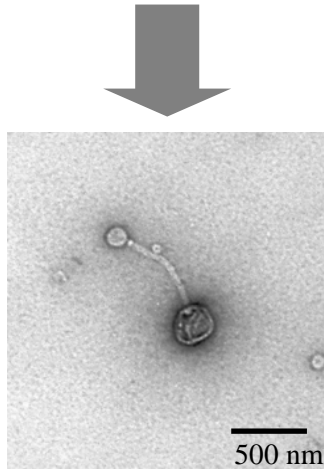
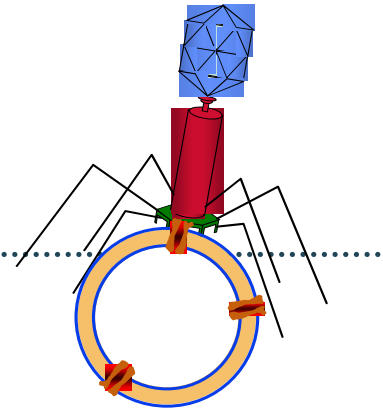
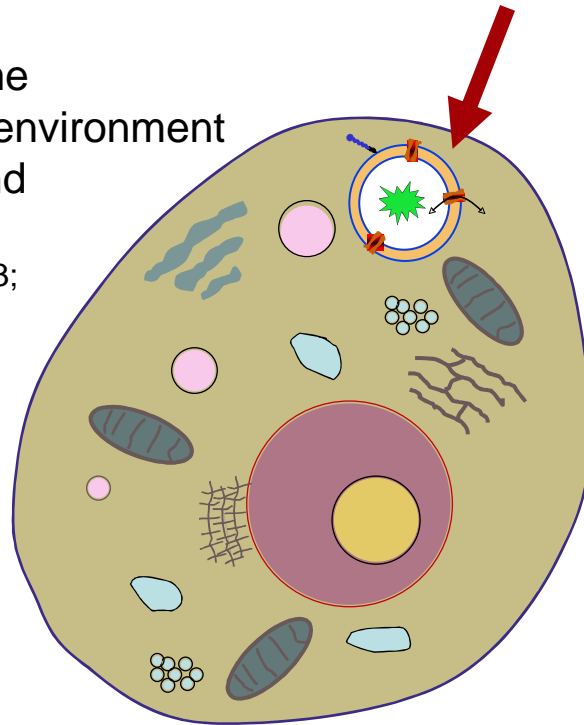
Pata et al. *Biophysical Journal*, **2003**, 85 (3), 2111

The Nanoreactor



- full activity of encapsulated enzyme
- protection against hostile outside environment
- activation / deactivation on demand

Nardin et al, *Chem. Commun* **2000**, 1433;
Eur. Phys. J. E **2001**, 4, 403; ...



Biological recognition!

A. Graff, et al., *Proc. Natl. Acad. Sci. USA* ,**2002**, 99, 5064

Cell-specific integration of artificial organelles

N. Ben-Haim et al, *Nano Lett.* **2008**, 8, 1368

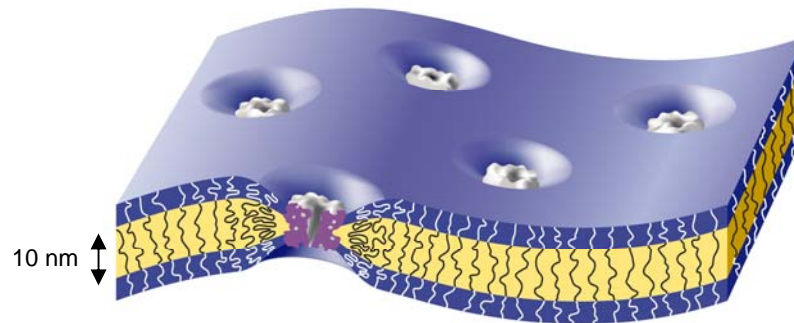


Polymer Membranes with Controlled Water Permeability

M. Kumar et al., *Proc. Natl. Acad. Sci. USA*, **2007**, *104*, 20723,

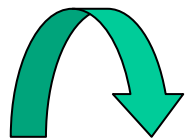
➔ Insertion of Aquaporins

- Regulation of cell volume / internal osmotic pressure
- Reabsorption of water from the primary urine
- Water absorption in the root of plants etc.



B.L. de Groot, H. Grubmüller:
Science **2001**, *294*, 2353

Tajkhorshid, E., Nollert, P., Jensen, M.O., Miercke, L.J., O'Connell, J., Stroud, R.M., and Schulten, K.,
Science **296**, 525-530 (2002)



high water permeation rate;
 $\sim 10^9$ H₂O / channel sec

high selectivity
narrow pore inhibits transport for
molecules, ions (salts), H₃O⁺ and OH⁻

Model System: Aquaporin Z from *E. Coli* 10 additional His residues at the N terminus



Reconstitution of Aquaporin Z in PMOXA₁₅PDMS₁₁₀PMOXA₁₅ Vesicles

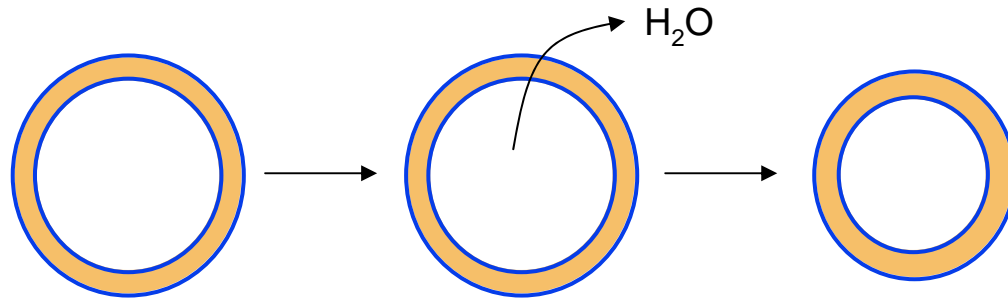
Membrane permeability can be determined from the increase in scattered light intensity ($\frac{\Delta I}{I_0} \propto \frac{\Delta R}{R_0}$) as a response to a step change in external osmolarity

$$P_f = \frac{k}{(S/V_0)} V_w \Delta_{osm}$$

Milon et al. *Biochim. Biophys. Acta* **1986**, 859, 1
 Borgnia et al. *J. Mol. Biol.* **1999**, 291, 1169

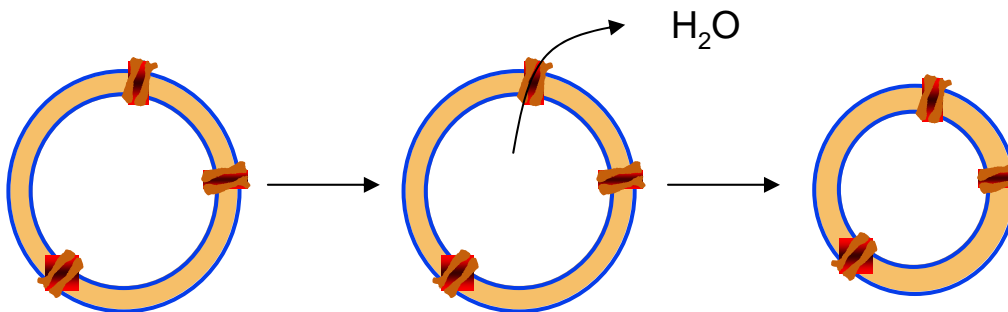
100 mOsm sucrose
inside and outside

100 mOsm sucrose inside
120 mOsm sucrose outside

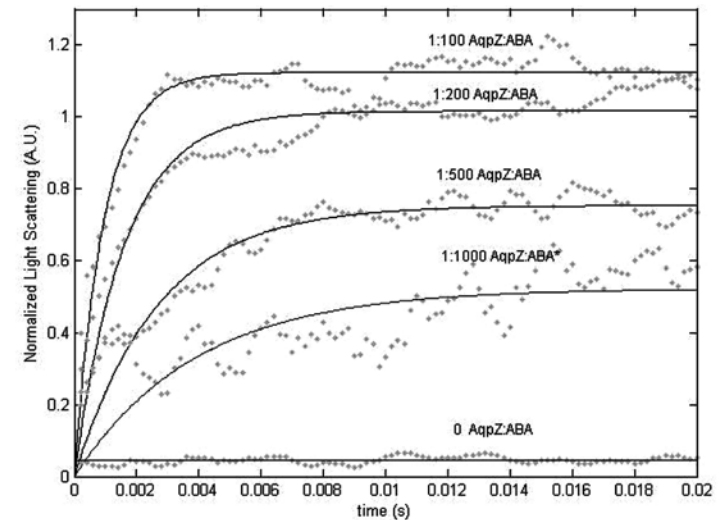


$$P_{f,vesicle} = 0.12 \mu\text{m s}^{-1}$$

($r_h = 160 \text{ nm}$)



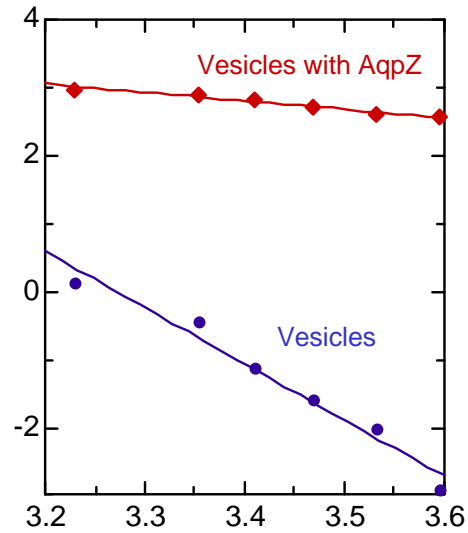
$$P_{f,AqpZ(1:200)} = 36.4 \mu\text{m s}^{-1}$$



Water permeability can be considerably enhanced in the presence of AqpZ!



