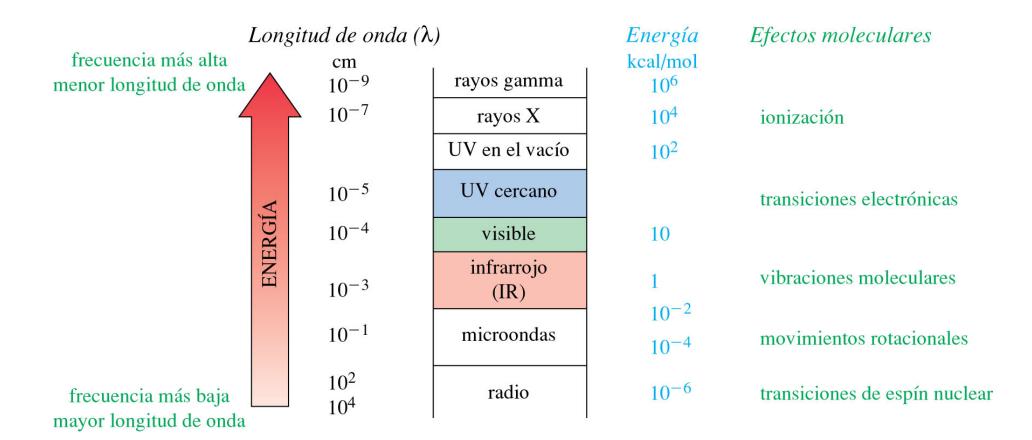
Caracterización de Materiales

Técnicas Físicas de Caracterización

Prof. Dr.-Ing. Andreas Rosenkranz

El espectro electromagnético.

El espectro electromagnético es el intervalo de todas las frecuencias posibles, desde cero hasta el infinito. En la práctica, en el espectro se representan desde las bajas frecuencias de radio hasta las altas frecuencias de los rayos gamma.



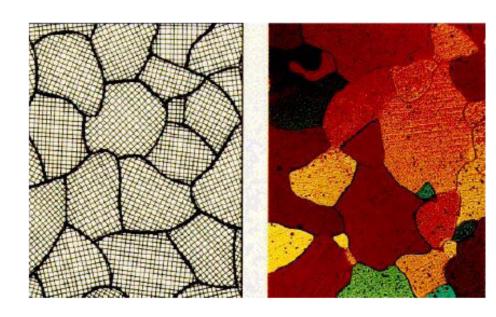
Introducción a la espectroscopía vibracional

Espectro electromagnético

Frecuencia (Hz)	Longitud de onda	Tipo de radiación	Tipos de transición
10^{20} - 10^{24}	10 ⁻¹² - 10 ⁻¹⁶ m	Rayos gamma	Nuclear
10 ¹⁷ - 10 ²⁰	1 nm - 1 pm	Rayos X	Electrones internos
10^{15} - 10^{17}	400 - 1 nm	Ultravioleta	Electrones externos
$4.3 \times 10^{14} - 7.5 \times 10^{14}$	700 - 400 nm	Visible	Electrones externos
1012-1014	2.5 μm - 700 nm	Infrarrojo	Vibraciones
108 - 1012	1 mm - 2.5 μm	Microondas	Rotaciones
100 - 108	10 ⁸ - 1 m	Radiofrecuencia	Inversión de spin

Monocristales y policristales

- Ordenamientos atómicos
- Monocristales
- Policristales



Policristales:

- La mayoría de los sólidos cristalinos están formados por pequeñas "cristalitas"
- La estructura del cristal es la misma en cada una de las "cristalitas", pero la orientación de la red varía de unas a otras.
- Estas cristalitas se denominan granos
- Policristales están constituidos de varios cristales, cristalitas o granos
- Los límites de grano son regiones que separan cristales de diferentes orientaciones en un material policristalino
- Si todos los granos están orientados aleatoriamente, los Policristales se comportan de forma isotrópica
- Muchas propiedades dependen del tamaño de grano

Métodos espectroscópicos: existe intercambio de energía entre la radiación electromagnética y la materia

Absorción niveles moleculares: UV-visible. IR, microondas niveles atómicos: absorción atómica, rayos X

Emisión { niveles moleculares: luminiscencia (fluorescencia, fosforescencia)
Emisión { niveles atómicos: espectrometría de emisión, fotometría de llama
ICP, fluorescencia de rayos X, fluorescencia atómica

Métodos no espectroscópicos: no existe intercambio de energía. Hay cambios en la dirección o en las propiedades físicas de la radiación.

