

جـ ٣: ذلـة رقم

المادة : الكيمياء

المستوى : الجماع المشترك العلمي والتكنولوجي

الحمد لله رب العالمين

جزء: الكيمياء

الوحدة 2 : استخراج وفصل الأنواع والكشف عنها	الوحدة 3 : التقطير المائي	الوحدة 4 : التحليل الكروماتوغرافي	الوحدة 5 : التقطير المائي	الوحدة 6 : التقطير المائي	الوحدة 7 : التقطير المائي
<ul style="list-style-type: none"> • التشخيصي (قبلي) : • الإجابة على الأسئلة القبلية • المكتسبات القبلية • طرح الأسئلة حول المكتسبات القبلية • أنابيب اختبار • أنبوب التصفيف • كؤوس حوجلة • سخانة الحوجلات • حامل ماسكات • مبرد • أنابيب مطاطية • مخبر مدرج • صفيحة التحليل • الكروماتوغرافي • أنبوب شعيري • سيكلوهكسان • ثانوي كلورو ميثان • أوراق الخزامي • محلول ثانوي اليود 	<ul style="list-style-type: none"> • أسئلة شفاهية وكتابية • استثمار النشاط الوثائقى 1 (تعرف بعض تقنيات الاستخراج) • انجاز المناولة 1 (تقنية التقطير) • انجاز المناولة 2 (التحليل) • الإجابة على الأسئلة التوجيهية • طرح أسئلة توجيهية • إعطاء التعريف • إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> • التكويني (تدرسي) : • استثمار نتائج الأنشطة • استثمار نتائج المناولة 1 • استثمار نتائج المناولة 2 • الإجابة على الأسئلة التوجيهية • طرح أسئلة توجيهية • إعطاء التعريف • إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> • كتاب التلمذ • أنابيب اختبار • أنبوب التصفيف • كؤوس حوجلة • سخانة الحوجلات • حامل ماسكات • مبرد • أنابيب مطاطية • مخبر مدرج • صفيحة التحليل • الكروماتوغرافي • أنبوب شعيري • سيكلوهكسان • ثانوي كلورو ميثان • أوراق الخزامي • محلول ثانوي اليود 	<ul style="list-style-type: none"> • مقاربة تاريخية حول الاستخراج • تعريف الاستخراج • الاستخراج بواسطة المذيب • الاستخراج المباشر لنوع كيميائي من مادة طبيعية • استخراج نوع كيميائي في محلول مائي • التقطير المائي • التحليل الكروماتوغرافي 	<ul style="list-style-type: none"> • إتباع نهج تجريبي • تعرف تقنية الاستخراج بواسطة مذيب • تعرف التقطير المائي • تعرف تقنيات الفصل والكشف عن الأنواع الكيميائية • تعرف الاحتياطات اللازم اتخاذها لتفادي أخطار المذيبات
س4					
<p>الإجمالي:</p> <p>تمارين توليفية فرض منزلي</p>					