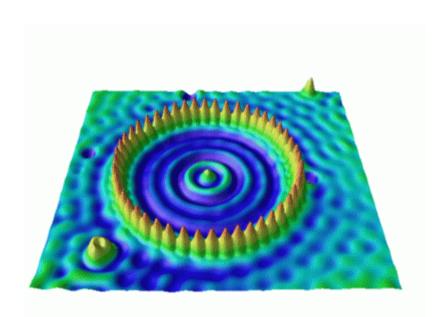
## Klassische Physik - Quantenpysik



"Elektronenfalle" aus 40 Eisen-Atomen auf einer Kupfer Oberfläche www.almaden.ibm.com

- Klassische Physik um 1900
- Teilchen und Wellen
- Rastertunnelmikroskop
- Wechselwirkungsfreie Messung
   Wie ist es möglich ein Objekt in absoluter
   Dunkelheit zu entdecken, ohne es auch nu einem einzigen Lichtquant auszusetzen?
- Quanten-Teleportation
- Quanten-Kryptographie
- Atome und Kerne

# Klassische Physik

#### Wechselwirkungen

- Gravitation
- Eletromagnetische Wechselwirkung

### Beobachtungsgrößen

#### **Teilchen**

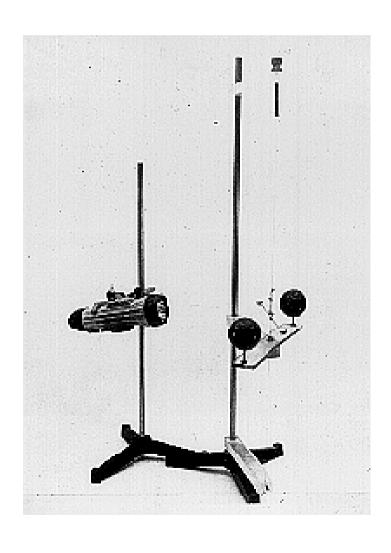
- Masse, Impuls, Ort, ...
- erfüllen Newton'sche Gleichungen
- Fragestellungen
   Teilchenbahnen,
   Wie reagieren Teilchen auf
   Zusammenstösse

#### Wellen

- Wellenlänge, Amplitude,
   Phasengeschwindigkeit, ...
- erfüllen
   Wellengleichungen
- Fragestellungen
   Ausbreitung in Medien,
   Beugung

### **Gravitation**

• Experimentelle Bestimmung der Gravitationskonstante Cavendish, 1798



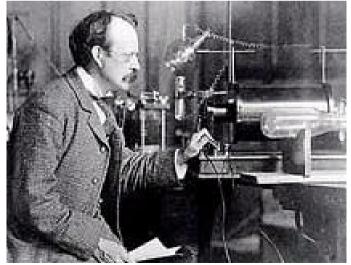
$$\mathbf{F} = G \frac{m_1 m_2}{r^2} \frac{\mathbf{r}}{|\mathbf{r}|}$$



### **Entdeckung des Elektrons**

#### Kathodenstrahlröhre





Thomson, 1897

#### Kraft auf ein Elektron

• im elektrischen Feld

$$F = qE$$

• im Magnetfeld

$$\mathbf{F} = q(\mathbf{v} \times \mathbf{B})$$

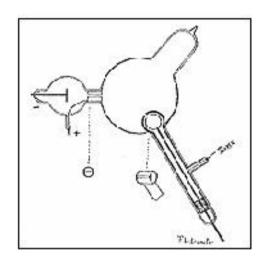
 Magnetisches Feld eines Kreisstromes

$$\mathbf{B} = \frac{\mu_0 I}{2r} \mathbf{n}$$

B

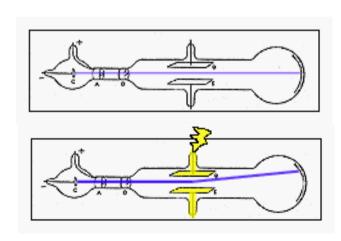
### Was sind Kathodenstrahlen?

