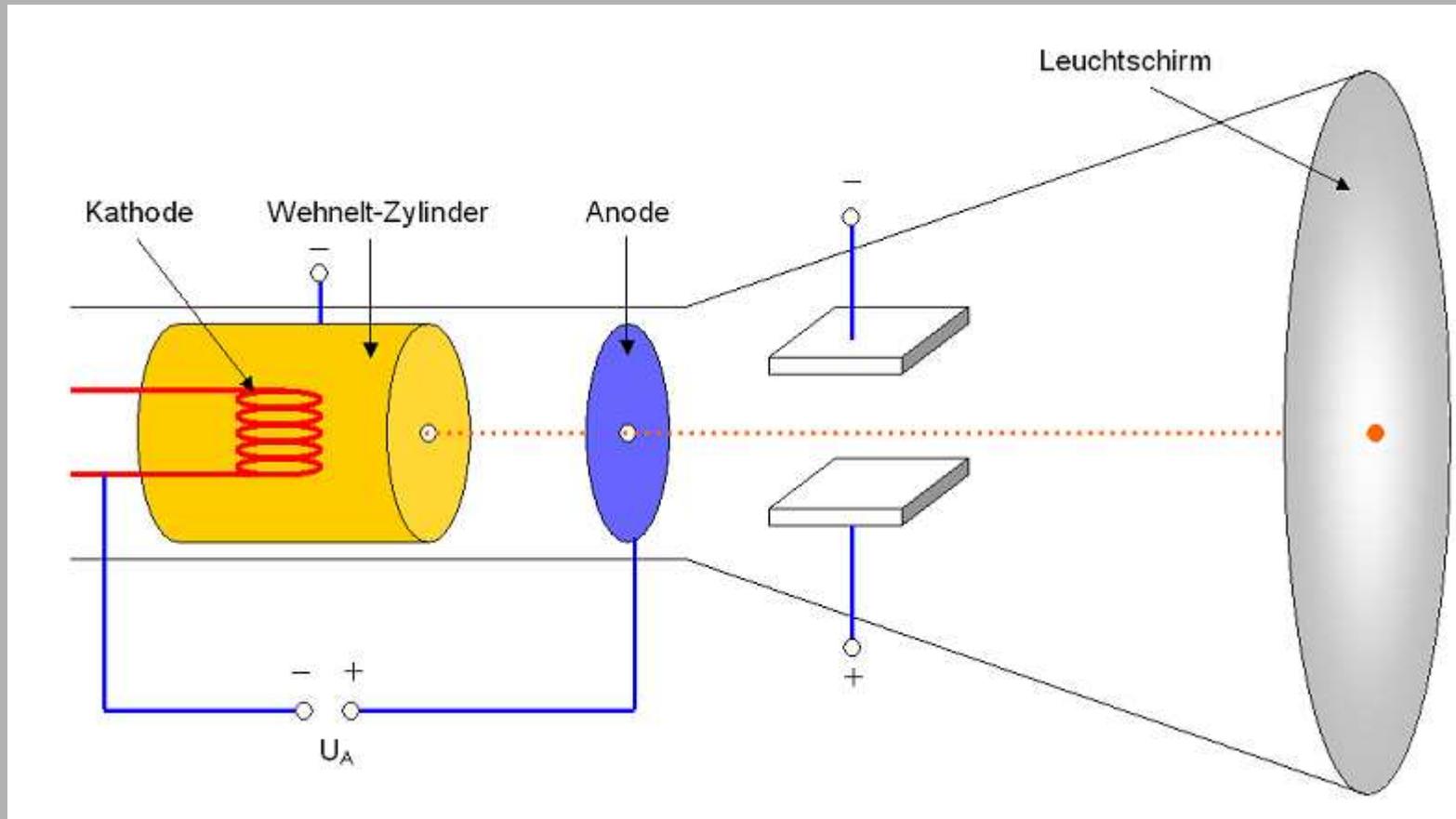