Temperature Dependence of Water Transport



$1/(1000 T) \text{ K}^{-1}$

$(n_{\text{protein}}:n_{\text{polymer}} = 1:100)$

$E_a = 12.4 \text{ kJ mol}^{-1}$



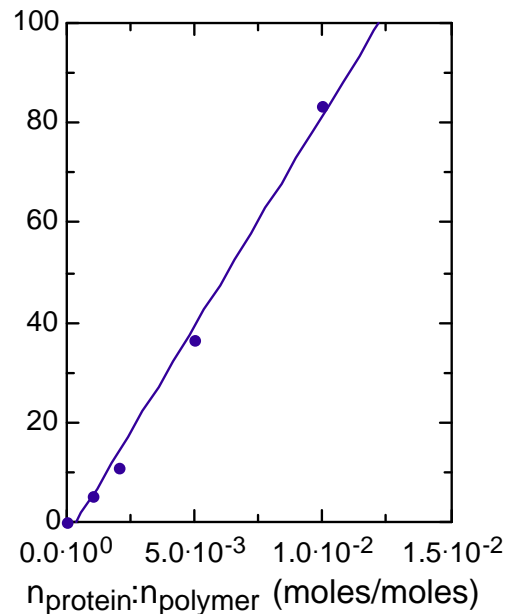
Channel mediated water transport

$E_a = 68.6 \text{ kJ mol}^{-1}$



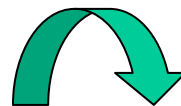
Water transport across block copolymer membrane

Concentration Dependence of Water Transport



Osmotic water permeability for each AqpZ subunit: $4.7 \cdot 10^{-13} \text{ cm}^3/\text{s}$

Here: ≤ 50 AqpZ per vesicle ($r_h = 160 \text{ nm!}$)



Higher packing density??

Planar membranes for applications??

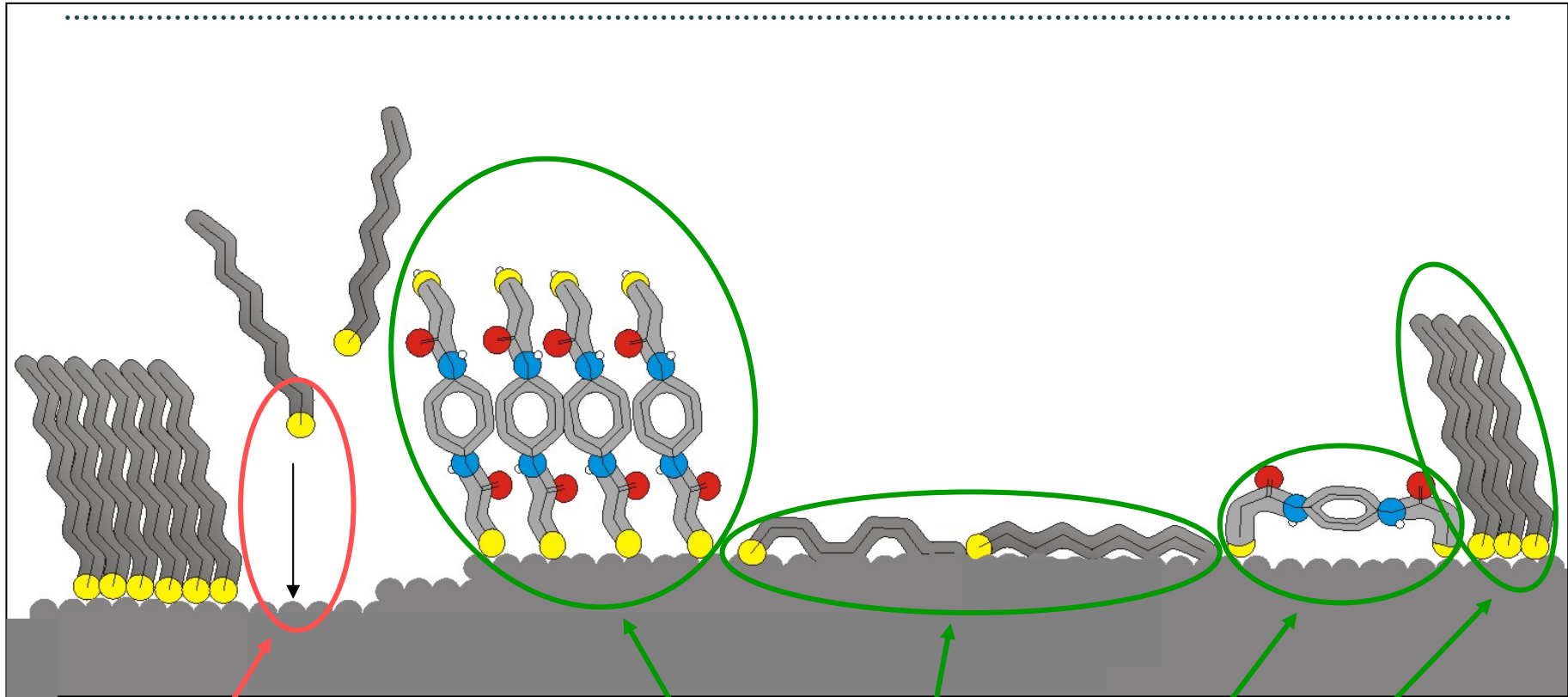


Oberflaechenphysik: Historische Aspekte I

Quelle: A. Zangwill 'Historical Sketch'

- Katalyse $H_2@Pt$, Faraday 1833 & Berzelius 1836
- Cu/FeS (Metall-Halbleiter) Interface Gleichrichter K.F. Braun 1874
- 3D und Oberflaechenphasen J.W. Gibbs 1877
- Austrittsarbeit, Adsorption, Thermo-ionische Desorption, mono-molekulare (LB !) Filme I. Langmuir NP 1932

Bonding, Orientation and Mixing on the Surface



Chemical Reaction

Different Phases of different Compounds

Oberflaechenphysik: Historische Aspekte II

- Photoelektrischer Effekt A. Einstein NP 1921
- Elektronenstreuung C. Davisson L. Germer NP 1937
(Routineanwendungen erst nach 30! Jahren)
- Oberflaechentheorie: Elektronenzustaende an
Oberflaechen
Tamm (1932), Maue (1935), Goodwin (1939), ...
Shockley (1939).
- Physisorption Lennard-Jones (1932)

Oberflächenphysik: Historische Aspekte III

- Resonanzmodell der Elektronenzustände eines Adsorbates Gurney (1935)
- Theorie der Metalloberfläche Bardeen (1935)
- Diodenverhalten von Halbleitergrenzschichten, Mott (1938), Schottky (1939), Davydov (1939)
- Pause bis nach dem 'Manhattan Project'

Oberflaechenphysik: Historische Aspekte IV

- Theorie des Kristallwachstums Burton&Cabrera (1949), Metalloberflaechen Smith (1948)
- 'A device called a transistor which has several applications in radio where a vacuum tube ordinarily is employed' New York Times 1949
Punkt-kontakt-transistor ($\sim 1\text{cm}^3$) Bardeen & Brattain (1949)

Oberflaechenphysik: Historische Aspekte V

- Monograph 'Semiconductor Surfaces' Unterscheidung 'realer' und 'sauberer' Oberflaechen Many, Goldstein, Grover (1965)
N.B. noch keine Oberflaechen-analytik, noch keine atomar sauberen Oberflaechen.

