

جـ مذكرة رقم: 2ك

المستوى : السنة الثانية من سلك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الثاني : التحولات غير الكلية لمجموعة كيميائية

المادة : الكيمياء

المدة : 17 من

<p>3س</p>	<ul style="list-style-type: none"> التشخيصي (قبلي): أسئلة شفاهية وكتابية التكويني (تدرجي): استئثار نتائج الأنشطة الإجمالي: تمارين توليفية فرض كتابي 1 	<ul style="list-style-type: none"> الإجابة على أسئلة قبلية استئثار نتائج المناولة 1 استئثار نتائج المناولة 2 استئثار نتائج المناولة 3 الإجابة على الأسئلة التوجيهية 	<ul style="list-style-type: none"> طرح أسئلة حول المكتسبات القبلية إعطاء تعاريف انجاز المناولة 1 (خارج التفاعل عند حالة التوازن) انجاز المناولة 2 (خارج التفاعل ونسبة التقدم لتفاعل) انجاز المناولة 3 (إبراز تأثير الحالة البدئية على قيمة نسبة التقدم النهائي) طرح الأسئلة التوجيهية الإشراف والتوجيه إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> كؤوس خلية قياس الموصلة مولد التردد المنخفض متعدد القياسات أسلاك الربط مخبر مدرج محرار طارحة محاليل مائية لحمض الايثانويك مختلفة التركيز محلول مائي لحمض الميثانويك ماء مقطر حاسوب مزود ببرنام 	<p>الوحدة 2 : حالة توازن مجموعة كيميائية</p> <p>1. خارج التفاعل</p> <p>1.1. تعريف</p> <p>1.2. حالة وسط متجانس : يحتوي فقط على أنواع مذابة</p> <p>1.3. حالة وسط غير متجانس : وجود أجسام صلبة</p> <p>2. حالة التوازن لمجموعة كيميائية</p> <p>2.1. تعريف</p> <p>2.2. تحديد خارج $Q_{r,eq}$ بواسطة قياس الموصلية</p> <p>2.3. ثابتة التوازن</p> <p>3. العوامل المؤثرة على نسبة التقدم النهائي τ لتفاعل</p> <p>3.1. تأثير الحالة البدئية</p> <p>3.2. تأثير ثابتة التوازن</p>	<ul style="list-style-type: none"> استعمال العلاقة بين موصلية محلول والتراكيز المولية الفعلية للأيونات المتواجدة فيه كتابة تعبير خارج التفاعل Q_r المقرون بمعادلة كيميائية تحديد Q_r بالنسبة لحالة معينة للمجموعة معرفة انه في حالة توازن يكون الخارج $Q_{r,eq}$ مساويا لثابتة التوازن K معرفة أن K لا تتعلق إلا بدرجة الحرارة معرفة أن نسبة التقدم النهائي τ تتعلق بثابتة التوازن وبالحالة البدئية للمجموعة
-----------	--	--	--	--	--	---