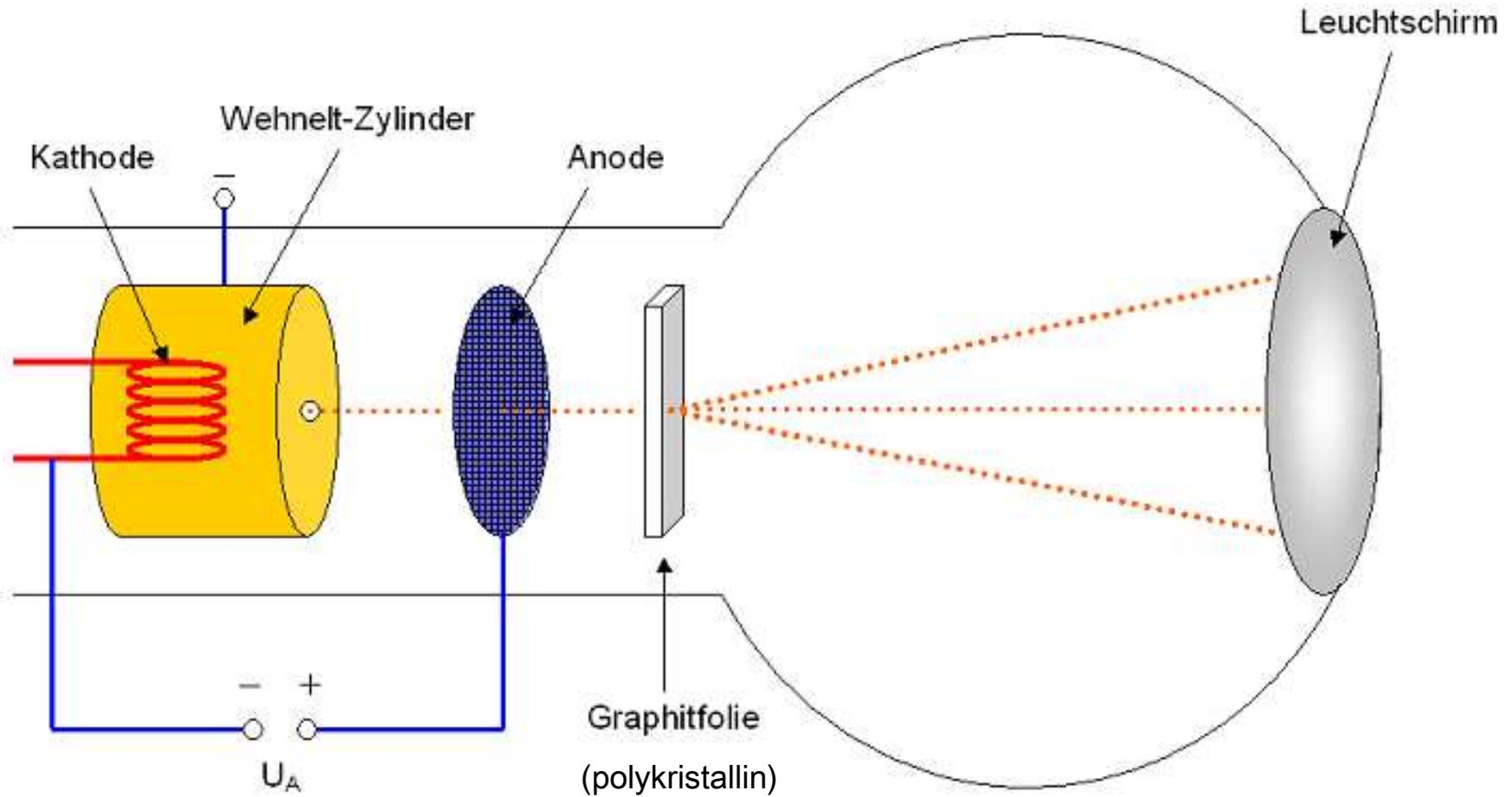


