

برنامج ماجستير العلوم في الكيمياء

رسالة البرنامج

تزويد طلاب البرنامج بتعليم عال الجودة وإكسابهم مهارات البحث العلمي الأساسية في مجال الكيمياء لتلبية الاحتياجات المعاصرة للمجتمع.

أهداف البرنامج

- 1) إثراء الخبرات الكيميائية للطلاب بتقديم مقررات متقدمة في الكيمياء.
- 2) إشراك الطلاب في مشاريع بحثية متطورة تؤدي إلى الابتكار ونشر عالي الجودة.
- 3) إعداد خريجين ذوي كفاءة قادرين على خدمة المجتمع في مجال الكيمياء.

شروط القبول

- إجراءات القبول والتسجيل وفقاً لما تقتضيه لوائح الدراسات العليا في جامعة الملك سعود.
- مقررات تكميلية وفقاً للطريقة التي يحددها القسم، واجتياز المقرر التكميلي في المرة الأولى بتقدير لا يقل عن (جيد)، ولا يقل المعدل التراكمي في المقررات التكميلية عن (جيد جداً).
- ويتم اشتراط هذه المقررات على حاملي درجة البكالوريوس من جامعة سعودية أو كلية أو جامعة أخرى معترف بها غير جامعة الملك سعود.
- يشترط للقبول بمرحلة الماجستير حصول الطالب على (جيد جداً) على الأقل في المرحلة الجامعية، ويجوز قبول الحاصلين على تقدير جيد مرتفع وفقاً للمادة 15 من لائحة الدراسات العليا بجامعة الملك سعود .
- التفرغ للدراسة: التفرغ كلي؛ ويجوز السماح للطالب بعدم التفرغ (تفرغ جزئي) خلال فترة المقررات وقبل تسجيل الدراسة.

المتطلبات الدراسية

- 1) نظام الدراسة بالمقررات والرسالة.
 - 2) وعدد ساعات المقررات (24وحدة) في ثلاثة فصول دراسية، 8 وحدات دراسية في كل فصل بواقع وحدتين من كل تخصص من التخصصات:
 - 1) الكيمياء غير العضوية
 - 2) الكيمياء الفيزيائية
 - 3) الكيمياء العضوية
 - 4) الكيمياء التحليلية
- ولا يعتبر الطالب ناجحاً في المقرر الواحد إلا إذا حصل فيه على تقدير (جيد) على الأقل، وبمعدل تراكمي (جيد جداً) في فصلين متتاليين.
- 3) إعداد رسالة تنسم بالأصالة والابتكار.
 - 4) المدة المقررة للحصول على درجة الماجستير لا تقل عن 4 فصول دراسية (عامين)، ولا تزيد عن ثمانية فصول دراسية (4 أعوام).

الخريجين

الحاصلين على ماجستير الكيمياء سيكون لهم القدرة على

- فهم النظرية والبحوث والتطورات الأخيرة في مجال الكيمياء المتخصصة.
- استخدام التقنيات المتقدمة في إجراء البحث المميز في مجال الكيمياء المتخصصة.
- تطبيق نتائج البحوث بطريقة مهنية واقتراح الحلول الإبداعية للمشاكل الكيميائية.
- نشر نتائج دراسته للأكاديميين والمهنيين وذو الصلة.
- الحصول على التعلم المستقل الخاص به ، والتعاون مع الآخرين والمجموعات الرائدة.

الخطة الدراسية

المستوى الأول		
عدد الوحدات الدراسية	اسم المقرر	رقم المقرر ورمزه
0+2	كيمياء عضومعدنية متقدمة	524 كيم
0+2	الكيمياء الحركية المتقدمة	530 كيم
0+2	الكيمياء الفراغية	540 كيم
0+2	طرق التحليل الطيفي والتحليل الذاتي	550 كيم
8 وحدات	اجمالي عدد الوحدات الدراسية	

المستوى الثاني		
عدد الوحدات الدراسية	اسم المقرر	رقم المقرر ورمزه
0+2	كيمياء الكم وتطبيقاتها	520 كيم
0+2	النيرموديناميك الكيميائي المتقدم	531 كيم
0+2	أطياف المركبات العضوية	541 كيم
0+2	طرق الفصل	551 كيم
8 وحدات	اجمالي عدد الوحدات الدراسية	

