تم تحميل هذا الملف من موقع Talamidi.com

جـــــــذاذة رقم :2ك

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

الجزء الثاني : التحولات غير الكلية لمجموعة كيميائية — المـــدة : 17 س

• استعمال العلاقة بين موصلية محلول والتراكيز المولية الفعلية للايونات 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 $Q_{r,éq}$ مساويا لثابتة التوازن K • معرفة أن K لا تتعلق إلا بدرجة الحرارة • معرفة أن نسبة التقدم النهائي τ تتعلق بثابتة التوازن وبالحالة البدئية للمجموعة	**الوحدة 2 : حالة توازن مجموعة كيميائية** **1. خارج التفاعل** 1.1. تعريف 1.2. حالة وسط متجانس : يحتوي فقط على أنواع مذابة 1.3. حالة وسط غير متجانس : وجود أجسام صلبة **2.حالة التوازن لمجموعة كيميائية** 2.1. تعريف 2.2. تحديد خارج $Q_{r,éq}$ بواسطة قياس الموصلية 2.3. ثابتة التوازن **3. العوامل المؤثرة على نسبة التقدم النهائي τ لتفاعل** 3.1. تأثير الحالة البدئية 3.2. تأثير ثابتة التوازن	• كؤوس • خلية قياس المواصلة • مولد التردد المنخفض • متعدد القياسات • أسلاك الربط • مخبار مدرج • محرار • طارحة • محاليل مائية لحمض الايثانويك مختلفة التركيز • محلول مائي لحمض الميثانويك • ماء مقطر • حاسوب مزود ببرانم	• 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	• الإجابة على أسئلة قبلية • استثمار نتائج المناولة 1 • استثمار نتائج المناولة 2 • استثمار نتائج المناولة 3 • الإجابة على الأسئلة التوجيهية	• التشخيصي (قبلي): أسئلة شفاهية وكتابية • التكويني (تدريجي): استثمار نتائج الأنشطة • الإجمالي: تمارين توليفية فرض كتابي 1	**3س**

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