



اللائحة الداخلية لكلية العلوم للمستوى الأول والثاني

شعبة علوم طبيعية المستوى الأول

الفصل الدراسي الأول

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
75	٢.٥	١٠	٢.٥	٦٠	3	1	2	تحليل رياضي (١)	M111
75	٢.٥	١٠	٢.٥	٦٠	3	1	2	جبر	M112
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	3	3	2	كيمياء عضوية (١)	C121
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	3	3	2	الكيمياء الفيزيائية (١)	C141
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	3	3	2	خواص مادة	P111
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	3	3	2	حرارة	P121
50	٢.٥	-	٢.٥	٤٥	٢	-	2	لغة إنجليزية	E101
500					20	٦	14	المجموع	

M111 تحليل رياضي (١) (٢ن + ١ ت).

خط الأعداد الحقيقية ، الأعداد القياسية وغير القياسية ، المسافات على الخط ، الفترات المحدودة وغير المحدودة ، العناصر الصغرى والعناصر الكبرى المستوى والاحداثيات ، الدوال ومنحنياتها: الدوال الخطية والتربيعية ، كثيرات الحدود ، دالة المقياس ، الدوال المثلثية ، التقدير الدائري ، الدوال الزوجية والفردية ، الدوال الدورية ، الأطراد ، العمليات على الدوال ، الدالة العكسية وشروط وجودها ، النهايات: نهاية دالة معرفة على فترة عند نقطة في الفترة أو عند أحد طرفيها (التعريف وأمثلة) ، نهايات كثيرات الحدود والدوال المثلثية، حساب النهايات ، تطبيقات في التقريب ، الدوال المتصلة : أمثلة ، جبر الدوال المتصلة ، خواص الدوال المتصلة وبالذات نظرية القيمة الوسطية وتطبيقها في إيجاد الحلول التقريبية لبعض المعادلات، وجود الدوال العكسية للدوال المطردة المتصلة ، الدوال العكسية للدوال الجبرية الشهيرة ، الدوال المثلثية العكسية ، النهايات عند ما لا نهاية ، نهايات المتتابعات (التعريف وأمثلة) ، الاشتقاق: اشتقاق الدوال، علاقة الاشتقاق بالإتصال، أمثلة، مشتقة دالة على فترة، جبر المشتقات، قاعدة السلسلة، مشتقات الدوال العكسية، تطبيقات. خواص الدوال القابلة للاشتقاق: نظريات القيمة المتوسطة وتطبيقاتها، قاعدة لوبيتال ، المشتقات من رتب عليا ، قاعدة ليبنتز ، نظرية تايلور ، القيم العظمى والقيم الصغرى وخواص منحنيات الدوال ، تطبيقات.

M112 جبر (٢ن + ١ ت)

مقدمة في المنطق الرياضي ، العلاقات ، علاقات التكافؤ ، الدوال ، الاستنتاج الرياضي ، العمليات الثنائية ، الزمر (الخواص والنتائج الأساسية) ، زمز التباديل ، الحلقات والحقول (الخواص والنتائج الأساسية) ، الكسور الجزئية – نظرية المعادلات.

C121 الكيمياء العضوية (١) (٢ن+٣ ت)

أنواع الروابط والتجهين لذرة الكربون –تقسيم المركبات العضوية – الأسس العامة للتسمية – دراسة تحضير وتفاعلات المركبات الاليفاتية البرافينات – الاوليفينات – الاستيلينات- الكحولات – الالدهيدات – الكيتونات الأثيرات.

C141 أسس الكيمياء الفيزيائية (٢ن+٣ ت)

دراسة قوانين الغازات، دراسة الخواص العامة وقوانين السوائل ، دراسة الخواص العامة وقوانين المواد الصلبة.

P 111 خواص مادة (٢ ن + 3 ت)

الأبعاد والوحدات الفيزيائية ، المتجهات ، ديناميكا الأجسام ، استاتيكا وديناميكا الأجسام الجاسئة ، قوانين الحفظ ، الحركة الإهتزازية . تجارب في خواص المادة .

P 121 حرارة (2 ن + 3 ت)

درجة الحرارة وكمية الحرارة ، معادلة الحالة ، نظرية الحركة للغازات الأنثروبييا والقانون الثاني للديناميكا الحرارية ، مقدمة في النسبية الخاصة . تجارب في الحرارة .

الفصل الدراسي الثاني

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
75	٢.٥	١٠	٢.٥	٦٠	3	1	2	ميكانيكا	M121
75	٢.٥	١٠	٢.٥	٦٠	3	1	2	هندسة	M113
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	3	3	2	كيمياء عضوية (٢)	C122
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	3	3	2	أسس الكيمياء الغير عضوية	C131
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	3	3	2	كهربية	P131
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	3	3	2	ضوء	P141
50	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	2	3	1	مقدمة حاسب آلي	M131
500					٢٠	٧	١٣	المجموع	

M121 ميكانيكا (٢ن+ ١ ت).

المتجهات، جبر المتجهات، القوى كمثال للمنتج، العزوم، الازدواج. مجموعات القوى، تكافؤ مجموعتي قوى، اللولبية. كينماتيكا النقطة المادية في بعدين، السرعة النسبية، الحركة في خط مستقيم تحت تأثير قوى متغيرة، قوانين نيوتن، المقذوفات في المستوى، الحركة التوافقية البسيطة، الإحداثيات القطبية المستوية، الحركة على دائرة. الدفع والتصادم.

M113 هندسة (٢ن+١ ت)

المتجهات في المستوى – الخط المستقيم – القطوع المخروطية – المعادلات البار مترية للمنحنيات في المستوى (السيكلويد والقطوع المخروطية) – المعادلة العامة من الدرجة الثانية في متغيرين – المتجهات في الفراغ – المسافة من نقطة إلى مستوى السطوح الدورانية – معادلة الخط المستقيم والمستوى – تصنيف معادلة الدرجة الثانية.

C122 كيمياء عضوية ٢ (٢ن+٣ ت)

دراسة تحضير وتفاعلات الأحماض ومشتقاتها الاسترات – الاتهيدريدات – الاميدات – الكلوريدات الامينات ومشتقاتها – المشتقات العضوية الهالوجينية –المشتقات الكبريتية العضوية.

C131 أسس الكيمياء غير العضوية (٢ن+٣ ت)

النظام الالكتروني وتركيب الذرة - الجدول الدوري -الروابط الكيميائية - الشكل الهندسي للجزيئات.

P 131 كهربية (2 ن + 3 ت)

الشحنة الكهربية الكهربائية والمجال، قانون جاوس، الجهد الكهربائي، المكثفات والعوازل التيار الكهربائي والمقاومة، القوة الدافعة الكهربائية والدوائر الكهربائية، المجال المغناطيسي، قانون أمبير وفاراداي، الحث المغناطيسي، الخواص المغناطيسية للمواد، الاهتزازات الكهرومغناطيسية، تجارب في أساسيات الكهرباء والمغناطيسية.

P 141 ضوء (2 ن + 3 ت)

البصريات الهندسية، الأجهزة البصرية، تحليل أنظمة العدسات، التشوه، مصادر الضوء وأطيافها المختلفة، سرعة الضوء، البصريات الفيزيائية، تداخل الأشعة، حيود فرانوفر، حيود فرنل، محززة الحيود، إمتصاص الضوء الاستطارة والإستقطاب، الإنعكاس من علي أسطح المعادن، والعوازل، الإنكسار المزدوج تداخل الموجات المستقطبة، النشاط البصري. تجارب في الضوء.

M131 مقدمة حاسب آلي (١ن+٣ ت)

لمحة تاريخية عن تطور الحواسيب، النظام الثنائي، مكونات نظام الحاسب المادية والبرمجية، أنواع ومجالات استخدام الحاسب، أنظمة التشغيل (نظام النوافذ)، معالج النصوص، أساسيات الجد وال الالكترونية، استخدام برنامج عرض المعلومات والوسائط المتعددة، شبكات الحاسب وأنواعه، فوائدها، التعامل مع الانترنت.

شعبة الرياضيات والفيزياء المستوى الثاني

الفصل الدراسي الأول

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
75	٢.٥	١٠	٢.٥	٦٠	3	١	2	تحليل رياضي (٢)	M211
75	٢.٥	١٠	٢.٥	٦٠	3	١	2	جبر خطي (١)	M212
75	2.5	١٠	٢.٥	٦٠	3	١	2	استاتيكا	M221
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	٣	3	٢	كهرومغناطيسية	P231
75	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	3	3	2	موجات وفيزياء ضوئي	P241
٧٥	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	٣	٣	٢	مقدمة في برمجة الحاسب	31٢M
50	٢.٥	-	2.5	٤٥	٢	-	٢	متطلب جامعته (١)	UP21
500					20	٦	١٤	المجموع	

M211 تحليل رياضي (٢) (٢+١ ن+١ ت).

التكامل والمساحة: صيغ الجمع ، تقريب المساحات. بمستطيلات، أمثلة وتجارب ، التكامل المحدد لدالة متصلة ، أمثلة حسابية، نظرية نيوتن ليبنتز ، الدوال اللوغاريتمية وخواصها، الدوال الأسية واللوغاريتمية ، الدوال الزائدية وخواصها ، الدوال الزائدية العكسية وخواصها، التكامل غير المحدد أو الدالة المقابلة ، أمثلة . طرق التكامل (التجزئة والتعويض)، طرق التكامل، حساب التكاملات بالاختزال ، عودة إلى قاعدة لوبيتال، مقدمة للتكاملات المعتلة هندسة.

M212 جبر خطي (١) (٢+١ ن+١ ت)

الفراغات الاتجاهية: التعريف والخواص الأساسية، الفراغات الجزئية، التركيبات الخطية ومولدات الفراغ، الاستقلال الخطي، الأساس والبعد ، المجموع والمجموع المباشر. التحويلات الخطية: التعريف وأمثلة ، خواص التحويلات الخطية (المدى والنواة)، التحويلات غير الشاذة ، جبر التحويلات الخطية، الفراغات المقابلة. المصفوفات: التعريف وخواص المصفوفات، مدور المصفوفة، المصفوفات المربعة وجبر المصفوفات المربعة، المصفوفات المدرجة ، المصفوفات القابلة للانعكاس ورتبة المصفوفة ، المصفوفات ونظم المعادلات الخطية ، تغيير الأساس والمصفوفات المتكافئة.

