# Schichtvorbehandlung und Haftung

# Wesentliche Voraussetzungen für eine optimalen Verbund zwischen Schicht und Substrat:

### **Anforderungen an das Substrat:**

- + partikelfrei, staubfrei
- + fettfrei
- + trocken
- + frei von stark adsorbierten Verunreinigungen

### Anforderungen an die Schicht:

- + mittlere Teilchenenergien beim Aufprall
- + weitgehende Spannungsfreiheit
- + Abschirmung schädlicher Umwelteinflüsse

# Schichtvorbehandlung: Partikelfreiheit

### Partikel entstehen durch:

- + Sägen
- + Brechen
- + Schleifen/Polieren
- + andere Bearbeitungsmethoden

### Partikelentfernung und Vermeidung durch:

- + Abspülen
- + Wischen
- + Abblasen mit Pressluft oder Kaltgas
- + bearbeiten im Reinraum

### Zu achten ist auf:

- + sorgfältiges Handling (Handschuhe)
- + Partikel von Spülmittel/Wischtüchern
- + Verunreinigungen in Pressluft/Kaltgas

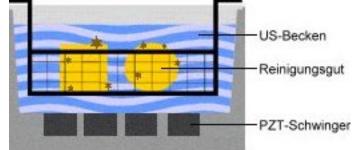
# Schichtvorbehandlung: Entfettung

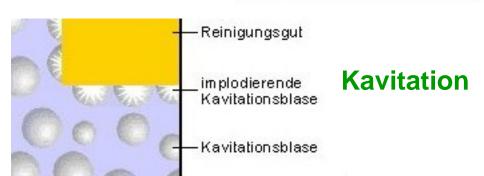
## Ultraschallreinigung



Ultraschalbad mit organischem Lösungsmittel befüllt

### Reinigungsprinzip

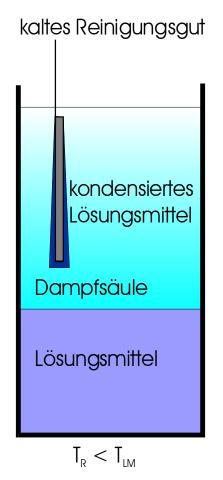


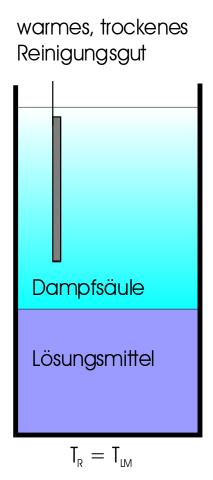


Achtung:
Ultraschallreinigung
kann zur Bildung von
Partikelklumpen führen
(stehende Wellen!)

# Schichtvorbehandlung: Entfettung, Trocknung

## **Dampf- oder Gasphasenreinigung**





**T**<sub>R</sub> = Temperatur Reinigungsgut **T**<sub>LM</sub> = Temperatur Lösungsmitteldampf

### Lösungsmittel:

#### Aceton

Chem. Formel: CH<sub>3</sub>(CO) CH<sub>3</sub> Siedepunkt: 56.5°C

#### **Ethanol**

Chem. Formel: C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH Siedepunkt: 78,5°C

### **Methanol**

Chem. Formel: CH<sub>3</sub>OH Siedepunkt: 64,7°C

# Schichtvorbehandlung: Trocknung

## **Lagerung im Trockenschrank**



Bei der Lagerung im Trockenschrank ist zu beachten, dass es bei oxidationsanfälligen Proben nicht zur Bildung von Oxidschichten kommt.

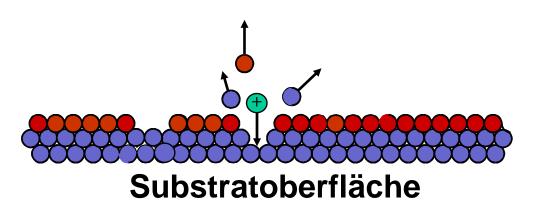
Optimal ist eine Lagerung in der Umgebung des Kochpunktes von Wasser. Das verhindert die Kondensation von Wasser.

