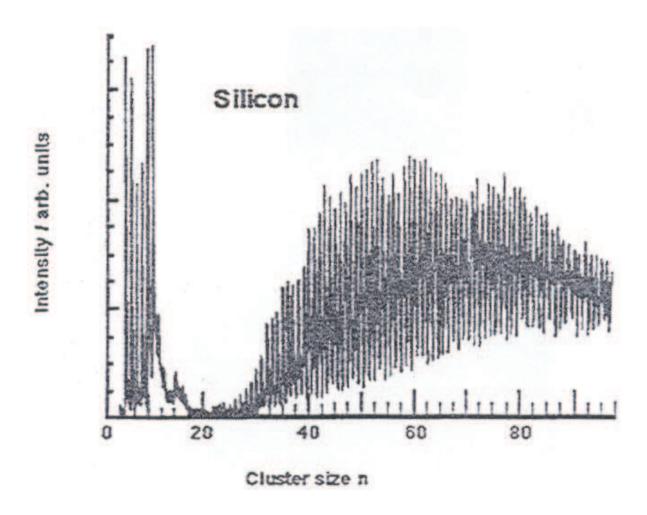
Halbleitercluster

Cluster aus Halbleitern

- Insbesondere von Clustern aus im Festkörper halbleitenden Materialien wie Si oder Ge hatte man sich sehr viel für mögliche Anwendungen versprochen
- Diese Wünsche haben sich jedoch nicht erfüllt, da sich die Eigenschaften von z.B. kleinen Si-Clustern sich grundlegend von denen des Festkörpers unterscheiden
- Im folgenden werden exemplarisch die Eigenschaften von Si-Clustern diskutiert

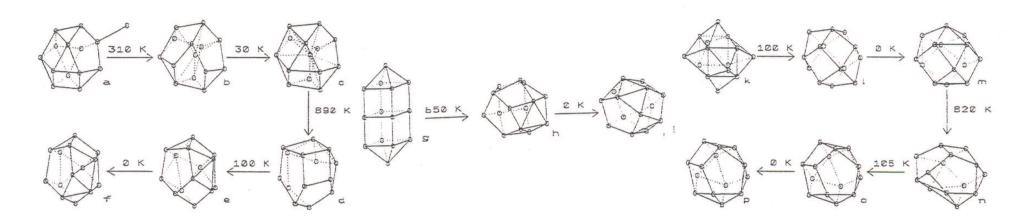
Si Massenspektrum



- Ähnlich dem vom Kohlenstoff, jedoch werden immer gerad- und ungeradzahlige Cluster beobachtet
- Keine Si-Fullerene

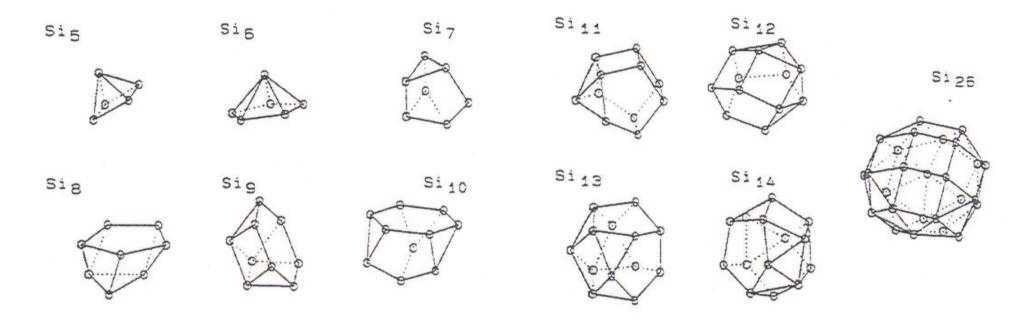


Si Strukturberechnung



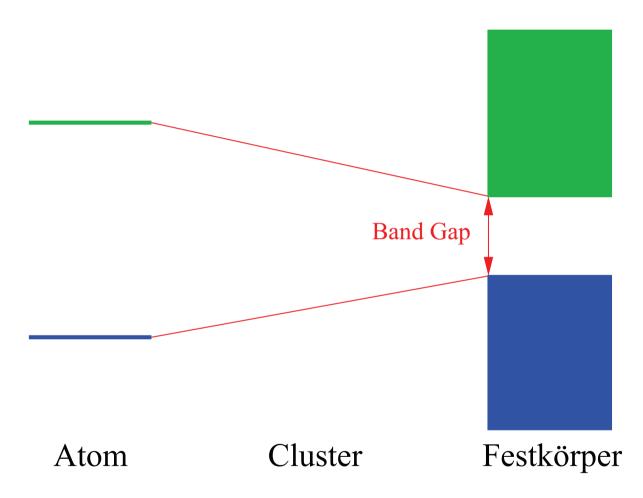
- Berechnung der geometrischen Struktur am Beispiel von Si₁₄-Clustern
- Simulation mittels Molekulardynamik, um die Grundzustandsstruktur zufinden
- Gezieltes Heizen und Abkühlen der Cluster