M221 استاتيكا (٢+١ ن+١ ت)

خواص ونظريات المؤثرات الاتجاهية مثل (مؤثر التدرج - مؤثر التباعد - مؤثر الدوران - ...) -التكامل الخطي والسطحي - نظرية جرين - نظرية جاوس - نظرية ستوكس - الجهد عند نقطة بالنسبة لبعض الأجسام - عزم القصور الذاتي - القوى في الدعامات والقضبان - مبدأ الشغل الافتراضي وطاقة الوضع والاتزان - كمية الحركة الزاوية لجسيم الحركة الدفعية - التصادم المباشر المركزي - أنظمة محاور الإحداثيات المتحركة - السرعة - العجلة في حالة الأنظمة المتحركة.

P 231 كهرومغناطيسية (2 ن - 3 ت)

حساب المتجهات التفاضلي والتكاملي ، المحاور شبه المنحنية ، الكهروستاتيكية ، المجال الكهروستاتيكي وخصائصه ، الجهد الكهربائي ، الشغل والطاقة في المجال الكهروستاتيكي معادلة لابلاس ، النظريات الأحادية ، طرق فصل المتغيرات ، التمدد المتعدد ، المجال الكهروستاتيكي في المواد المغناطوستاتيكية ، قانون قوي لورانتر ، قانون بيوت سافار، خواص المجال المغناطيسي ، متجه الجهد المغناطيسي ، المجال المغناطوستاتيكي في المواد. تجارب في الكهرومغناطيسية .

M231 مقدمة في برمجة الحاسب (٢+٣ ن+١ ت)

مقدمة في عناصر برمجة الحاسب ، بعض التطبيقات الإحصائية ، التعريف بالبرمجيات الإحصائية المتاحة ، شاملة برنامج MINTAB وبرنامج SPSS ومناقشة كيفية استخدامها في التحليل الإحصائي في المجالات المختلفة .

P 241 موجات وفيزياء ضوئي (2 ن + 3 ت)

الاهتزازات القصورية والرنين ، المذبذبات المزدوجة ، سلسلة فورييه ، معادلة الحركة الموجية الموجات المنتشرة في الأسلاك ، وفي الأغشية ، الأشعة الكهرومغناطيسية ، الاهتزازات الطولية ، الموجات الصوتية ، انتشار الموجات في السوائل ، الموجات المتقدمة ، الحزم الموجية ، سرعة المجموعة ، الموجات في بعدين وثلاث أبعاد ، الاستقطاب ، التداخل ، الحيود ، الهولوجراف ، أشعة إكس تجارب في الموجات والبصريات الفيزيائية .

شعبة الرياضيات والفيزياء المستوى الثاني

الفصل الدراسي الثاني

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
75	٢.٥	١.٠	٢.٥	٦.٠	3	1	2	معادلات تفاضلية	M213
75	٢.٥	١.٠	٢.٥	٦.٠	3	1	2	جبر خطي (٢)	M214
٧٥	٢.٥	١.٠	٢.٥	٦.٠	3	1	2	هندسة	M215
75	٢.٥	١.٠	٢.٥	٦.٠	3	1	2	ديناميكا	M222
75	٢.٥	١.٥	٢.٥	٥.٥	3	3	2	ديناميكا حرارية	P221
75	٢.٥	١.٥	٢.٥	٥.٥	3	3	2	تيار متردد ودوائر كهربيه	P232
50	-	-	2.5	٤.٥	2	-	2	متطلب جامعة (٢)	UP22
500					20	6	14	المجموع	

M213 معادلات تفاضلية (٢ن+١ا)

المعادلات التفاضلية العادية من الرتبة الأولى والدرجة الأولى : مقدمة في المعادلات التفاضلية ، تعاريف ، تكوين المعادلات التفاضلية ، طرق حل المعادلات التفاضلية من الرتبة الأولى والدرجة الأولى: فصل المتغيرات ، المعادلات التفاضلية المتجانسة، معادلات تفاضلية ات معاملات خطية ، المعادلات التفاضلية الخطية من الرتبة الأولى ، معادلات تفاضلية تؤول إلى معادلات خطية، المعادلات التفاضلية التامة ، عامل التكامل . المعادلات التفاضلية الخطية من الرتبة النونية ذات المعاملات الثابتة: التعرف والخواص العامة ، المعادلات التفاضلية المتجانسة من الرتبة الثانية ذات المعاملات الثابتة ، المعادلات التفاضلية من الرتبة النونية ذات المعاملات الثابتة ، المعادلات التفاضلية المتجانسة من الرتبة النونية ذات المعاملات الثابتة ، معادلات تفاضلية ذات معاملات متغيرة ويمكن تحويلها إلى معادلات ذات معاملات ثابتة ، طرق أخرى لإيجاد الحل الخاص للمعادلة غير المتجانسة ، اختزال الرتبة للمعادلة التفاضلية ، طرق تغير البارامترات ، طريقة المعاملات غير المحددة ، المعادلات التفاضلية الأنية . حل المعادلة التفاضلية بطريقة المتسلسلات: المعادلات من الرتبة الأولى ، المعادلات من الرتبة الثانية ، طريقة فروبنوس ، طرق عديدة لحل المعادلات التفاضلية ، طريقة بيكارد ، طريقة متسلسلة تيلور.

M214 جبر خطي (٢) (٢ن+١ا)

القيم الذاتية والمتجهات الذاتية، المصفوفات المتشابهة والتحويل إلى الصورة القطرية ، المصفوفات المتماثلة والتحويل العمودي إلى الصورة القطرية، كثيرة الحدود المميزة ، نظرية كلي وهاملتون. الصيغ ثنائية الخطية والتربيعية والهرميتية. فراغات الضرب الداخلي، متباينة كوشي وشفارتز، طريقة جرام وشميد للمعامدة، المصفوفات العمودية والوحودية ، تغيير الأساس المتعامد المعايير. المتجهات في الفراغ، حاصل الضرب الاتجاهي لمتجهين، الخطوط والمستويات في الفراغ، تصنيف السطوح من الدرجة الثانية .

M215 هندسة (٢ن+١ا)

أنظمة المعادلات الخطية والمصفوفات. المحددات. المتجهات في الفراغ الثنائي والفراغ الثلاثي البعد. الفراغ الخطي . التحويلات الخطية . القيم الذاتية والمتجهات الذاتية . تطبيقات. هندسة القطاعات المخروطية . الطرق العددية في الجبر الخطي.

M222 ديناميكا (٢ن+١ا)

حركة جسم متغير الكتلة- المسارات المركزية- حركة الجسم الجاسئ- الاحداثيات العامة- معادلات لاجرانج- النظم المحافظة والغير محافظة- القوى والشغل وكمية الحركة في الاحداثيات العامة- اقواس بواسون – معادلات ومبدأ هاملتون واستخدامها في حل المتذبذب التوافقي.

P 221 ديناميكا حرارية (2 ن + 3 ت)

نفاذة تاريخية ، ديناميكا حرارية وميكانيكا إحصائية ، حالات الإتران ، كمية الحرارة ، درجة الحرارة والضغط ، معادلات الحالة والمتغيرات ، القانون الأول للديناميكا الحرارية ، القانون الثاني للديناميكا الحرارية ، الانتروبية ، تجربة جول – طومسون ، إشعاع الجسم الأسود . الغاز البارامغناطيسي ، جهود الديناميكا الحرارية ، التغيرات الطورية ، التفاعلات الكيميائية ، نظرية الحركة للغازات ، دوال الاحتمال والتوزيع ، توزيع ماكسويل – بولتزمان ، ظاهرة الانتقال الحراري ، الإضطراب الحراري . تجارب في الديناميكا الحرارية .

P 232 تيار متردد ودوائر كهربيه (2 ن + 3 ت)

عناصر الدائرة الأساسية ، قانون أوم ، قانون كيرشوف ، دوائر المقاومات البسيطة ، المصادر الكهربائية ، مكبر العمليات المثالي ، تحليل عقد فردية الجهد ، تحليل شبكة التيار ، تحويلات المصادر ، مكافئات سيفين ونورتون ، القدرة العظمي المنتقلة ، قاعدة التركيب ، أنظمة الرنين الأولى ، الإستجابة الطبيعية والمميزة ، إستجابة الخطوة انظمة الرنين الثانية ، تحليل الحالة المستقرة الجيبي ، الطورية ، القدرة المركبة والفاعلة ، دوائر الطور الثلاثية ، استجابة التردد ، الشبكة ذو الموصلين . تجارب في التيار المتردد والدوائر الكهربائية .

شعبة كيمياء/ فيزياء المستوى الثاني

الفصل الدراسي الأول

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
75	2.5	15	٢.٥	٥٥	3	٣	2	كيمياء عضوية - أليفاتية ثنائية المجموعات ودهون وبروتينات	C22١
50	2.5	-	2.5	٤٥	2	-	2	كيمياء فيزيائية (٢) ديناميكا حرارية	C2٤1
75	2.5	15	2.5	٥٥	٣	3	٢	تحليلية (١)	C2٥١
75	2.5	15	٢.٥	٥٥	٣	3	2	موجات وضوء فيزيائي	P2٤1
75	2.5	15	٢.٥	٥٥	3	3	٢	كهرومغناطيسية	P231
١٠٠	5	١٠	٥	85	٤	١	٣	تفاضل وتكامل	M211-1
50	2.5	-	٢.٥	45	٢	-	٢	متطلب جامعة (١)	UP21
500					20	٥	١٥	المجموع	

C221 كيمياء عضوية أليفاتية ثنائية المجموعات- دهون وبروتينات (٢+٣ت)

تخليق ودراسة تفاعلات المركبات العضوية ثنائية المجموعات ومركبات المثليين النشطة - مركبات ثنائي الاوليفين - مركبات الكربونيل غير المشبعة..... الأحماض الدهنية - تقسيم الدهون - تخليق وتفاعلات الدهون - الأحماض الامينية - أنواع البروتينات - تخليق وتفاعلات البروتينات.

