

P
PROGRAMACIÓN POR CONTENIDOS:
QUÍMICA DE 2^º BACHILLERATO

ESTRUCTURA ATÓMICA			
Semana	Conceptos	Procedimientos/Objetivos	Actividades
	Modelo atómico de Dalton.		
	Espectros atómicos.		
	Modelo atómico de Rutherford. Número atómico y número másico.		2 a 7 (tema).
	Masas atómicas.		9 a 12 (tema).
	Modelo atómico de Bohr.		
	Modelo atómico mecánica cuántica.		1 a 4 (relación).
	Configuraciones electrónicas.		
	Propiedades periódicas.		5 a 8 (relación).
Actitudes			Evaluación
		<p>Conocer los modelos atómicos de Dalton, Rutherford y Bohr. Utilizar los conceptos de número atómico y número másico para determinar las partículas que componen un átomo. Describir el átomo a través de la mecánica cuántica, utilizando la dualidad onda-corpúsculo, el principio de incertidumbre de Heisenberg y el concepto de orbital. Reconocer los tipos de orbitales, dando su orientación y su relación con los números cuánticos. Utilizar Pauliy Hund en la distribución de los electrones y configuraciones electrónicas. Conocimiento del Sistema Periódico, en cuanto a la configuración electrónica y las propiedades periódicas. Justificar las propiedades periódicas: radios, energía de ionización, afinidad electrónica y electronegatividad.</p>	