المستوى الثالث		
عدد الوحدات الدراسية	اسم المقرر	رقم المقرر ورمزه
0+2	طرق فيزيائية في الكيمياء غير العضوية	523 كيم
0+2	كيمياء فيزيائية متقدمة	532 كيم
0+2	مواضيع مختارة في الكيمياء العضوية	542 كيم
0+2	طرق التحليل الكهروكيميائي	552 كيم
8 وحدات	اجمالي عدد الوحدات الدراسية	

المستوى الرابع		
عدد الوحدات الدراسية	اسم المقرر	رقم المقرر ورمزه
6	رسالة الماجستير	600 كيم
6 وحدات	اجمالي عدد الوحدات الدراسية	

وصف مختصر لمقررات الماجستير

كيمياء الكم وتطبيقاتها	اسم المقرر:	520 كيم	رقم المقرر ورمزه:
الثاني	المستوى:	(0+2)2	الوحدات الدراسية:
مراجعة أساسيات كيمياء الكم، التركيب الإلكتروني للجزيئات ثنائية الذرات (نظرية المدارات الجزيئية – نظرية رابطة التكافؤ – الحالات المثارة – احتمالية الكثافة الإلكترونية – العزوم القطبية – طريقة هارثري-فوك – تداخلات البنيات الإلكترونية)، معالجات طرق من البداية للجزيئات متعددة الذرات (طرق من البداية والطرق شبه التجريبية – دوال الأساس – طريقة الاضطراب – طريقة التجمعات المتزاوجة – نظرية دالة الكثافة)، تطبيقات.			

طرق فيزيائية في الكيمياء غير العضوية	اسم المقرر:	523 كيم	رقم المقرر ورمزه:
الثالث	المستوى:	(0+2)2	الوحدات الدراسية:
القياسات المغناطيسية وقياسات الطيف الإلكتروني لمعقدات العناصر الانتقالية (قياسات العزم المغناطيسي والمساهمة المدارية في قيمة العزم المغناطيسي للمعقدات واستنباط العلاقة الفراغية بين مدارات d، والعلاقة الفراغية بين المدارات f بناء على المساهمة المدارية، قياسات الطيف الإلكتروني لحزم كمال الليجاند وحزم انتقال الشحنة، واستنباط قيم كافة الدوال، (مجال الليجاند، جان تيلر، التساهمية، التنافر الإلكتروني، الإلكتروني المغزلي المداري، الكهروسالينية الطيفية، طاقة التزاوج الإلكتروني (الطين النووي المغناطيسي، الطنين الإلكتروني البارامغناطيسي، الطنين النووي رباعي الأقطاب طيف الموسبور كشواهد على التساهمية، تحديد البناء الفراغي لقياسات طيف أشعة أكس).			

كيمياء عضو معدنية متقدمة	اسم المقرر:	524 كيم	رقم المقرر ورمزه:
الأول	المستوى:	(0+2)2	الوحدات الدراسية:
الظواهر التركيبية والطيفية (الأشعة تحت الحمراء، الطنين النووي المغناطيسي) لمعقدات الكربونيل ومعقدات باي للعناصر الانتقالية، معقدات الفوسفين (خواصها الإلكترونية والفراغية)، الحفز المتجانس، مركبات الكربين والكارباين، المركبات العنقودية (التكوين وتحديد البنية التركيبية)، المركبات التناسقية غير الثابتة فراغياً.			

الكيمياء الحركية المتقدمة	اسم المقرر:	530 كيم	رقم المقرر ورمزه:
الأول	المستوى:	(0+2)2	الوحدات الدراسية:
حركية التفاعلات السلسلية في طور الغازي (التفاعلات الخطية والمتفجرة)، حركية التفاعلات المعقدة في المحاليل (الحفز المتجانس، الإنزيمي، ميكانيكية التفاعل في المحاليل) التفاعلات غير المتجانسة) امتزاز غاز – صلب، حركية التفاعلات غير المتجانسة، تطبيق نظرية الحالة الانتقالية على تفاعلات السطح، الحفز غير المتجانس.			