C241 كيمياء فيزيائية (٢) وديناميكا حرارية (٢ن)

مقدمة عن الغازات المثالية - القانون الأول دنيا ميكا الحرارية الشغل والحرارة - المحتوى الحراري الطاقة الداخلية السعة الحرارية - القانون الثاني المحركات الحرارية - الانتروبي - القانون الثالث التغير في الانتروبي- العمليات الانعكاسية وغير الانعكاسية - الطاقة الحرة.

C251 كيمياء تحليلية (١) (٢+٣ت)

طرق المعايير الحجمية - طرق التحليل الوزني.
المبادئ الأساسية للاتزان الكيميائي وثوابت الاتزان - نظرية حمض - قاعدة تعيين PH للأحماض القوية والقواعد النووية - منحنيات المعايرة - معيرات التبادل - معايير الأكسدة - الاختزال - معايير الترسيب وتكوين المعقدات ميكانيكية وظروف الترسيب - أمثلة لطرق الترسيب من المحاليل المتجانسة

P 241 موجات وضوء فيزيائي (2 ن + 3 ت)

الاهتزازات القصرية والرنين ، المذبذبات المزدوجة ، سلسلة فورييه ، معادلة الحركة الموجية الموجات المنتشرة في الأسلاك ، وفي الأغشية ، الأشعة الكهرومغناطيسية ، الاهتزازات الطولية ، الموجات الصوتية ، انتشار الموجات في السوائل ، الموجات المتقدمة ، الحزم الموجية ، سرعة المجموعة ، الموجات في بعدين وثلاث أبعاد ، الاستقطاب ، التداخل ، الحيود ، الهولوجراف ، أشعة إكس . تجارب في الموجات والبصريات الفيزيائية .

P 231 كهرومغناطيسية (2 ن + 3 ت)

حساب المتجهات التفاضلي والتكاملي ، المحاور شبه المنحنية ، الكهروستاتيكية ، المجال الكهروستاتيكي وخصائصه ، الجهد الكهربائي ، الشغل والطاقة في المجال الكهروستاتيكي معادلة لابلاس ، النظريات الأحادية ، طرق فصل المتغيرات ، التمدد المتعدد ، المجال الكهروستاتيكي في المواد المغناطوستاتيكية ، قانون قوي لورانتر ، قانون بيوت سافار ، خواص المجال المغناطيسي ، متجه الجهد المغناطيسي ، المجال المغناطوستاتيكي في المواد. تجارب في الكهرومغناطيسية .

M211-1 تفاضل وتكامل (٢ن+١ت)

المتباينات (الدوال - النهايات عند نقطة في النهايات عند مالانهاية - المشتقات - النهايات العظمى الصغرى تطبيقات النهايات العظمى والصغرى
التكامل :- تعريف التكامل في متغير واحد - التكامل بالتعويض والتجزئي - تكامل الدوال الاسية - اللوغاريتمية - تكامل المثلية والدوال المثلثية العكسية والزائدية والزائدية العكسية - إيجاد المساحات باستخدام التكامل.

الفصل الدراسي الثاني

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
٧٥	2.5	15	٢.٥	٥٥	3	٣	1	كيمياء عضوية أرومانية وعديدة الحلقة	C231
75	2.5	15	2.5	55	٣	٣	2	كيمياء فيزيائية (٣) وكيمياء الكم والكرونيات	C242
٧٥	2.5	15	2.5	55	٣	3	1	كيمياء عامة (٢)	C211
٧٥	2.5	15	٢.٥	٥٥	3	3	2	ديناميكا حرارية	P221
٧٥	2.5	15	٢.٥	٥٥	3	3	2	تيار متردد ودوائر كهربية	P232
75	٢.٥	١٠	٢.٥	٦٠	3	١	2	معادلات تفاضلية	M213
50	-	-	٥	٤٥	2	-	2	متطلب جامعة (٢)	UP22
500					20	٦	14	المجموع	

C231 كيمياء أرومانية وعديدة الحلقة (١+٣ت)

الصفة الاروماتية – تفاعلات الاستبدال الاروماتية الالكتروفيلية – التوجيه وتأثير المجموعات – تفاعلات الاستبدال الاروماتية النيوكليونية – الفيتولات – أمحاض السفلونيك – الألوهيدات والكينونات والأحماض والاسترات والإمينات الاروماتية. مقدمة في المركبات عديدة الحلقات الاروماتية المنفصلة والمدمجة – الباي فويل- تحضير وتفاعلات النفثالين – الأنثراسين – الفينانثرين .

C242 كيمياء فيزيائية (٣) (٢+٣ت) وكيمياء الكم+ الكرونيات (٢) (٢+٣ت)

أصل نظرية الكم – الأطياف الخطية – إشعاع الجسم الأسود- التأثير الكهروضوئي –الخواص الشبه موجبة للجسيمات – فروض نظرية الكم الجسم في الصندوق- أحادي إبعاد وثنائي وثلاثي الأبعاد – الدوار الصلب – المذبذب المتناسق الكلاسيكي المشغلين والغرم الزاوي- ظواهر الانتقال النفقي

C211 كيمياء عامة (٢) (١+٣ت)

كيمياء الهيدروجين – الماء – حركة أكسيد الهيدروجين – الأكسجين الأوزون – الكبريت – الأحماض والقواعد – مقدمة في كيمياء الكربون والسليكون.

P 221 ديناميكا حرارية (2 ن - 3 ت)

نبذة تاريخية ، ديناميكا حرارية وميكانيكا إحصائية ، حالات الإتزان ، كمية الحرارة ، درجة الحرارة والضغط ، معادلات الحالة والمتغيرات ، القانون الأول للديناميكا الحرارية ، القانون الثاني للديناميكا الحرارية ، الانتروبي ، تجربة جول – طومسون ، إشعاع الجسم الأسود . الغاز البارامغناطيسي ، جهود الديناميكا الحرارية ، التغيرات الطورية ، التفاعلات الكيميائية ، نظرية الحركة للغازات ، دوال الاحتمال والتوزيع ، توزيع ماكسويل – بولتزمان ، ظاهرة الانتقال الحراري ، الإضطراب الحراري . تجارب في الديناميكا الحرارية – تجارب عملية في الديناميكا الحرارية.

P 232 تيار متردد ودوائر كهربية (2 ن - 3 ت)

عناصر الدائرة الأساسية ، قانون أوم ، قانون كيرشوف ، دوائر المقاومات البسيطة ، المصادر الكهربائية ، مكبر العمليات المثالي ، تحليل عقد فردية الجهد ، تحليل شبكية التيار ، تحويلات المصادر ، مكافئات سيفين ونورتون ، القدرة العظمى المنقولة ، قاعدة التركيب ، أنظمة الرنين الأولي ، الاستجابة الطبيعية والمميزة ، إستجابة الخطوة انظمة الرنين الثانية ، تحليل الحالة المستقرة الجيبي ، الطورية ، القدرة المركبة والفاعلة ، دوائر الطور الثلاثية ، استجابة التردد ، الشبكية ذو الموصلين . تجارب في التيار المتردد والدوائر الكهربائية .

M213 معادلات تفاضلية (٢+١ت)

المعادلات التفاضلية العادية من الرتبة الأولى والدرجة الأولى : مقدمة في المعادلات التفاضلية ، تعاريف ، تكوين المعادلات التفاضلية ، طرق حل المعادلات التفاضلية من الرتبة الأولى والدرجة الأولى: فصل المتغيرات ، المعادلات التفاضلية المتجانسة، معادلات تفاضلية ات معاملات خطية ، المعادلات التفاضلية الخطية من الرتبة الأولى ، معادلات تفاضلية تؤول إلى معادلات خطية، المعادلات التفاضلية التامة ، عامل التكامل . المعادلات التفاضلية الخطية من الرتبة النونية ذات المعاملات الثابتة: التعرف والخواص العامة ، المعادلات التفاضلية المتجانسة من الرتبة الثانية ذات المعاملات الثابتة ، المعادلات التفاضلية من الرتبة النونية ذات المعاملات الثابتة ، المعادلات التفاضلية غير من الرتبة النونية ذات المعاملات الثابتة ، معادلات تفاضلية ذات معاملات متغيرة ويمكن تحويلها إلى معادلات ذات معاملات ثابتة ، طرق أخرى لإيجاد الحل الخاص للمعادلة غير المتجانسة ، اختزال الرتبة للمعادلة التفاضلية ، طرق تغير البارامترات ، طريقة المعاملات غير المحددة ، المعادلات التفاضلية الآتية . حل المعادلة التفاضلية بطريقة المتسلسلات: المعادلات من الرتبة الأولى ، المعادلات من الرتبة الثانية ، طريقة فروبنوس ، طرق عددية لحل المعادلات التفاضلية ، طريقة بيكارد ، طريقة متسلسلة تيلور.

مجموعة العلوم البيولوجية والكيميائية المستوى الأول

الفصل الدراسي الأول:-

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	ا	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
٥٠	2.5	10	2.5	35	٢	٣	١	مدخل علم الحيوان (١)	Z111
75	2.5	15	2.5	55	٣	٣	٢	لافقاريات	Z132
٥٠	2.5	10	2.5	35	٢	٣	١	تشريح النبات (١)	B111
٥٠	2.5	10	2.5	35	٢	٣	١	علم الشكل الخارجي	١٥١B
٥٠	2.5	-	2.5	45	٢	-	٢	أسس الكيمياء الفيزيائية	C141
75	2.5	15	2.5	55	٣	٣	٢	كيمياء عضوية (١)	C121
٥٠	2.5	٥	2.5	٤٠	٢	1	١	تفاضل وتكامل	M111
٥٠	2.5	10	2.5	35	٢	٣	١	خواص مادة وحرارة	P112
٥٠	2.5	-	2.5	45	٢	-	٢	لغة انجليزية	E101
٥٠٠					٢٠	٧	١٣	المجموع	

Z111 مدخل علم الحيوان (١) (1ن+ 3ت)

فسبولوجيا الحيوان : المواد الغذائية : الجهاز الهضمي والهضم ، الأيض ، الجهاز الدوري ، الجهاز التنفسي ، الجهاز الإخراجي ، الجهاز العصبي والعقلي ، الغدد الصماء والتكاثر .
علم الخلية والأنسجة والأجنة : الخلية (مكوناتها والتركيب الدقيق) : انقسام الخلية ، أنواع الأنسجة المختلفة ، الأطوار الجنينية الأولى لحيوان السهيم .

