

## جذذة رقم: 4 ك

المستوى : السنة الثانية من ملك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الرابع : كيفية التحكم في تـصـور المجموعات الكيميائية

المادة : الكيمياء

المدة : 12 من

### الكفايات النوعية المستهدفة

- ❖ تحليل مراحل بروتوكول تجريبي وتنفيذه لتصنيع مادة كيميائية باحترام التعليمات المرتبطة بالسلامة والمحافظة على البيئة
- ❖ التمكن من استعمال النماذج الجزيئية لتمثيل الأنواع الكيميائية ومعاينة البنية الفضائية للجزيئات
- ❖ فهم أهمية الهيكل الكربوني وتأثيره على الخصائص الفيزيائية للمركبات العضوية
- ❖ التمكن من تحليل مختلف العمليات المنجزة خلال التتبع الزمني لمجموعة كيميائية
- ❖ التمكن من تحليل اختيار المعدات التجريبية واستخدامها في المختبر

## جذذة رقم: 4 ك

المستوى : السنة الثانية من سلك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

المادة : الكيمياء

الجزء الرابع : كيفية التحكم في تهور المجموعات الكيميائية

المدة : 12 س

المدة	التقويم	الوضعية التعليمية التعلمية		الوسائل الديداكتيكية	المحاور	الأهداف
		نشاط المتعلم	نشاط المدرس			
7س	<ul style="list-style-type: none"> <li>التشخيصي ( قبلي ) : أسئلة شفاهية وكتابية</li> <li>التكويني ( تدريجي ) : استثمار نتائج الأنشطة</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>الإجابة على أسئلة قبلية</li> <li>انجاز واستثمار نتائج المناولة 1 ) اكتشاف (الاسترات)</li> <li>استثمار نتائج المناولة 2</li> <li>استثمار نتائج المناولة 3</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>طرح أسئلة حول المكتسبات القبلية</li> <li>إعطاء تعاريف</li> <li>توزيع النماذج الجزيئية على المجموعات</li> <li>انجاز المناولة 2 (دراسة تفاعلي الاسترة والحلماة)</li> <li>انجاز المناولة 3 (التحكم في التفاعل)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>حمض الايثانويك</li> <li>الايثانول</li> <li>ايثانوات الاثيل</li> <li>حمض الكبريتيك</li> <li>محلول الصودا</li> <li>ماء مقطر</li> <li>حصى الخفاف</li> <li>فنول فتالين</li> <li>عدتان للتسخين بالارتداد</li> <li>سحاحة</li> <li>كاس</li> <li>محراك مغنطيسي</li> <li>حوجلات معيارية</li> <li>ماصة مدرجة</li> <li>حوضان بهما ماء مثلج</li> <li>النماذج الجزيئية</li> </ul>	<p>1. تفاعلات الأسترة والحلماة</p> <p>1.1. الكحولات</p> <p>1.2. الأحماض الكربوكسيلية</p> <p>1.3. مجموعة أندريد الحمض</p> <p>1.4. الاسترات</p> <p>1.5. تفاعل الأسترة</p> <p>1.6. التحكم في تفاعل كيميائي</p> <p>1.7. التحكم في الحالة النهائية لمجموعة كيميائية</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>تعرف المجموعات المميزة <math>-COOH</math> و <math>-OH</math> و <math>-CO_2R</math></li> <li>و <math>-CO-O-CO-</math> في نوع كيميائي</li> <li>كتابة معادلات تفاعلات الأسترة والحلماة</li> <li>ايجاد صيغتي الحمض الكربوكسيلي والكحول الموافقتين انطلاقا من الصيغة نصف المنشورة للاسترة</li> <li>تسمية الاسترات المتضمنة لخمس ذرات كربون على الأقل انطلاقا من صيغتها نصف المنشورة</li> <li>تعرف أن تفاعلي الأسترة والحلماة عكوسان وان التحولين المقرونين بهما بطيئان</li> <li>تعرف أن الحفاز يزيد في سرعة التفاعل دون أن يغير حالة توازن المجموعة</li> <li>تعرف أن وجود أحد المتفاعلات بوفرة أو حذف أحد النواتج يزيح حالة توازن المجموعة في المنحى المباشر</li> <li>حساب مردود تحول كيميائي</li> </ul>