

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 سلك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

المادة : الكيمياء

الجزء الثالث : منحصر تصور مجموعة كيميائية

المدة : 18 س

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