

جذلة رقم: 1ك

المستوى: السنة الأولى من ملك البكالوريا علوم

الجزء الأول: القياس في الكيمياء

المادة: الكيمياء

المدة: 26س

<p>3س</p>	<ul style="list-style-type: none"> التشخيصي (قبلي): أسئلة شفاهية وكتابية التكويني (تدرجي): استثمار نتائج الأنشطة الإجمالي: تمارين تليفية فرض كتابي 3 	<ul style="list-style-type: none"> الإجابة على الأسئلة القبلية استثمار نتائج المناولة 1 استثمار نتائج المناولة 2 استثمار نتائج المناولة 3 الإجابة على الأسئلة التوجيهية 	<ul style="list-style-type: none"> طرح أسئلة حول المكتسبات السابقة انجاز المناولة 1 (تعرف نموذج برونشند) انجاز المناولة 2 (إبراز مفهوم المزدوجة حمض قاعدة) انجاز المناولة 3 (إبراز المزدوجة حمض ملون) طرح أسئلة توجيهية الإشراف والتوجيه إعطاء التعاريف إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> محلول حمض الايثانويك محلول الامونياك ماء مقطر محلول BBT في شكله الحمضي محلول BBT في شكله القاعدي محلول كلورور الامونيوم محلول الصودا أنابيب اختبار كؤوس قاطران طارحة مخبر مدرج محرك زجاجي 	<p>الوحدة 6: التفاعلات حمض - قاعدة</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. الأحماض والقواعد حسب برونشند 2. المزدوجة حمض - قاعدة 3. معادلة حمض - قاعدة 4. الكواشف الملونة 	<ul style="list-style-type: none"> معرفة أن التفاعل حمض- قاعدة انتقال للبروتونات من الحمض إلى القاعدة تعريف حمض وقاعدة حسب برونشند تعرف مزدوجة حمض- قاعدة كتابة معادلة تفاعل حمضي - قاعدي معرفة بعض المزدوجات حمض-قاعدة
-----------	---	--	---	---	---	--