GLEICHZEITIG ~1975

- Elektronenspektroskopie, und Auger Spektroskopie: Anwendungen zur Oberflaechenanalytik
- Vakuumtechnik → kontrollierte Experimente
- Computertechnik → Oberflaechentheorie

- Und dann ging's richtig los

Technologie und Innovation

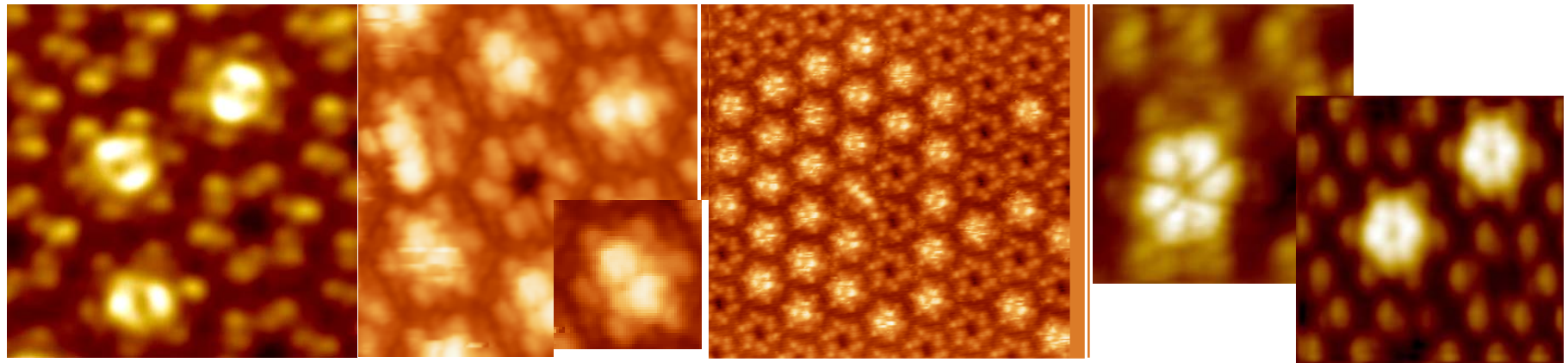
- Ist ein wesentlicher Vorteil fuer eine Gesellschaft
- Ist von kommerziellem Interesse / vertraulich
- Kommt aus der 'offenen' Wissenschaft heraus, nur selten durch die Wissenschaftler selber
- Wird durch Patente und Marken geschuetzt
- Vakuumtechnik, Oberflaechenanalytik und Oberflaechenchemie / Physik haben eine gemeinsame Entwicklung erfahren seit ~40 Jahren

Molecular Rotors

N. Wintjes et al., Angew. Chem. Int. Ed. 46 (2007) 4089

Temperature dependence

- Porous porphyrin networks built on Cu(111)
- Trapped porphyrins nested on pores
 - Stable up to ~110 K
 - Thermally activated rotary motion above 112 K



77 K

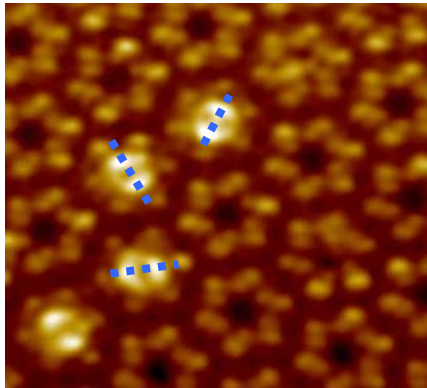
112 K

116 K

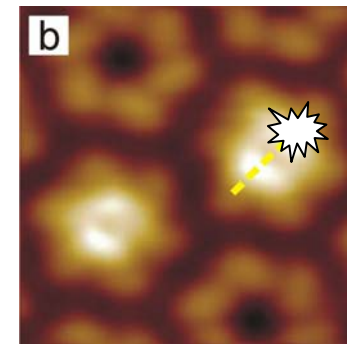
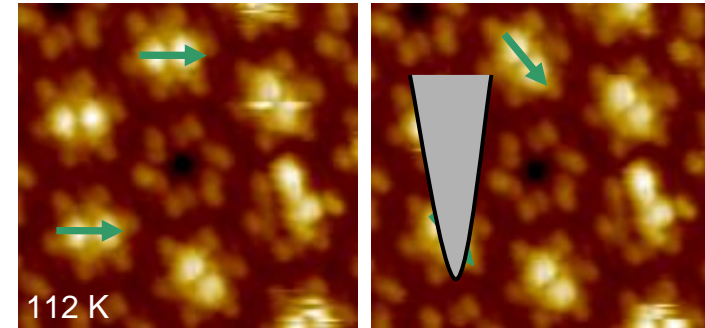
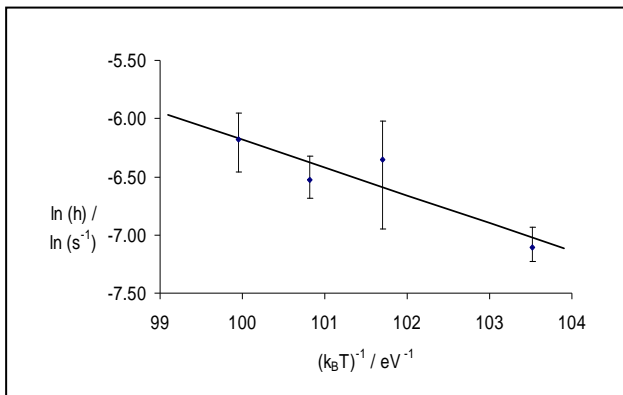
150 K

300 K

Supramolecular Multi-Position Device



- Nanoporous Porphyrin Network, P3 symmetry
- Two homochiral phases
- Three distinguishable positions of guest molecule



before

after

N. Wintjes et al., "A Supramolecular Multiposition Rotary Device", *Angew. Chem. Int. Ed.* 46 (2007) 4089

- Switching either by thermal energy
- Or by interactions with the tip of an STM
- Energy needed for switching is 0.24 eV



.....



Praeparation von 'atomar sauberen' Oberflaechen 'A'

- 'saubere' Chemie: 99.999 % und was dann?
- Wenige $\frac{0}{00}$ im Volumen belegen die Oberflaeche 'im Nu'
- Kontinuierliche Diffusionsverluste von Fremdatomen an die Oberflaeche (evtl. Desorption)
- Rasche Belegung der Oberflaeche mit 'intrinsischem' Dreck
- Loschmidt' und Avogadro lassen gruessen

Praeparation von 'atomar sauberen' Oberflaechen 'B'

- Oberflaechenbelegungsichte nach Exposition eines Gases:

1 Langmuir $\sim 10^{-6}$ mbar sec

- Fuer Experimentierdauern von einem Tag (typisch!) braucht es $< \sim 10^{-10}$ mbar
- UHV !

N.B. nur wenige Oberflaechen, HOPG, Glimmer, ITO sind so inert, dass sie nach Luftexposition ohne Praeparation im Vakuum verwendet werden koennen.

Praeparation von 'atomar sauberen' Oberflaechen 'C'

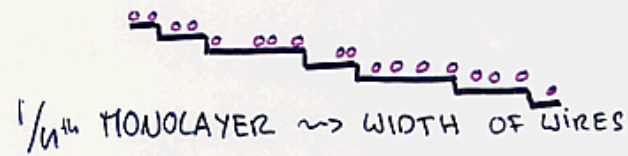
- Spaltung: Alkalihalogenide (NaCl, KBr,..)
Erdalkalihalogenide (CaF₂,..)
Oxide (MgO)
Perovskite (YBCO etc) (O₂!)
Halbleiter (Si, GaAs,...)
- kaum zu spalten: Ag-Halogenide,
viele Metalle
→ duktile Verformung,
gezielte Spaltung / gezielter (Fehl)schliff
→ 'vicinale Oberflaechen'
Kontrolle des Stufenabstandes

"NANOWIRES" assly in parallel by Step Decoration & Controlling Growth.

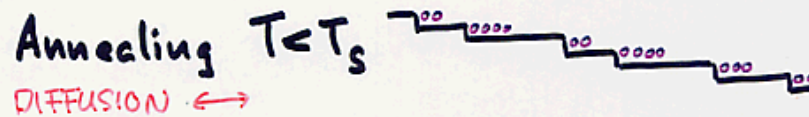
Sample
preparation.



