

**نموذج (هـ) : مختصر توصيف المقرر**

رقم المقرر ورمزه: 223 كيم CHEM 223	اسم المقرر: كيمياء المجموعات الرئيسية CHEM. of Main Groups
لغة تدريس المقرر: الانجليزية	المتطلب السابق للمقرر: 201 كيم
الساعات المعتمدة: ( 0 + 0 + 3 )	مستوى المقرر: الرابع

**Module Description**

Summary of modern atomic theory. Periodic Table. Periodicity effect. Group I element (Li-Cs), Group II element (Be-Ba)-Boron, Group III element (Al-Th)-Carbon, Group IV element(Si-Pb)-Nitrogen, Group V element (P-Bi)-Oxygen, Group VI element (S-Po) -Group VII element(F-Br)-Group VIII element (Noble gases). Ionic bond compounds -Covalent bond compounds- Chemical forces .	ملخص النظرية الحديثة -الجدول الدوري الطويل-نتائج الترتيب التوري للعناصر-عناصر المجموعة الأولى (الليثيوم-السيزيوم)-عناصر المجموعة الثانية (البربيليون-الباريوم- البورون)- عناصر المجموعة الثالثة(الآلمونيوم- الثاليلوم)- عناصر المجموعة الرابعة (السيليكون-الرصاص-النيتروجين)-عناصر المجموعة الخامسة (الفوسفور -البزموت)- عنصر المجموعة السادسة (الكبريت- اليولانيوم)- عنصر المجموعة السابعة (الفلور-الأستين)- عناصر المجموعة الثامنة(غازات النبيلة). المركبات ذات الرابطة الأيونية-المركبات ذات الرابطة التساهمية- القوى الكيميائية
--	---

**Module Aims**

**أهداف المقرر :**

Tنوير المعرفة لدى الطالب لخصائص المواد في ضوء خصائص العناصر في الجدول الدوري - تطوير معرفتهم بنظريات الترابط الكيميائي
---

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

يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادرًا على:

To study the various courses in the field of analytical and inorganic chemistry.

غير العضوية .



**الكتاب المقرر والمراجع المساعدة:**

**نموذج (هـ) : مختصر توصيف المقرر**

سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
	الخريجي	2 <sup>nd</sup> ed. 1984, Haber and Row	James Hukeey, Inorganic Chemistry
	أ.د. محمود سليم الدين منشأة	أ.د. محمود سليم الدين منشأة	كيمياء المجموعات الرئيسية



**Form (H): Brief Course Description**

<

CHEM 427	اسم المقرر: الكيمياء غير العضوية الصناعية Industrial-inorganic Chemistry
لغة تدريس المقرر: الانجليزية	المتطلب السابق للمقرر: 323 كيم
الساعات المعتمدة: ( 2 + 0 + 2 ) ( 3 )	مقرر المقرر: اختياري

**وصف المقرر :**

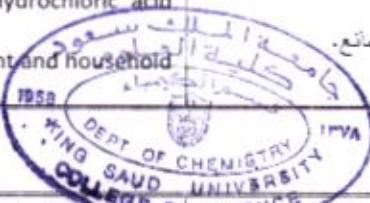
<b>1 - Water</b> a- Slandered of water quality. b- Fresh water treatment. c- Waste water treatment. d- Desalination of sea water.	(1) الماء: الجودة النوعية للماء - معالجة المياه غير المالحة - معالجة مياه الصرف - تحلية مياه البحر - تلوث المياه.
<b>2 - Metallurgy</b> a- Ore dressing: sorting, magnetic separation, floatation . b- Pyrometallurgy: extraction of iron, lead, chromium, tin, antimony, etc . c- Hydrometallurgy: extraction of gold, silver, mercury, etc . d- Electrometallurgy: extraction of aluminum and sodium . e- Thermite: extraction of vanadium and chromium .	(2) التعدين: تركيز الخامات - الاستخلاص الحراري للمعادن - استخلاص المعادن من المحاليل المائية - الاستخلاص الكهربائي - الاستخلاص بتفاعل ترميك .
<b>3 - Ultra purification of metals</b> Electrorefining, zone refining, chemicals refining, alloys.	(3) التقنية الفائقة للمعادن: التقنية الحرارية - التقنية الكهربائية - التقنية الكيميائية .
<b>4 - Ceramics: composites.</b> Processing of ceramics, applications of ceramics, superconducting ceramics.	(4) صناعة السيراميك - السيراميك فائق التوصيل الكهربائي .
<b>5 - Glass and quartz industry</b> B <sub>2</sub> O <sub>3</sub> glass ( pyrex and kimax glass )	(5) صناعة الزجاج والبيركس والكيماكس .
<b>6 - Cement industry</b>	(6) صناعة الأسمنت .
<b>7 - Extraction of elements for semiconductors</b> Ultra pure silicon, gallium, phosphorous, arsenic.	(7) استخلاص عناصر فائقة النقاء لتصنيع أشباه الموصلات .
<b>8 - Extraction of radioactive elements</b> Ion exchange process, solvent extraction.	(8) استخلاص العناصر المشعة (التبادل الأيوني - استخدام المذيبات) .
<b>9 - Sulfuric acid, Nitric acid, Hydrochloric acid industries.</b>	(9) صناعة الأحماض: النيترิก - الهيدروكلوريك - الكبريتيك .
<b>10- Inorganic fertilizers, Detergent and Household cleaning stuffs</b>	(10) صناعة الأسمدة غير العضوية .
	(11) تصنيع الغازات (النشادر - الكلور - أول أكسيد الكربون - ثاني أكسيد الكربون) .
	(12) صناعة المنظفات .
	الجزء العلمي: زيارة ميدانية لمواقع المصانع.