Elektronenstrahlröhre



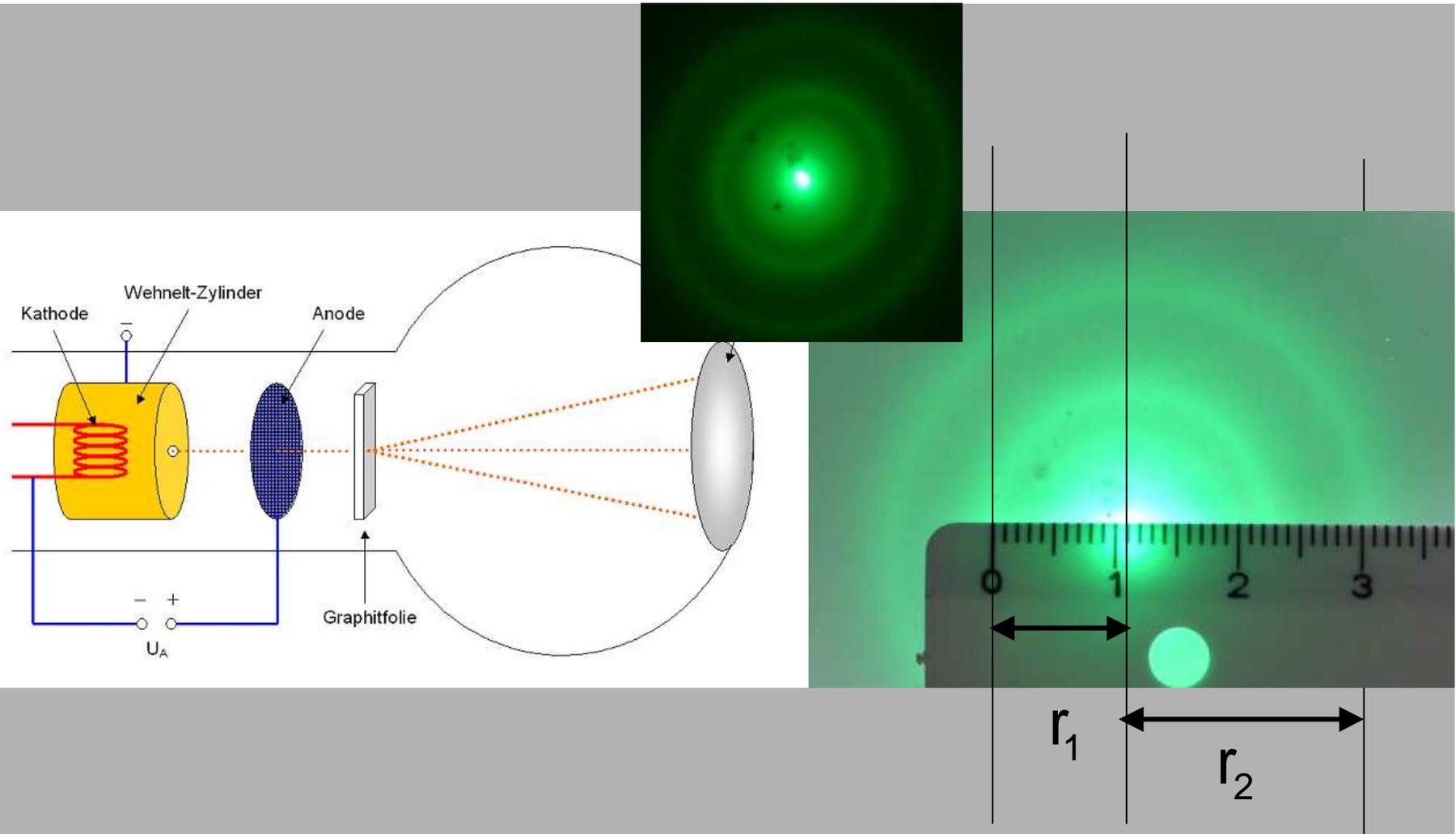


Elektronenbeugung an Graphit