العملي : تشريح الضفدعة : الصفات الخارجية والأجهزة المختلفة ، أمثلة لأنواع الأنسجة المختلفة

Z132 لافقاريات (2ن+ 3ت)

مقدمة عن نشأة وقواعد تصنيف الأوليات (حيوانات وحيدة الخلية) : الصفات العامة ، التصنيف شعبة السوطيات شعبة اللحميات شعبة الجرثوميات -شعبة الهيديات مع ذكر أمثلة لكل شعبة منها:- المساميات والخصائص والتصنيف وبيولوجية الاسفنجيات وأنواع الإسفنج (الاسكوني- السيكوني والليكوني)

طائفة الهيدرات (الهيدرا والوبيليا) - طائفة الفنجاليات (الاوريليا) - طائفة الشعاعيات (الأسيونات)شعبة الديدان المفلطحة طائفة (التريماتودا الفاشيولا- البلهارسيا) طائفة التربلاريا (البلاناريا) طائفة السستودا (التينا) مجموعة السيلوميات الكاذبة شعبة النيماتودا مع دراسة تفصيلية لكل من (الإسكارس والانكلستوما) مجموعة السيلوميات والخصائص العامة - شعبة الديدان الحلقية والصفات العامة لها.

B111 تشريح النبات (١) (1ن- 3ت)

تركيب الخلية النباتية - البروتوبلازم - مكونات البروتوبلازم مكونات الخلية غير البروتوبلازمة الجدار الخلوي ، النقر ، الأنسجة النباتية ، الأنسجة الإنشائية ، الأنسجة المستديمة ، الأنسجة الوعائية المركبة ، البشرة .

B151 علم الشكل الخارجي (1ن - 3ت)

الشكل الظاهري : مقدمة ، النباتات مغطاة البذور ، تركيب الزهرة ، التلقيح والإخصاب وتكوين البذور ، دورة حياة مغطاة البذور ، البذور والإنبات ، تركيب البذرة ، العوامل التي تؤثر على الإنبات (خارجية وداخلية) ، التغيرات التي تحدث خلال الإنبات نموذج لبذور وبادرات نباتات ذوات الفلقتين والفلقة الواحدة ، السلوك والمواطن : الشكل الخارجي للنبات : المجموع الجذري (نشأة الجذر ووظائفه - مناطق الجذر المختلفة تحورات الجذر) ،المجموع الخضري (البراعم : نشأتها ووظيفتها وتركيبها) الساق (نشأة الساق - الفرع - طبيعة التحورات) الورقة (الأنواع المختلفة - ووظيفتها - توزيعها - الافتراق الزاوي - تركيب الأوراق - التحورات) .

C141 أسس الكيمياء الفيزيائية(2ن)

دراسة قوانين الغازات، دراسة الخواص العامة وقوانين السوائل ، دراسة الخواص العامة وقوانين المواد الصلبة.

C121 الكيمياء العضوية(١) (2ن+3ت)

أنواع الروابط والتجهين لذرة الكربون -تقسيم المركبات العضوية - الأسس العامة للتسمية - دراسة تحضير وتفاعلات المركبات الأليفاتية البرافينات - الأليفينات - الاستيلينات- الكحولات - الألوهيدات - الكيتونات الأثيرات.

M111 تفاضل وتكامل (1ن+1ت)

المتباينات (الدوال - النهايات عند نقطة في النهايات عند مالانهاية - المشتقات - النهايات العظمى الصغرى تطبيقات النهايات العظمى والصغرى تطبيقات النهايات العظمى والصغرى

التكامل :- تعريف التكامل في متغير واحد - التكامل بالتعويض والتجزئ - تكامل الدوال الاسية - اللوغاريتمية - تكامل المثالية والدوال المثلية العكسية والزائدية والزائدية العكسية -إيجاد المساحات باستخدام التكامل.

P 112 خواص مادة وحرارة (1 ن + 3 ت)

الأبعاد والوحدات الفيزيائية ، المتجهات ، ديناميكا الأجسام ، استاتيكا وديناميكا الأجسام الجاسنة ، قوانين الحفظ ، الحركة الاهتزازية .تجارب في خواص المادة - درجة الحرارة وكمية الحرارة ، معادلة الحالة ، نظرية الحركة للغازات الأنثروبيا والقانون الثاني للديناميكا الحرارية ، تجارب في الحرارة .

الفصل الدراسي الثاني:-

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
50	2.5	10	2.5	35	٢	٣	١	مدخل علم الحيوان (٢)	Z112
50	2.5	10	2.5	35	2	٣	١	أساسيات علم الأنسجة	Z121
٧٥	2.5	15	2.5	55	٣	٣	٢	فسيولوجي نبات عام	B161
٥٠	2.5	10	2.5	35	٢	٣	١	تصنيف نباتات لازهرى	B131
٧٥	2.5	15	٢.٥	55	٣	٣	٢	أسس الكيمياء غير عضوية	C122
٥٠	2.5	10	2.5	35	٢	٣	١	كيمياء عضوية (٢)	C132
٥٠	2.5	٥	٢.٥	٤٠	٢	١	١	جبر وهندسة	M116
٥٠	2.5	10	2.5	35	٢	٣	١	كهربية وضوء	P134
٥٠	2.5	10	2.5	35	٢	٢	١	حاسب الى (١)	M131
٥٠٠					٢٠	٩	١١	المجموع	

Z112 مدخل علم حيوان (٢)(١+٣ ت)

لافقاريات : قواعد تصنيف المملكة الحيوانية ، والخصائص العامة : الأوليات ، الإسفنج ، الجوفعمويات ، الديدان المفطحة ، الديدان الخيطية ، الديدان الحلقية ، مفصليات الأرجل ، الحشرات ، الرخويات ، شوكيات الجلد .
 الفقاريات : الخصائص العامة للحليات ، تصنيف شعبة الحليات ، الأجهزة الداخلية للسهم ، الخصائص العامة للفقاريات ، الأسماك الغضروفية ، الأسماك العظمية ، البرمائيات ، الزواحف ، الطيور ، الثدييات .
 العملى : تصنيف المملكة الحيوانية : أمثلة من الأوليات ، الهدر ، الفاشيولان الشسستوسوما ، التينيا ، الأسكارس ، دودة الأرض (قطاع عرضى) ، الصفات الخارجية لذكر وأنثى كل من (الصرصور – بق الفراش – البرغوث وقمل الإنسان) ، السهم ، كلب السمك ، سمك البلطى ، قطاع فى جلد السلحلية ، الحمامة ، الأرنب .

Z121 أسياسيات علم الأنسجة (١+٣ ت)

أقسام الأنسجة :- الطلائية تعريفها وأقسامها تبعاً للتركيب – الوظيفة
 الأنسجة الضامة : أنواع الخلايا – الألياف أقسامها
 الأنسجة العضلية : الهيكلية – القلبية – الملساء
 الأنسجة العصبية: تركيب الخلية العصبية – أشكالها – تركيب الحبل الشوكى- العصب الوركى.

B161 فسيولوجي نبات عام (٢ - ٣ ت)

فسيولوجيا نبات : الأنظمة الغروية : البروتوبلازم والخلية ، أنواع المحاليل طرق تحضير الغرويات ، الخواص العامة للغرويات • البروتوبلازم كنظام يتكون من العديد من الغرويات ، الأسموزية : الانتشار ، والعوامل التي تؤثر في عملية الانتشار ، أنواع الأغشية ، الخلية النباتية كنظام أسمو زى ، النفاذية وتركيب الغشاء البلازمى ، نفاذية الخلية ، الإنزيمات : الخواص العامة للإنزيمات طريقة عمل الإنزيم ، تخصصية الإنزيمات ، تقسيم الإنزيمات ، التنفس : أنواع التنفس ، التنفس الهوائى والإلاهوائى ، ميكانيكية التنفس ، عملية البناء الضوئى ، آلية البناء الضوئى .

B131 تصنيف النباتات اللازهرية (١ - ٣ ت)

تقسيم المملكة النباتية – التركيب والتكاثر في الفيروسات والبكتريا تركيب ودورة حياة الطحالب – الفطريات .

C122أسس الكيمياء غير العضوية (٢+٣ت)

النظام الالكتروني وتركيب الذرة - الجدول الدوري - الروابط الكيميائية - الشكل الهندسي للجزيئات.

C132كيمياء عضوية (٢)(١+٣ت)

دراسة تحضير وتفاعلات الأحماض ومشتقاتها الاسترات – الاتهيدريدات – الاميدات – الكلوريدات الاميتات ومشتقاتها – مشتقات العضوية الهالوجينية –المشتقات الكبرىئية العضوية.

M116 جبر وهندسة (1+ ١ت)

مقدمة في المنطق الرياضي ، العلاقات ، علاقات التكافؤ ، الدوال ، الاستنتاج الرياضي ، العمليات الثنائية ، الزمز (الخواص والنتائج الأساسية) ، زمز التباديل ، الحلقات والحقول (الخواص والنتائج الأساسية)، الكسور الجزئية – نظرية المعادلات.
 المتجهات في المستوى – الخط المستقيم – القطوع المخروطية – المعادلات البار مترية للمنحنيات في المستوى (السيكلويد والقطوع المخروطية) – المعادلة العامة من الدرجة الثانية في متغيرين – المتجهات في الفراغ – المسافة من نقطة إلى مستوى السطوح الدورانية – معادلة الخط المستقيم والمستوى – تصنيف معادلة الدرجة الثانية .