**Module Aims**

Study the rule of inorganic chemistry in the

**أهداف المقرر :**

دراسة تطبيقية لدور الكيمياء غير العضوية في



**نموذج (H) : مختصر توصيف المقرر**

chemical industries and the applications in the major Saudi chemical industries. The safety measurements and economic prospective	الكيميائية إضافة على دراسة ميدانية لبعض هذه الصناعات بال المملكة وما يتطلبه من معرفة بالأسس الكيميائية ومعايير السلامة في الصناعة والطموحات الاقتصادية.
---	---

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

يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادرًا على:

Knowing about inorganic chemical industries in the kingdom of Saudi Arabia and the need to develop and bring in new industries to share in the economic development.	الإلمام بالصناعات الكيميائية في مجال الكيمياء غير العضوية وحاجة السوق المحلي لتصدير الموجود فيها أو إنشاء صناعات جديدة تدعم الاقتصاد الوطني .
--	---

**الكتاب المقرر والمراجع المساعدة:**

سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
2 <sup>nd</sup> Completely Ed.	WILEY VCH	W.H.Buchwald; H.P.Morretto; P.Woditsch	Industrial Inorganic



**نموذج (H) : مختصر توصيف المقرر**

رقم المقرر ورمزه: 429 كيم CHEM 429	اسم المقرر: عملي كيمياء غير العضوية Practical Inorganic Chemistry
لغة تدريس المقرر: العربية	المتطلب المترافق للمقرر: 421 كيم
الساعات المعتمدة: ( 4 + 0 + 0 ) 2	مستوى المقرر: الثامن / السنة الرابعة

**وصف المقرر :**

The electromagnetic radiation - preparation of samples for I.R. measurements - Preparation of some organometallic compounds and measuring their spectra - titration for non aqueous solutions - study of the spectra of complexes - study of the kinetics of isomeric transformation of inorganic compounds - study of the electronic structure and electronic spectra - study of U.V. spectra of some compounds and evaluating the absorption coefficient and concentration.	سلسلة عن الطيف الكهرومغناطيسي - تجهيز العينات لقياس ضوء الأشعة تحت الحمراء - تحضير بعض أمثلكبات العدد العددي ودراسة طيفها - المعايرة في الأوساط العلاجية - دراسة أمثلكبات المعقادة طيفاً - دراسة وحساب سرعة التغير الأيونوموري في أمثلكبات غير العضوية - دراسة أنواع البنية الإلكترونية على الطيف الكهرومغناطيسي - دراسة طيف الأشعة فوق البنفسجية لبعض الأمثلكبات وحساب معاملات الامتصاص والتراكير
---	--

**أهداف المقرر :**

Introduce the basic chemistry for all chemistry sections (physical, analytical and inorganic) except the organic chemistry.	تقديم القواعد الأساسية لجميع أنواع الكيمياء ( الفيزيائية والتحليلية وغير العضوية ) عدا الكيمياء العضوية .
---	---

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

يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادرًا على:

To study the various courses in physical, analytical and inorganic chemistry.