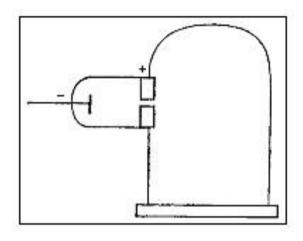
#### Die drei Experimente von Thomson



Kathodenstrahlen transportieren negative Ladung. Thomons versuchte durch Ablenken der Ladung im Magnetfeld Ladungen und Strahl voneinander zu trennen. Der Versuch scheitert.

Hertz zeigte, dass der Kathodenstrahl im elektrischen Feld nicht abgelenkt wird. (Ionisation des Restgases reduzierte das E-Feld). Thomson wiederholt den Versuch mit besserem Vakuum.





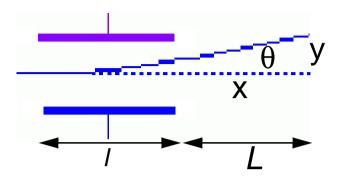
Im seinem 3. Experiment bestimmt Thomson das Verhältnis aus Ladung/Masse eines Elektrons:

 Messung der Ablenkung des Kathodenstrahles in einem elektrischen Feld

ergibt eine Gleichung für e/m, die noch die Anfangsgeschwindigkeit der Elektronen enthält

2. Bestimmung der Anfangsgeschwindigkeit durch Kompensation der Ablenkung im elektrischen Feld mit einem **Magnetfeld** 

### Bestimmung des Verhältnisse von e/m



#### Ablenkung im E-Feld

$$\theta = \frac{\Delta \rho_y}{\rho_x}$$

• Definition der Kraft:  $\Delta p_y = F_y \Delta t$ 

$$\Delta t = \frac{I}{V_X}, \ \theta = \frac{eE\Delta t}{mV_X} = \frac{eEI}{mV_X^2}$$

Ablenkung am Schirm

$$y = L\theta = \frac{eEIL}{mv_X^2}$$

Geschwindigkeit v<sub>x</sub> ?

$$mit: \frac{1}{2}mv^2 = eV$$

Beschleunigungsspannung fällt aus e/m heraus

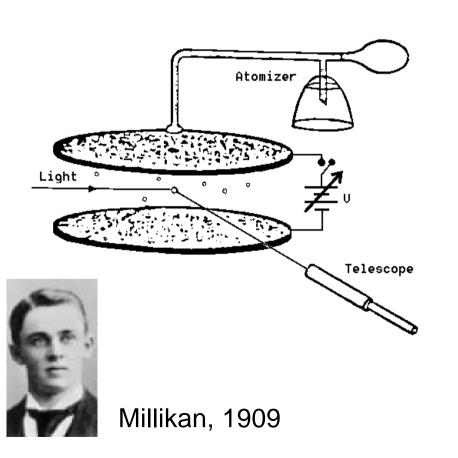
bestimme v<sub>x</sub> mit B-Feld

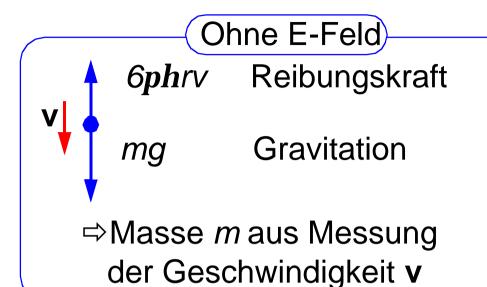
Gesamtablenkung ist null, wenn  $eE = ev_x B$ ,  $v_x = E/B$ 

