

## Course Description (Form H)

## وصف مقرر دراسي (نموذج هـ)

Course Code	PHYS 456	456 فيز	رقم المقرر ورمزه
Course Name	Atomic and Molecular Spectroscopy	اطياف ذرية وجزيئية	اسم المقرر
Language of the course	English	انجليزي	لغة تدريس المقرر
Level	8 <sup>th</sup>	الثامن	المستوى
Pre-requisites	PHYS 353	353 فيز	متطلب سابق
Co-requisites			متطلب مرافق
Credit distribution	2(2+0+0)	(0+0+2)2	توزيع ساعات المقرر

### Course description

### وصف المقرر

Spin –Orbit Interaction in H-atom, Pauli Exclusion Principle. Electron configuration in many electron atoms, Atoms with a valance electron , Atoms with two valance electrons ( $ll$ coupling, $ss$ coupling , LS coupling and $jj$ coupling), Hund's Rule . The interaction of many-electron atoms with magnetic fields, Zeeman Effect, Pachen-Bach Effect, Stark Effect. Molecular Structure, Electronic, vibrational and rotational energy levels of a diatomic molecule. Spectroscopic techniques: Optical spectroscopy , IR spectroscopy, Raman spectroscopy, Magnetic Resonance , Excitation Sources, and data acquisition systems.	التفاعل الدوراني – المغزلي لذره الهيدروجين، قاعده الاستثناء الرئيسي لباولي، التوزيع الإلكتروني في الذرات متعددة الإلكترونات، الذرات أحادية التكافؤ، الذرات ثنائية التكافؤ (اقتران $ll$ ، اقتران $ss$ ، اقتران LS ، اقتران $jj$ )، قاعده هاند. تفاعل الذرات متعددة الإلكترونات مع المجال المغناطيسي، تأثير زيمان، تأثير باشن-باخ، تأثير ستارك. التركيب البنائي للجزيئات، مستويات الطاقة الإلكترونية والإهتزازية والدورانية للجزيء الثنائي. التقنيات الطيفية: المطيافية الضوئية، مطيافية الأشعة تحت الحمراء، مطيافية رامان، الرنين المغناطيسي، المصادر الضوئية للإثارة وأنظمه تسجيل النتائج.
---	--

### Course objectives

### أهداف المقرر

The students should be able to evaluate the basic quantum mechanics, statistical physics, optics, electromagnetic theory	يجب أن يكون لدى الطالب القدرة لتقييم أساسيات ميكانيكا الكم والفيزياء الإحصائية والبصريات والنظرية الكهرومغناطيسية
The students should be able to explain the correct concepts of Atoms and molecules.	يجب أن يكون الطالب قادرا علي فهم المفاهيم الصحيحة للذرات والجزيئات

### Learning outcomes (understanding, knowledge, and intellectual and scientific skills).

### مخرجات التعليم: (الفهم والمعرفة والمهارات الذهنية والعملية)

After studying this course, the student is expected to be able to:

يفترض على الطالب بعد دراسته لهذا المقرر أن يكون ملما بـ:

The course will allow students to analyse the electron configuration in many electron, atoms, and molecular structure.	سيسمح المقرر للطلاب ان يحلوا الترتيب الإلكتروني في كثير من التركيبات الإلكترونية، الذرية، والجزيئية
The student should be able to give some examples of the spectroscopic techniques.	يجب أن يمتلك الطالب القدرة أن يعطي بعض الأمثلة عن التقنيات الطيفية

### Textbook adopted and supporting references

### كتاب المقرر والمراجع المساندة

Title of the book اسم الكتاب	Author's name اسم المؤلف	Publisher's name اسم الناشر	Date of publication سنة النشر
Physics of Atomic and Molecules, 2 <sup>nd</sup> edition	B.H. Bransden and C.J. Joachain	Prentice Hall	2003

The Fundamentals of Atomic and Molecular Physics	<u>Robert L Brooks</u>	Springer	2013
--	------------------------	----------	------