جـــــــذاذة رقم :1

المستوى : السنة الثانية من سلك الباكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية — المادة : الكيمياء

الجزء الأول: التحولات السريعة والتحولات البطيئة لمجموعة كيميائية — المدة : 11 س

• استعمال معايرة أو طريقة فيزيائية لتتبع تفاعل كيميائي • تعريف وتعيين زمن نصف التفاعل • التفسير المجهري لتأثير بعض العوامل الحركية	2. **التتبع الزمني لتحول كيميائي** 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	• ميقت • حوجلات معيارية • مانومتر • المغنزيوم • حمض الكلوريدريك • الماء المقطر • الماء الاوكسجيني • حمض الكبريتيك • ثيوكبريتات الصوديوم • يودور البوتاسيوم • صمغ النشا • قطع من الثلج • كبريتات النحاسII • الصودا • برمنغنات البوتاسيوم • ثنائي اوكسيد الكبريت • طارحة	• انجاز المناولة 6 (تتبع التطور الزمني لتحول بواسطة المعايرة) • انجاز المناولة 7 (تتبع التطور الزمني بقياس الضغط) • تقديم نشاط تجريبي8 (تتبع التطور الزمني بقياس الموصلية) • تقديم نشاط تجريبي 9(تتبع التطور الزمني بقياس الطيف الضوئي) • الإشراف والتوجيه • إعطاء المصطلحات العلمية	• استثمار نتائج المناولة 6 استثمار نتائج المناولة 7 • استثمار نتائج النشاط التجريبي 8 • استثمار نتائج النشاط التجريبي 9	• الإجمالي: تمارين تولفية فرض كتابي 1	**9س**

إعداد :ذ.علي بنعلي – ذ.محمد ناجي – ذ.فضيلة كزواني