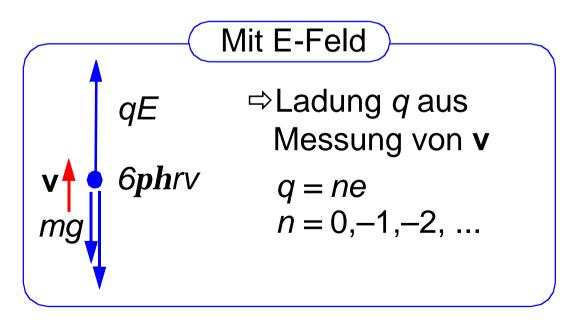
$$\frac{e}{m} = \frac{Ey}{B^2 II}$$

### Bestimmung der Elektronenladung

 Geladener Öltropfen zwischen Kondensatorplatten







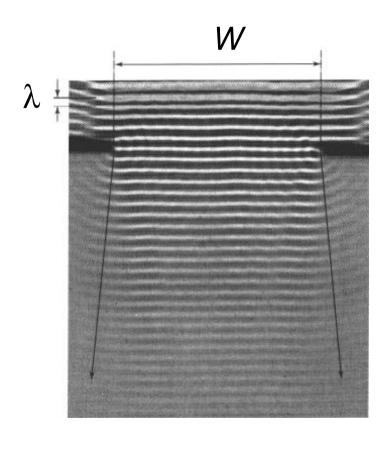
# Elektron der klassischen Physik

#### **Teilchen mit**

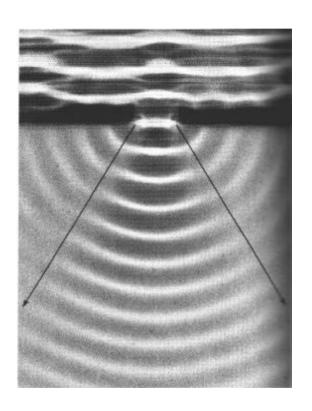
Masse 
$$m = 9.109 \times 10^{-31} \text{ kg}$$
  
Ladung  $q = -e = -1.602 \times 10^{-19} \text{ C}$ 

### Beispiele für klassische Wellenphänomene

• Beugung von Wasserwellen



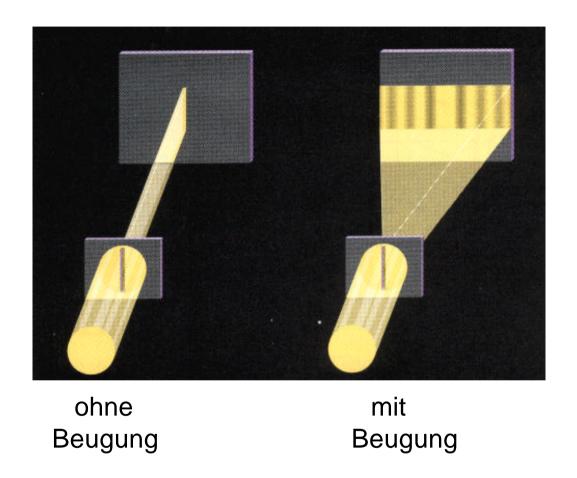
 $\lambda/W$  kleiner



 $\lambda/W$  größer

# **Beugung von Licht**

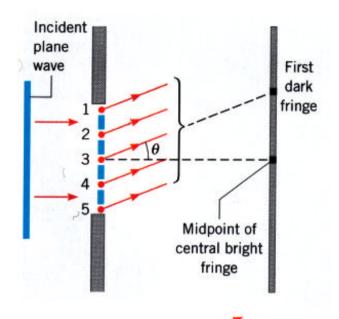
Thomas Young, 1801

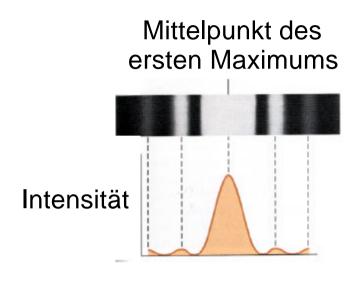


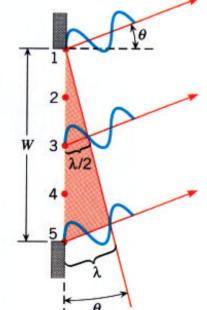
Licht wird gebeugt beim Durchgang durch einen Spalt gebeugt 