**الكتاب المقرر والمعارج المساعدة:**

سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
-----------	------------	------------	------------

**Form (H): Brief Course Description** نموذج (هـ) : مختصر توصيف المقرر

		. D. Benson (Mc. Graw Hill)	Mechanism of Inorg. - Reaction by R. Person and F. Bassalo(Wiley) Mechanism of Inorg. Reaction in solution by
			Chemistry

**نموذج (هـ) : مختصر توصيف المقرر**

رقم المقرر ورمزه: 425 كيم <b>CHEM 425</b>	اسم المقرر: ميكانيكية التفاعلات غير العضوية <b>Inorganic Reaction Mechanism</b>
لغة تدريس المقرر: العربية <b>( 0 + 0 + 2 )</b>	المنهج المسبق للمقرر: 323 كيم <b>مستوى المقرر: السابع</b>
	<b>وصف المقرر :</b>

<b>Module Description</b> Introduction to inorganic reaction mechanisms, soft and hard acids and bases, Neucleophilic substitution reactions at four-coordinate Site, Mechanism of Oxidation-Reduction reactions, Bio-inorganic Chemistry Includes: Non red-ox metallic enzymes, Oxygen carriers and the weight of oxygen proteins, Proteins of the hemoglobin , Nitrogen fixation and sulfur, iron proteins, Heavy metal ion storage, Metals and non-metals in medicine and biological system	مدخل لميكانيكيات التفاعلات غير العضوية ، الأحماض والقواعد القاسية واللينة ، تفاعلات الاستبدال النيوكوفيلية لمعقدات المعden رباعي النطوح، تفاعلات الأكسدة والاختزال، كيمياء غير عضوية حيوية وتشمل: الإنزيمات النازية غير الأكسدة والاختزال، حاملات الأكسجين وبروتينات نقل الأكسجين، بروتينات الهيموجلوبين، تثبيت الترrogين وبروتينات الكبريت والحديد، نقل أيون الفلز والتخزين، الغازات واللافلزات في الطب والبيولوجي .
---	---

<b>Module Aims</b> Study of inorganic reaction mechanisms and the various factors that affect the speed of reaction and stability of the compounds .study of various preparation methods of inorganic compounds such as substitution, electron transfer and irradiation.	<b>أهداف المقرر :</b> دراسة ميكانيكية التفاعلات غير العضوية والعوامل التي تؤثر على سرعة وتنبيط التفاعلات واستقرار المركبات ودراسة تحضير المركبات غير العضوية من خلال عمليات الإحلال والأكسدة والاختزال والمؤثرات الطبيعية
---	--

**مخرجات التعليم: (الفهم والمعرفة والمهارات الذهنية والعملية)**  
 يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادرًا على:

Acquire deep knowledge in preparation methods and stability of inorganic compounds, the right to choose of the appropriate to ligands and stability of unusual oxidation numbers	يكتسب الطالب معرفة متقدمة باستقرار المركبات غير العضوية وطرق تحضيرها والتحكم في نوع الليجاند المناسبة للمعقدات واستقرار حاملات الأكسدة غير
--	--



**نموذج (هـ) : مختصر توصيف المقرر**

العادية مما يفيده في الدراسات العليا والبحث

**الكتاب المقرر والمراجع المساعدة:**

سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
2 <sup>nd</sup> ed, 2007	جامعة الملك سعود	Gabriel Lugo	Mechanism of Inorganic Chemis
2 <sup>nd</sup> ed, 2003	جامعة الملك سعود	A. Cox	Inorganic Chemistry

**نموذج (H) : مختصر توصيف المقرر**

رقم المقرر ورمزه: 422 كيم CHEM 422	اسم المقرر: كيمياء الحالة الصلبة Solid State Chemistry
لغة تدريس المقرر: الإنجليزية	المتطلب السابق للمقرر: 323 كيم
الساعات المعتمدة: ( 2 + 0 + 2 ) 3	مستوى المقرر: اختياري

**Module Description**

Types of solids, external structure of solids, introduction to point group symmetry, internal structure of solids, crystal systems and unit cell, lattice types, lattice plans and directions, basic crystallographic calculations, X-ray diffraction, crystal structure of elements and inorganic compounds, defects in solid, inorganic industries ( Steel, cement, glass ).

**Experiments:**

- Study of crystal structure using computer programs:
- Metals and alloys, Inorganic compounds, Molecular compounds.
- Thermal analysis and its applications,
- X-ray diffraction and its applications
- Applications of SEM and TEM
- Identification of solid materials:
- Manuals method, Computer programs method.
- Nano-synthesis and studies of:
- Alloy - MgO and Mg(OH)<sub>2</sub> - Perovskite SrTiO<sub>3</sub> - BaTiO<sub>3</sub> - Spinel MgAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub> - Glass

أنواع المواد الصلبة، التركيب الخارجي للمواد الصلبة، التماذج في المواد الصلبة، التركيب الداخلي للمواد الصلبة.