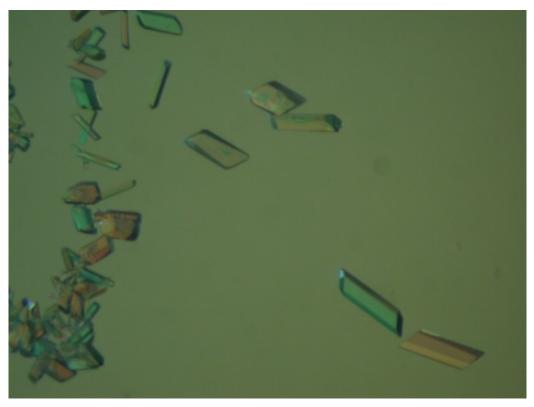
Dispersión: turbidimetría, nefelometría

Refracción: refractometría, interferometría

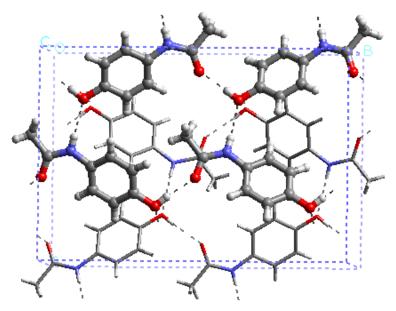
Difracción: rayos X, electrones

Rotación óptica: polarimetría, dicroísmo circular

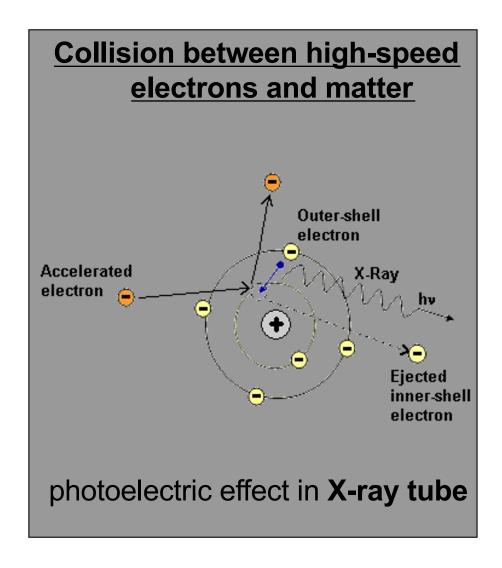
Introducción a los métodos Ópticos de Análisis – Claudio González Pérez