⇒ Licht ist eine Welle

# Beugung am Einzelspalt







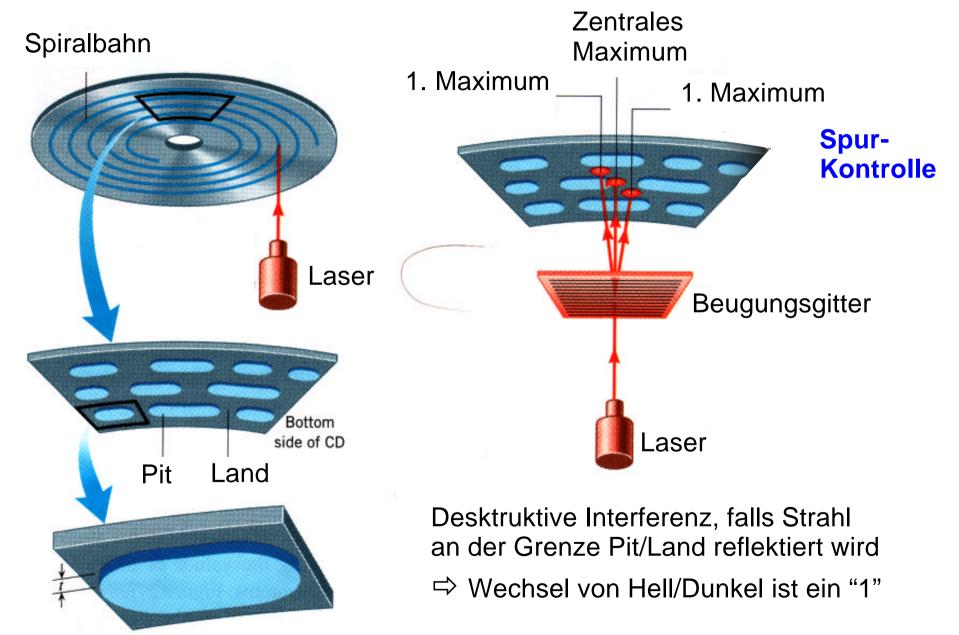
Destruktive **Interferenz** für einen Gangunterschied von  $\lambda/2$ :

z.B für die Strahlen: 1+3, 2+4 jeder Strahl aus der oberen Häflte löscht genau einen Strahl aus der unteren Hälfte aus

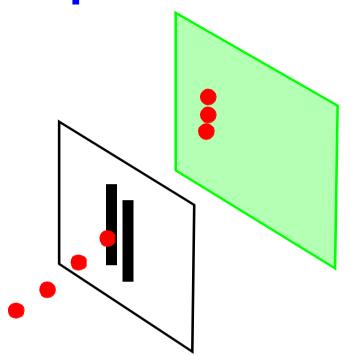
Minima: 
$$\sin \theta = n \frac{\lambda}{W}$$

