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

• معرفة أن الجداء الأيوني للماء K_e هو ثابتة التوازن المقرونة بتفاعل التحلل البروتوني الذاتي للماء • استنتاج قيمة pH محلول مائي انطلاقا من التركيز المولي للايونات الاوكسونيوم او ايونات الهيدروكسيد • كتابة تعبير ثابتة الحمضية K_A الموافقة لمعادلة تفاعل حمض مع الماء • تحديد ثابتة التوازن K المقرونة بالتفاعل حمض–قاعدة بدلالة ثابتتي الحمضية للمزدوجتين المتواجدتين معا • تعيين النوع المهيمن انطلاقا من معرفة pH المحلول المائي و pK_A المزدوجة قاعدة/حمض	**الوحدة 3 :التحولات المقرونة بالتفاعلات حمض-قاعدة في محلول مائي** 1. **الجداء الأيوني للماء** 1.1. التحلل البروتوني الذاتي للماء 1.2. سلم **pH** 2. **ثابتة الحمضية لمزدوجة قاعدة/حمض** 2.1. العلاقة بين ال **pH** وثابتة الحمضية 2.2. ثابتة التوازن المقرونة بتفاعل حمض قاعدة 3. **قوة الأحماض والقواعد** 3.1. مقارنة سلوك الأحماض في محلول مائي 3.2. مقارنة سلوك القواعد في محلول مائي 4. **مخططات الهيمنة والتوزيع**	• جهاز pH متر • المحاليل العيارية • محلول حمض الكلوريدريك • محلول حمض الايثانويك • حمض الميثانويك • الماء المقطر • كؤوس • محراك مغنطيسي • مخبار مدرج • طارحة • محلول الصودا • أنابيب اختبار	• طرح أسئلة حول المكتسبات القبلية • إعطاء تعاريف • انجاز المناولة1 (تصنيف بعض المواد المستعملة في الحياة اليومية) • انجاز المناولة 2 (ترتيب الاحماض والقواعد) • انجاز المناولة 3 (دراسة كاشف ملون)	• الإجابة على أسئلة قبلية • استثمار نتائج المناولة 1 • استثمار نتائج المناولة 2 • استثمار نتائج المناولة 3 • استثمار نتائج	• التشخيصي (قبلي): أسئلة شفاهية وكتابية • التكويني (تدريجي): استثمار نتائج الأنشطة	**11 س**

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

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

• انجاز معايرة حمضية- قاعدية بقياس pH • تحديد الحجم المضاف من المحلول المعاير للحصول على التكافؤ خلال معايرة حمض قاعدة • اختيار كاشف ملون يسمح بمعلمة التكافؤ	4.1. مجال هيمنة الأنواع الحمضية والقاعدية 4.2. مخططات التوزيع 4.3. حالة الكواشف الملونة **5. المعايرة حمض – قاعدة** 5.1. معايرة حمض بقاعدة بقياس **pH** 5.2. معايرة قاعدة بحمض 5.3. نسبة التقدم النهائي لتفاعلات المعايرة	• كواشف ملونة • سحاحة مدرجة • ماصة معيارية • حاسوب مزود ببرانم	• انجاز المناولة 4 (المعايرة بقياس pH) • انجاز المناولة 5 (المعايرة الملوانية) • الإشراف والتوجيه • طرح الأسئلة التوجيهية • إعطاء المصطلحات العلمية	المناولة 4 • استثمار نتائج المناولة 5 • الإجابة على الأسئلة التوجيهية	• الإجمالي: تمارين توليفية فرض كتابي 2	

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