الثرموديناميك الكيمياء المتقدم	اسم المقرر:	531 كيم	رقم المقرر ورمزه:
الثاني	المستوى:	(0+2)2	الوحدات الدراسية:
مراجعة في (الديناميكا الحرارية) الثرموديناميك، الحالة الجهدية والحالة المجهرية، تطبيقات الديناميكا الإحصائية على الدوال الثرموديناميكية، بعض الحسابات الإحصائية.			

الكيمياء الفيزيائية المتقدمة	اسم المقرر:	532 كيم	رقم المقرر ورمزه:
الثالث	المستوى:	(0+2)2	الوحدات الدراسية:
موضوعات متقدمة في الكيمياء الفيزيائية مثل:			
<ul style="list-style-type: none"> • الكيمياء الفيزيائية للبلورات • كيمياء السطوح • الكيمياء النووية والإشعاعية • الكيمياء الضوئية والليزر • التآكل • الحفز. 			

الكيمياء الفراغية	اسم المقرر:	540 كيم	رقم المقرر ورمزه:
الأول	المستوى:	(0+2)2	الوحدات الدراسية:
<p>أولاً: الكيمياء الفراغية الساكنة: التماكب، التناظر أو التماثل، النماذج الجزيئية، الفاعلية الضوئية والتماكب الضوئي (الفراغي)، اليدوية وقواعد التسلسل، تمثيل الجزيئات العضوية فراغياً على الورق، الألكانات الحلقية والكيمياء الفراغية</p> <p>ثانياً: الكيمياء الفراغية المركبة: تفاعلات الضم، تفاعلات الانتزاع، تفاعلات الاستبدال، تفاعلات التحول الموضوعي وأثر الكيمياء الفراغية عليها، تفاعلات التحلق.</p>			

أطياف المركبات العضوية	اسم المقرر:	541 كيم	رقم المقرر ورمزه:
الثاني	المستوى:	(0+2)2	الوحدات الدراسية:
استخدام الأطياف المختلفة IR , NMR , MS , UV في التعرف على المركبات العضوية مع إعطاء أمثلة متنوعة للتحضيرات العضوية متعددة الخطوات واستخدام الأطياف في التعرف على نواتجها.			

موضوعات مختارة في الكيمياء العضوية	اسم المقرر:	542 كيم	رقم المقرر ورمزه:
الثالث	المستوى:	(0+2)2	الوحدات الدراسية:
دراسة شاملة لموضوعات مختارة في مجال الكيمياء العضوية مثل			
<ul style="list-style-type: none"> • مواد النانو • البوليمرات الحيوية. • البوليمرات والبتروكيماويات. • تحضيرات المركبات النشطة بيولوجياً • كيمياء السيرفاكتانت 			

رقم المقرر ورمزه:	550 كيم	اسم المقرر:	طرق التحليل الطيفي والذاتي
الوحدات الدراسية:	(0+2)2	المستوى:	الأول
<ul style="list-style-type: none"> • أطيف الذرات: أ- الانبعاث الذري ب- المتصاص الذري ج- التألق الذري • علم أطيف الجزيئات: الانبعاث والامتصاص الجزيئي في منطقة الأشعة فوق البنفسجية والضوء المرئي. • التحليل الذاتي في الكيمياء التحليلية. 			

رقم المقرر ورمزه:	551 كيم	اسم المقرر:	طرق الفصل
الوحدات الدراسية:	(0+2)2	المستوى:	الثاني
الطرق الكروماتوجرافية: النظرية، الأجهزة المستخدمة.			

رقم المقرر ورمزه:	552 كيم	اسم المقرر:	طرق التحليل الكهروكيميائية
الوحدات الدراسية:	(0+2)2	المستوى:	الثالث
الفولتامترات، المعايرات الأمبيروميترية، الكولومترية، الوزنية الكهروكيميائية، الطرق الجهدية المباشرة والمعايرات التوصيلية ومعالجة النتائج إحصائياً.			

رقم المقرر ورمزه:	600 كيم	اسم المقرر:	رسالة ماجستير
الوحدات الدراسية:	6	المستوى:	الرابع
يختار الطالب موضوعاً معيناً في أحد فروع الكيمياء المختلفة ويحدد له مشرفين، ويقوم بإجراء البحث، ثم تناقش رسالة الماجستير التي يكتبها الطالب من قبل لجنة محكمة متخصصة.			