P 134 كهربية وضوء (1 ن + 3 ت)

الشحنة الكهربائية والمجال ، قانون جاوس ، الجهد الكهربائي ، المكثفات والعوازل التيار الكهربائي والمقاومة ، القوة الدافعة الكهربائية والدوائر الكهربائية ، المجال المغناطيسي ، قانون أمبير وفاراداي ، الحث المغناطيسي ، الخواص المغناطيسية للمواد ، الاهتزازات الكهرومغناطيسية ،تجارب في أساسيات الكهرباء والمغناطيسية -البصريات الهندسية ، الأجهزة البصرية ، تحليل أنظمة العدسات ، التشوه ، مصادر الضوء وأطيافها المختلفة ، سرعة الضوء ، البصريات الفيزيائية ، تداخل الأشعة ، حيود فرانوفر ، حيود فرنل ، محززة الحيود ، إمتصاص الضوء الاستطارة والإستقطاب ، الإنعكاس من علي أسطح المعادن ، والعوازل ، الإنكسار المزدوج تداخل الموجات المستقطبة ، النشاط البصري.

M131 حاسب آلي(١) (1 ن + 2 ت)

التطبيقات في الحاسوب ، البيانات والبرمجة ، المعالم المختلفة للأقراص الصلبة ، أنظمة تحكم الحاسب والمنطق منظومة البناء البرمجة (اللغات ، قاعدة البيانات ، نظم التشغيل ، التطبيقات) .

المستوى الثاني

الفصل الدراسي الأول:-

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقى	نظرى		
٥٠	2.5	10	2.5	35	2	3	1	وراثه و بيولوجيا جزيئية	Z261
٧٥	2.5	15	2.5	55	3	3	2	لافقاريات	Z231
٧٥	2.5	15	2.5	55	3	3	2	تصنيف نباتات زهرية (١)	B231
٥٠	2.5	10	2.5	35	2	3	1	مقدمة فى علم الوراثة الخلوية	B281
٧٥	2.5	15	2.5	55	3	3	2	كيمياء عضوية اليقاتية ثنائية	C221
٧٥	2.5	15	2.5	55	٣	٣	2	كيمياء فيزيائية وديناميكا حرارية	C241
٥٠	2.5	-	2.5	٤٥	2	-	2	فيزياء حيوية وإشعاعية	P448
٥٠	٢.٥	-	٢.٥	٤٥	٢	-	٢	متطلب جامعة (١)	UP21
٥٠٠					٢٠	٦	١٤	المجموع	

Z261 وراثه وبيولوجيا جزيئية (١ ن + ٣ ت)

التركيب الجزيئى للكر وموسومات فى بدائيات وحقيقيات النواة : تعبئة كروموسومات بدائيات النواة تعبئة كروموسومات حقيقيات النواة ، تتابعات متخصصة فى كروموسومات حقيقيات النواة (السنتروميوتيلومير) . آلية تناسخ الدنا ، التناسخ فى بدائيات النواة ، التناسخ فى حقيقيات النواة ، بداية تصنيع الدنا ، الشريط المستمر – الشريط المتأخر ، تناسخ أطراف الكروموسومات (التيلومير) ، الحزونات والطوبوغرافيات ، البيولوجيا الجزيئية لوظيفه الجين ، نسخ وتكوين الرنا الرسول ، نسخ إنزيم بوليميريز الرنا ، البداية ، الاستطالة ، النهاية . النسخ فى حقيقيات النواة . آليات سير تصنيع الرنا ، آلية فصل الجين . تنظيم عملية نسخ الجينات ، المشغل ومجموعات المشغل الوراثة ، صفات مثبط اللاك ومشغل اللاك ، تنظيم عمل الجينات فى حقيقيات النواة ، المبدئ ، العناصر القريبة ، المحفزات . المادة الوراثة ودورة الخلية ، دورة الخلية فى بدائيات النواة ، دورة الخلية فى حقيقيات النواة ، تناسخ الدنا ودورة الخلية . المادة الوراثة الغير كروموسومية ، دنا الميتوكوندريا ، التعبير عن جينات الميتوكوندريا ، دنا الكلوروبلاست ، التعبير عن جينات الكلوروبلاست . آليات الطفرات الجينية ، الأسس الجزيئية للطفرات الجينية ، الطفرات التلقائية ، الطفرات المستحثة . الاختلالات الكروموسومية . التعبير فى التركيب الكروموسومى ، الحذف ، التضاعف ، الانقلاب ، الانتقال . التغير العددي فى الكروموسومات ، تعدد الصفة الصبغية ، عدم تساوى الصبغيات . عمليات الإصلاح بعدم التطايف ، بعض العيوب فى عمليات الإصلاح أمراض الإنسان ، سرطان الجلد ، سرطان القولون الوراثى .
العملي : تحضير الكروموسومات من نخاع عظم الفأر ، صبغ الكروموسومات المحضرة ، تصوير وترتيب وتحليل النمط الصبغى الخلوي ، النمط الصبغى الخلوي فى الجرذ ، تحضير النمط الخلوي للإنسان ، التغير فى عدد الكروموسومات ، التغير فى تركيب الكروموسومات العملاقة للدوسوفيل ، الوراثة (التوازن الوراثى) ، الإخلال بالتوازن الوراثى .

Z231 لافقاريات (٢ ن + ٣ ت)

شعبة الديدان الحلقية : الصفات العامة المميزة : طائفة عديدات الأهلاب ، طائفة قليلات الأهلاب : طائفة العلقيات ، شعبة مفصليّة الأرجل : الصفات العامة المميزة ثلاثية الفصوص ، شعبة كلابية القرون ، طائفة الميروستوماتا ، طائفة العنكبليات ، طائفة بكنوجونيدا : شعبة القشريات : طائفة خيشومية الأرجل . طائفة فكيات الرجل : طائفة القشريات الصدفية : طائفة مجدافية الأرجل . طائفة رخوية الهيكل : طائفة القشريات الورقية : طائفة رخوية الهيكل الأصلية . شعبة وحيدة الشعبة ، عديدات الأرجل ، طائفة حافيات (مئويات) الأرجل : طائفة مزدوجات (أليفات) الأرجل : شعبة الرخويات : الصفات العامة المميزة : شعبة بلاكوفورا (ذوات الألواح) ، طائفة الرئويات : طائفة إسفينية القدم (ذوات المصراعين) : طائفة رأسية القدم (مزراقية القدم) . شعبة شوكلات الجلد : الصفات العامة
المميزة : شعبة شوكلات الجلد الحرة ، طائفة النجميات : طائفة الثعبانيات : طائفة القنفذيات : طائفة الخيارات : شعبة شوكلات الجلد المثبتة ، طائفة الزنبقيات .

العملي : شعبة الحلقيات : دراسة الشكل الخارجى وقطاعات عرضية وطولية والزوائد وبعض الأطوار اليرقانية لأمتلة من اللاقاريات التابعة للشعب المختلفة (الديدان الحلقية ، مفصليّة الأرجل ، الرخويات ، شوكلات الجلد) .

B231 تصنيف نباتات زهرية (١) (٢ ن + ٣ ت)

تطور أجزاء الزهرة (تطور الزهرة من المجموع الخضري – تطور السبلات من الأوراق والبتلات من السبلات والأسدية من البتلات – تطور الكرابل الملتحمة من السائبة) تركيب السداة ، الكربة ، المتك ، الطرق المختلفة للتلقيح ، تكوين المشيج الذكرى والأنثوي ، الأنواع المختلفة للثمار ، الأنواع المختلفة للنورات ، مقدمة عن التقسيم الصناعى والطبيعى والتطوري ، الصفات البدائية والمتطورة فى النبات ، دراسة بعض نماذج للفصائل النباتية المختلفة لذوات الفلقة وذوات الفلقتين .

B281 مقدمة فى علم الوراثة الخلوية (١ ن - ٣ ت)

مقدمة ، انتقال وتوزيع المادة الوراثة ، انقسام الخلية ، الأسس المنديلية ، الأسس الخلوية والنظرية الصبغية للوراثة ، تنوع التعبير الجينى ، العلاقات الأليلية ، علاقات السيادة ، الأليلات المتعددة ، الجينات المميّة ، فعل الجين وتفاعل الجينات ، الأثر

التعددي للجين ، تفاعلات التفوق الجيني ، تفاعلات عدم التفوق الجيني ، درجات التعبير الجيني ، تأثير البيئة على التعبير الجيني ، العوامل الخارجية ، العوامل الداخلية ، الطراز النسخية ، وراثه الجنس ، نظم تحديد الجنس ، الوراثة المتعلقة بالجنس ، ترتيب المادة الوراثية ، الارتباط ، العبور الخرائط الجينية ، التغير في المادة الوراثية ، التغير في تركيب وعدد الصبغيات ، الوراثة خلال السيئوبلازم.

C221 كيمياء عضوية أليفاتية ثنائية (2ن+3ت)

تخليق ودراسة تفاعلات المركبات العضوية ثنائية المجموعات ومركبات المثليين النشطة – مركبات ثنائي الاوليفين – مركبات الكربونيل غير المشبعة..... الأحماض الدهنية – تقسيم الدهون – تخليق وتفاعلات الدهون – الأحماض الامينية – أنواع البروتينات – تخليق وتفاعلات البروتينات.

C241 كيمياء فيزيائية وديناميكا حرارية (2ن)

مقدمة عن الغازات المثالية – القانون الأول للدنيا ميكا الحرارية الشغل والحرارة – المحتوى الحراري الطاقة الداخلية السعة الحرارية – القانون الثاني المحركات الحرارية – الانثروبي – القانون الثالث التغير في الانتروبي- العمليات الانعكاسية وغير الانعكاسية – الطاقة الحرة.

P 448 فيزياء حيوية إشعاعية (2 ن)

الذرة ، النواة ، والنظائر المشعة . وحدة الكتلة الذرية ، الجسيمات الأولية المستخدمة في العلاج الإشعاعي ، النشاط الإشعاعي الطبيعي والسلاسل المشعة ، قوانين الإضمحلال ، الأشعة الصادرة الكية . الطرق المختلفة للإضمحلال النووي . الطاقة الممتصة في الجسم من النظائر المشعة المختلفة . تراكم العنصر المشع الناتج من عنصر آخر مشع ، المولدات قصيرة العمر . إنتاج النظائر المشعة . تعامل الإشعاعات المختلفة مع أنسجة الجسم ، العلاقة بين طاقة الجسيمات المشحونة والمدي في الوسط ، تعامل أشعة جاما مع الوسط ، الكشف عن الأشعة المؤينة .