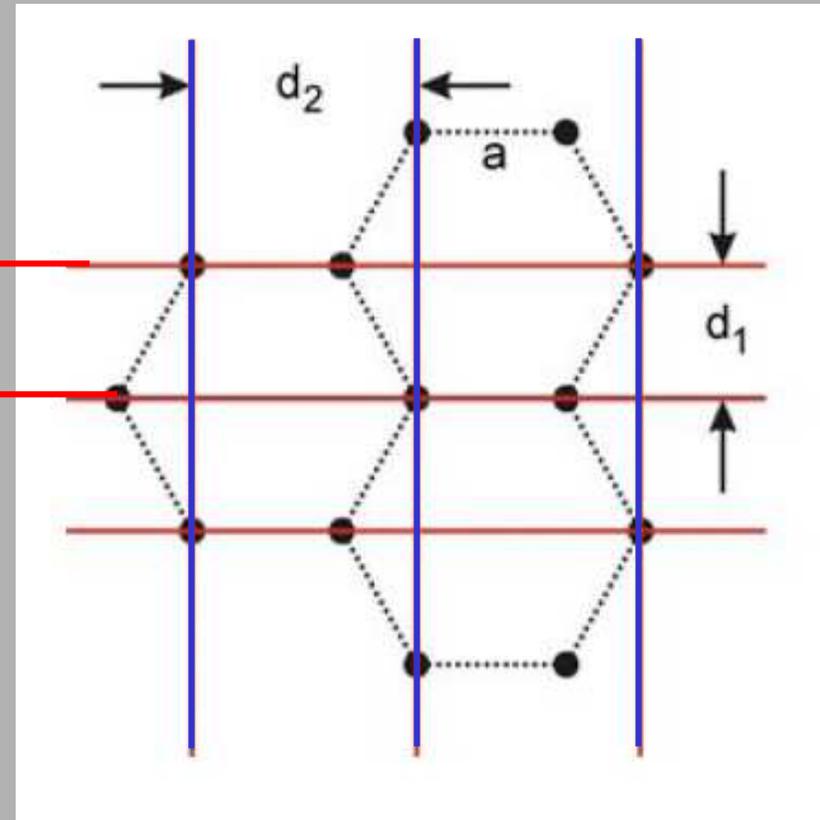
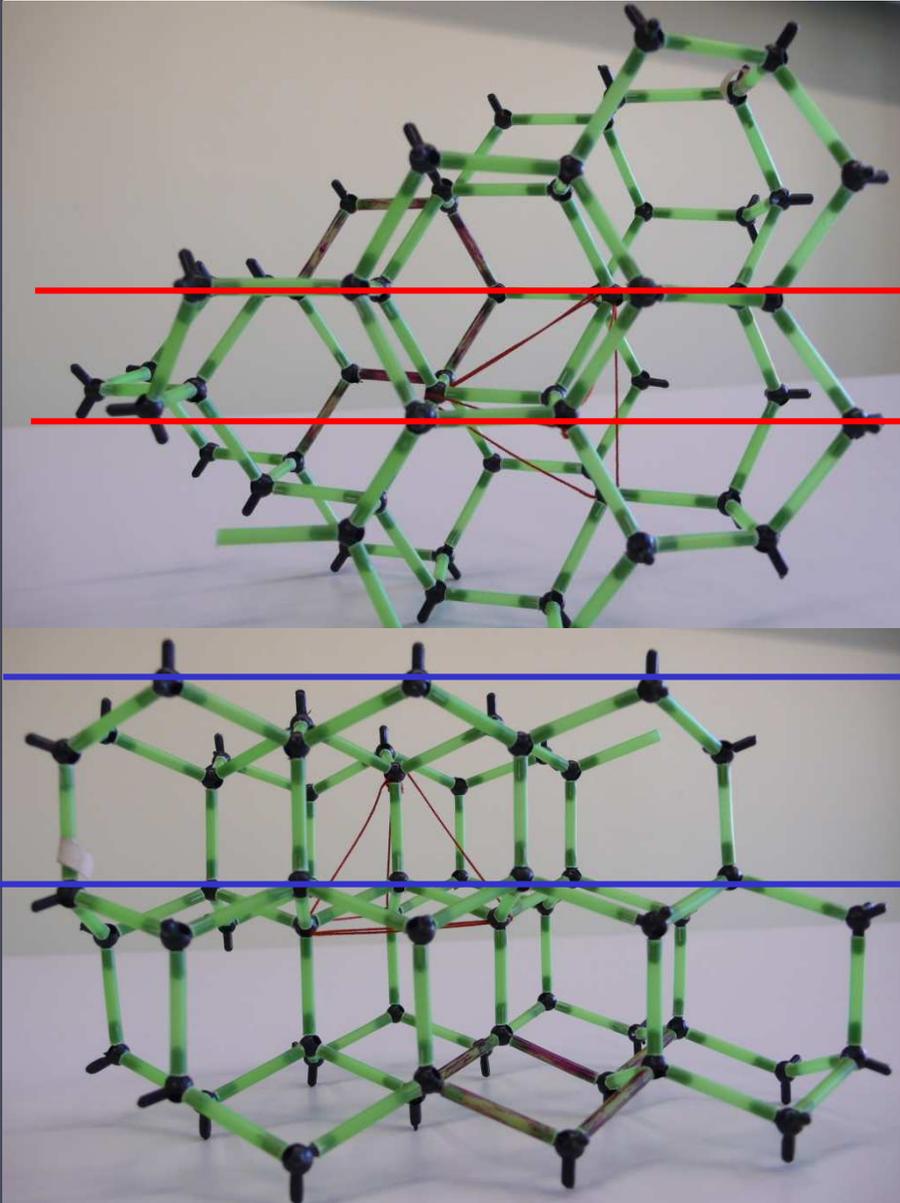
Beugungsringe