الأنظمة المبرمجة ووحدة الوحدة، حساب الشكال المدرسية، المسوبيات والمحاجات البليوربية، الحسابات الكريستالوجرافية، الأسس، حديد الأسس المبرمية، المركبات المبرمية، المركبات غير المبرمية، نوع النشوء في المواد المضبة، والوية المنسنة، الصياغات غير المبرمية، حفارة الحديد، دراسة

( ذات، ذات الرجاج).

أطروحة تجاري.

- دراسة تركيب المواري باستخدام برنامج الحاسوب الآلي (المعادن والمعادن) - مركبات غير المبرمية - المركبات المبرمية.

- التحليل الحراري بالتحقيق.

- حبوب الأسس المبرمية (تفصيقات).

- دراسة على شكل تسلية من حبوب الأسس المبرمية، باستخدام المعدن الصناعي المبرمية والمهارس - باستخدام برنامج الحاسوب.

- دراسة وتحضر - حسبات الشكل للمواد المبرمية.

مسك - MgO and Mg(OH)<sub>2</sub> - بروبركت

الراجح

**Module Aims**

Introduce the basic chemistry for all chemistry sections (physical, analytical and inorganic) except the organic chemistry.

**أهداف المقرر :**

تقديم القواعد الأساسية لجميع أنواع الكيمياء ( الفيزيائية والتحليلية وغير العضوية ) عدا الكيمياء عضوية .



IPVA

COLLEGE OF SCIENCE

DEPT. OF CHEMISTRY

KING SAUD UNIVERSITY

1953

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

يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادرًا على:

**Form (H): Brief Course Description**

To study the various courses in physical, analytical and inorganic chemistry.	دراسة مقررات الكيمياء في مجالاتها الفيزيائية والتحليلية وغير العضوية .
---	--

الكتاب، المقرر والمراجع المساعدة:

سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
		ترجمة رفعت محفوظ و خالد الفرحان وهو ترجمة لـ	كيمياء الحالة الصلبة الأساسية ،
		A. R. West: Basic Solid State Chemistry, Wiley 2004 - A. R. West: Basic Solid State Chemistry and its Application, Wiley 1987	
		Lesley Smart and Elaine Moore: Solid State Chemistry, An Introduction, 2nd ed. or newer, Stanley Thornes, 1998	Chemistry



**نموذج (هـ) : مختصر توصيف المقرر**

رقم المقرر ورمزه: 421 كيم CHEM 421	اسم المقرر: الكيمياء العضو معدنية Organometallic Chemistry
لغة تدريس المقرر: E	المتطلب السابق للمقرر: 323 كيم
الساعات المعتمدة: 2 ( 0 + 0 + 2 )	مستوى المقرر: الثامن

**Module Description**

**وصف المقرر :**

Introduction (definition, classification and stability of organometallic compounds), classification, bonding and synthesis of main group organometallic compounds, organo-transition metal complexes, classification of ligands, EAN rule and its applications, nature of bonding in transition metal complexes, d and p-complexes, metal-carbon bond cleavage reactions, oxidative-addition reactions, applications in homogeneous and heterogeneous catalysis.	مقدمة (تعريف وتقسيم وثبات المركبات العضو معدنية) - هذه مختصرة عن طبيعة المركبات العضو معدنية للعناصر الأساسية (تصنيفها وطرق تحضيرها) - دراسة مختصرة لبعض المستقلات الممتلئة لعنصر واحد من كل مجموعة - دراسة المركبات العضو معدنية لعناصر الانتقالية - تصنيف المجموعات المرتبطة - قاعدة العدد الذري وتطبيقاتها - طبيعة الربط في معدنات العناصر الانتقالية - معدنات سيجما وبي - تفاعلات كسر الرابطة - تفاعلات الأكسدة والإضافة - تفاعلات الإدخال - تطبيقات على الحفاز المتجانس وغير المتجانس
--	--

**Module Aims**

**أهداف المقرر :**

Study of the organometallic compounds of the transition and non transition metals and theories of bonding and catalytic applications	دراسة المركبات العضو معدنية للعناصر الانتقالية وغير الانتقالية وطرق الربط الكيميائي لها وتطبيقات على الحفاز المتجانس وغير المتجانس .
--	--

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

يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادرًا على:

The student will gain knowledge with these types of compounds and their role in catalytic activity in industry especially in oil and petrochemical industries	يصبح الطالب على دراية بهذا النوع من المركبات ومدى استقرارها ودورها في الحفاز للصناعة وخاصة في مجال البترول والبتروكيماويات .
---	--



**الكتاب المقرر والمراجع المساعدة:**

سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
-----------	------------	------------	------------

**نحوه (هـ) : ملخص توصيف المقرر**

**Form (H): Brief Course Description**

1992	, Ch. Elschenbroich and A. Salzer, 21 <sup>st</sup> ed	A Concise Introduction	Organometallics
4 <sup>th</sup> ed., 2006	Crabtree	The Organometallic Chemistry of the Transition Metals.	



