

المستوى 3 تقني رياضي
السنة الدراسية 2023/2022



ثانوية بداوي محمد برج أخريص
الأستاذ رهواني سفيان

التوزيع السنوي للسنة الثالثة الجزء النظري و العملي

المدة الزمنية	الوحدة التعليمية	مجريات الحصة	النشاطات العملية
		المجال الأول الكيمياء العضوية	
		<p>1. الفحوم الهيدروجينية الأليفاتية.</p> <p>1.1. تفاعل الالكانات مع الاكسجين ومع الهالوجينات</p> <p>2.1. اكسدة الالسنات</p> <p>3.1. هدرجة الالسنات والالسينات</p> <p>4.1. هلجنة الالسنات والالسينات</p> <p>5.1. اماهة الالسنات والالسينات</p>	
		<p>2. الفحوم الهيدروجينية الأروماتية</p> <p>1.2. اكسدة المركبات الأروماتية التي تحتوي على نواة بنزينية واحدة ذات سلاسل جانبية او عدة سلاسل جانبية</p> <p>2.2. تفاعلات الهلجنة - الالكلة - الاسيلة - النترجة - السلفنة على النواة البنزينية</p> <p>3.2. الإنصهار القاعدي لمركب أروماتي سلفوني</p>	
		<p>3. المركبات العضوية المغنيزومية</p> <p>1.3. تحضير مركب عضوي مغنيزومي</p>	

22 سا

شهر سبتمبر

شهر أكتوبر

	<p>2.3. تفاعل المركبات العضوية المغنيزومية مع:</p> <p>أ. الالدهيدات والسيتونات</p> <p>ب. ثنائي أكسيد الكربون</p> <p>ج. كلور الحمض</p> <p>د. مع النتريلات</p>	
<p>النشاط رقم 1 تحضير بروم الإيثيل</p>	<p>1. الكحولات</p> <p>1.1. نزع الماء من الكحولات</p> <p>2.1. هلجنة الكحولات بـ $SOCl_2$, PCl_5</p> <p>2.2. اكسدة الكحولات الأولية والثانوية</p>	<p>شهر أكتوبر</p> <p>الوظائف الأكسجينية</p>
<p>النشاط رقم 2 تحضير مادة حافظة تحضير حمض البنزويك</p>	<p>2. الالدهيدات والسيتونات</p> <p>1.1. اكسدة الالدهيدات والسيتونات</p> <p>1.2. ارجاع الالدهيدات والسيتونات بـ:</p> <p>أ. الهيدروجين الجزئي</p> <p>ب. طريقة كليمنسن</p> <p>ت. هيدريد الليثيوم والالمنيوم</p>	<p>شهر أكتوبر</p> <p>20 سا</p>
	<p>3. الاحماض الكربوكسيلية</p> <p>1.3. ارجاع الاحماض الكربوكسيلية</p> <p>2.2. نزع مجموعة الكربوكسيل</p> <p>3.2. تفاعل تأثير $SOCl_2$, PCl_5</p>	<p>الوظائف الأكسجينية</p>
	<p>4. الاسترة</p>	<p>شهر نوفمبر</p>



النشاط رقم 3 تحضير الباراسيتامول

- 1.4. تفاعل حمض عضوي مع كحول
- 2.4. خصائص تفاعلات الاسترة
- 3.4. التصبن

1. الخواص الأساسية للأمينات
 2. الكلة الامونياك بمشتق هالوجيني
 3. تأثير الهيدروجين، هدر يد الليثيوم والالمنيوم والحديد على
- $R-NO_2, R-CN, R-COONH_2$

الأمينات

8سا

شهر نوفمبر

النشاط رقم 4 تحضير البولي سيتيران

النشاط رقم 5 تحضير النيلون 6-6



مفهوم المركبات البوليميرية

1. خواص البوليميرات
 2. تصنيف البوليميرات
 3. البلمرة
- أ. بالضم (امثلة عن بعض التفاعلات)
- ب. البلمرة بالتكاثف (امثلة عن بعض التفاعلات)

البوليميرات

18سا

تقوية المجمع الأول

4سا

المجم الثاني الكيمياء الحيوية

النشاط رقم 6 - تقدير قرينة الحموضة la

- تقدير قرينة التصبن Is



- 1- مراجعة حول الاحماض الدهنية (تعريفها - بنيتها - خواصها)
 - 2- تعريف الليبيدات
 - 3- أنواع الليبيدات (البسيطة والمركبة)
 - 4- الغليسيريدات
- 1.4- خواصها الكيميائية

الليبيدات

12سا

شهر ديسمبر

	<p>2.4. القرائن</p> <p>3.4. تعيين صيغة غليسيريد (احادي - ثنائي - ثلاثي) بمعرفة القرائن</p>		
<p>النشاط رقم 7 عن مكونات مزيد بإستعمال الكروماتوغرافيا الورقية</p> <p>النشاط رقم 8 تقدير قيمة pHi للألانين</p>	<p>1. تعريف الاحماض الامينية</p> <p>2. تسمية وتصنيف الاحماض الأمينية</p> <p>3. خواص الاحماض الامينية</p> <p>1.3 الخواص الفيزيائية</p> <p>2.3 الخواص الكيميائية</p>	<p>الأحماض الأمينية</p>	<p>14 سا</p>
<p>النشاط رقم 09 الكشف عن الاحماض الامينية العطرية في البروتينات</p> <p>النشاط رقم 10 تقدير البومين البيض بالطريقة اللونية</p>	<p>1. البيبتيدات</p> <p>أ. تعريفها - تصنيفها - تسميتها</p> <p>ب. التحلل المائي للبيبتيدات</p> <p>- في وسط حمضي</p> <p>- بواسطة الإنزيمات المحللة (الترسين والكيمونريسين)</p> <p>- كتابة الصيغ الايونية للبيبتيد في وسط حمضي وقاعدي قوي</p> <p>2. البروتينات</p> <p>ت. تعريفها - التركيب البنائي الاولي للبروتينات</p> <p>ث. الكشف عن البروتينات</p>	<p>البروتينات</p>	<p>14 سا</p>
<p>تقويم المجمع الثاني</p>			<p>4 سا</p>

المجلد الرابع الكيمياء الحركية

النشاط رقم 15 قياس سرعة المغنيزيوم مع حمض كلور الماء

النشاط رقم 16 دراسة انعكاس السكروز

النشاط رقم 17 تعيين رتبة تفاعل تفكك الماء الاكسجيني مع يود البوتاسيوم

1. التذكير بمختلف التعاريف

2. سرعة التفاعل

1.2. تعريف سرعة التفاعل (السرعة اللحظية – المتوسطة)

2.2. قياس سرعة التفاعل

3. قوانين سرعة التفاعل

1.3. دراسة رتبة التفاعل (الرتبة 0، الرتبة 1 الرتبة 2)

2.3. تعيين رتبة التفاعل

أ- الصيغة التكاملية للسرعة.

ب- الصيغة التفاضلية للسرعة.

الكيمياء الحركية

30 ساعة

مراجعة عامة بحل مواضيع بكالوريا وزارة التربية ومواضيع متنوعة

الرائد في هندسة الطرائق