Aufbau des Graphitkristalls

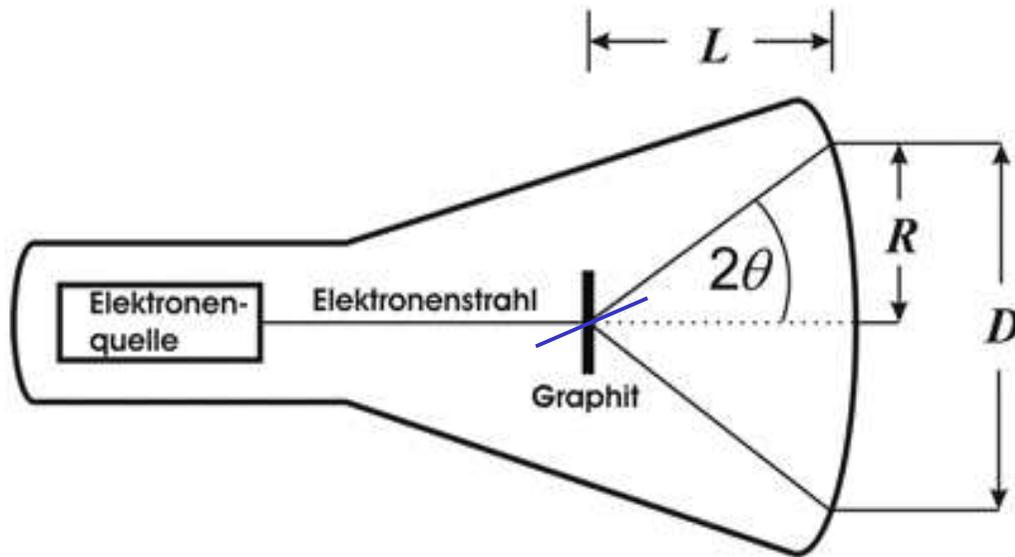


$$d_1 = 1,23 \cdot 10^{-10} \text{ m}$$

$$d_2 = 2,13 \cdot 10^{-10} \text{ m}$$



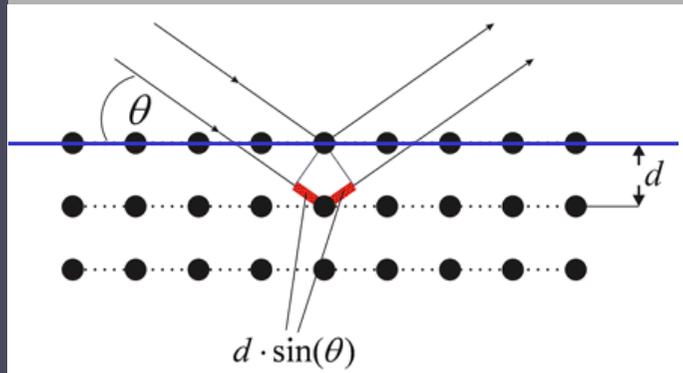
Bestimmung der Wellenlänge



$$\tan(2\Theta) = \frac{R}{L} = \frac{D}{2 \cdot L}$$

$$\begin{aligned} \tan(2\Theta) &\approx \sin(2\Theta) \\ &\approx 2 \cdot \sin(\Theta) \end{aligned}$$

$$\Rightarrow \sin(\Theta) = \frac{D}{4 \cdot L}$$



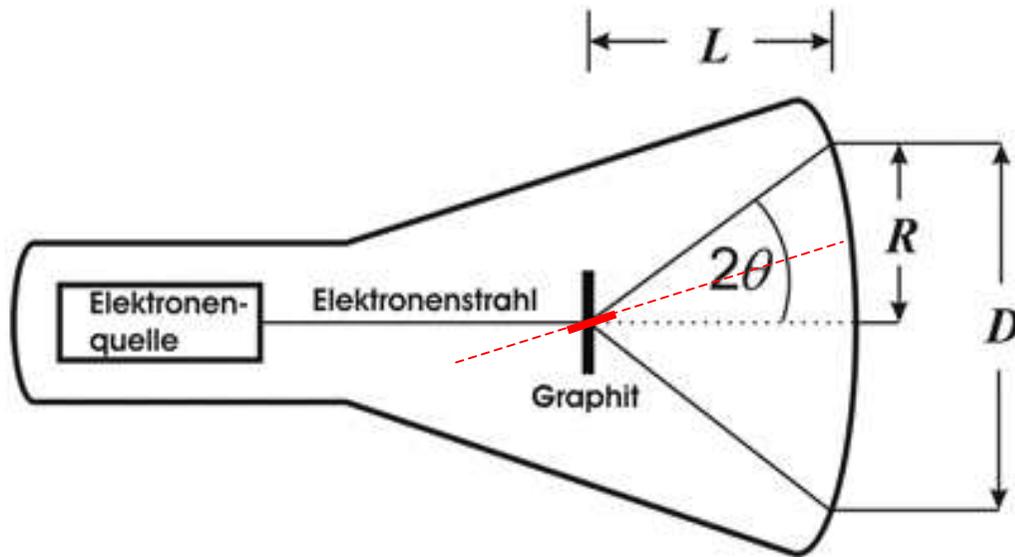
Bragg-Bedingung:

$$2d \cdot \sin(\Theta) = \lambda \quad \text{für } n = 1$$

$$\Rightarrow \lambda = \frac{d \cdot R}{L}$$



Bestimmung der Wellenlänge



$$\Rightarrow \lambda = \frac{d \cdot R}{L}$$

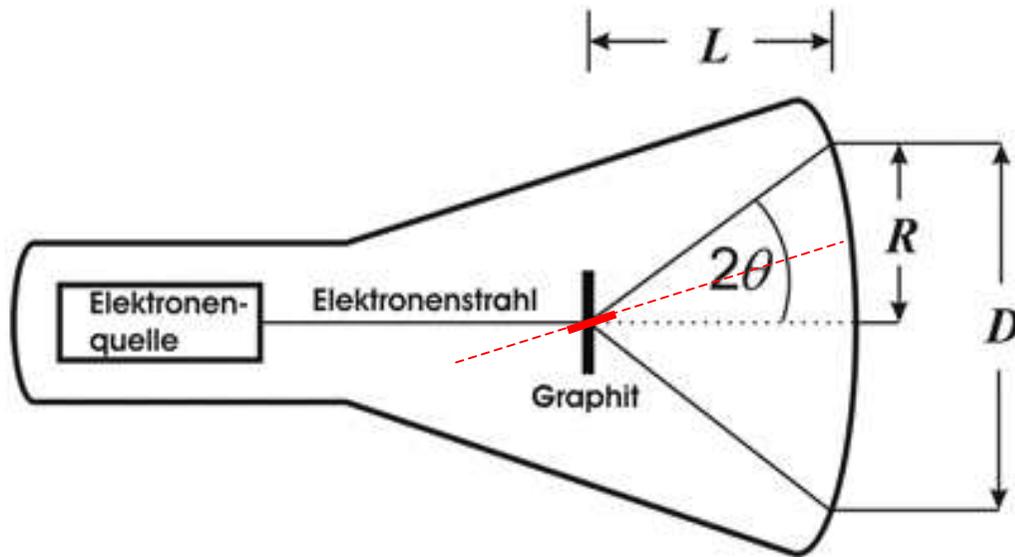
$$\left[\begin{array}{l} d_1 = 1,23 \cdot 10^{-10} \text{ m} \\ R_2 = 1,9 \cdot 10^{-2} \text{ m} \\ L = 13,5 \cdot 10^{-2} \text{ m} \end{array} \right]$$

$$\lambda = \frac{1,23 \cdot 10^{-10} \text{ m} \cdot 1,9 \cdot 10^{-2} \text{ m}}{13,5 \cdot 10^{-2} \text{ m}} \\ \approx 1,73 \cdot 10^{-11} \text{ m}$$