Struktur kleiner Si Cluster



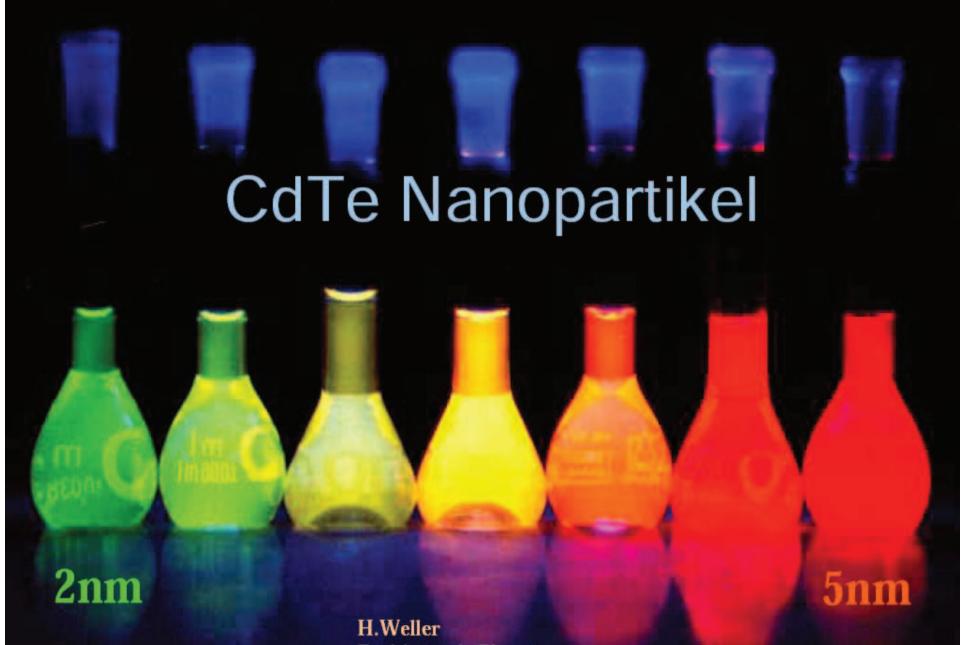
- Geometrische Struktur von kleinen Si_n-Clustern
- Typische Elektronenpopulation: $3s^{1.75}3p^{2.25} 3s^{1.95}3p^{2.05}$
- Fast keine sp Hybridisierung
- Vollkommen anderes Bindungsverhalten als im Festkörper

Si: Elektronische Struktur

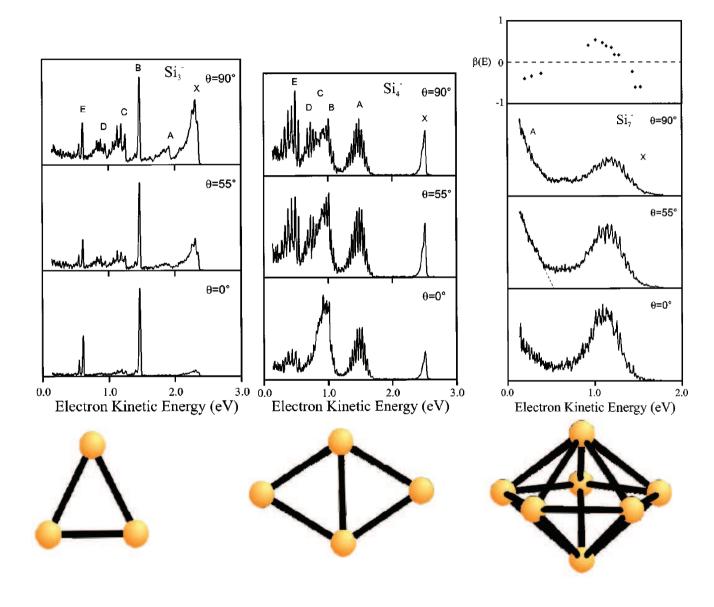


- Erwartung: Bandabstand nimmt mit zunehmender Clustergröße ab
- Elektronische Struktur ⇒ Photoemission

Halbleiter Cluster

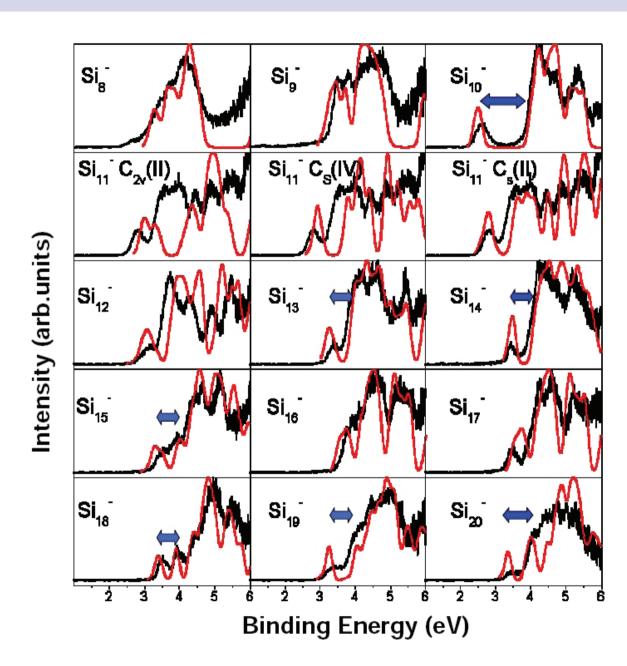


Si Photoemission



Raghavachari et al., J.Chem.Phys. **94**, 3670(1991); Xu et al., J.Chem.Phys. **108**, 1395(1998) ◀ 🗗 ▶ ◀ 🗏 ▶ ◀ 🗏 ▶ ✓ 🤄

