

جذلة رقم 1: ك

المستوى : السنة الأولى من ملك البكالوريا علوم

الجزء الأول : القياس في الكيمياء

المادة : الكيمياء

المدة 26س

<p>7س</p>	<ul style="list-style-type: none"> التشخيصي (قبلي): أسئلة شفاهية وكتابية التكويني (تدرجي): استثمار نتائج الأنشطة الإجمالي: تمارين توليفية فرض كتابي 2 	<ul style="list-style-type: none"> الإجابة على الأسئلة القبليّة استثمار نتائج المناولة 1 استثمار نتائج المناولة 2 استثمار نتائج المناولة 3 استثمار نتائج المناولة 4 الإجابة على الأسئلة التوجيهية 	<ul style="list-style-type: none"> طرح أسئلة حول المكتسبات السابقة انجاز المناولة 1 (قياس مواصلة جزء من محلول) انجاز المناولة 2 (تحديد تأثير أبعاد خلية القياس) انجاز المناولة 3 (تحديد تأثير تركيز المحلول ونوعية المحلول) انجاز المناولة 4 (منحنى التدرج) طرح أسئلة توجيهية الإشراف والتوجيه إعطاء التعاريف إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> محلول برنمغفات البوتاسيوم محلول كبريتات النحاس محلول حمض الكبريتيك محلول كلورور الصوديوم سكرور ماء كؤوس دورق معياري ماصة طارحة الكترودان مستويان من النحاس مولد GBF أنبوب على شكل U الكترودان من الغرافيت مولد التوتر المستمر متعدد القياسات قاطع التيار أسلاك الربط 	<p>الوحدة 5 : تحديد كمية المادة في محلول مائي بواسطة قياس فيزيائي : قياس المواصلة</p> <ol style="list-style-type: none"> تذكير مواصلة محلول الكتروليتي <ol style="list-style-type: none"> 2.1. تعريف 2.2. قياس المواصلة لمحلول موصلية محلول الكتروليتي الموصلية المولية الأيونية 	<ul style="list-style-type: none"> معرفة أن مرور التيار الكهربائي في محلول ناتج عن الهجرة الثنائية للأيونات المتواجدة في هذا المحلول معرفة العلاقة بين المواصلة والمقاومة معرفة المقادير المؤثرة على المواصلة معرفة العلاقة بين المواصلة وموصلية محلول أيوني استثمار منحنى التدرج لتحديد تركيز مجهول لمحلول الكتروليتي استعمال العلاقة بين موصلية محلول أيوني مخفف والموصلية المولية الأيونية والتركيز
-----------	--	---	--	---	--	--