

## جذذة رقم :2ك

المستوى : السنة الثانية من ملك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الثاني : التحويلات غير الكلية لمجموعة كيميائية

المادة : الكيمياء

المدة : 17 من

### 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 التحويلات 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"> <li>التشخيصي ( قبلي ) : أسئلة شفاهية وأسئلة كتابية</li> <li>التكويني ( تدريجي ) : استئثار نتائج الأنشطة</li> <li>الإجمالي : تمارين توليفية فرض منزلي</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>الإجابة على أسئلة قبلية</li> <li>استئثار نتائج المناولة 1</li> <li>استئثار نتائج المناولة 2</li> <li>استئثار نتائج المناولة 3</li> <li>استئثار نتائج المناولة 4</li> <li>الإجابة على الأسئلة التوجيهية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>طرح أسئلة حول المكتسبات القبلية</li> <li>إعطاء تعاريف</li> <li>انجاز المناولة 1 و 2 ( قياس pH محلول مائي )</li> <li>انجاز المناولة 3 (التحول الكلي والمحدود)</li> <li>انجاز المناولة 4 (حالة توازن كيميائي لمجموعة )</li> <li>الإشراف والتوجيه</li> <li>طرح الأسئلة التوجيهية</li> <li>إعطاء المصطلحات العلمية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>جهاز pH متر</li> <li>ورق pH متر</li> <li>محراك مغنطيسي</li> <li>مخبار مدرج</li> <li>حوجلات معيارية</li> <li>ماصات مختلفة</li> <li>ميزان الكتروني</li> <li>كأس من البلاستيك</li> <li>حمض الإيتنويك</li> <li>إيثانوات الصوديوم الصلب</li> <li>محاليل عيارية</li> <li>ماء مقطر</li> <li>حمض الكلوريدريك</li> <li>ورق الترشيح</li> <li>حاسوب + برانم</li> </ul>	<p><b>الوحدة 1 : التحولات الكيميائية التي تحدث في منحيين</b></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"> <li>تعريف حمض وقاعدة حسب برونشند</li> <li>كتابة معادلة تفاعل حمضي - قاعدي</li> <li>تعريف pH محلول مائي مخفف ومعرفة قياسه</li> <li>تعريف وتعيين نسبة التقدم النهائي لتحول كيميائي</li> <li>تعريف حالة توازن مجموعة كيميائية</li> <li>نمذجة تحول كيميائي محدود</li> <li>تفسير حالة التوازن الديناميكي على المستوى الميكروسكوبي</li> </ul>