Die De Broglie-Wellenlänge eines Elektrons mit der kin. Energie $E=5000\text{eV}$ ist $\lambda \approx 1,73 \cdot 10^{-11} \text{ m}$



Bestimmung der Wellenlänge



$$\Rightarrow \lambda = \frac{d \cdot R}{L}$$

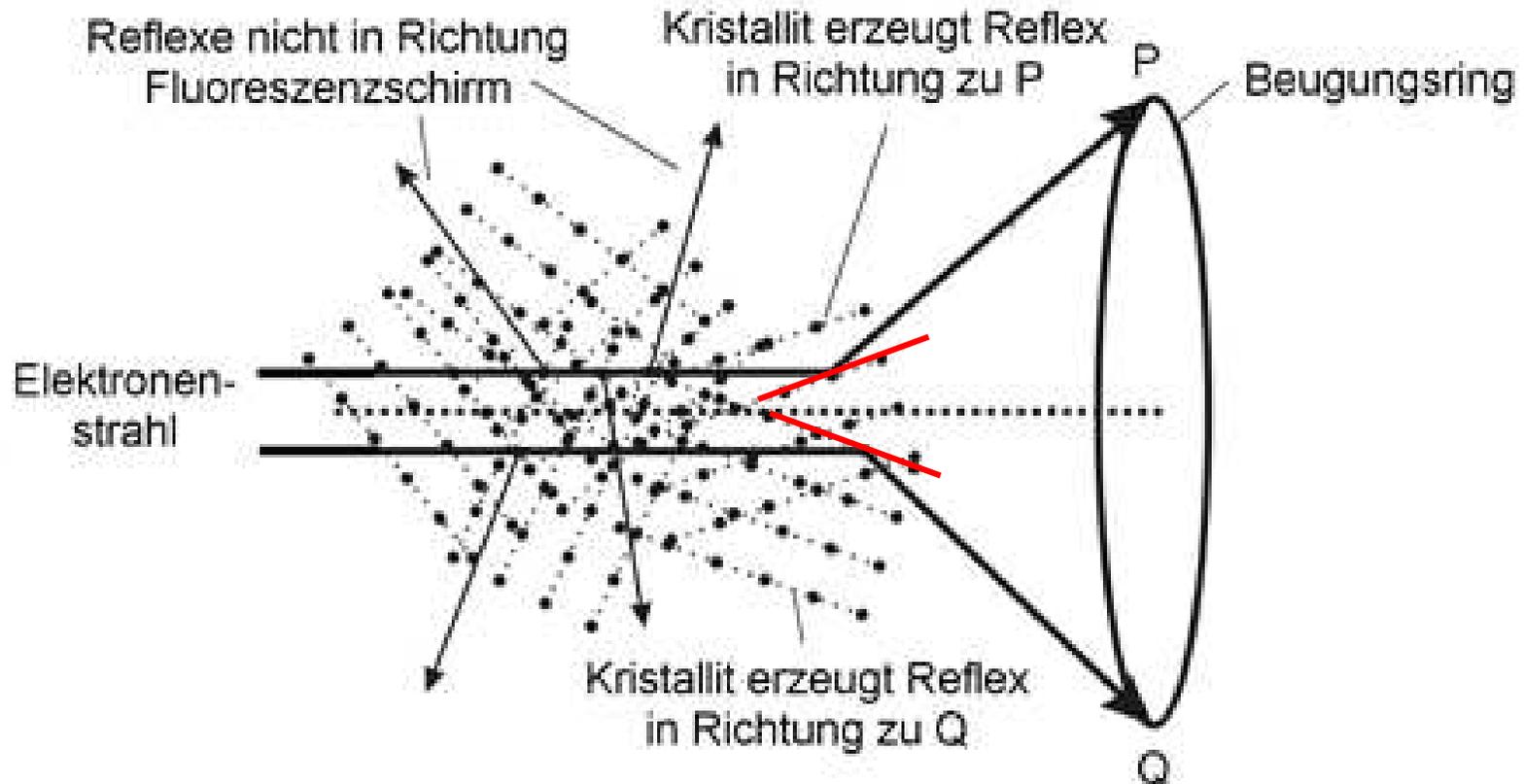
$$\left[\begin{array}{l} d_2 = 2,13 \cdot 10^{-10} \text{ m} \\ R_1 = 1,1 \cdot 10^{-2} \text{ m} \\ L = 13,5 \cdot 10^{-2} \text{ m} \end{array} \right]$$