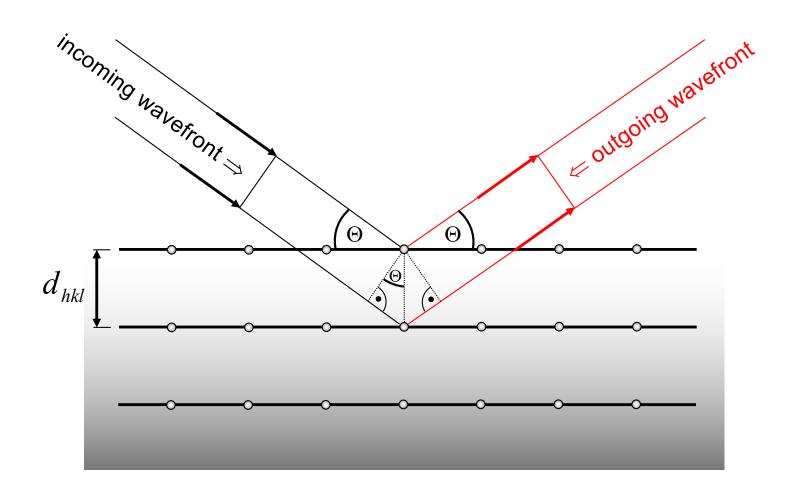
Estructura cristalina







Geometrical theory: Bragg condition

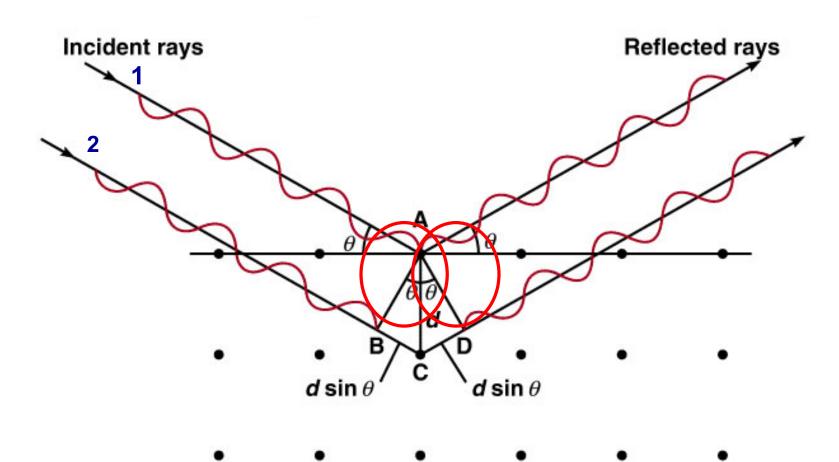


Reflexión de Rayos X por dos planos de átomos paralélos

1) Dos rayos X están en fase

Distancia extra =

- 2) Rayo 1 dispersado o reflejado por A. Rayo 2 dispersado o reflejdo por C
- 3) Para que los dos rayos entren en fase de nuevo, la distancia adicional que recorre la onda inferior debe ser un múltiplo entero de la longitud de onda (λ) de los rayos X.