**نموذج (H) : ملخص توصيف المقرر**

رقم المقرر ورمزه: 418 كيم	اسم المقرر: كيمياء غير عضوية حيوية
CHEM 418	Bio-inorganic Chemistry
لغة تدريس المقرر: الإنجليزية	المتطلب السابق للمقرر: 323 كيم
الساعات المعتمدة: (0 + 0 + 2)	مستوى المقرر: اختياري

**Module Description**

1) The alkali metals and alkaline earth cations in biosystems.	1) المعادن القلوية والقلوية الأرضية في النظم الحيوية.
2) Non-redox metalloenzymes.	2) الإنزيمات المعدنية لتقاولات غير الأكسدة والاختزال.
3) Oxygen carriers and oxygen transport proteins, electron transfer and photosynthesis.	3) ناقلات الأكسجين والبروتينات ناقلة الأكسجين - عمليات انتقال الإلكترون والتثبيل الحضوري.
4) Heme proteins and copper proteins in redox reactions, vitamin B12.	4) الهيم بروتين والنحاس بروتين في عمليات الأكسدة والاختزال والكوبالت بروتين (فيتامين بـ12).
5) Nitrogen fixation and iron-molybdenum-sulphur proteins.	5) تثبيت النيتروجين الجوي نباتياً وإنزيم النيتروجيناز (بروتينات الحديد-موليبدينوم-كربيريت).
6) Metal ion transport and storage.	6) نقل وتخزين الأيونات المعدنية.
7) Metals and non-metals in biology and medicine	7) العناصر المعدنية والعناصر الالامعدنية في البيولوجي والطب.
8) Physical methods.	(8) قياسات فيزيائية.

**Module Aims**

Provide the student with the rule of transition metals and alkali metals in biological systems and the study of the host chemical environment that makes these rules perfect, as well as the various physical techniques that are used to examine such systems	التعريف بدور العناصر الانتقالية و العناصر القلوية في النظم الحيوية ودراسة تركيب والربط الكيميائي في المركبات غير العضوية الحيوية التي توفر الوسيط الملائم لهذه العناصر للقيام بدورها . دراسة المطرق الفيزيائية المستهدفة لدراسة هذه المركبات
--	--

**مخرجات التعليم: (الفهم والمعرفة والمهارات الذهنية والعملية)**  
 يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادراً على:

To Know The rail of metal ions in the bio systems for plant , animal and human . the physical measurements for compands of these systems	دور المعادن في النظم الحيوية للنباتات والحيوان والانسان والتعرف على القياسات الفيزيائية لمركبات تلك النظم
--	---



سنة النشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
	Ellis Harwood	Bio-inorganic Chemistry

**Form (H): Brief Course Description** شهادة (هـ) : مختصر توصيف المقرر

CHEM 329	اسم المقرر: أطيف المركبات غير العضوية Inorganic Compounds Spectroscopy
لغة تدريس المقرر: العربية	المتطلب السابق للمقرر: 323 كيم
الساعات المعتمدة: ( 0 + 0 + 2 )	متى المقرر: السادس - السنة الثالثة