# Schichtvorbehandlung im Vakuum

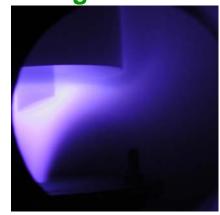
Im Vakuum kann das Substrat endgültig gereinigt werden:

- + Ausheizen
- + Sputterreinigen mit Inertgas
- + Chemische Aktivierung mit Reaktivplasmen

### Sputterreinigung:

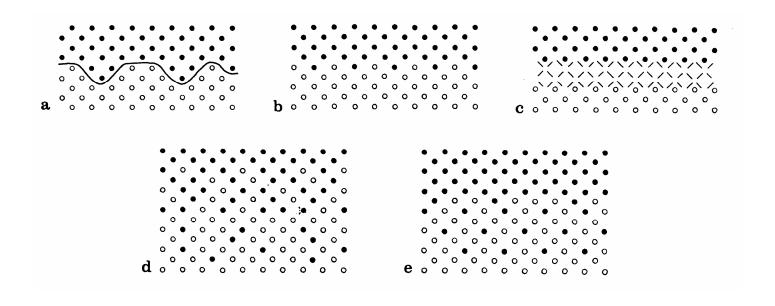


### Ionenätzen einer Röntgenanode



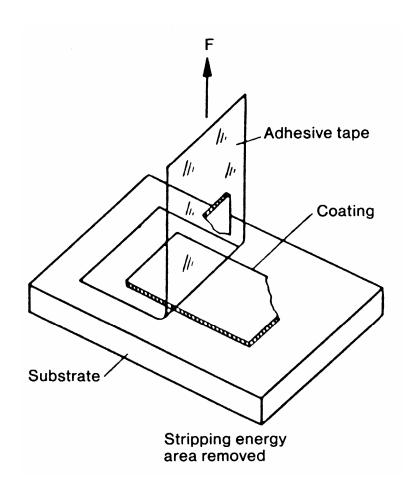
- + Loslösung locker gebundener Verunreinigungen
- + Endgültiges Abtragen adsorbierter Wasserfilme

# Schichthaftungsmechanismen



- a) Mechanische Verzahnung
- b) Monoschicht/Monoschicht
- c) Chemische Bindung
- d) Diffusion
- e) Pseudodiffusion durch erhöhten Energieeintrag

# Haftungsmessung: Klebeband

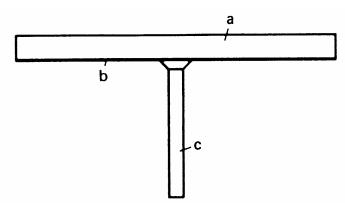


Beim Klebebandtest ist die Abzugskraft F genormt. Der selbe Klebebandtyp muss verwendet werden, wenn Ergebnisse für verschiedene Proben verglichen werden sollen.

# Haftungsmessung: Gitterschnitt

Gitterschnitt- kennwert	Beschreibung	Bild
Gt 0	Die Schnittränder sind vollkommen glatt, kein Teilstück des Anstriches ist abgeplatzt.	-
Gt 1	An den Schnittpunkten der Gitterlinien sind kleine Splitter des Anstriches abgeplatzt; abgeplatzte Fläche etwa 5% der Teilstücke.	
Gt 2	Der Anstrich ist längs der Schnittränder und/oder an den Schnittpunkten der Gitterlinien abgeplatzt; abgeplatzte Fläche etwa 15% der Teilstücke.	
Gt 3	Der Anstrich ist längs der Schnittränder teilweise oder ganz in breiten Streifen abgeplatzt und/oder der Anstrich ist von einzelnen Teilstücken ganz oder teilweise abgeplatzt; abgeplatzte Fläche etwa 35% der Teilstücke.	
Gt 4	Der Anstrich ist längs der Schnittränder in breiten Streisen und/oder von einzelnen Teilstücken ganz oder teilweise abgeplatzt; abgeplatzte Fläche etwa 65% der Teilstücke.	
Gt 5	Abgeplatzte Fläche mehr als 65% der Teilstücke.	-

