

جـ ٣: مـلـة رـقـم

المادة : الكيمياء

المستوى : السنة الثانية من سلك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

المدة: 18 من

الجزء الثالث : منحر تطور مجموعة كيميائية

<ul style="list-style-type: none"> • التشخيصي (قبلي) : <p>أسئلة شفاهية وكتابية</p> <ul style="list-style-type: none"> • الإجابة على أسئلة قلبية • استثمار نتائج المناولة 1 • استثمار نتائج المناولة 2 • استثمار نتائج النشاط الوثائقى 1 • الإجابة على الأسئلة التوجيهية • الإجمالي : <p>تمارين توليفية فرض منزلي</p>	<ul style="list-style-type: none"> • طرح أسئلة حول المكتسبات القلبية • إعطاء تعريف انجاز المناولة 1 • التحول القسري لمجموعة) • انجاز المناولة 2 • (التحليل الكهربائي لمحلول كلورور الصوديوم) • تقديم النشاط الوثائقى 1 • (التنفس وعملية التركيب الضوئي) • الإشراف والتوجيه • طرح الأسئلة التوجيهية • إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> • محلول ثانوي البروم II • محلول كبريتات النحاس • محلول برومور الصوديوم • محلول برومور النحاس • سيكلوهكسان • خراطة النحاس • أنابيب اختبار • مخارب مدرج • أنبوب على شكل U مولد للتيار المستمر • أسلاك الربط • قاطع التيار • الكترودان من الغرافيت • أمبير متر + فولطметр • الوسائل المرتبطة بالเทคโนโลยيا الحديثة • الكتاب المدرسي 	<h3>الوحدة 3: تحولات قسرية - التحليل الكهربائي</h3> <ol style="list-style-type: none"> 1. التحولات التقائية والتحولات القسرية 2. التحليل الكهربائي <ol style="list-style-type: none"> 2.1. تعريف 2.2. التفاعلات عند الالكترونيين 2.3. كمية الكهرباء ومحصيلة المادة خلال تحليل كهربائي 3. تطبيقات <ol style="list-style-type: none"> 3.1. المركمات 3.2. الطلاء الفلزي 3.3. التحليل الكهربائي لمحلول كلورور الصوديوم 	<p>• تعرف التحليل الكهربائي</p> <p>• تعرف أن التحليل الكهربائي تحول قسري</p> <p>• تعرف انطلاقاً من معرفة منحي التيار المفروض الالكتروني حيث تحدث أكسدة الانود والالكتروني حيث يحدث اختزال الكاتنود</p>
---	---	--	---	--