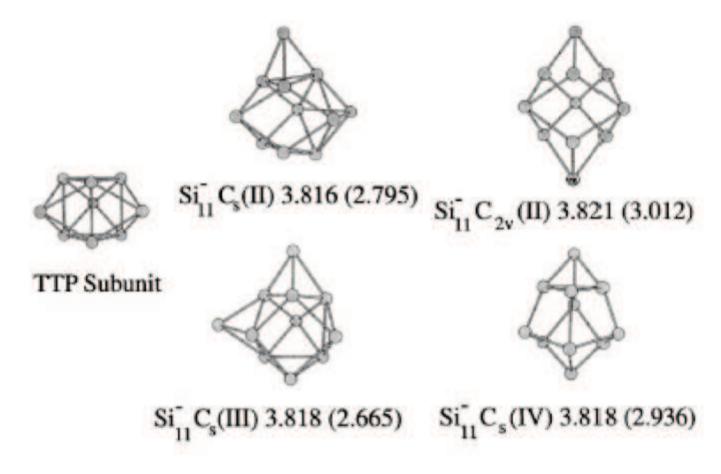
Si Photoemission



HOMO-LUMO
 Abstand =
 "Band gap"
 bleibt fast
 konstant im
 Bereich bis Si₂₀

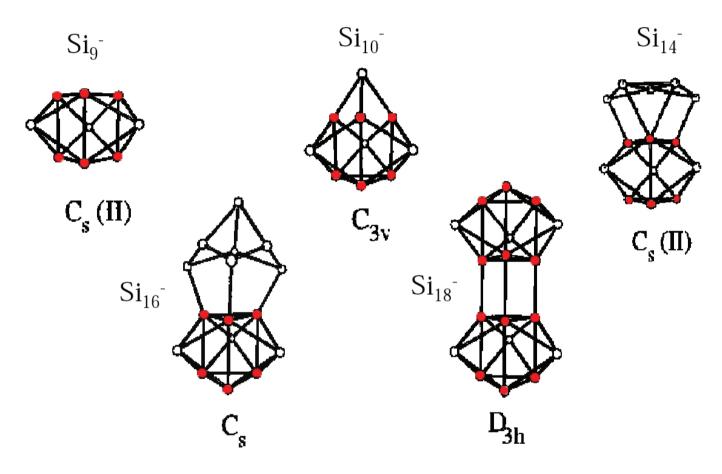
Muller et al., PRL 85, 1666 (2000)

Si Photoemission – Geometrie



- Photoelektronenspektroskopie kann klar die verschiedenen isomeren Strukturen für Si₁₁ unterscheiden
- Vergleich mit der Theorie erlaubt es die Geometrie zu bestimmen
- TTP Subunit ist die Struktur mittelgroßer Si-Cluster

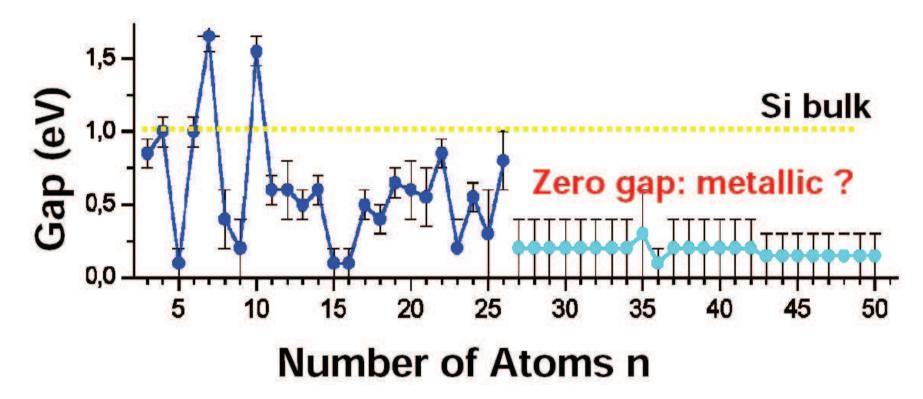
Si Photoemission – Geometrie



Kleine Sin Cluster liegen als "tricapped trigonal prism" vor

A. A. Shvartsburg et al., J. Chem. Phys. 112, 4517 (2000)

Si HOMO-LUMO Abstand



- Ab Si₂₆ wird das HOMO–LUMO Gap jedoch sehr klein
- Der Halbleiter Silizium wird metallisch
- Ursache ?

Metallisches Silizium

- Oberflächenzustände
 - Wie auch im Siliziumfestkörper bilden sich an der Oberfläche zweidimensionale Zustände aus, die metallischen Charakter haben
 - Im Cluster ist der Oberflächenanteil so groß, daß sie die Eigenschaften dominieren und der Cluster damit insgesamt metallisch wird
- Passivieren der Oberflächenzustände
 - Die Oberfläche kann z.B. durch Anlagerung von H-Atomen passiviert werden

Metall-Isolator Übergang

 Allgemein stellt sich die Frage, ob ein Cluster als ein Metall oder ein Isolator betrachtet werden kann

Metall:

Zustandsdichte an der Fermi-Kante und keine Bandlücke

Isolator:

Große Bandlücke

Großer HOMO-LUMO Abstand

 In einem metallischen Cluster sollte zudem die Elektronenaffinität durch Gleichung 118 gegeben sein.

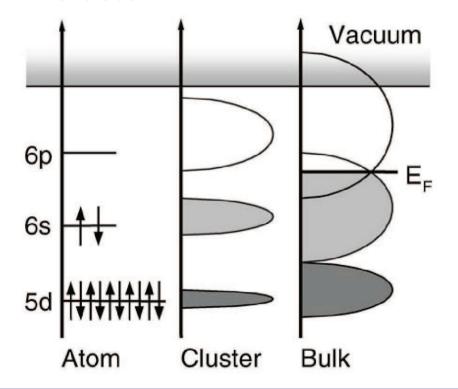
$$\mathsf{EA}(R) = W - \frac{1}{2} \cdot \frac{e^2}{R^2}$$

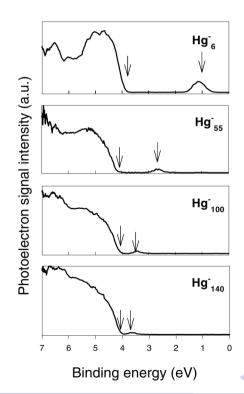
(Elektronenaffinität einer metallischen Kugel)

 Als Beispiel sollen hier zunächst Quecksilber-Cluster betrachtet werden.