# Haftungsmessung: Abziehtest



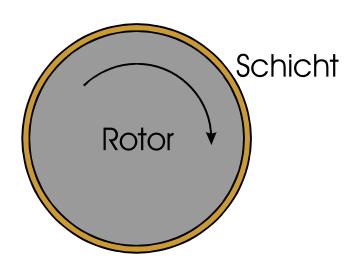
- a) Substrat
- b) Schicht
- c) Aufgeklebter Stempel

Achtung: folgende Unwägbarkeiten können auftreten:

- + Reaktion Kleber/Schicht
- + Eindiffusion des Klebers in die Schicht
- + Nach Eindiffusion: Reaktion Kleber/ Substrat
- + MangeInde Haftung Kleber/Schicht



# Haftungsmessung: Ultrazentrifuge



### **Vorteile:**

- + Quantitative Abzugskräfte
- + Keine Klebungen

### Nachteile:

- + Nur rotationsymmetrische Substrate
- + Übertragbarkeit auf andere Geometrien fraglich
- + Schichtdickengleichmässigkeit fraglich
- + Mechanische Eigenschaften des Grundkörpers nicht frei wählbar

### **Abzugskraft A:**

$$A = 4\pi^2 N^2 R \rho d$$

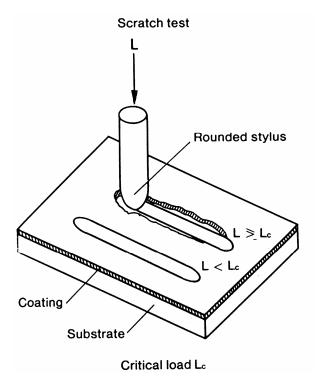
R = Rotorradius

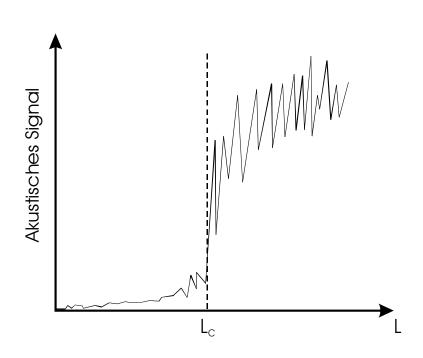
d = Schichtdicke

N = Umdrehungen pro s

 $\rho$  = Dichte der Schicht

# Haftungsmessung: Scratch Test





### Vorteile:

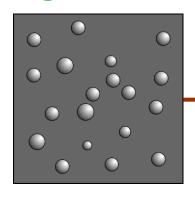
- + Hoher Informationsgehalt
- + Quantitative Werte für L<sub>c</sub>

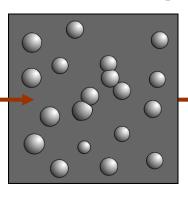
### Nachteile:

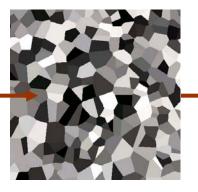
- + Nicht zerstörungsfrei
- + Schicht muss spröde sein, um Brüche zu ermöglichen