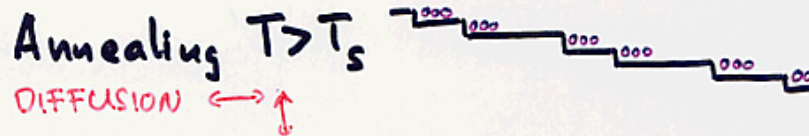
Adsorbate
deposition



Annealing $T < T_s$



Annealing $T > T_s$

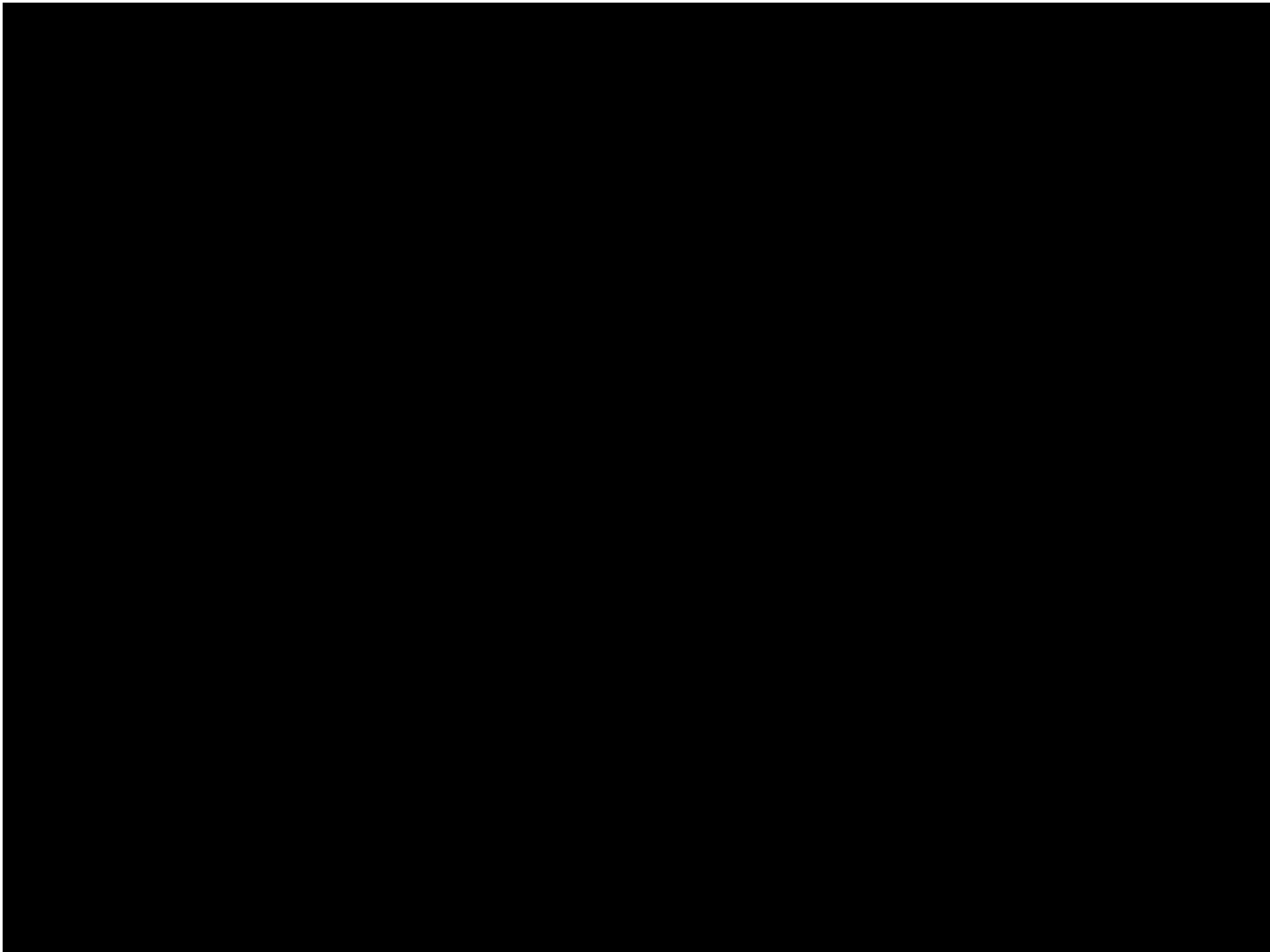


CONTROLLING GROWTH KINETICS:

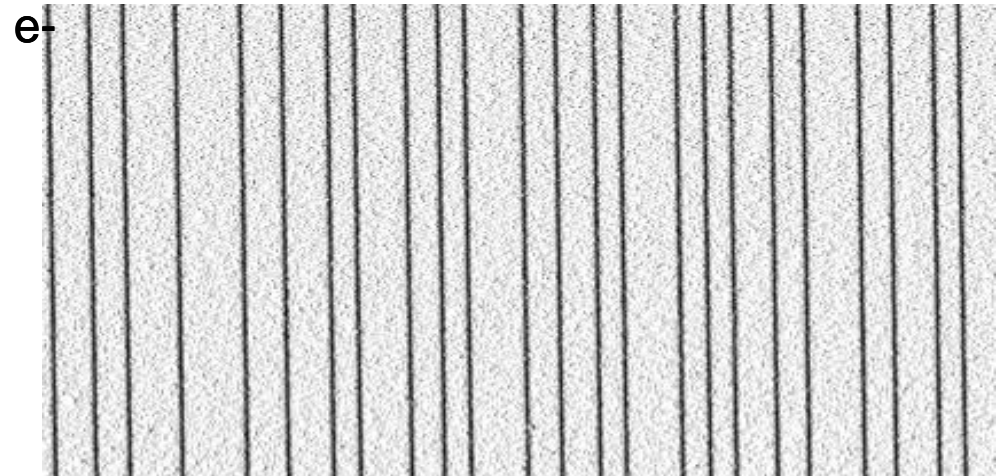
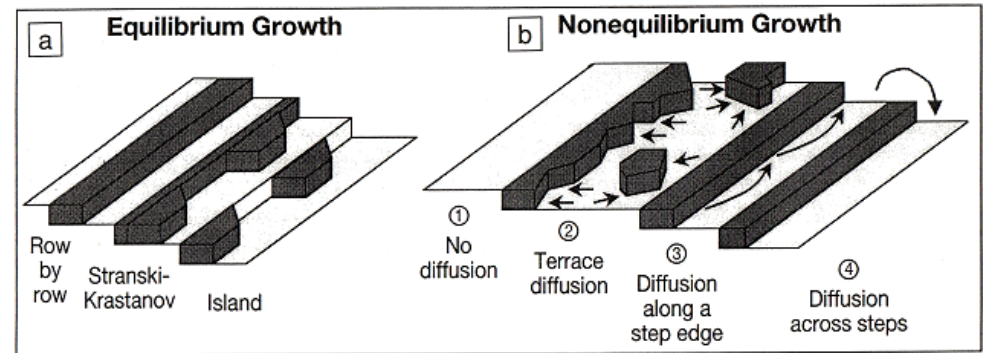
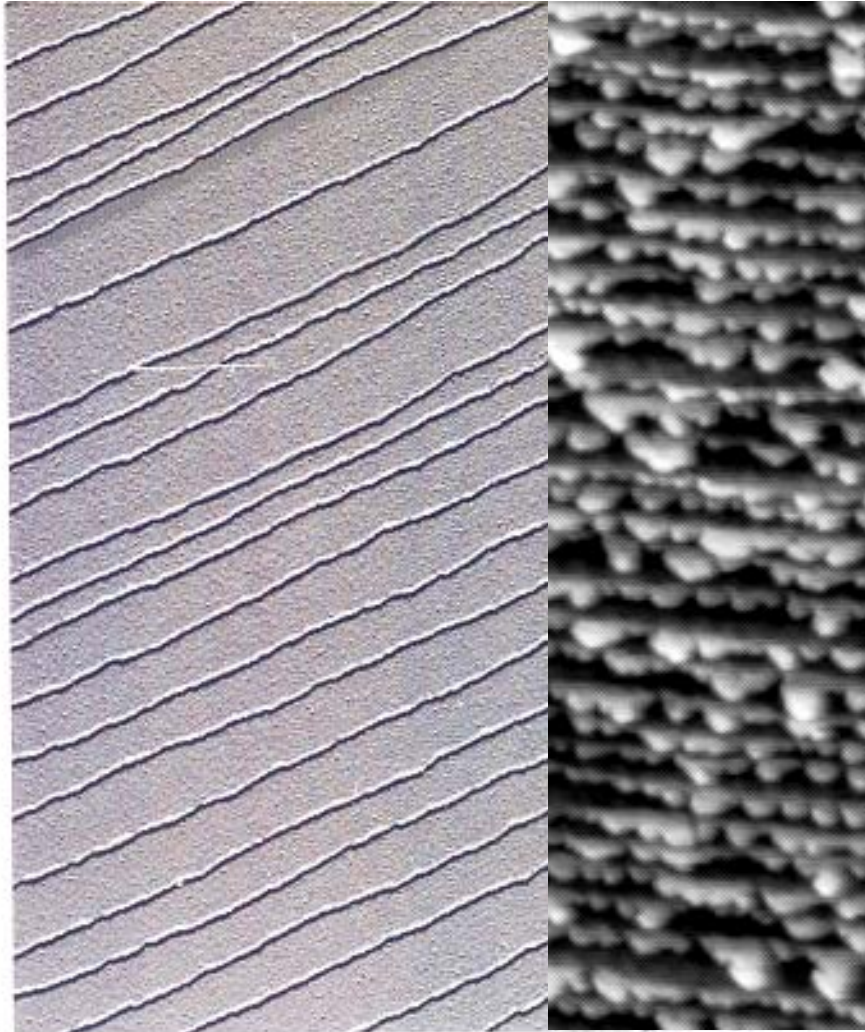
Diffusion Anisotropy