Metall-Isolator Übergang

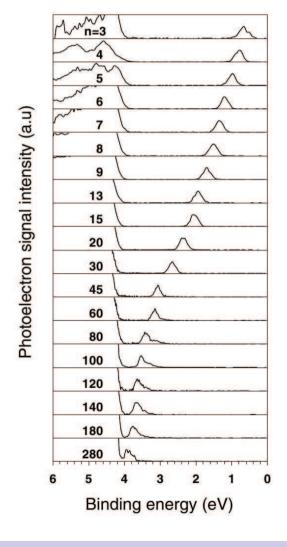
- Warum Quecksilber ?
- Elektronische Struktur von Quecksilber Atomen: $5d^{10}6s^2 \rightarrow$ Abgeschlossene Schalen \rightarrow Edelgas ähnlich \rightarrow Isolator
- Quecksilber im Festkörper, Hybridisierung von s und p Zuständen \rightarrow Metall
- Cluster → ?

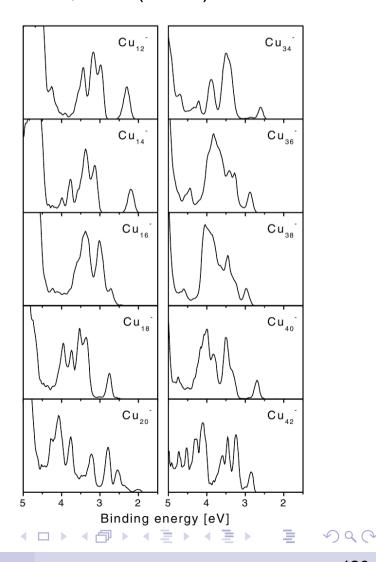




Metall-Isolator Übergang

Photoelektronenspektroskopie an Hg_n Clusteranionen
 B. von Issendorff, O. Cheshnovsky, Annu.Rev.Chem. 56, 549 (2005)

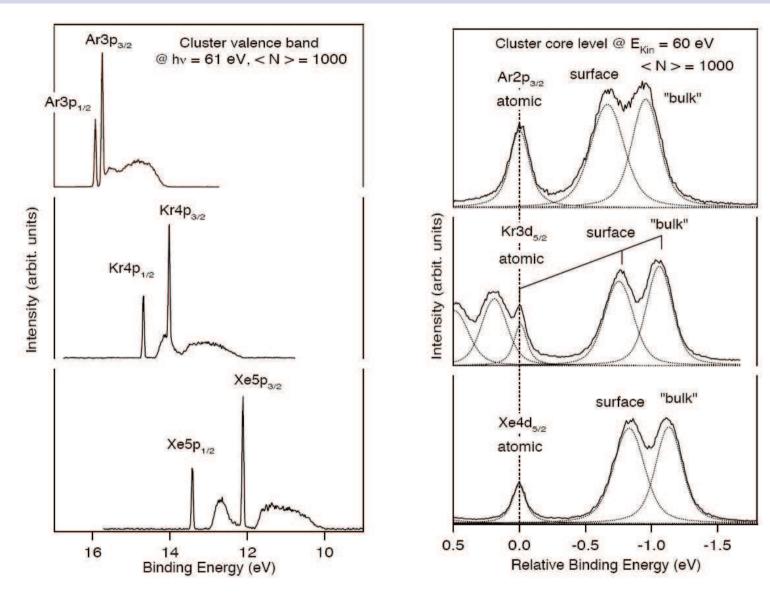




Rumpfniveauspektroskopie an Clustern

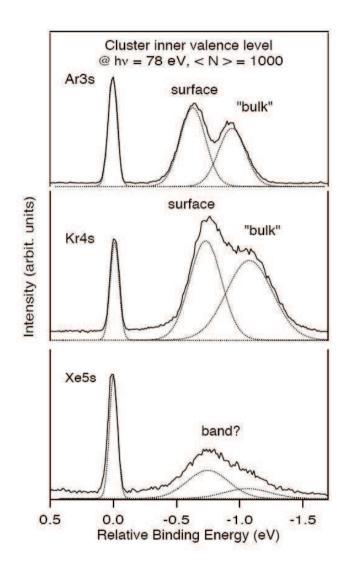
- Ein wichtiger Aspekt im Bereich der Clusterphysik (insbesondere aus Hamburger Sicht) ist die Inbetriebnahme des freie Elektronen Lasers (FEL) FLASH bei DESY im Jahr 2006
- Damit ist erstmals Rumpfniveauphotoelektronenspektroskopie an massenselektierten Clustern möglich geworden
- Aber warum ist das eigentlich so interessant ?

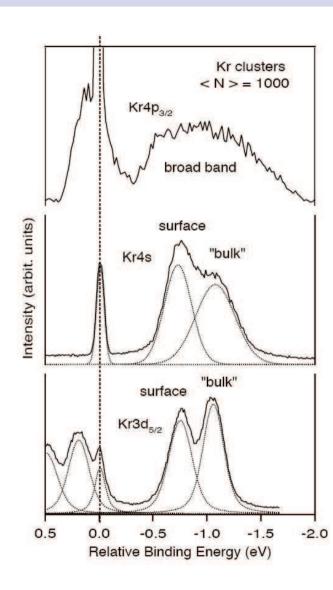
Rumpfniveauspektroskopie von Clustern



Photoelektronenspektren von (großen) Edelgasclustern

Rumpfniveauspektroskopie von Clustern





Verhalten der Rumpfniveaus in Clustern

Rumpfniveauspektroskopie von Clustern

- Mit Hilfe der Rumpfniveauspektroskopie können die unterschiedlichen "Sites" eines Clusters unterschieden werden Oberfläche – Bulk – Interface . . .
- Strahlung im weichen Röntgenbereich mit einer Photonenenergie von mindestens einigen 10 eV erforderlich
- Bis jetzt nur bei nicht massenselektierten Clustern möglich
- Warum ?