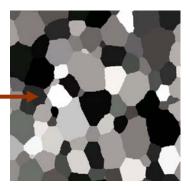
## Strukturzonenmodelle

### Ergebnis der Wachstumsphasen einer Schicht







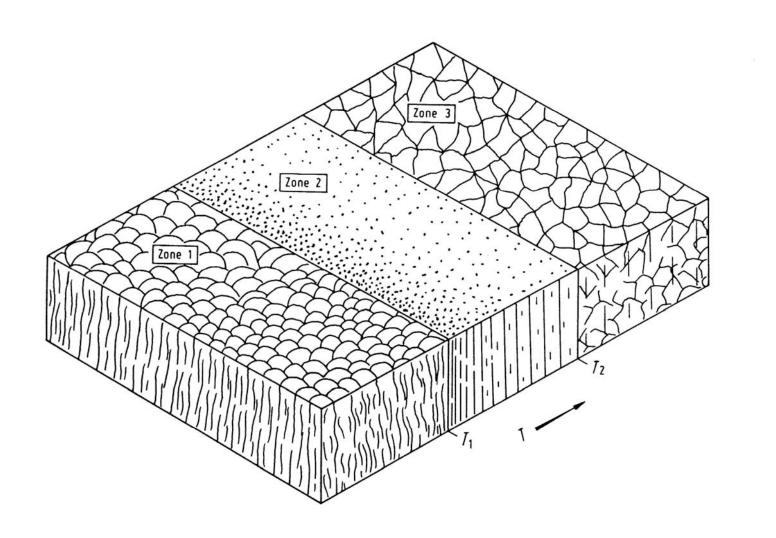


Nukleation am Substrat

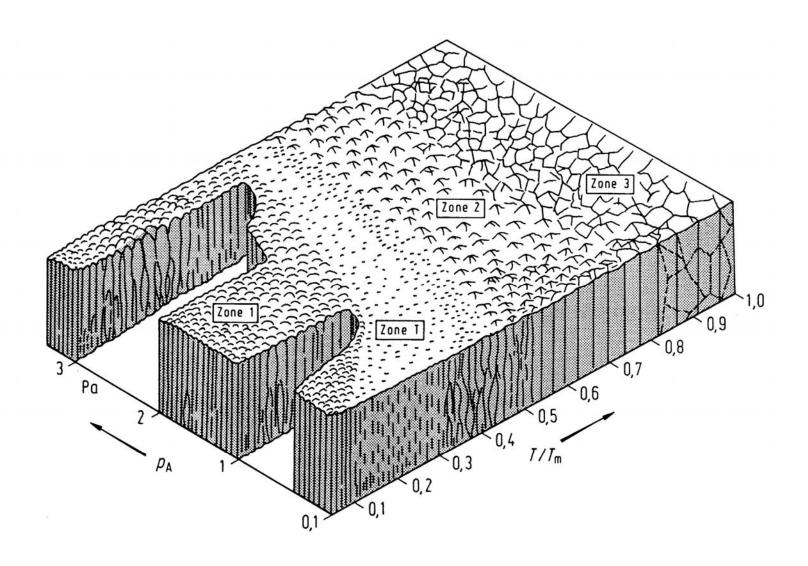
Teilweise Koaleszenz und Grenzflächenbildung Totale Koaleszenz und Bildung eines Polykristalls Wachstum der Körner des Polykristalls

Strukturzonenmodelle liefern den qualitativen Schichtaufbau in Abhängigkeit von den Beschichtungsparametern.