$$\lambda = \frac{2,13 \cdot 10^{-10} \text{ m} \cdot 1,1 \cdot 10^{-2} \text{ m}}{13,5 \cdot 10^{-2} \text{ m}} \\ \approx 1,75 \cdot 10^{-11} \text{ m}$$

Die De Broglie-Wellenlänge eines Elektrons mit der kin. Energie $E=5000\text{eV}$ ist $\lambda \approx 1,73 \cdot 10^{-11} \text{ m}$



Wie entstehen die Beugungsringe?





Vergleich mit De Broglie

DeBroglie: Einem Teilchen, das im Teilchenmodell den **Impuls p** besitzt, besitzt im Wellenmodell die **Wellenlänge** $\lambda = \frac{h}{p}$



$$\frac{1}{2} m_e \cdot v^2 = e \cdot U$$

$$\Rightarrow v = \sqrt{\frac{2e \cdot U}{m_e}}$$

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2 \cdot m_e \cdot e \cdot U}}$$

$$U = 5\text{kV} \Rightarrow \lambda = \frac{h}{\sqrt{2 \cdot m_e \cdot e \cdot U}} \approx 1,73 \cdot 10^{-11} \text{ m}$$



Vergleich mit De Broglie

DeBroglie: Einem **Elektron**, das im Teilchenmodell den **Impuls p** besitzt, besitzt im Wellenmodell die **Wellenlänge** $\lambda = \frac{h}{p}$



$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2 \cdot m_e \cdot e \cdot U}} \approx \sqrt{\frac{150}{U}} \cdot 10^{-10} \text{ m}$$

$$U = 5 \text{ kV} \Rightarrow \lambda = \sqrt{\frac{150}{5000}} \cdot 10^{-10} \text{ m} \approx 1,73 \cdot 10^{-11} \text{ m}$$

Elektronen zeigen Beugungsverhalten, das mit der De-Broglie-Wellenlänge korrekt beschrieben werden kann!



PROGRAMM
Steigerung der Effizienz des
mathematisch-naturwissenschaftlichen
Unterrichts

Cusanus-Gymnasium Wittlich

*Physik – **Atomphysik** Fachlehrer : W.Zimmer*

