

جذلة رقم: 2ك

المادة : الكيمياء

المستوى : السنة الثانية من ملك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

المدة : 17 من

الجزء الثاني : التحولات غير الكلية لمجموعة كيميائية

الكفايات النوعية المستهدفة

- ❖ التمكن من تحديد كمية مادة الأنواع الكيميائية في مجموعة خلال تحول كيميائي
- ❖ الإلمام ببعض تقنيات المعايرة
- ❖ استثمار المكتسبات في الكيمياء لاتخاذ مواقف ايجابية للحد من التلوث
- ❖ تعبئة المكتسبات حول التحولات الكيميائية غير الكلية لفهم وتفسير بعض الظواهر في الحياة اليومية وفي الأوساط البيولوجية
- ❖ الوعي بخطورة بعض المواد المستعملة في الحياة اليومية على الصحة والبيئة
- ❖ استعمال برانم معلوماتية لاستثمار معطيات تجريبية

جذلة رقم 2: ك

المستوى : السنة الثانية من ملك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الثاني : التحولات غير الكلية لمجموعة كيميائية

المادة : الكيمياء

المدة : 17 من

المدة	التقويم	الوضعية التعليمية التعليمية		الوسائل الديداكتيكية	المحاور	الأهداف
		نشاط المتعلم	نشاط المدرس			
3س	<ul style="list-style-type: none"> التشخيصي (قبلي) : أسئلة شفاهية وأسئلة كتابية التكويني (تدريجي) : استئثار نتائج الأنشطة الإجمالي : تمارين توليفية فرض منزلي 	<ul style="list-style-type: none"> الإجابة على أسئلة قبلية استئثار نتائج المناولة 1 استئثار نتائج المناولة 2 استئثار نتائج المناولة 3 استئثار نتائج المناولة 4 الإجابة على الأسئلة التوجيهية 	<ul style="list-style-type: none"> طرح أسئلة حول المكتسبات القبلية إعطاء تعاريف انجاز المناولة 1 و 2 (قياس pH محلول مائي) انجاز المناولة 3 (التحول الكلي والمحدود) انجاز المناولة 4 (حالة توازن كيميائي لمجموعة) الإشراف والتوجيه طرح الأسئلة التوجيهية إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> جهاز pH متر ورق pH متر محراك مغنطيسي مخبار مدرج حوجلات معيارية ماصات مختلفة ميزان الكتروني كأس من البلاستيك حمض الايتنويك ايتانوات الصوديوم الصلب محاليل عيارية ماء مقطر حمض الكلوريدريك ورق الترشيح حاسوب + برانم 	<p>الوحدة 1 : التحولات الكيميائية التي تحدث في منحيين</p> <p>1. التفاعلات الحمضية القاعدية في محلول مائي</p> <p>2. pH محلول مائي</p> <p>2.1. تعريف</p> <p>2.2. قياس pH المحلول</p> <p>3. التحول الكيميائي الكلي والمحدود</p> <p>2.3. التحول الكيميائي الكلي</p> <p>2.4. التحول الكيميائي الغير الكلي أو المحدود</p> <p>2.5. نسبة التقدم النهائي لتفاعل كيميائي</p> <p>2.6. منحى تطور مجموعة كيميائية</p> <p>2.7. التفسير الميكروسكوبي لحالة التوازن الديناميكي</p>	<ul style="list-style-type: none"> تعريف حمض وقاعدة حسب برونشتند كتابة معادلة تفاعل حمضي - قاعدي تعريف pH محلول مائي مخفف ومعرفة قياسه تعريف وتعيين نسبة التقدم النهائي لتحول كيميائي تعريف حالة توازن مجموعة كيميائية نمذجة تحول كيميائي محدود تفسير حالة التوازن الديناميكي على المستوى الميكروسكوبي