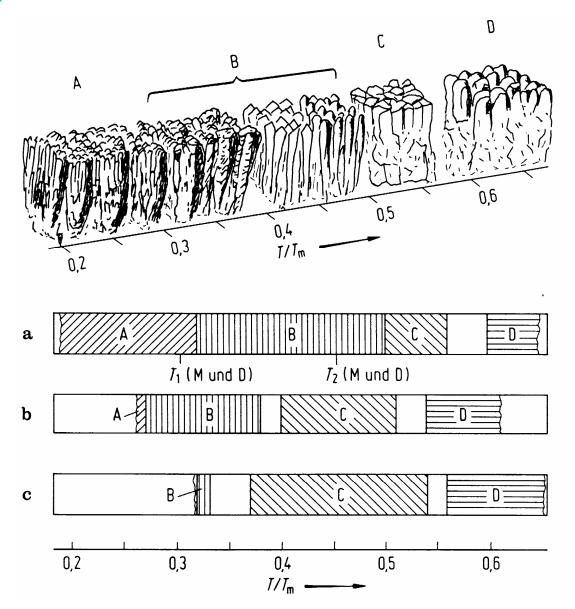
# Movchan-Demchishin: Aufdampfprozesse



# Thornton: Sputterprozesse



# Ionenplattieren



# Zonen und Wachstumsmechanismen

Zone	Mechanismus	Merkmal
1: T/T <sub>M</sub> <0,2	Abschattung	Fibern, Poren
T: T/T <sub>M</sub> <0,4	Teilchenenergie	Nanokörner
2: T/T <sub>M</sub> <0,8	Oberflächendiffusion	Säulige Kristalle
3: T/T <sub>M</sub> >0,8	Volumsdiffusion	3d - Körner

## Schichtdicke

Ideal

Real

a

r D

Schicht

Substrat

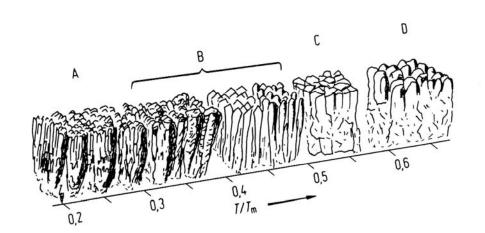
# Schichtdickenmessung: Gravimetrie I

$$\left\langle \mathbf{d} \right\rangle = \frac{\mathbf{m}}{\rho_{\mathbf{S}} \cdot \mathbf{A}}$$

d = Schichtdicke

 $\rho_s$ = Dichte

A = Substratfläche



## **Achtung:**

Die Dichte der Schicht,  $\rho_S$ , ist meist nicht ident mit der Dichte des Bulkmaterials,  $\rho_D$ .

# Schichtdickenmessung: Gravimetrie II

### Methoden der Wägung:

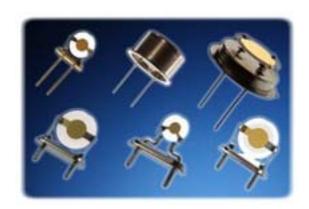
### Konventionelle Waagen

Messgenauigkeit: 0,1 µg = 10<sup>-10</sup> kg Ex-situ-Methodik Artefaktanfällig (z. B. Oxidation)

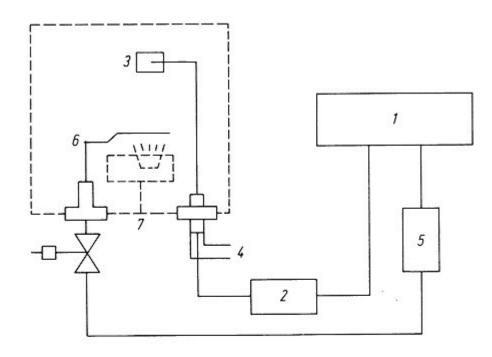


## Schwingquarz-Schichtdickenmessung

Messgenauigkeit: <0.1ML In-situ-Methodik Muss kalibriert werden

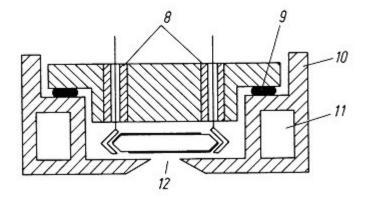


# Schwingquarz - Schema



### **Schaltschema**

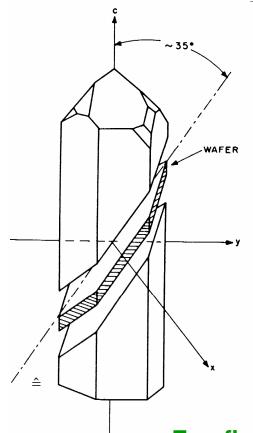
- 1 Steuergerät; DA/AD-Wandler
- 2 Oszillator
- 3 Messkopf
- 4 Wasserkühlung
- **5 Shuttersteuerung**
- 6 Shutter
- 7 Aufdampfquelle