**Module Description**

**وصف المقرر :**

Introduction: characterization of electromagnetic radiation, quantization of energy, regions of spectrum, representation of spectrum, basic elements of practical spectroscopy, signal-to-noise, resolving power, width and intensity of spectral lines. Microwave spectroscopy: rotation of molecules, rotational spectra, diatomic molecules. Infra-red spectroscopy: vibrating diatomic molecule, diatomic vibraing rotator, vibration-rotation spectrum of carbon monoxide, breakdown of the Born-Oppenheimer approximation, interaction of rotations and vibrations. Electronic spectroscopy of atoms: structure of atoms, electronic angular momentum, multi-electron atoms, angular momentum, multi-electron atoms. Spin resonance spectroscopy: spin and applied field, nuclear magnetic spectra, electron magnetic spectroscopy. Group Theory: Molecular symmetry and its applications, representation of groups, applications.	طيف الاهتزاز: نظرية الزمرة، عنصر و عمليات التمثل، الزمرة و تمثيلها، تصنیف المركبات و ايجاد مجاميعها المقطبة (الزمرة)، استخدام جداول الصفة لحساب الاهتزازات الرئيسيّة، قوانين الانتقال ، نشاط الاهتزاز في منطقة الأشعة تحت الحمراء، والرامان ، استخدامات الطيف في الكيمياء غير العضوية. بـ. طيف الالكتروني: استخدام جداول الصفة لتشبييد المدارات الجزيئية، ايجاد تمثيل المدارات الالكترونية، حساب حاصل الضرب المباشر، قوانين الانتقال للانتقالات الالكترونية، استخدام الطيف الالكتروني في الكيمياء غير العضوية. جـ- طيف الموسيلور: نبذة تاريخية عن مصادر طاقة اشعة جاما ، النوية المستخدمة في طرققياس ، الانزياح الكيميائي ، الانقسام الكوارتزوي ، الحسابات ، التطبيق
---	--

**Module Aims**

**أهداف المقرر :**

Introduce the basic chemistry for all chemistry sections (physical, analytical and inorganic) except the organic chemistry.	تقديم القواعد الأساسية لجميع أنواع الكيمياء ( الفيزيائية والتحليلية وغير العضوية ) عدا الكيمياء عضوية .
---	---

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

يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادرًا على:

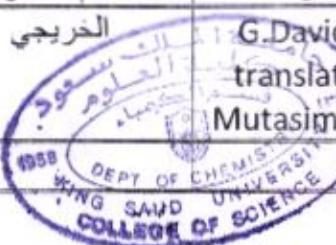


**نموذج (هـ) : ملخص توصيف المقرر**

To study the various courses in physical, analytical and inorganic chemistry.	دراسة مقررات الكيمياء في مجالاتها الفيزيائية والتحليلية وغير العضوية .
---	--

**الكتاب المقرر والمراجع المساعدة:**

سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
	الخريجي	G.Davidson , translated by Mutasim I.Khalil	Group theory for Chemists
			Chemistry



**Form (H): Brief Course Description** نموذج (هـ) : مفهوم توصيف المقرر

رقم المقرر ورمزه: 327 كيم CHEM 327	اسم المقرر: اللانثنيات والأكتنيدات Lanthanides and Actinides
لغة تدريس المقرر: E	المتطلب السابق للمقرر: 323 كيم
الساعات المعتمدة: ( 0 + 0 + 1 )	مستوى المقرر: اختياري

**Module Description** وصف المقرر :

The Lanthanides: Electronic configuration, lanthanides complexes and their chemical reactions, methods of separation, industrial applications. The Actinides: The actinides postulate and its derivation, methods of preparation, actinide complexes.	اللانثنيات، الترتيب الإلكتروني، معقدات اللانثنيات، الخواص العامة للانثنيات وتفاعلاها، طرق فصل الانثنيات، تطبيقات صناعية، العناصر الأكتنيدية، طرق تحضيرها، المفروض الأكتنيدية، المعقدات الأكتنيدية.
--	--

**Module Aims** أهداف المقرر :

Identify the: <ul style="list-style-type: none"><li>• Electron Configuration of these two groups elements.</li><li>• key properties of the lanthanides and actinides.</li><li>• Know the primarily uses and industrial applications of these elements.</li></ul>	تحديد: <ul style="list-style-type: none"><li>- الترتيب الإلكتروني لعناصر هاتين المجموعتين</li><li>- الخصائص الرئيسية للانثنيات والأكتنيدات</li><li>- معرفة الاستخدامات والتطبيقات الصناعية لهذه العناصر.</li></ul>
--	--

**الكتاب المقرر والمراجع المساعدة:**

اسم الكتاب	اسم المؤلف	اسم الناشر	سنة النشر
Lanthanide and Actinide Chemistry	Simon Cotton	John Wiley & Sons, Ltd	2006
كيمياء اللانثنيات والأكتنيدات	عبد العزيز الواثق	جامعة الملك سعود COLLEGE OF SCIENCE DEPARTMENT OF CHEMISTRY	1998

**Form (H): Brief Course Description** نموذج (هـ) : مختصر توصيف المقرر

رقم المقرر ورمزه: 328 كيم CHEM 328	اسم المقرر: كيمياء الكم (2) Quantum Chemistry-2
لغة تدريس المقرر: الإنجليزية	المتطلب السابق للمقرر: كيم 320
الساعات المعتمدة: 2 (0+0+2)	مستوى المقرر: اختياري