\leadsto Preferential Growth in certain Direction

\leadsto Special Shapes of Grown Islands



'Physical' Self Assembly of e.g. Nanowires

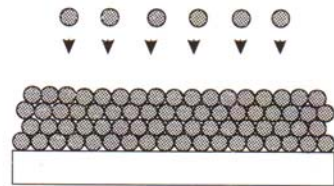


F. Himpsel, Th. Jung et al.
MRS Bulletin **24**, 20--24 (1999).

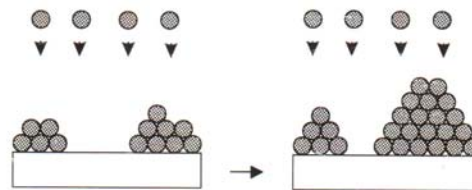
'Physical' Self Assembly of e.g. Nanowires jumping from 3D to 2D

Basic Growth Modes of Epitaxial Thin Films

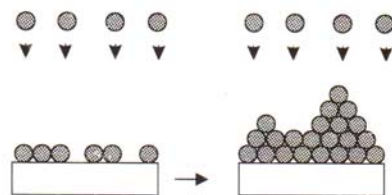
a) layer-by-layer growth



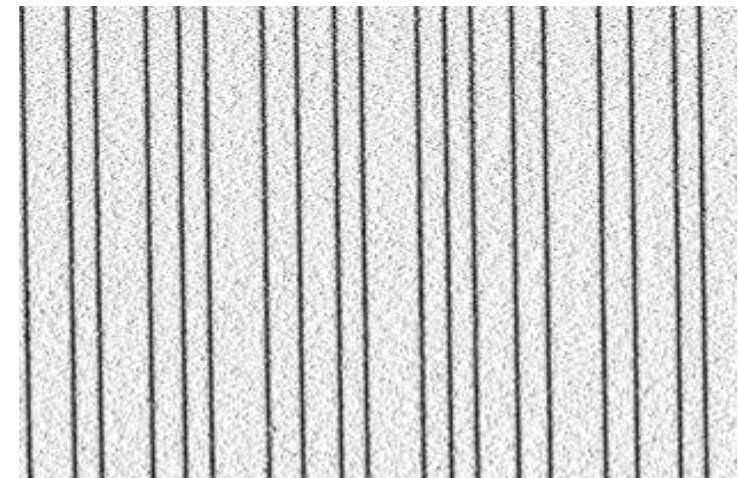
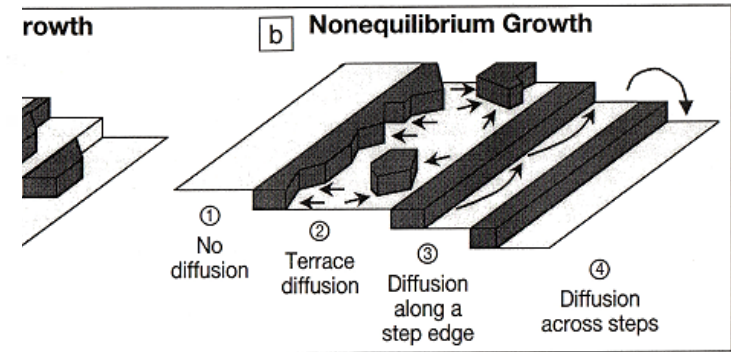
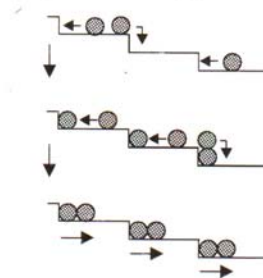
b) island growth



c) layer plus island growth



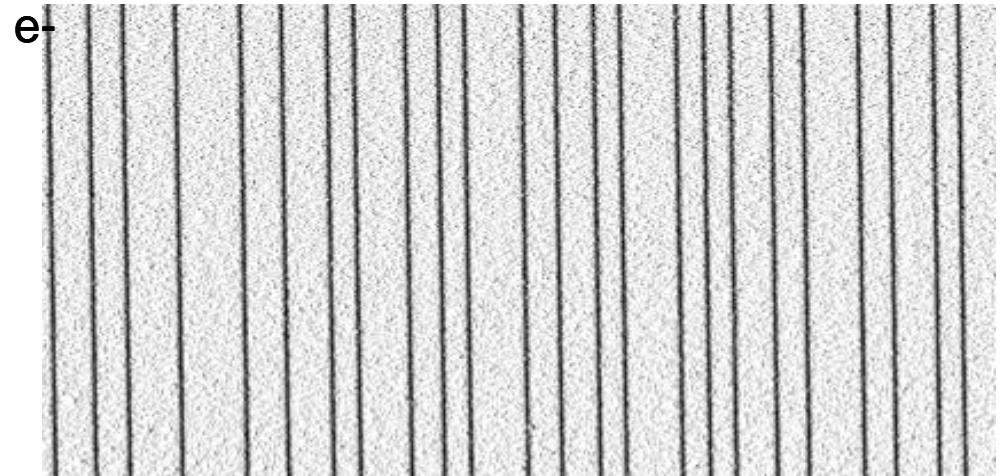
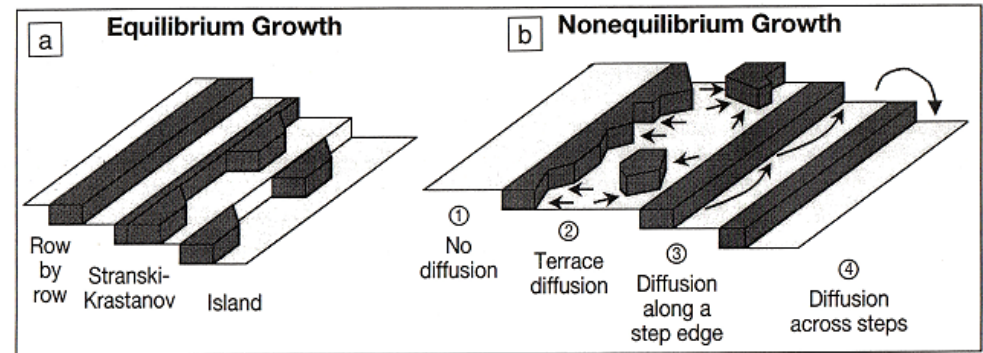
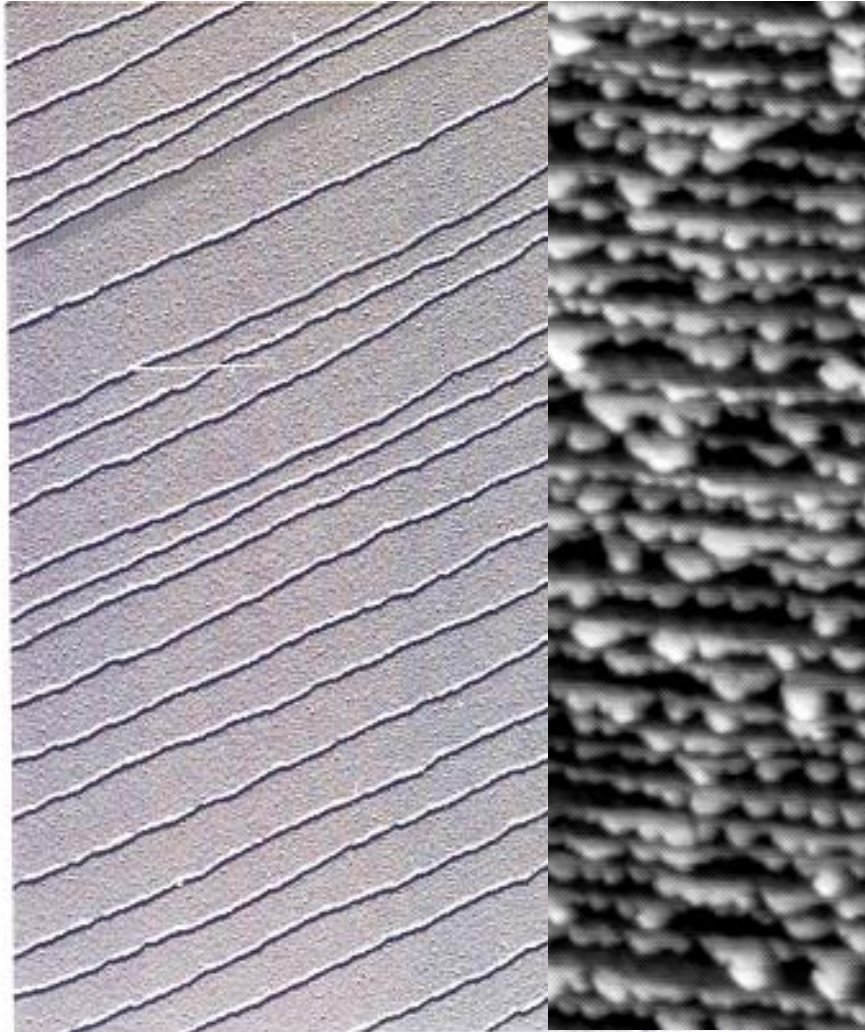
d) step flow growth ($l_T \ll l_D$)



