

## جذذة رقم :3 ك

المستوى : السنة الثانية من ملك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الثالث : منحى تصور مجموعة كيميائية

المادة : الكيمياء

المدة : 18 من

### الكفريات النوعية المستهدفة

- ❖ امتلاك لغة وظيفية وعلمية تتعلق بتحديد منحى تطور مجموعة كيميائية
- ❖ تعبئة المكتسبات حول تحديد منحى تطور مجموعة كيميائية لفهم بعض الظواهر في الحياة اليومية واتخاذ مواقف ايجابية للحفاظ على بيئة نظيفة
- ❖ استثمار وضعيات لحل وضعيات جديدة مرتبطة بالمظاهر الطاقية للتحويلات الكيميائية
- ❖ الوعي بخطورة بعض المواد المستعملة في الحياة اليومية على الصحة والبيئة

## جذذة رقم: 3 ك

المستوى : السنة الثانية من ملك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الثالث : منحصر تصور مجموعة كيميائية

المادة : الكيمياء

المدة : 18 س

المد ة	التقويم	الوضعية التعليمية التعلمية		الوسائل الديداكتيكية	المحاور	الأهداف
		نشاط المتعلم	نشاط المدرس			
3س	<ul style="list-style-type: none"> <li>التشخيصي ( قبلي ) : أسئلة شفاهية وكتابية</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>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 ( تحديد منحى التطور التلقائي لمزوجة حمض قاعدة )</li> <li>انجاز المناولة 2 (التحقق التجريبي من معيار التطور التلقائي للاكسدة اختزال)</li> <li>الإشراف والتوجيه</li> <li>طرح الأسئلة التوجيهية</li> <li>إعطاء المصطلحات العلمية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>حمض الايثانويك</li> <li>محلول ميثانوات الصوديوم</li> <li>محلول ايثانوات الصوديوم</li> <li>ماصة</li> <li>اجاصة الماصة</li> <li>جهاز pH متر</li> <li>محاليل عيارية</li> <li>محلول ثنائي اليود</li> <li>محلول يودور البوتاسيوم</li> <li>محلول كبريتات الحديد II</li> <li>محلول كبريتات الحديد III</li> <li>محلول نترات الفضة</li> <li>سلك النحاس</li> <li>كؤوس</li> </ul>	<p><b>الوحدة 1 :التطور التلقائي لمجموعة كيميائية</b></p> <p><b>1. خارج التفاعل</b></p> <p>1.1. تعبير خارج التفاعل</p> <p>1.2. قيمة خارج التفاعل عند التوازن</p> <p><b>2. معيار التطور التلقائي</b></p> <p>2.1. الحالة البدئية لمجموعة كيميائية</p> <p>2.2. حالة التوازن</p> <p>2.3. معيار التطور التلقائي</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>كتابة التعبير الحرفي لخارج التفاعل الموافق لمعادلة كيميائية وحساب قيمته</li> <li>تعرف أن مجموعة كيميائية تتطور تلقائيا نحو حالة التوازن</li> <li>استعمال معيار التطور التلقائي وذلك بمقارنة قيمة خارج التفاعل البدئي <math>Q_{p,i}</math> مع قيمة ثابتة التوازن K</li> <li>تطبيق معيار التطور التلقائي في حالة تفاعل حمص - قاعدة وتفاعل أكسدة - اختزال</li> </ul>