الفصل الدراسي الثاني:-

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقى	نظرى		
75	2.5	15	2.5	55	3	3	2	حلبيات	Z241
50	2.5	10	2.5	35	2	3	1	حشرات (١)	Z251
50	2.5	10	2.5	35	2	3	1	تشريح نبات (٢)	B211
25	2.5	-	2.5	20	1	-	1	نبات اقتصادى ومحاصيل	B232
50	2.5	10	2.5	35	2	3	1	بيئة نباتية	B241
75	2.5	15	2.5	55	3	3	2	كيمياء اورماتية وعديدة الحلقات	C231
75	2.5	15	2.5	55	3	3	2	كيمياء الكربوهيدرات والدهون	C331
50	2.5	٥	2.5	٤٠	2	1	1	رياضة عامة	M216
50	2.5	-	2.5	٤٥	2	-	2	متطلب جامعة (٢)	UP22
٥٠٠					٢٠	٧	١٣	المجموع	

Z 241 الحلبيات (٢٠ + ٣)

الخصائص العامة للحلبيات : التقسيم العام للحلبيات : الحلبيات الأولية : طائفة : الرأسحلبيات (السهيم) الصفات العامة للسهيم ، الجهاز الهضمي ، الوعائي ، العصبي الإخراجي والتناسلي ، الهيكل والعضلي في السهيم ، طائفة الذيلحلبيات (بخاخة البحر) . تحت شعبة : الفقاريات : مجموعة عديمات الفكوك : طائفة دائريات الفم (الجلكى) ، الصفات الخارجية للجلكى ، الجهاز الهضمي ، الوعائي ، التنفسي ، البولي التناسلي والعصبي في الجلكى ، مجموعة الفكيات : فوق طائفة الأسماك ، طائفة الأسماك الغضروفية (كلب السمك) ، الصفات الخارجية ، الجهاز الهيكلي ، الهضمي ، الوعائي ، التنفسي ، البولي ، العصبي فى كلب السمك . طائفة الأسماك العظمية (البلطي) ، الصفات الخارجية الجهاز الهضمي ، الوعائي ، التنفسي ، البولي التناسلي والعصبي ، التقسيم العام للأسماك . فوق طائفة رباعيات الأقدام : التشابهات بين الأسماك والبرمائيات ، التركيب المثالي للطرف الخماسي فى رباعيات الأطراف ، طائفة : البرمائيات : التركيب المتحور فى الطرف الخماسي فى البرمائيات ، القلب والأوعية الدموية فى البرمائيات ، أعضاء الحس فى البرمائيات ، طائفة الزواحف : الخصائص العامة للزواحف ، الصفات الخارجية للدفان ، الجهاز الهضمي ، الدورى ، التنفسي ، البولي التناسلي والعصبي فى الدفان ، التقسيم العام للزواحف . طائفة الطيور : الخصائص العامة للطيور ، الصفات الخارجية للحمامة ، الجهاز الهضمي ، الدورى ، التنفسي ، البولي ، التناسلي ، الهيكل ، والعصبي فى الحمامة ، التقسيم العام للطيور . طائفة الثدييات : الخصائص العامة للثدييات الخارجية للأرنب ، الجهاز الهضمي الدورى ، التنفسي ، البولي ، التناسلي الهيكل والعصبي فى الأرنب ، التقسيم العام للثدييات .

العملي : شعبة الحلبيات : تحت (1) الحلبيات الأولية ، طائفة : الرأسحلبيات : السهيم : الطور اليرقى المتقدم (صورة + عينة) ، الطور اليافع (عينة) ، ق.ع. فى لمنطقة البلعومية (صورة + عينة) ، ق.ع. فى منطقة الذئع ، ق.ع. فى منطقة الذيل . تحت شعبة (11) الفقاريات (المجمميات) : مجموعة (أ) اللافكيات : طائفة دائريات الفم : الجلكى الطور اليرقى (يرقة الأموسيت) (صورة + عينة) ، الطور اليافع (عينة) ق.ع. فى المنطقة البلعومية ، ق.ع. فى منطقة الذئع (صورة + عينة) ق.ع. فى منطقة الذيل ، مجموعة (ب) الفكيات : فوق طائفة الأسماك الغضروفية : كلب السمك (الشكل الخارجي) ، القشور السنية ، كلب السمك المشرح (صورة + عينة) ، ق.ع. فى المنطقة البلعومية (صورة + عينة) . ق.ع. فى منطقة الذئع (صورة + عينة) ، ق.ع. فى منطقة الذيل ، طائفة الأسماك العظمية : البلطي : الشكل الخارجي ، تشريح البلطي + الصورة ، القشور الدائرية والمسطية ، ق.ع. فى المنطقة البلعومية ، ق.ع. فى منطقة الذئع ، ق.ع. فى منطقة الذيل . فوق طائفة رباعيات الأقدام : طائفة البرمائيات : الطور اليرقى فى الضفدع (٢٤ ساعة بعد الفقس) ، طائفة الزواحف : الدفان الكبير : الشكل الخارجي : التشريح ، ق.ع. رأسى فى الجلد . طائفة الطيور : الحمامة المنزلية : الشكل الخارجي ، التشريح . الحمامة المنزلية : الجمجمة (منظر ظهري ، بطني وجانبي) ، الحزام الصدري (هيكل الصدر) ، هيكل الطرف الأمامى ، الحزام الحوضى ، هيكل الطرف الخلفي . طائفة الثدييات : الأرنب : الشكل الخارجي والتشريح ، الجمجمة (منظر ظهري ، بطني وجانبي) . الأرنب : العمود الفقاري ، الأحزمة (الصدري والحوضى) ، عظام الأطراف (الأمامي والخلفي) .

Z 251 حشرات (١) (١٠ + ٣)

المظهر الخارجي لسطح وجدار الجسم (الميازيب - الأوتاد - التمثيل - الزوائد الخارجية عامة ومستقبلات الحس) مناطق الجسم : الرأس (الصفائح - الميازيب - هيكل الرأس الداخلي - التركيب المقارن للرأس وقرون الاستشعار وأجزاء الفم) ، الرقبة - الصدر (الصدر الامامى والمجنح - أنواع الأجنحة والأرجل والتمفصل مع الصدر) البطن (عقل البطن - تركيب - عقلة البطن - الزوائد البطنية)

B211 تشريح نبات (٢) (١٠ + ٣)

نظريات التراكيب الإنشائية وتميزها ، تركيب الأنسجة الوعائية (النظام الوعائي) ، تطور السيفونوستيل ، منشأ جسم النبات الإبتدائى والثانوي ، التغلظ الثانوي فى سيقان ذوات الفلقتين ومعرفة البذور ، صفات اللحاء والخشب الثانوي ، النمو الشاذ فى ذوات الفلقتين ومعرفة البذور وذوات الفلقة الواحدة ، النمو الثانوي العادي فى جذور ذوات الفلقتين ، البشرة البديلة والعديسات ، منشأ الفلين مكانه وطريقة تكونه ، الفلف وأنسجة الحماية فى ذوات الفلقة الواحدة علاقة التركيب النباتية بالبيئة والتأقلم فى الشكل

والتشريح ووظائف الأعضاء في النباتات الصحراوية والوسيطه ، تأثير الضوء على تركيب النبات وأنواع الكرانز في تشريح الأوراق .

B 232 نبات اقتصادي ومحاصيل (١ن)

الزيوت الأساسية والزيوت العطرية (ورد- ياسمين – كافور – بنفسج) الزيوت الدهنية (نخيل جوز الهند – الزيتون – القطن – الخروع – عباد الشمس – سمسم – كتان) ، السكريات (تصنيع السكر من قصب السكر والبنجر) ، النشويات والمنتجات النشوية (الأرز – البطاطس – قمح – ذرة) الصناعات الكحولية ، والنباتات الطبية والمواد الفعالة وبعض العقاقير المستخلصة منها (الصبار – بلا دونا -.....الخ) المشروبات غيرا لكحولية ، القهوة وطرق استخراجها من البذور .

B241 بيئة نباتية (١ن +٣ت)

مفاهيم ومبادئ وتخصصات علم البيئة النباتية ، الأفراد والعشائر النباتية ، النظام البيئي والمفاهيم ذات الصلة ، التفاعلات بين الأنواع النباتية ونتائجها الإيجابية والسلبية على التجمع النباتي ، النظام البيئي ومفاهيم التعاقب النباتي ، التكيف في النباتات وبيئة التكاث ، الوراثة البيئية في الأفراد النباتية • العوامل البيئية (العوامل المناخية والطوبوغرافية وعوامل التربة والعوامل الإحيائية وأثرها على النبات) ، استجابة التوزيع العام للكساء الخضري وأنواع النظم البيئية للعوامل البيئية ، المظاهر المميزة الأنواع النباتية ككاشف بيئي ، استجابة السلوك النباتي للعوامل البيئية .

C231 كيمياء أروماتية وعديدة الحلقة (٢ن+٣ت)

الصفة الاروماتية – تفاعلات الاستبدال الاوماتية الالكترونيكية – التوجيه وتأثير المجموعات – تفاعلات الاستبدال الاروماتية النيوكليونية – الفيتولات – أحماض السفلونيك – الالوهيدات والكينونات والأحماض والاسترات والإمينات الاروماتية. مقدمة في المركبات عديدة الحلقات الاروماتية المنفصلة والمدمجة – الباي فنيل- تحضير وتفاعلات النفثالين – الانثراسين – الفينانثرين .

C331 كيمياء الكربوهيدرات والدهون (٢ن+٣ت)

تقسيم الكربوهيدرات- أشكال فيشر وهياكل للسكريات – ظاهرة تعدل الدوران – إثبات تراكيبي السكريات الخماسية والسداسية – تفاعلات السكريات الأحادية – السكريات الثنائية – إثبات تراكيبيها – دراسة تفاعلاتها – السكريات عديدة .

M216 رياضة عامة (١ن+٣ت)

المنطق الرياضي – المتباينات ، المتتابعات – محددات ومصفوفات مقدمة أن او موكبة – معادلة المستقيم في المستوى – معادلة المستوى – معادلة المسقيم في الفراغ – حجوم ومساحات المجسمات.