### Interferenz

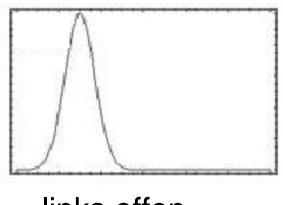
Anwendung: Datenspeicherung auf CD



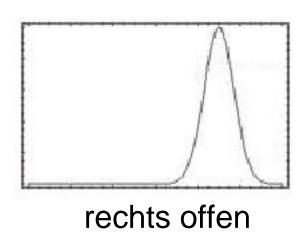
# Doppelspaltexperiment mit Kugeln



Häufigkeitsverteilung der Kugeln am Schirm



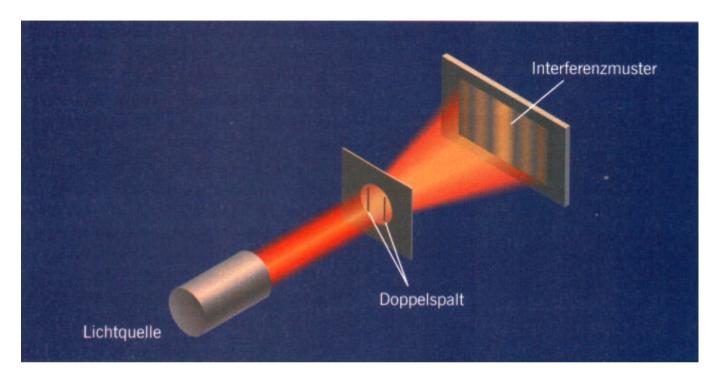
links offen



haida affan

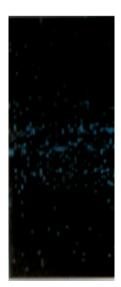
beide offen

### **Teilchen und Welle**



schwache Lichtquelle jeweils **nur ein** Photon im Versuchsaufbau











Das Interferenzmuster wird von **einzeln** registrierten Photonen aufgebaut

blau: 1- 9 Photonentreffer

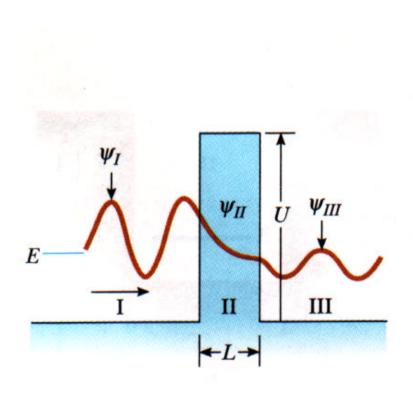
rot: 10-99

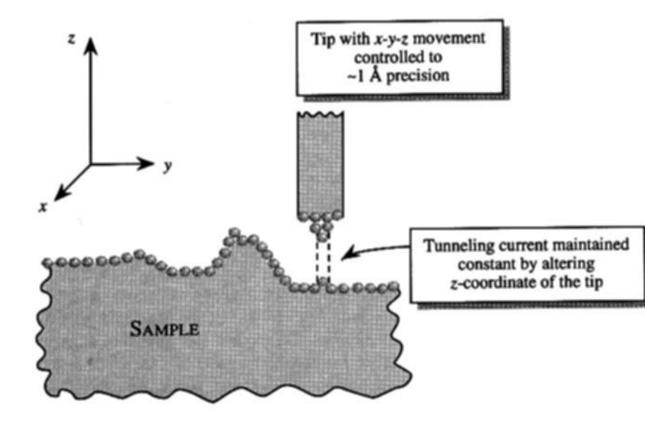
gelb: 100 und mehr

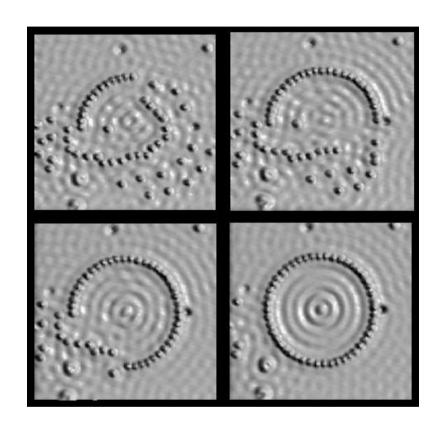
### **Tunneleffekt**

ein Teilchen kann mit endlicher Wahrscheinlichkeit eine Potentialbarriere überwinden

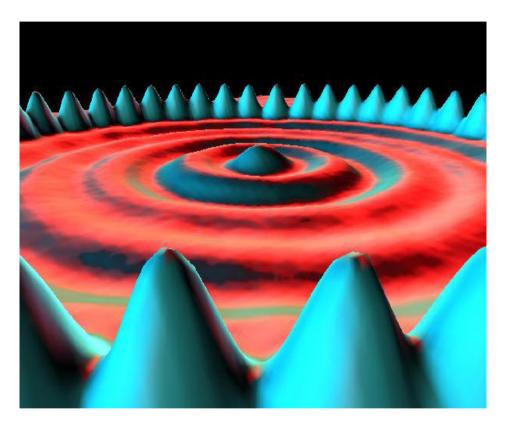
Rastertunnelmikroskop







Manipulation von einzelnen Atomen



Eisen auf Kupfer, zwischen den Fe Atomen ist  $|\psi|^2$  der Oberflächenelektronen sichtbar.

(vergleiche particle in box)