F-7

FISICA IV (Moderna) ler. Cuatrimestre 1976 .-

- I. Teoría cinética de los gases. Capacidad calorífica. Equipartición de la energía. Distribución de Maxwell. Experiencia de Zartman y Co. Verificación de la naturaleza corpuscular de la materia por Perrin. Distribución de Bolzmann.
- II. Descargas eléctricas. Medición de man por J.J. Thomson. Experiencia de Millikan. Rayos positivos. El átomo de Thomson. La dispersión de partículas y el modelo nuclear del átomo de Rutherford.
- III. Radiación térmica. Emisión y aborción de la radiación. Radiación del cuerpo negro. Ley de Wien. Ley de Rayleigh-Yeans. Ley de Plank. Efecto Fotoeléctrico.
- IV. Relatividad especial. Experiencia de Michelson y Morley. El carácter invariante de las teorías físicas. Los postulados de Einstein. Transformaciones de Lorentz. Variación de la masa con la velocidad. Experiencia de Bucheser. La relación entre masa y energía. Dilatación del tiempo y continuación de las longitudes.
- V. Rayos X, propiedades. La dispersión de los rayos X por los átomos.

 La difracción de rayos X y la ley de Bragg. Espectros de rayos X.

 Efecto Compton.
- VI. Espectros atómicos. Serie de Balmer, Lymen etc. Constante de Rydberg
 El modelo atómico de Bohr. Los estados estacionarios del átomo.

 Experiencia de Frenck y Hertz. Las reglas de cuantificación de WilsonSommerfeld. Orbitas elípticas. Estructura fina.
- VII. Las ondas de materia de De'Broglie. Refracción de materia. Experiencia de Davisson y Germer. Difracción de electrones. Grupos de ondas Velocidad de grupo. Las ondas de materia y la relación de cuantificación de Bohr. Principio de indeterminación de Heisenberg. La dualidad particula-onda. Experiencia de la doble ranura.

dis

- VIII. Funciones de onda. Operadores. La ecuación de Schrödinger.

 Autofunciones y autovalores. Pozo de potencia. Potencial escalón. Reflección y transmisión. El oscilador armónico.
- IX. Atomo de hidrógeno. Ecuación de Schrödinger en coordenadas esféricas. Momento angular orbital, Spin del electrón. Suma de momentos angulares. Ecmentos angulares.
- X. Atomos con muchos electrones. Perturbaciones. Principie de exclusión de Pasli. Efecto Zeemann. Algunas propiedades de los núcleos atómicos.

Aprobado por Resolución DM 136/46