مجموعة العلوم الجيولوجية والكيميائية

المستوى الأول

الفصل الدراسي الأول :-

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
٢٥	٢.٥	-	٢.٥	٢٠	١	-	١	جيولوجيا طبيعية	G141
٧٥	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	٣	٣	٢	جيولوجيا بنائية وتاريخية	G121
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٢	١	علم الشكل الخارجي	B151
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	بيئة نباتية	B141
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	كيمياء عضوية (١)	C121
٧٥	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	٣	٣	٢	أسس الكيمياء الفيزيائية	C141
٧٥	٢.٥	١٠	25	٦٠	٣	١	٢	رياضة عامة (١)	M115
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	خواص مادة وحرارة	P11-12
٥٠	-	-	٥	٤٥	٢	-	٢	لغة انجليزية	E101
٥٠٠					٢٠	٧	١٣	المجموع	

G141 جيولوجيا طبيعية (١ن)

دورة التعرية – توازن القشرة الأرضية:- عمليات التجوية ، تلون التربة ، الانزلاقات الأرضية – المياه السطحية ومراحل تكون الوديان، عمليات المياه في مناطق المناخ الجاف – العمل الجيولوجي للرياح ، التجوية بالأمواج والتيارات البحرية والرياح . الحافة القارية ، الشعاب المرجانية ، الأخدود البحري .

G121 جيولوجيا بنائية وتاريخية (٢ن+٣ت)

البنائية:-

التركيب الأولية في الصخور الرسوبية والبركانية . الطبقات والفواصل والطيات والفوالق وأنواع كل منها . قراءة الخرائط الجيولوجية والاسقاط المجسم للعناصر التركيبية .

التاريخية:-

طرق تقدير عمر الأرض {النسبي والمطلق} . التجمعات الحيوية المميزة للعصور الجيولوجية . الاحداث الجيولوجية الهامة في تاريخ الكرة الأرضية [الثلاثيات – الثورات البركانية- الكوارث البيئية – الحركات التكتونية] . بناء العمود الجيولوجي.

B151 علم الشكل الخارجي (١ن + ٢ ت)

الشكل الظاهري : مقدمة ، النباتات مغطاة البذور ، تركيب الزهرة ، التلقيح والإخصاب وتكوين البذور ، دورة حياة مغطاة البذور ، البذور والإنبات ، تركيب البذرة ، العوامل التي تؤثر على الإنبات (خارجية وداخلية) ، التغيرات التي تحدث خلال الإنبات نموذج لبذور وبادرات نباتات ذوات الفلقتين والفلقة الواحدة ، السلوك والمواطن : الشكل الخارجي للنبات : المجموع الجذري (نشأة الجذر ووظائفه – مناطق الجذر المختلفة تحورات الجذر) ، المجموع الخضري (البراعم : نشأتها ووظيفتها وتركيبها) الساق (نشأة الساق – الفرع – طبيعة التحورات) الورقة (الأنواع المختلفة – وظيفتها – توزيعها – الافتراق الزاوي – تركيب الأوراق – التحورات) .

B141 بيئة نباتية (١ن + ٣ ت)

مفاهيم ومبادئ وتخصصات علم البيئة النباتية ، الأفراد والعشائر النباتية ، النظام البيئي والمفاهيم ذات الصلة ، التفاعلات بين الأنواع النباتية ونتائجها الإيجابية والسلبية على التجمع النباتي ، النظام البيئي ومفاهيم التعاقد النباتي ، التكيف في النباتات وبيئة التكاثر ، الوراثة البيئية في الأفراد النباتية . العوامل البيئية (العوامل المناخية والطوبوغرافية وعوامل التربة والعوامل الإحيائية وأثرها على النبات) ، استجابة التوزيع العام للكساء الخضري وأنواع النظم البيئية للعوامل البيئية ، المظاهر المميزة الأنواع النباتية ككاشف بيئي ، استجابة السلوك النباتي للعوامل البيئية .

C141 أسس الكيمياء الفيزيائية (٢ن+٣ت)

دراسة قوانين الغازات، دراسة الخواص العامة وقوانين السوائل ، دراسة الخواص العامة وقوانين المواد الصلبة.

M115 رياضة عامة (١) (٢+١ت)

المنطق الرياضي – المتباينات ، المتتابعات – محددات ومصفوفات مقدمة أن او موكبة – معادلة المستقيم في المستوى – معادلة المستوى – معادلة المسقيم في الفراغ – حجوم ومساحات المجسمات.

P 112 خواص مادة و حرارة (١ ن + 3 ت)

الأبعاد والوحدات الفيزيائية ، المتجهات ، ديناميكا الأجسام ، استاتيكا وديناميكا الأجسام الجاسئة ، قوانين الحفظ ، الحركة الإهتزازية . تجارب في خواص المادة - درجة الحرارة وكمية الحرارة ، معادلة الحالة ، نظرية الحركة للغازات الأنتروپيا والقانون الثاني للديناميكا الحرارية ، تجارب في الحرارة .

C121 الكيمياء العضوية (١) (٢+٣ت)

أنواع الروابط والتهجين لذرة الكربون – تقسيم المركبات العضوية – الأسس العامة للتسمية – دراسة تحضير وتفاعلات المركبات الأليفاتية البرافينات – الأوليفينات – الاستيلينات- الكحولات – الألدهيدات – الكيتونات الأثيرات.

الفصل الدراسي الثاني :-

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	بلورات	G111
٧٥	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	٣	٣	٢	معادن وصخور	G112
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	كيمياء عضوية (٢)	C122
٥٠	٢.٥	-	٢.٥	٤٥	٢	-	٢	اسس الكيمياء الغير عضوية	C131
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	مدخل علم حيوان (١)	Z111
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٢	١	مدخل حيوان ((٢))	Z112
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	كهربية	P131
٥٠	٢.٥	٥	٢.٥	٤٥	٣	٢	٢	جبر وهندسة	M116
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	2	٣	١	مقدمة حاسب الى	M131
٥٠٠					٢٠	٨	١٢	المجموع	

G111 بلورات (١ن+٣ت)

التمائل وتقسيم البلورات والمستويات والمحاور البلورية والادلة والتقاطعات الاحداثية للبلورة - ظروف نمو البلورة . دراسة المجموعات البلورية والفصائل البلورية السبعة في الابعاد الثلاثة ودراسة الأنشطة البلورية الإثنى والثلاثون . الاسقاط المجسم للبلورات.

G112 معادن وصخور (٢ن+٣ت)

مقدمة عامة - تقسيم للمعادن والصخور، النشاط الناي والمتحول ، الصخور الرسوبية وبيئة الترسيب ، الموارد المعدنية [عضوية وغير عضوية] .

C122 كيمياء عضوية ٢ (١ن+٣ت)

دراسة تحضير وتفاعلات الأحماض ومشتقاتها الاسترات - الاتهدريدات - الاميدات - الكلوريدات الاميتات ومشتقاتها - المشتقات العضوية الهالوجينية -المشتقات الكبريتية العضوية.

C131 أسس الكيمياء الغير العضوية (٢ن)

النظام الالكتروني وتركيب الذرة - الجدول الدوري -الروابط الكيميائية - الشكل الهندسي للجزيئات.

Z111 مدخل علم الحيوان (١) (١ن+ ٣ ت)

فسيولوجيا الحيوان : المواد الغذائية : الجهاز الهضمي والهضم ، الأيض ، الجهاز الدوري ، الجهاز التنفسي ، الجهاز الإخراجي ، الجهاز العصبي والعضلي ، الغدد الصماء والتكاثر .

علم الخلية والأنسجة والأجنة : الخلية (مكوناتها وتركيبها الدقيق) : انقسام الخلية ، أنواع الأنسجة المختلفة ، الأطوار الجنينية الأولى لحيوان السهم

العملي : تشريح الضفدعة : الصفات الخارجية والأجهزة المختلفة ، أمثلة لأنواع الأنسجة المختلفة

Z112مدخل علم حيوان (٢)(١ن+ ٢ ت)

لافقاريات : قواعد تصنيف المملكة الحيوانية ، والخصائص العامة : الأوليات ، الإسفنج ، الجوفعمويات ، الديدان المفلطحة ، الديدان الخيطية ، الديدان الحلقية ، مفصليات الأرجل ، الحشرات ، الرخويات ، شوكيات الجلد .

الفقاريات : الخصائص العامة للحبليات ، تصنيف شعبة الحبليات ، الأجهزة الداخلية للسهم ، الخصائص العامة للفقاريات ، الأسماك الغضروفية ، الأسماك العظمية ، البرمائيات ، الزواحف ، الطيور ، الثدييات .

العملي : تصنيف المملكة الحيوانية : أمثلة من الأوليات ، الهدر ، الفاشيولان الشمسوسوما ، التينيا ، الأسكارس ، دودة الأرض (قطاع عرضي) ، الصفات الخارجية لذكر وأنتى كل من (الصرصور - بق الفراش - البرغوث وقمل الإنسان) ، السهم ، كلب السمك، سمك البلطي ، قطاع في جلد السحلية ، الحمامة ، الأرنب .

P 131 كهربية (١ ن + 3 ت)

الشحنة الكهربية الكهربائية والمجال ، قانون جاوس ، الجهد الكهربائي ، المكثفات والعوازل التيار الكهربائي والمقاومة ، القوة الدافعة الكهربائية والدوائر الكهربائية ، المجال المغناطيسي ، قانون أمبير وفاراداي ، الحث المغناطيسي ، الخواص المغناطيسية للمواد ، الاهتزازات الكهرومغناطيسية ،تجارب في أساسيات الكهرياء والمغناطيسية .

M116 جبر وهندسة (1ن + ١ت)

مقدمة في المنطق الرياضي ، العلاقات ، علاقات التكافؤ ، الدوال ، الاستنتاج الرياضي ، العمليات الثنائية ، الزمر (الخواص والنتائج الأساسية) ، زمز التباديل ، الحلقات والحقول (الخواص والنتائج الأساسية)، الكسور الجزئية - نظرية المعادلات.

