

## جـ مذلة رقم :1

المستوى : السنة الثانية من ملك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الأول : التحويلات السريعة والتحويلات البطيئة لمجموعة كيميائية

المادة : الكيمياء

المدة : 11 من

### الكفايات المرتبطة بالكيمياء

- ❖ تنفيذ بروتوكول تجريبي واختيار الأدوات والمواد المناسبة باحترام التعليمات المرتبطة بالسلامة وبالمحافظة على البيئة
- ❖ تركيب عدة تجريبية انطلاقا من رسم أو بروتوكول تجريبي
- ❖ تحضير محلول ذي تركيز معين باستعمال الأدوات الملائمة
- ❖ تقدير الأخطار الناتجة عن المواد الكيميائية في المحيط وفي المختبر
- ❖ استعمال برنام معلوماتية لاستثمار معطيات تجريبية واستيعاب ظواهر كيميائية
- ❖ امتلاك طرائق تحديد كمية مادة الأنواع الكيميائية لمجموعة خلال تحول كيميائي

### الكفايات النوعية المستهدفة

- ❖ امتلاك لغة وظيفية وعلمية حول التحويلات السريعة والتحويلات البطيئة لمجموعة كيميائية
- ❖ استغلال المكتسبات حول التحويلات السريعة والتحويلات البطيئة لمجموعة كيميائية لاتخاذ مواقف ايجابية في مجالات البيئة والصحة والاستهلاك
- ❖ الوعي بخطورة بعض المواد المستعملة في الحياة اليومية على الصحة والبيئة

## جـ مذكرة رقم: 1

المستوى : السنة الثانية من ملك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الأول : التحولات السريعة والتحولات البطيئة لمجموعة كيميائية

المادة : الكيمياء

المدة : 11 س

المدة	التقويم	الوضعية التعليمية التعلمية		الوسائل الديداكتيكية	المحاور	الأهداف
		نشاط المتعلم	نشاط المدرس			
2س	<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>استثمار نتائج المناولة 1</li> <li>استثمار نتائج المناولة 2</li> <li>استثمار نتائج المناولة 3</li> <li>استثمار نتائج المناولة 4</li> <li>استثمار نتائج المناولة 5</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>طرح أسئلة حول المكتسبات القبلية</li> <li>إعطاء تعاريف</li> <li>انجاز المناولة 1 ( تحول كيميائي سريع )</li> <li>انجاز المناولة 2 ( تحول كيميائي بطيء )</li> <li>انجاز المناولة 3 (تتبع تحول كيميائي بواسطة قياس المواصلة )</li> <li>انجاز المناولة 4 (تأثير تركيز المتفاعلات)</li> <li>انجاز المناولة 5 (تأثير درجة الحرارة)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>أنابيب اختبار</li> <li>كؤوس من فئات مختلفة</li> <li>ماصات مختلفة</li> <li>مخابير مدرجة</li> <li>دور معياري</li> <li>محرك زجاجي</li> <li>محارير</li> <li>صفيحة مسخنة</li> <li>موقد بنسن</li> <li>حمام مريم</li> <li>سحاحة مدرجة</li> <li>محرك مغناطيسي</li> <li>قفازات</li> <li>نظارات الوقاية</li> </ul>	<p><b>التحولات السريعة والبطيئة لمجموعة كيميائية</b></p> <p>1. التحولات السريعة والتحولات البطيئة</p> <p>1.1. تحول أكسدة اختزال</p> <p>1.2. التحولات السريعة والتحولات البطيئة</p> <p>1.3. العوامل الحركية تطبيقات : - امثلة في الحياة اليومية - رائز الكشف عن الالديهات</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>كتابة معادلة التفاعل المقرون بتحول أكسدة- اختزال</li> <li>التمييز بين التحولات السريعة والتحولات البطيئة</li> <li>الإبراز التجريبي لتأثير بعض العوامل الحركية</li> <li>تعريف السرعة الحجمية لتفاعل انطلاقا من التقدم</li> <li>تعيين السرعة الحجمية لتفاعل انطلاقا من منحى يمثل تغيرات التقدم بدلالة الزمن</li> </ul>