

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 من

المدة	التقويم	الوضعية التعليمية التعلمية		الوسائل الديداكتيكية	المحاور	الأهداف
		نشاط المتعلم	نشاط المدرس			
2س	<ul style="list-style-type: none"> التشخيصي (قبلي) : أسئلة شفاهية وكتابية التكويني (تدريجي) : استثمار نتائج الأنشطة 	<ul style="list-style-type: none"> الإجابة على أسئلة قبلية استثمار نتائج المناولة 1 استثمار نتائج المناولة 2 استثمار نتائج المناولة 3 استثمار نتائج المناولة 4 استثمار نتائج المناولة 5 	<ul style="list-style-type: none"> طرح أسئلة حول المكتسبات القبليّة إعطاء تعاريف انجاز المناولة 1 (تحول كيميائي سريع) انجاز المناولة 2 (تحول كيميائي بطيء) انجاز المناولة 3 (تتبع تحول كيميائي بواسطة قياس المواصلة) انجاز المناولة 4 (تأثير تركيز المتفاعلات) انجاز المناولة 5 (تأثير درجة الحرارة) 	<ul style="list-style-type: none"> أنابيب اختبار كؤوس من فئات مختلفة ماصات مختلفة مخابير مدرجة دور معياري محرك زجاجي محارير صفحة مسخنة موقد بنسن حمام مريم سحاحة مدرجة محرك مغناطيسي قفازات نظارات الوقاية 	<p>التحولات السريعة والبطيئة لمجموعة كيميائية</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"> كتابة معادلة التفاعل المقرون بتحول أكسدة- اختزال التمييز بين التحولات السريعة والتحولات البطيئة الإبراز التجريبي لتأثير بعض العوامل الحركية تعريف السرعة الحجمية لتفاعل انطلاقا من التقدم تعيين السرعة الحجمية لتفاعل انطلاقا من منحى يمثل تغيرات التقدم بدلالة الزمن