المتجهات في المستوى - الخط المستقيم - القطوع المخروطية - المعادلات البار مترية للمنحنيات في المستوى (السيكلويد والقطوع المخروطية) - المعادلة العامة من الدرجة الثانية في متغيرين - المتجهات في الفراغ - المسافة من نقطة إلى مستوى السطوح الدورانية - معادلة الخط المستقيم والمستوى - تصنيف معادلة الدرجة الثانية .

M131 مقدمة حاسب الي (١ن+٣ت)

لمحة تاريخية عن تطور الحواسيب، النظام الثنائي ، مكونات نظام الحاسب المادية والبرمجية، أنواع ومجالات استخدام الحاسب، أنظمة التشغيل (نظام النوافذ) ، معالج النصوص ، أساسيات الجد وال الالكترونية، استخدام برنامج عرض المعلومات والوسائط المتعددة، شبكات الحاسب وأنواعه، فوائدها ، التعامل مع الانترنت .

مجموعة العلوم الجيولوجية والكيميائية

المستوى الثاني

الفصل الدراسي الأول :-

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	نظري	تطبيقي	المعتمد		
٧٥	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	٣	٣	٢	كيمياء عضوية أليفاتية ثنائية المجموعات- دهون وبروتينات	C221
٧٥	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	٣	٣	٢	كيمياء فيزيائية (٢) وديناميكا حرارية	C241
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	كيمياء تحليلية (١)	C251
٧٥	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	٣	٣	٢	علم بصريات المعادن	G211
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	حفريات كبيرة	G221
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	مساحة وجيولوجيا حقل	G214
٧٥	٢.٥	١٥	٢.٥	٦٠	٣	١	٢	رياضة عامة	M216
٥٠	٢.٥	-	٢.٥	٤٥	٢	-	٢	متطلب جامعه (١)	UP21
٥٠٠					٢٠	٧	١٣	المجموع	

C221 كيمياء عضوية أليفاتية ثنائية المجموعات- دهون وبروتينات (٢ن+٣ت)

تخليق ودراسة تفاعلات المركبات العضوية ثنائية المجموعات ومركبات المثيلين النشطة – مركبات ثنائي الاوليفين – مركبات الكربونيل غير المشبعة..... الأحماض الدهنية – تقسيم الدهون – تخليق وتفاعلات الدهون – الأحماض الامينية – أنواع البروتينات – تخليق وتفاعلات البروتينات.

C241 كيمياء فيزيائية (٢) وديناميكا حرارية (٢ن+٣ت)

مقدمة عن الغازات المثالية – القانون الأول للدنيا ميكا الحراية الشغل والحرارة – المحتوى الحراري الطاقة الداخلية السعه الحرارية – القانون الثاني المحركات الحرارية – الانتروبي – القانون الثالث التغير في الانتروبي- العمليات الانعكاسية وغير الانعكاسية – الطاقة الحرة.

C251 كيمياء تحليلية (١) (٢ن+٣ت)

طرق المعايرات الحجمية – طرق التحليل الوزني.- المبادئ الأساسية للاتزان الكيميائي وثوابت الاتزان – نظرية حمض – قاعدة تعيين PH للأحماض القوية والقواعد النووية – منحنيات المعايرة – معيرات التبادل – معايرات الأكسدة – الاختزال – معايرات الترسيب وتكوين المعقدات ميكانيكية وظروف الترسيب – أمثلة لطرق الترسيب من المحاليل المتجانسة

G211 علم بصريات المعادن (٢ن+٣ت)

الخواص الضوئية للبلورات والمعادن تحت الضوء العادي والمستقطب ، مجسم معاملات الانكسار ، المعادن ذات المحور الضوئي الواحد والمحور الضوئي الثنائي ، انعكاس الضوء بواسطة المعادن . مجهر الضوء المستخدم ، الخواص الضوئية للمعادن المكونة للصخور. الخواص الضوئية للبلورات والمعادن تحت المجهر.

G221 حفريات كبيرة (١ن+٣ت)

طرق حفظ الحفريات واهمية الحفريات – التقسيم التصنيفي للحفريات و قبيلة الاسفنجيات وقبيلة الجوفمعويات ، قبيلة الجماعيات – قبيلة المسرجيات – قبيلة الرخويات – قبيلة جلدشوكيات – قبيلة المفصليات – دراسة الشكل الخارجى للحفريات ومراحل التطور والاعمار والموقع والبيئة الترسيبية لكل حفرة.

G214 مساحة وجيولوجيا حقل (١ن+٣ت)

- التعرف على الطرق المساحية المختلفة والمستخدمه لرسم الخرائط الجيولوجية .
- معرفة الاجهزة المساحية المختلفة وكيفية استخدامها فى الدراسات الحقلية.
- الطرق المختلفة لرسم الخرائط الجيولوجية.

M216 رياضة عامة (٢ن+1ت)

المنطق الرياضى – المتباينات ، المتتابعات – محددات ومصفوفات مقمة أن او موكبة – معادلة المستقيم فى المستوى – معادلة المستوى – معادلة المسقيم فى الفراغ – حجوم ومساحات المجسمات.

الفصل الدراسي الثاني:-

المجموع	الدرجات				الساعات المعتمدة			اسم المقرر	كود المقرر
	ش	ت	أ	ن	المعتمد	تطبيقي	نظري		
٧٥	٢.٥	١٥	٢.٥	٥٥	٢	٣	١	كيمياء اورماتية وعديدة الحلقات	C2٣١
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	كيمياء الكربوهيدرات والدهون	C2٣١
٧٥	2.5	15	2.5	55	٢	3	1	كيمياء عامة (٢)	C2١١
٢٥	٢.٥	٢٠	٢.٥	-	٢	٢	-	تصوير جوى وصور جوية	G242
٧٥	٢.٥	١٠	٢.٥	٥٥	٣	٣	٢	حفريات دقيقة	G222
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	صخور نارية	G231
٥٠	٢.٥	١٠	٢.٥	٣٥	٢	٣	١	جيولوجيا تركيبية	G212
٧٥	٢.٥	١٠	٢.٥	٥٥	٣	٣	٢	أطياف ذرية وجزيئية	P352
٥٠	٢.٥	٥	٢.٥	٤٥	٢	-	٢	متطلب جامعه (٢)	UP22
٥٠٠					٢٠	٨	١٢	المجموع	

C231 كيمياء أروماتية وعديدة الحلقة (١ن+٣ت)

الصفة الاروماتية – تفاعلات الاستبدال الاوماتية الالكترونيالية – التوجيه وتأثير المجموعات – تفاعلات الاستبدال الاروماتية النيوكلينية – الفيتولات – أحماض السفلونيك – الالوهيدات والكينونات والأحماض والاسترات والإمينات الاروماتية- مقدمة في المركبات عديدة الحلقات الاروماتية المنفصلة والمدمجة – الباي فنييل- تحضير وتفاعلات النفثالين – الانثراسين – الفينانثرين .

C431 كيمياء الكربوهيدرات (1ن+3ت)

تقسيم الكربوهيدرات- أشكال فيشر وهويراث للسكريات – ظاهرة تعدل الدوران – إثبات تراكيب السكريات الخماسية والسداسية – تفاعلات السكريات الأحادية – السكريات الثنائية – إثبات تراكيبها – دراسة تفاعلاتها – السكريات العديدة .

G242 تصوير جوى وصور جوية(٢ت)

أسس التصوير الجوى – الموزايك المتراكم – التصوير العمودى ، و المائل أخطاء التصوير اثناء الطيران ، صور الاقمار الصناعية – فحص الصور بجهاز الاستيروسكوب ، التعرف على الخواص المختلفة واستنتاج التراكيب الجيولوجية وأهم تطبيقاتها.

G222 حفريات دقيقة(٢ن+٣ت)

الحفريات الدقيقة والتعرف عليها وظروف فصلها من الصخور- فصله المتقبات ، خواصها الظاهرية وتقسيمها، استخدام الحفريات الدقيقة فى الطباقية الحيوية والتعرف على البيئات القديمة – فصيلة الإشعاعات ، الاستراكوذا [شكلها الخارجى وتحديد أعمارها] دراسة الشكل الخارجى لعينات يدوية وتحت المجهر للمقبات مع الاهتمام بالمقبات الكبيرة.

G231 صخور نارية(١ن+٣ت)

المعادن المكونة للصخور النارية – تبلور المعادن من الصهارة – نشأة الصهارة ، تقسيم الصخور النارية ، تمايز الصخور النارية تكون الصخور النارية فى ضوء تكتونية الالواح – دراسة نوعيات مختلفة من الصخور النارية مجهريا.

G212 جيولوجيا تركيبية(١ن+٣ت)

تكوينات الشد وتطبيقاتها – تكوينات الضغط وتطبيقاتها المعكوسة وتطبيقاتها التكتونية .

P 352 أطياف ذرية وجزيئية (2 ن + 3ت)

مستويات الطاقة الكمية ، ميكانيكا الموجات ، ذرة الهيدروجين ، مستويات الطاقة وأطياف الذرة ، تأثير المجالات المغناطيسية والكهربية ، التراكيب الدقيقة . أطياف رنين البروتون المغناطيسي ، مقدمة ونظرية الأطياف ، مطياف الرنين وطرق تسجيل الأطياف ، أنواع البروتونات وميكانيكية الحماية والتعرية . الإزاحة الكيميائية وعلاقتها بالتركيب ، تزاوج الغزل بين البروتونات المتجاورة والبروتونات المرتبطة بنفس الذرة ، منع التزاوج وظاهرة NOE تطبيقات أطياف الرنين النووي المغناطيسي واستنباط التركيب الجزيئى والتشكيل الفراغى للمركبات العضوية ، تطبيقات أطياف الرنين النووي المغناطيسي فى الطب والتصوير بالرنين النووي المغناطيسي . أطياف تحت الحمراء ، وطرق تسجيل الأطياف ، طيف الميكروويف ، الطيف الإلكتروني للذرات ، الطيف الإلكتروني للجزيئات .

C211 كيمياء عضوية ٢ (٢ن+٣ت)

دراسة تحضير وتفاعلات الأحماض ومشتقاتها الاسترات – الاتهيدريدات – الامينات – الكلوريدات الامينات ومشتقاتها – المشتقات العضوية الهالوجينية –المشتقات الكبريتية العضوية.