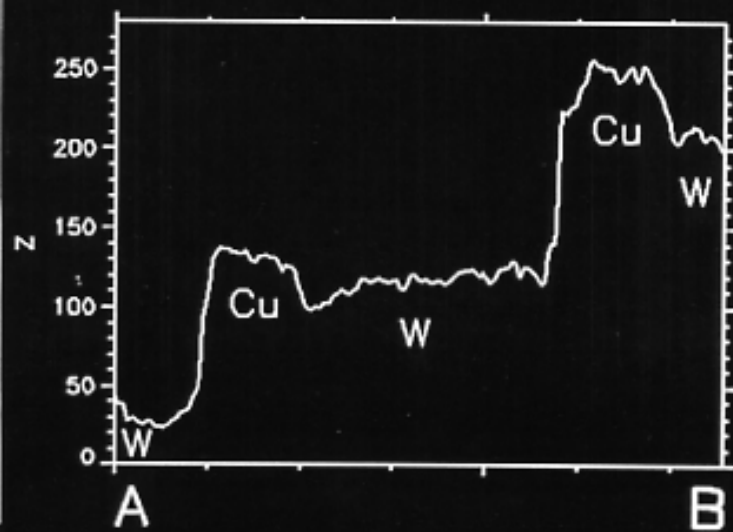
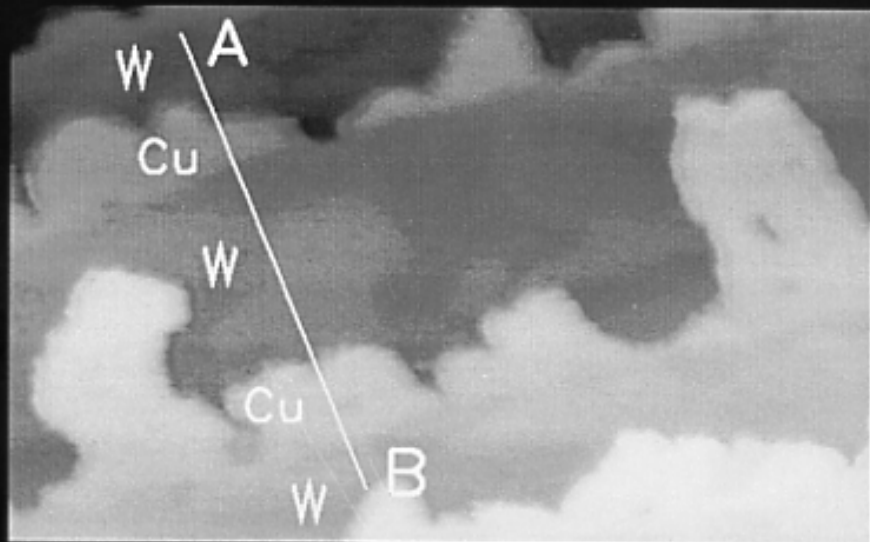
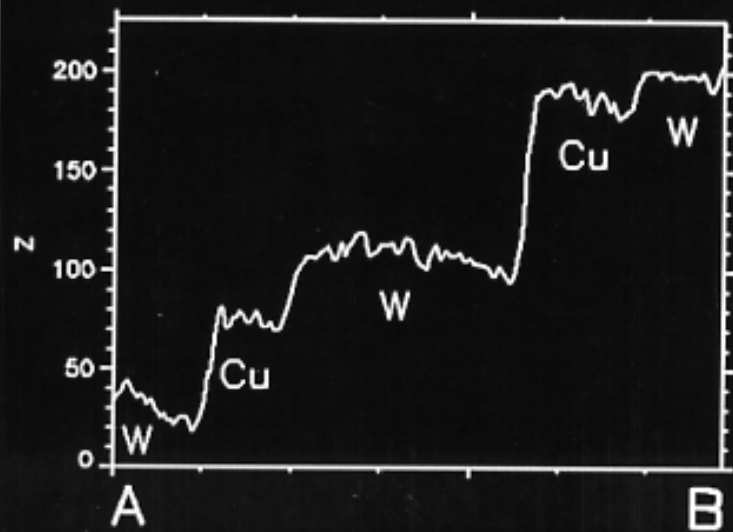
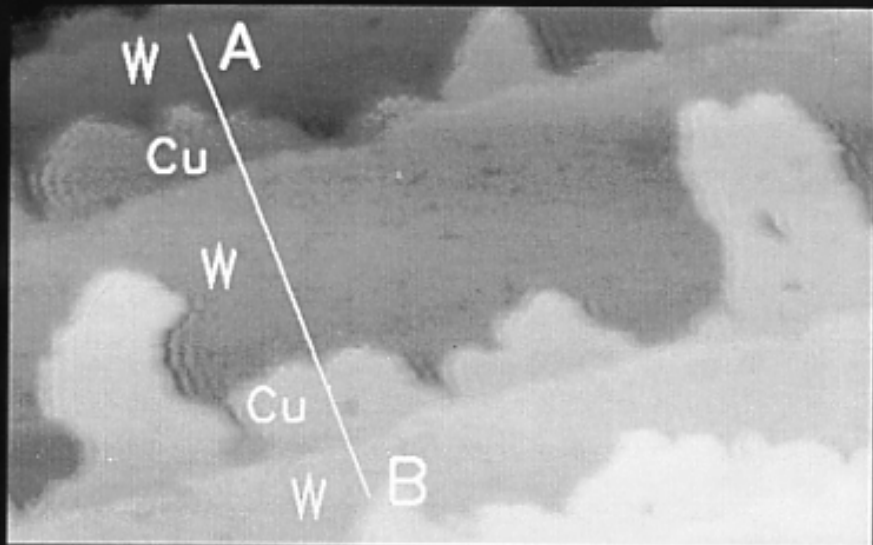
Th. Jung et al.
n **24**, 20--24 (1999).



'Physical' Self Assembly of e.g. Nanowires



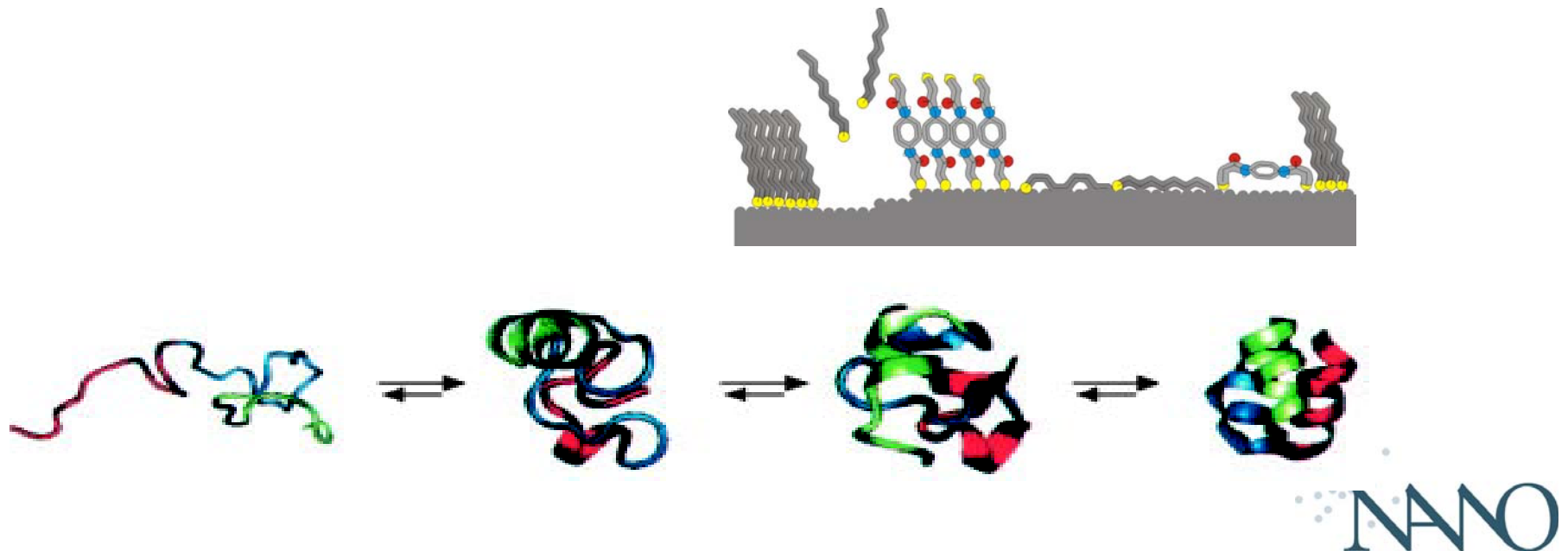
F. Himpsel, Th. Jung et al.
MRS Bulletin **24**, 20--24 (1999).