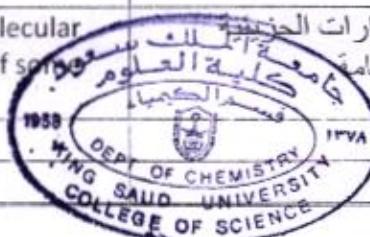
Module Description	وصف المقرر :
Revision of CHEM 320, variation method, perturbation method, angular momentum of many electron atoms, Huckel molecular orbital method	مراجعة كيم 320، طريقة التغير، نظرية الاضطراب، العزم المغزلي، العزم المغزلي للذرارات متعددة الإلكترونات، طريقة هيكل للمدارات الجزيئية

Module Aims	أهداف المقرر :
Approximate methods of solving the Schrodinger equation.	الطرق التقريبية لحل معادلة شرودينجر.
Spin momentum and its spectroscopic significance.	العزم المغزلي وأهميته في الطيف.
Use of the Huckel Molecular orbital method.	استخدام طريقة هيكل للمدارات الجزيئية.

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

يغرسن بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادرًا على:

The significance of the angular and spin momenta.	التعرف على الطرق التقريبية لحل معادلة شرودينجر.
Approximate methods to solve schrodinger equation.	التعرف على أهمية العزم الزاوي والمغزلي.
Use of the simplified Huckel molecular orbital method for calculation of some important quantities.	استخدام طريقة هيكل للمدارات الجزيئية لحساب بعض الكميات الهامة.



**Form (H): Brief Course Description** نموذج (هـ) : ملخص توصيف المقرر

الكتاب المقرر والمراجع المساعدة:

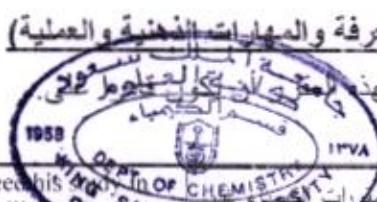
سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
2004	جامعة الملك سعود	أ.د. عادل عباس الأزهري ود. عبد الله بن على القحطاني	أسس كيمياء الكم (الجزء الثاني).
2004	جامعة الملك سعود	أ.د. عادل عباس الأزهري	مسائل وحلول في كيمياء الكم (الجزء الثاني).
2000	Allyn and Bacon, Inc.	Levine, Ira N	Quantum chemistry
1983	Oxford University Press, Oxford	Quantum Chemistry	McQuarrie, Donald A.
			

**نموذج (هـ) : مختصر توصيف المقرر**

رقم المقرر ورمزه: 323 كيم CHEM 323	اسم المقرر: كيمياء العناصر الانتقالية CHEM. of Transition Elements
لغة تدريس المقرر: الانجليزية	المطلوب السابق للمقرر: 223 كيم
الساعات المعتمدة: (3+0+3)	مستوى المقرر: المستوى الخامس

<b>وصف المقرر :</b>
<p>Definition of transition elements.          Theories of bonding (Warner's theory, the effective atomic number, the valence bond theory, the crystal field theory, molecular orbital theory, ligand field theory).          Energy levels for the transition metal ions.          The magnetic properties of the transition metal complexes.          Role of transition metal ions in the biological system.          Role of transition metal ions in catalysis .</p> <p>تعريف المعادن الانتقالية - مكانها في الجدول الدوري وبنيتها الإلكترونية - الخواص العامة لمركباتها - نظرية الرابط الكيميائي لمعقدات المعادن الانتقالية - نظرية فارنر - نظرية رابطة التكافؤ - نظرية المجال البلوري - نظرية المسارات الجزيئية - نظرية مجال الليجاند - مستويات الطاقة للتلوجادات الإلكترونية في مدارات (لأيونات الحرة) نظام راسيل وساوندرز ونظام الاقتران المغزلي المداري - لمعقدات ثانية الأوجه - منحنيات اورجل ومنحنيات ثواب وسوغانو - معقدات رباعية الأوجه - معقدات المربع المستوي - معقدات الهرم الثلاثي المزدوج ومعقدات الهرم رباعي - تقوير جن تيلر - الرابطة التساهمية.          الخواص المغناطيسية (الدايا مغناطيسية - البارا مغناطيسية - انفرو مغناطيسية - الانتيفرو مغناطيسية) - دور المعادن الانتقالية في النظم الحيوية.</p>

<b>أهداف المقرر :</b>
تعريف الطالب بكيمياء العناصر الانتقالية ومعقداتها وطرق الربط الكيميائي وأسس القياسات الطيفية والقياسات المغناطيسية .