Cluster Rumpf-PES Zählrate

 Zählrate, die man an massenselektierten Clustern in einem Photoemissionssexperiment erwarten kann

Cluster		Photonen	
Strom I _{Cl}	0.1 nA	Photonen / s N_p	10 ¹²
kin. Energie <i>E_{kin}</i>	100 eV		
Cross section/Atom σ_A	5.0 Mbarn	Wechselwirkungzone	
Atommasse M_A (Ge)	73 amu	Fläche A	1 mm ²
Clustergröße N	10	Länge /	1 mm
		Druck p_g	10 ⁻¹⁰ mbar
		Druck p_g Restgas σ_g	5.0 Mbarn

Cluster Rumpf-PES Zählrate

Restgasdichte

$$n_g = \frac{N_A}{22.4 \cdot 10^6} \cdot \frac{p[mbar]}{1000}$$

2689 mm⁻³

Cluster Geschwindigkeit

$$v_{CI} = \sqrt{\frac{2 \cdot E_{kin} \cdot e}{N \cdot M_A \cdot m_p}}$$

5123 *m/s*

Clusterdichte

$$n_{CI} = \frac{I_{CI}}{A \cdot e \cdot v_{CI}}$$

121.8 mm⁻³

Erzeugte Clusterionen

$$N_{CI} = n_{CI} \cdot \sigma_{CI} \cdot N_p \cdot I \cdot N$$

Erzeugte Restgasionen

$$N_g = n_g \cdot \sigma_g \cdot N_p \cdot I$$

Clusterzählrate

$$N_{Cl} \cdot P$$

Restgaszählrate

$$N_g \cdot P$$

Cluster Rumpf-PES Zählrate

	Synchrotron	FEL
$\overline{N_P}$	$10^{12}s^{-1}$	10 ¹³ / Puls
Р	-	bis zu $1000s^{-1}$
N _{Cl} 1/s	0.6	6000
N_g 1/s	1-100	13000

- Ein normales Synchrotron ist eine quasi CW Quelle
 - Es werden immer Elektronen gemessen, was die Restgaszählrate entsprecht erhöht
 - Quellen für massenselektierte Cluster sind häufig gepulst, so daß nur ein Teil der Photonen genutzt werden kann
- Freie Elektronen Laser (FEL)
 - Die Zahl der Photonen ist um Größenordnungen höher als bei einem Synchrotron
 - Der FEL ist gepulst, so daß nur in einem kurzen Zeitpunkt Elektronen nachgewiesen werden müssen. Dadurch kann der Anteil des Restgases, der immer da ist unterdrückt werden

FLASH – Cluster

Clusterexperiment für Rumpfniveauspektroskopie mit FLASH

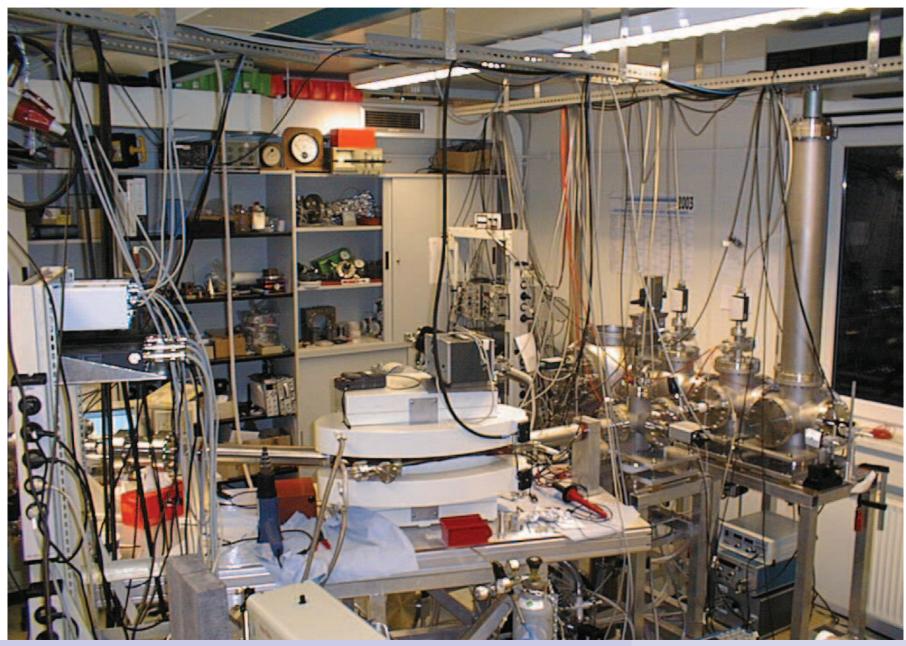
- Laserverdampfungsquelle
- Massenselektion (Dipolmagnet oder TOF)
- UHV-Analysekammer mit $p < 1 \cdot 10^{-10}$ mbar
- 7 Gruppen (Uni Rostock, Uni Hamburg, TU Berlin, FU Berlin, BESSY, Uni Konstanz, Uni Frankfurt)