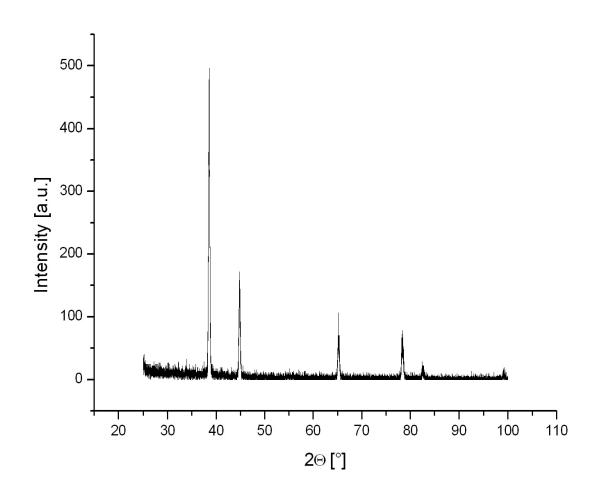


 $2d \operatorname{sen} \theta$

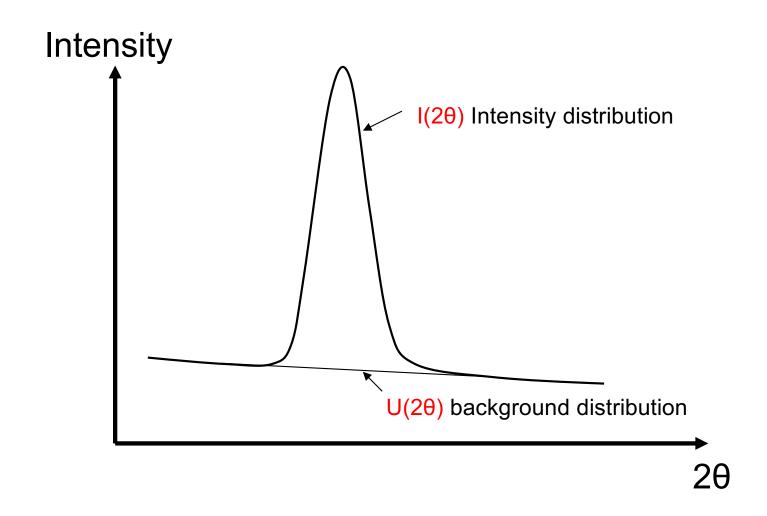
 $= n\lambda$

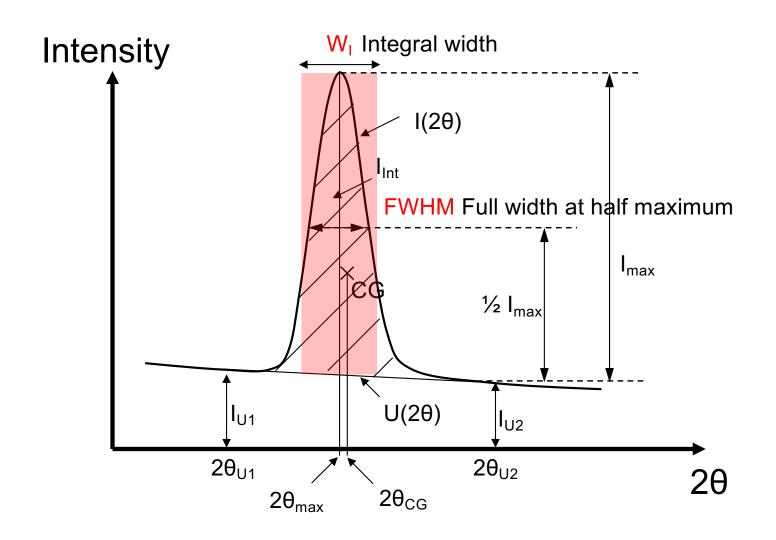
(Ecuación de Bragg)

BC + CD =



What kind of information can be extracted from diffractograms?





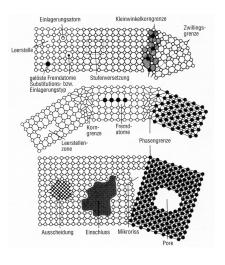
X-Ray diffraction – Summary

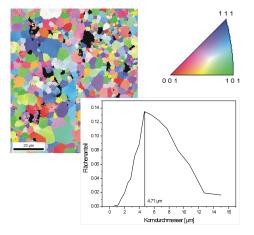
Experimental methods with their important peak parameters

Experimental Method	Peak position	Intensity	Peak-shape
qualitative phase-analysis	+	(+)	-
quantitative phase-analysis	(+)	+	-
texture-analysis	-	+	-
lattice-constant-measurement	+	-	-
residual stress analysis	+	-	+
profile-analysis	-	-	+

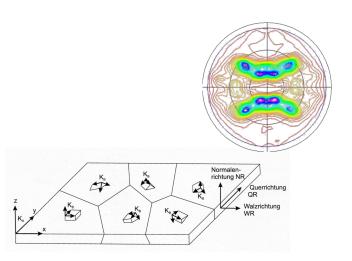
Propiedades de la microestructura

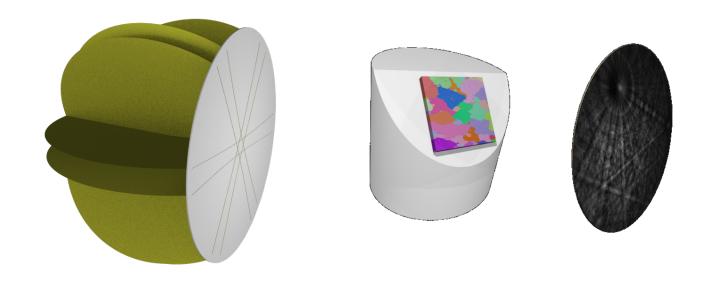
Defectos





Textura





- ➤ La técnica permite el análisis de la orientación del grano local → posibilidad de determinar tamaños de grano, distribuciones de tamaño de grano, orientaciones, texturas, composición, etc.
- La técnica se basa en la indexación de los EBSP (Electron Backscatter Diffraction Patterns) → conexión de la orientación local de los planos de la red con la morfología del grano