**مخرجات التعليم: (الفهم والمعرفة والمهارات الفنية والعملية)**  
**يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادر على:**

The student will be able to proceed his study in inorganic chemistry( Organometallic, Lanthanides, Actinides and inorganic reactions).

**KING SAUD UNIVERSITY**

College of Science

Department of Chemistry



**جامعة الملك سعود**

كلية العلوم

قسم الكيمياء

**نموذج (هـ) : مختصر توصيف المقرر**

mechanisms and inorganic biochemistry	والاكتينيدات وmekanikie التفاعلات غير العضوية والكيماء غير العضوية الحيوية .
---------------------------------------	---

**الكتاب المقرر والمراجع المساعدة:**

سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
		James Huheey, Ellen Keiter and Richard Keiter	"Inorganic Chemistry"
		Derek Sutton	"Electronic Spectra of Transition Metal Complexes"
		Albert Cotton & Frank M. Bradley	"Advanced Inorganic Chemistry"
1998		M.J. Winter	d-Block Chemistry

**Form (H): Brief Course Description** نموذج (هـ) : مقتصر توصيف المقرر

CHEM 320	رقم المقرر ورمزه: 320 كيم اسم المقرر: كيمياء الكم (1).
	المطلب السابق للمقرر: لغة تدريس المقرر: الإنجليزية 201 كيم - 211 ريض
	الساعات المعتمدة: 2 (0+0+2) مستوى المقرر: السادس

**Module Description**

**وصف المقرر :**

Historical background, revision of some mathematical preliminaries, Schrodinger equation and particle in a box, postulates of the quantum theory, applications, harmonic oscillator, angular momentum	نبذة تاريخية، مراجعة لبعض المبادئ الرياضية، معادلة شرودينجر وجسيم في الصندوق، فروض نظرية الكم، تطبيقات، المهاجر التوافقى، ذرة الهيدروجين، العزم الزاوي.
---	---

**Module Aims**

**أهداف المقرر :**

Need of the quantum chemistry field.	النهاية إلى علم كيمياء الكم.
Developing skills to handle simple mathematical problems.	استحسان القدرة على التعامل مع العمليات الرياضية البسيطة.
Understanding Schrodinger equation.	فهم معادلة شرودينجر.
Mastering a simple quantum chemistry example as the particle in a box.	فهم أمثلة كيمياء الكم البسيطة مثل جسيم في صندوق.
Studying the example of the harmonic oscillator.	دراسة مثال المهاجر التوافقى.
Understand the solution of the Schrödinger equation and the method of separation of variables.	فهم حل معادلة شرودينجر وطريقة الفصل بين المتغيرات.
Knowing origin of the shape of the atomic orbitals and quantum numbers.	معرفة كيفية الحصول على شكل المدارات الذرية وأرقام الكم.
Calculation of the angular momentum eigenvalues.	حساب قيم المحافظ للعزم الزاوي.



**Form (H): Brief Course Description**  
مخرجات التعليم: (الفهم والمعرفة والمهارات الذهنية والعملية)

يفترض بالطالب بعد دراسته لهذه المقرر أن يكون قادرًا على:

Acquaintance with the development of quantum chemistry.	التعرف على تطور علم كيمياء الكم
Approaching chemical problems mathematically and solving equations.	معالجه المسائل الكيميائية رياضياً وحل المعادلات.
Quantum study of simple chemical systems e.g. hydrogen atom and particle in a box.	معالجة النظم الكيميائية البسيطة مثل ذرة الهيدروجين وجزيء في صندوق
Study the basics of angular momentum.	دراسة أساس العزم الزاوي.

الكتاب المقرر والمراجع المساعدة:

سنة النشر	اسم الناشر	اسم المؤلف	اسم الكتاب
2004	جامعة الملك سعود	أ.د. عادل عباس الأزهري ود. عبد الله بن علي الفحياني	أساس كيمياء الكم (الجزء الأول).
2004	جامعة الملك سعود	أ.د. عادل عباس الأزهري	مسائل وحلول في كيمياء الكم (الجزء الأول).
2000	Allyn and Bacon, Inc.	Levine, Ira N	Quantum chemistry
1983	Oxford University Press, Oxford	Quantum Chemistry	McQuarrie, Donald A.
1975	Butterworths London and Boston	A foundation of Quantum Chemistry	Denaro, A. R.