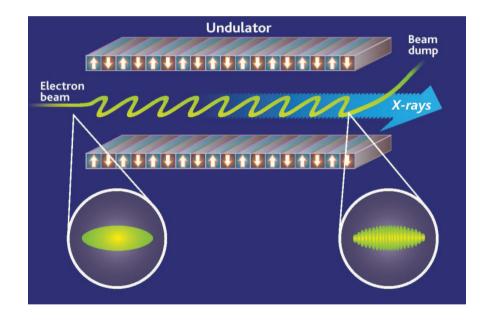
- Photoelektronenspektroskopie an Blei-Clustern
- Photoelektronenspektroskopie an massenselektierten Tantal und Wolfram Clustern
 - Die 4f Niveaus zeigen typisch einen relativ großen Surface-Core-Level Shift
 - Die Materialien lassen sich gut clustern
 - Die 4f Bindungsenergien liegen mit ca. 30 eV mit richtigen Bereich für FLASH
- und danach (fast) das ganze Periodensystem



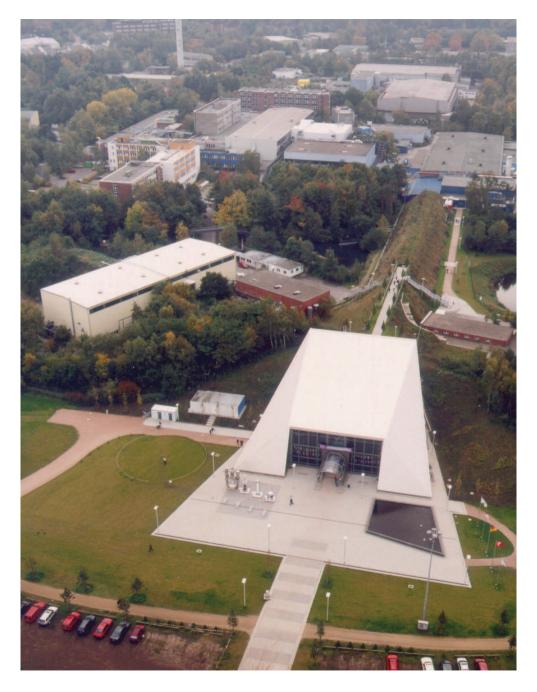
FLASH-Cluster im Labor



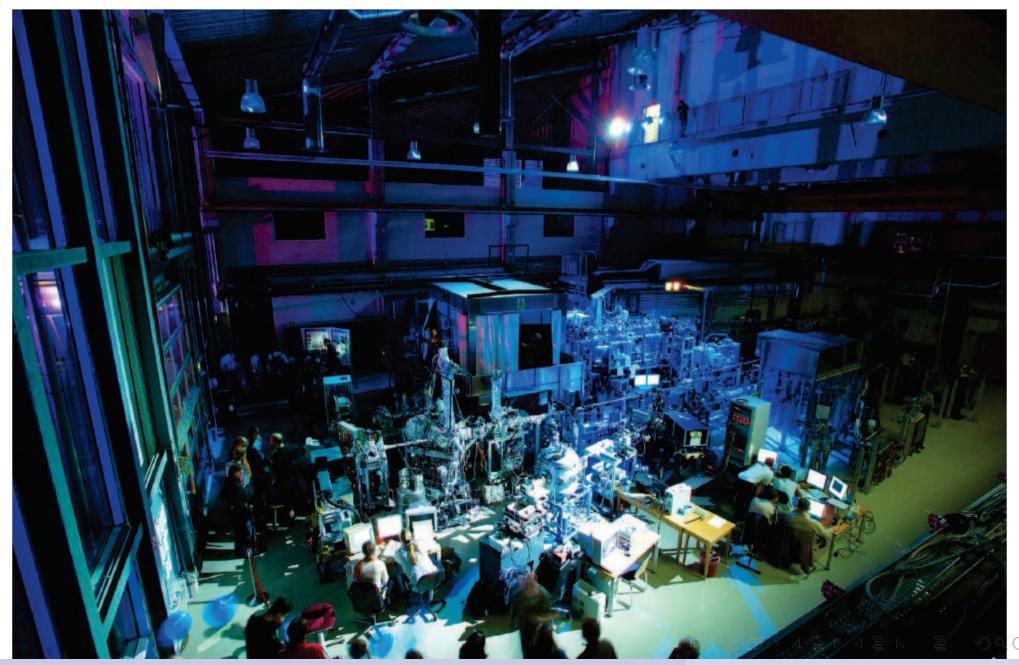
FEL – Freie Elektronen Laser



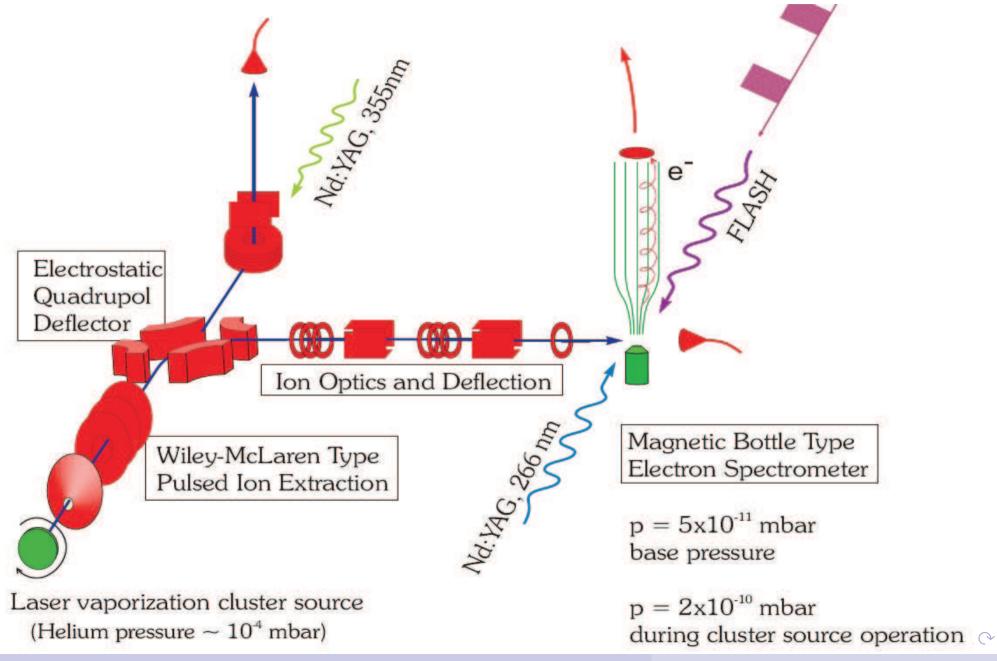
- Durch die Wechselwirkung von emitierter Synchrotronstrahlung eines hochrelativistischen Elektronenstrahls mit sich selbst wird eine kohärenter Bewegung (fast) aller Elektronen in einem Elektronenbunch (typische Ladung 1 nC ≈ 10¹⁰ Elektronen) erzeugt – SASE Prinzip
- Die kohärente Bewegung der Elektronen erzeugt einen sehr intensiven, kurzen Strahlungspuls im Bereich von einigen 10-100 fs
- Strahlung ist um Größenordnungen brillianter als die eines Synchrotrons



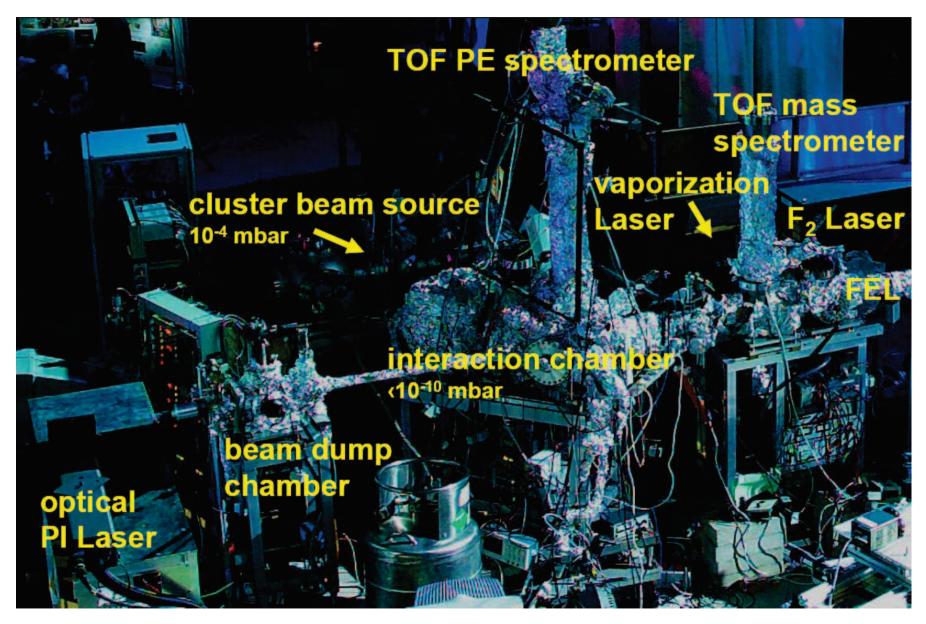
FLASH – Die Experimentierhalle



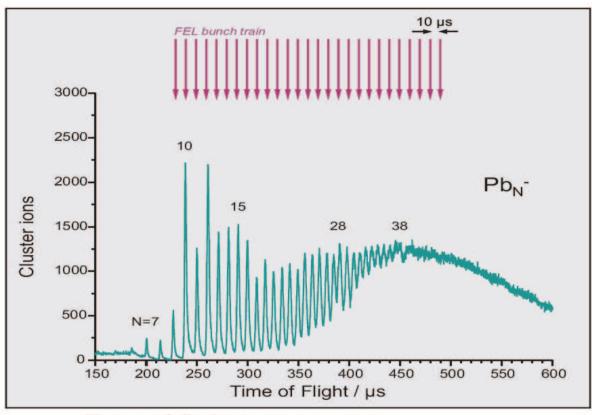
FLASH Cluster – Experimenteller Aufbau



FLASH Cluster – Aufbau in der FEL Halle



Synchronisation FLASH – Cluster

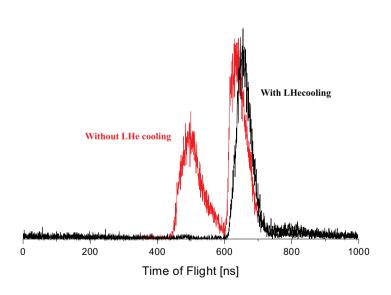


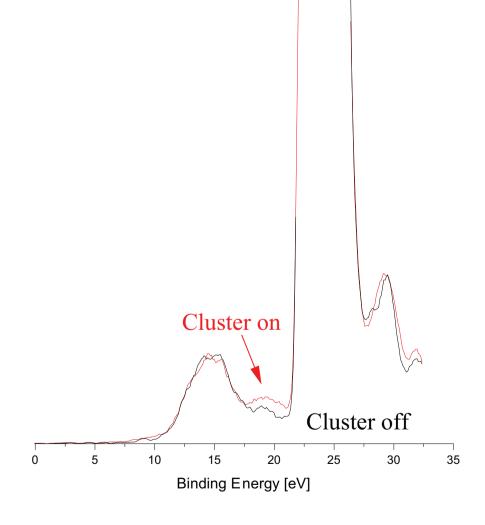
Time-of-flight mass spectrum

- FLASH: Ungewöhnliche Bunchstruktur
- "Gleichzeitige" Messung unterschiedlicher Massen

