

جـاذبة رقم: 1

المستوى: السنة الثانية من سلك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الأول: التحولات السريعة والتحولات البطيئة لمجموعة كيميائية

المادة: الكيمياء

المدة: 11 من

9س	<ul style="list-style-type: none"> الإجمالي: تمارين توليفية فرض كتابي 1 	<ul style="list-style-type: none"> استثمار نتائج 	<ul style="list-style-type: none"> انجاز المناولة 6 	<ul style="list-style-type: none"> مقيت 	<ul style="list-style-type: none"> 2. التتبع الزمني لتحول كيميائي 	<ul style="list-style-type: none"> استعمال معايرة أو طريقة فيزيائية
		<ul style="list-style-type: none"> المناولة 6 استثمار نتائج المناولة 7 استثمار نتائج النشاط التجريبي 8 استثمار نتائج النشاط التجريبي 9 	<ul style="list-style-type: none"> (تتبع التطور الزمني لتحول بواسطة المعايرة) انجاز المناولة 7 (تتبع التطور الزمني بقياس الضغط) تقديم نشاط تجريبي 8 (تتبع التطور الزمني بقياس الموصلية) تقديم نشاط تجريبي 9 (تتبع التطور الزمني بقياس الطيف الضوئي) الإشراف والتوجيه إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> حوجلات معايرة مانومتر المغزيوم حمض الكلوريدريك الماء المقطر الماء الاوكسجيني حمض الكبريتيك ثيوكيريتات الصوديوم يودور البوتاسيوم صمغ النشا قطع من الثلج كبريتات النحاس II الصودا برمنغنات البوتاسيوم ثنائي اوكسيد الكبريت طارحة 	<ul style="list-style-type: none"> 2.1. الطرق المستعملة في الحركية الكيميائية 2.2. السرعة الحجمية لتفاعل 2.3. زمن نصف التفاعل 3. تطبيقات 3.1. تتبع تحول كيميائي بواسطة المعايرة 3.2. تتبع تحول كيميائي بواسطة قياس المواصلة 3.3. تتبع تحول كيميائي بواسطة قياس الضغط 3.4. تحول كيميائي بواسطة قياس الطيف الضوئي 4. التفسير الميكروسكوبي 4.1. الارتجاج الحراري 4.2. العوامل الحركية 	<ul style="list-style-type: none"> لتتبع تفاعل كيميائي تعريف وتعيين زمن نصف التفاعل التفسير المجهرى لتأثير بعض العوامل الحركية