## Aufbau des Messkopfes

- 8 Elektrische Zuführungen
- 9 Dichtung
- 10 Wassergekühlter Cu-Block
- 11 Kühlkanal
- 12 Apertur

# Schwingquarz - Temperaturstabilisierung



## A/T-Schnitt von SiO<sub>2</sub>:

 $\Delta f = \beta f \Delta t$ 

 $\beta$ =-10<sup>-6</sup> K<sup>-1</sup>

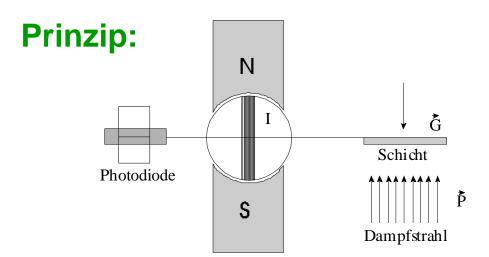
f=6MHz:

 $\Delta f/\Delta t = -6Hz/K$ 

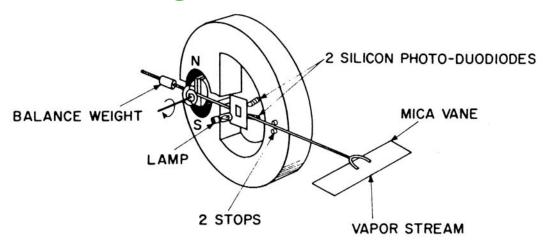
### **Empfindlichkeiten im A/T-Schnitt**

f <sub>0</sub> [MHz]	Dicke d. Qu. [mm]	df/dμ[Hz/μg/cm²]	df/dD(r=1)[Hz/ Å]
1	1.67	2.2	0.022
6	0.28 (Grenze)	81.5	0.818

# In-Situ – Mikrowägung I

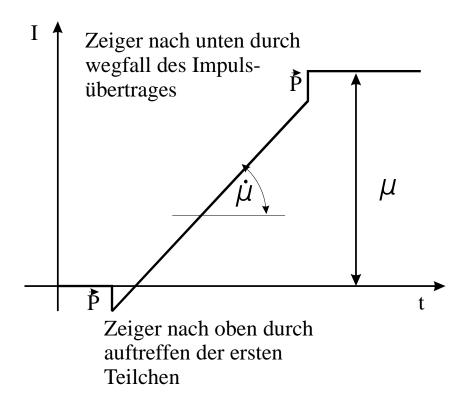


## Realisierung:



# In-Situ – Mikrowägung II

### **Messresultat:**



P...Im puls

μ...Rate der Massenbelegung

μ...Massenbelegung

### **Anwendung:**

Kalibrierung anderer Messverfahren, da diese Methode absolute Messwerte liefert. Der Strom erlaubt einen direkten Rückschluss auf die deponierte Masse.

## Dosierte Massenzufuhr

### Konstanter Materialfluss von der Quelle:

$$a = \left(\frac{dm}{dt}\right) / A = \left(\frac{\rho \cdot dD \cdot A}{dt}\right) / A = \rho \left(\frac{dD}{dt}\right) = const.$$

$$D = \frac{at}{\rho}$$

D...Schichtdicke

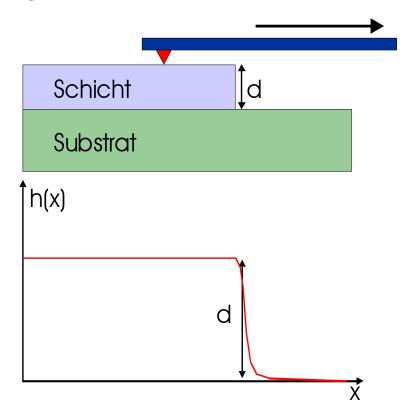
a...Massefluss

ρ...Dichte der Schicht

Die Methode ist nur anwendbar, wenn der Materialabtrag von der Quelle über lange Zeiten konstant ist (z. B. Sputtern).