FLASH Cluster – Die ersten Ergebnisse

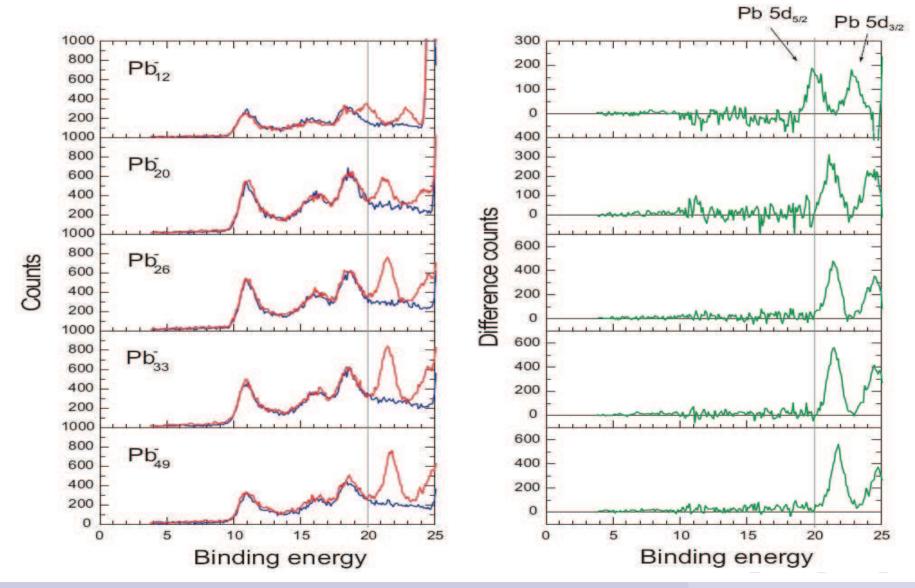
Pb_n Photoemission Pb $5d_{3/2}$ - $5d_{5/2}$ states 5d binding energy 18 eV Spin orbit splitting \approx 2 eV



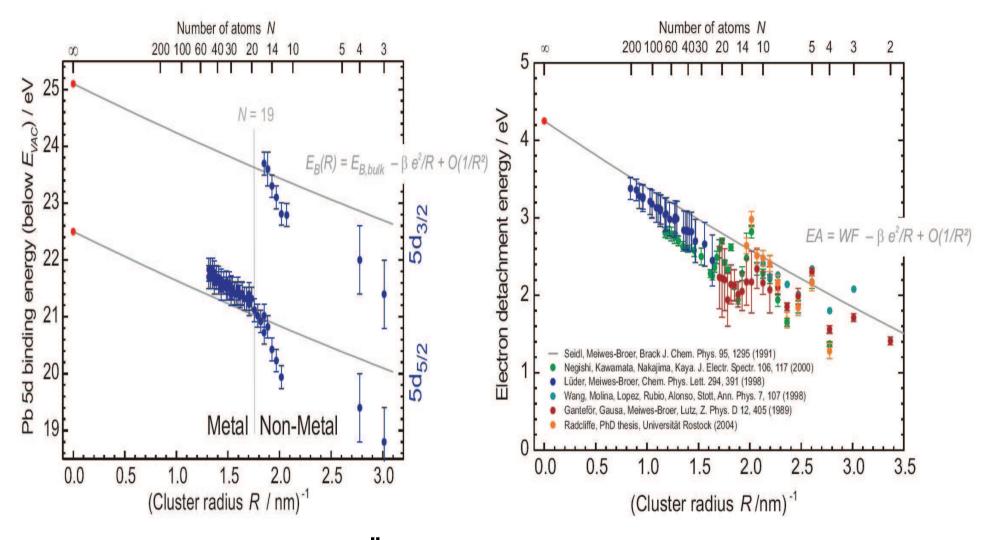


FLASH Cluster – Der nächste Versuch

Es geht auch besser

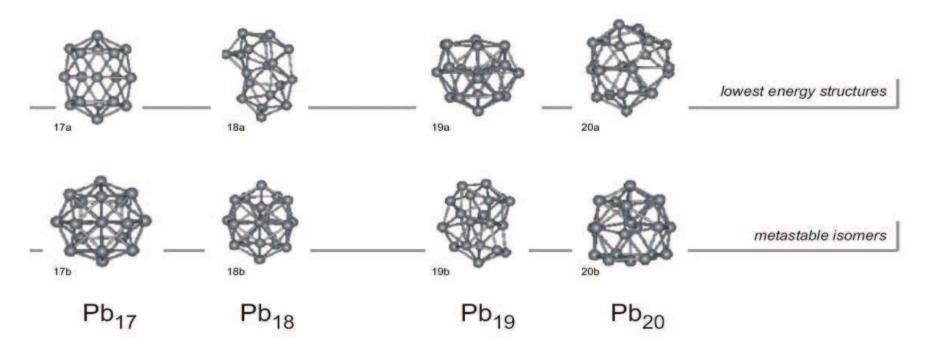


FLASH Cluster – Ergebnisse



- Metall Nicht-Metall Übergang im Bereich von N=19 ?
- Nicht sichtbar in der Elektronenaffinität

Metall – Isolator Übergang?



- DFT Rechnungen von Wang et al. Phys.Rev.A 71, 033201 (2005)
- Struktureller Übergang von einer prolaten, geschichteten Struktur in eine kompakte (fcc) Struktur für N=14-22