Molecular Self-Assembly

“Molecular self-assembly is the spontaneous association of molecules under equilibrium conditions into stable, structurally well-defined aggregates joined by non-covalent bonds. Molecular self-assembly is ubiquitous in biological systems and underlies the formation of a wide variety of complex biological structures.”

G.M. Whitesides, J.P. Mathias and C.T. Seto, *Science* **254**, 1312 (1991)



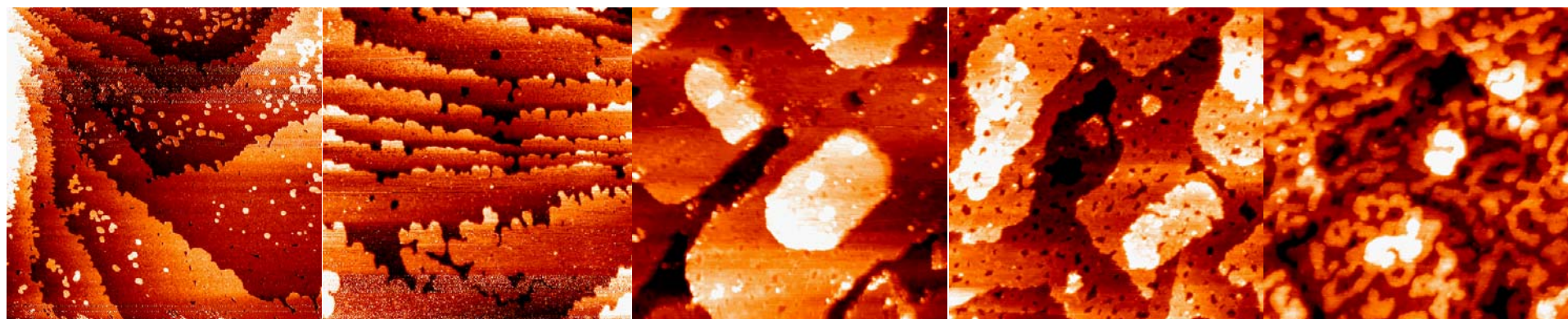
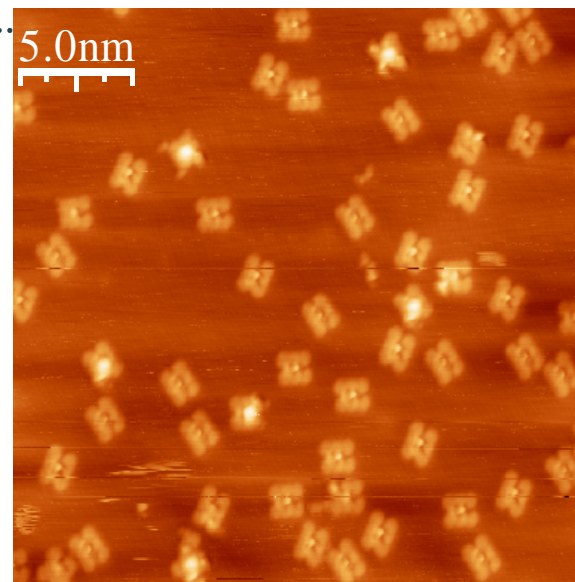
Praeparation von 'atomar sauberen' Oberflaechen 'C'

- Heizen (Si-1200, Pt-1200, W-2400, Mo-2400, Cu-500, ...) bei kontaminationen auch mit reaktiven Gasen
- Zyklisches 'annealing' (dt. Ausheilen) und 'sputtern' (dt. Ionenbeschuss).
→ Reinigen einer Oberflaechennahen Schicht
- Aufdampfen im Vakuum

Results: STM

Sample Characterization
with RT STM

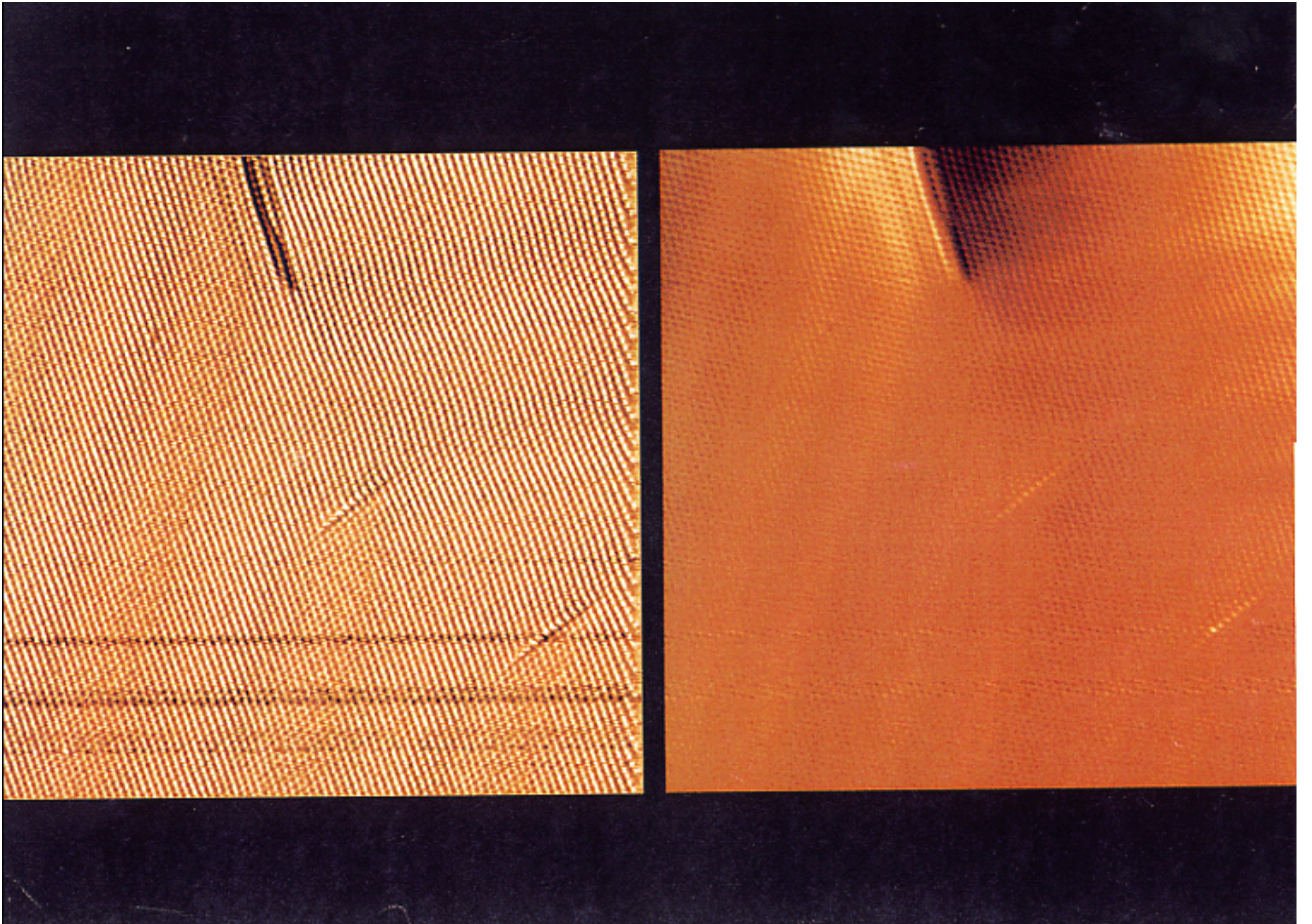
MnTPPCI on Co(0001)



