

جـ مذلة رقم 3: ك

المستوى : السنة الثانية من ملك البكالوريا علوم فيزيائية وعلوم رياضية

الجزء الثالث : منح تصور مجموعة كيميائية

المادة : الكيمياء

المدة : 18 س

<p>8س</p>	<ul style="list-style-type: none"> • التشخيصي (قبلي) : أسئلة شفاهية وكتابية • التكويني (تدريجي) : استثمار نتائج الأنشطة • الإجمالي : تمارين توليفية فرض كتابي 4 	<ul style="list-style-type: none"> • الإجابة على أسئلة قبلية • استثمار نتائج المناولة 1 • استثمار نتائج المناولة 2 • استثمار نتائج المناولة 3 • استثمار نتائج النشاط الوثائقي 1 • الإجابة على الأسئلة التوجيهية 	<ul style="list-style-type: none"> • طرح أسئلة حول المكتسبات القبلية • إعطاء تعاريف • انجاز المناولة 1 (الانتقال المباشر للالكترونات) • انجاز المناولة 2 (الانتقال الغير المباشر للالكترونات) • انجاز المناولة 3 (قياس القوة الكهرومحرركة لعمود) • تقديم النشاط الوثائقي 1 (اعمدة اعتيادية) • الإشراف والتوجيه • طرح الأسئلة التوجيهية • إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> • م كبريتات النحاس II • م كبريتات الزنك • صفيحة الزنك • صفيحة النحاس • كؤوس • أسلاك الربط • مسكان • قنطرة ملحية على شكل U موصل اومي • امبيرمتر 	<p>الوحدة 2 : التحولات التلقائية في الأعمدة</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. الانتقال التلقائي للالكترونات بين الأنواع الكيميائية <ol style="list-style-type: none"> 1.1. الانتقال التلقائي المباشر 1.2. الانتقال التلقائي غير المباشر 2. تكوين واشتغال عمود 3. الدراسة الكمية لعمود 4. أنواع العمدة 	<ul style="list-style-type: none"> • تحديد منحى انتقال حملات الشحنات الكهربائية باستعمال معيار التطور التلقائي • تفسير اشتغال عمود وتمثيله • كتابة معادلات التفاعلات الحاصلة عند الكترودي العمود • إيجاد العلاقة بين كمية مادة الأنواع المتكونة أو المستهلكة وشدة التيار الكهربائي ومدة التحول في عمود وخلال التحليل الكهربائي
-----------	--	---	---	--	---	--