## Direkte Methoden I

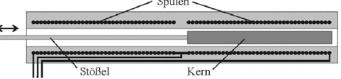
## **Stylus-Profilometer**





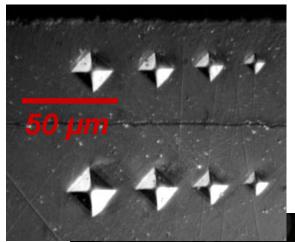
Messprinzip: induktiver Wegaufnehmer. 

Liefert auch Rauhigkeitsschriebe.



## Direkte Methoden II

### Licht- und Elektronenmikroskop: Querschnitte



Sputterschicht: Querschliff (Lichtmikroskop)

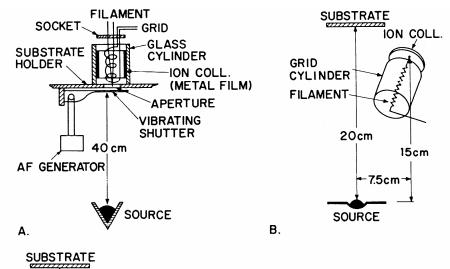
30 µm

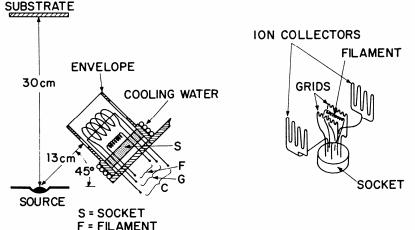
Sputterschicht: Querschliff (REM)

1 µm

T-behandelte Cu-Schicht (TEM)

# Ratenmessung mittels Ionisation

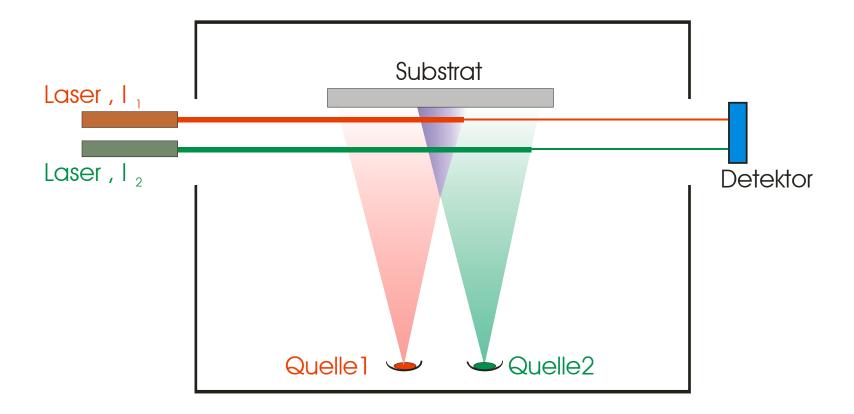




G = GRID C = ION COLL. Sehr geringe Teilchenzahlen sind messbar, da äusserst geringe Ströme detektiert werden können.

Der Dampfstrahl wird nur geringfügig beeinflusst.

## Ratenmessung mittels Laseranregung



Keine Wechselwirkung mit dem Teilchenstrahl. Messung direkt vor dem Substrat möglich. Bei geeigneten Laserwellenlängen können die Depositionsraten mehrerer Quellen gleichzeitig gemessen werden.

## Weitere Methoden

### Elektrische Messgrössen

- + Widerstand
- + Kapazität: Substrat/Schicht/Sensor -> Kondensator
- + Wirbelstrom

### **Magnetismus**

### **Weitere Methoden**

- + β-Elektronen-Rückstreuung
- + Elektronenstrahlschwächung im TEM
- + Röntgen-Fluoreszenz (RFA):

  Qualitätskontrolle (Zerstörungsfrei)
- + Tracer-Methoden