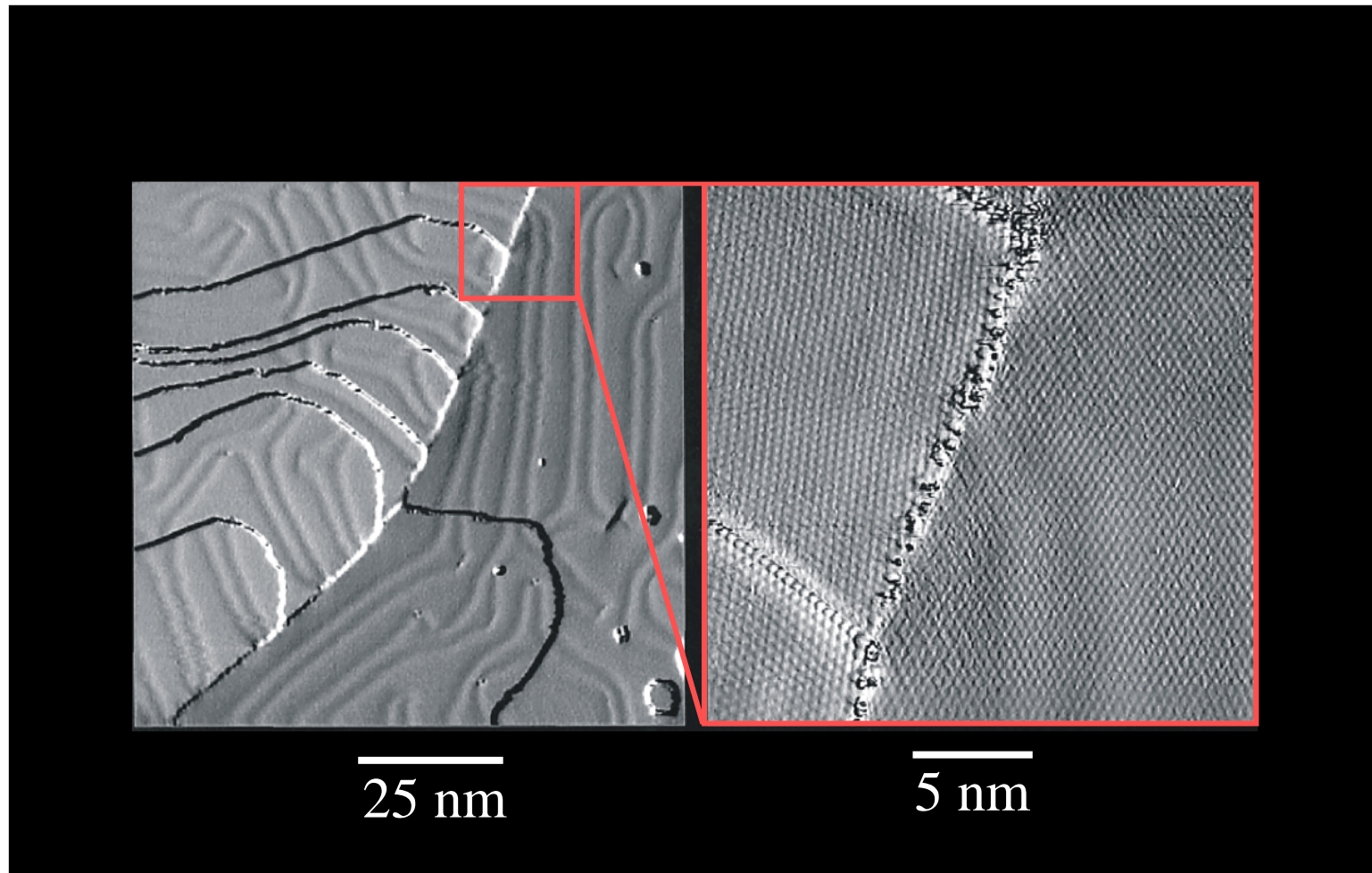
Co/Cu(100)

Praeparation von 'atomar sauberen' Oberflaechen 'C'

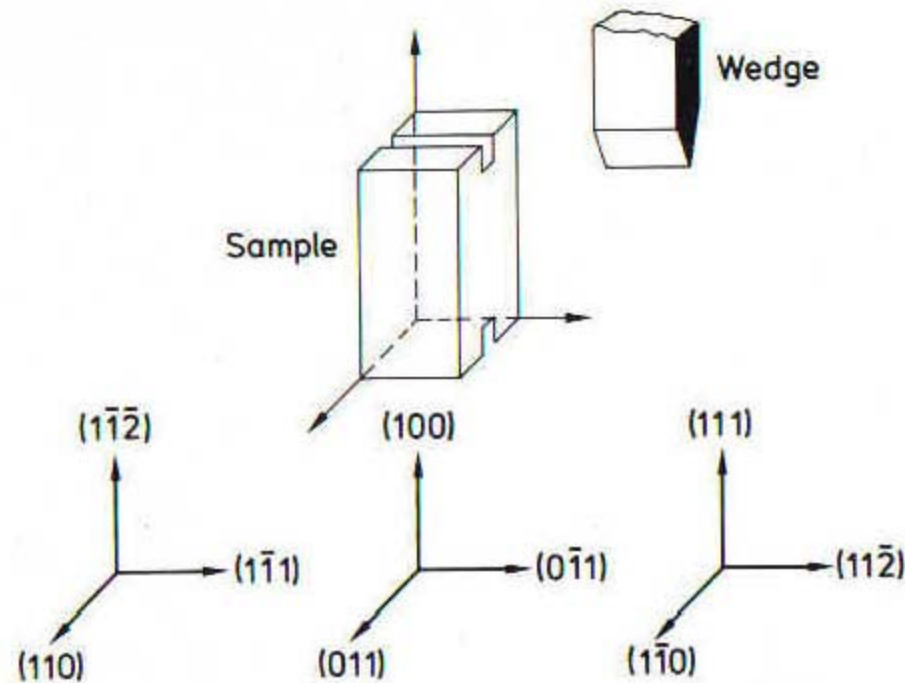
- Heizen (Si-1200, Pt-1200, W-2400, Mo-2400, Cu-500, ...) bei kontaminationen auch mit reaktiven Gasen
- Zyklisches 'annealing' (dt. Ausheilen) und 'sputtern' (dt. Ionenbeschuss).
→ Reinigen einer oberflaechennahen Schicht
- **Aufdampfen im Vakuum**



Au(111): atomically clean terraces and surface reconstruction



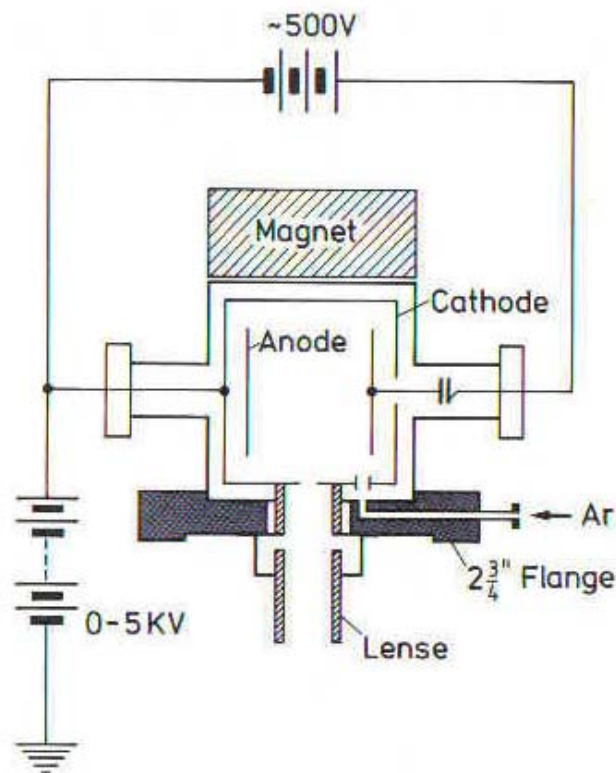
Spalten von Kristallen



Drei mögliche Richtungen
zur Spaltung von (110)-Flächen

Spalten von Kristallen:
Ionenkristalle wie NaCl und KBr (100)
Si und Ge: (111)
III-V-Halbleiter: (110)

Sputtern



Ionen-Sputter-Kanone:

Zwischen Anode und Kathode ($U \approx 500V$) entsteht Plasma, d.h. Ionen werden durch Elektronenstöße erzeugt.

Das Magnetfeld vergrößert den Weg der Elektronen.

Die Linsen fokussieren die Elektronen

Typischerweise wird ein Druck von 10^{-6} bis 10^{-3} mbar verwendet.

Die Beschleunigungsspannungen sind im Bereich von 0-5kV. Mit Ionenströmen im μA -Bereich.

Für Metalle werden Zyklen von Sputtern und Annealen verwendet.

Bei Isolatoren und Halbleitern wird selten gesputtert (eher Spalten oder Aufdampfen)

