



سجل التجارب العملية والتنفيذ لمادة الكيمياء (١-٣)

اسم المدرسة :



سجل التجارب العملية والتنفيذ لمادة الكيمياء (١-٣)

توقيع المعلم/ة	أسباب عدم التنفيذ	لم يُنفذ	تُنفذ	الكمية	الوحدة	المواد المستهلكة	مكان اجراء التجربة			الحصة	الشعبة	التاريخ	الأدوات والمواد المطلوبة	اسم التجربة
							المختبر الافتراضي	الفصل	المختبر					
												كلوريد الأمونيوم - كلوريد الكالسيوم - كأس سعته ١٠٠ مل - مخبار مدرج ٥٠ مل- ماء - ساق تحريك.	الفصل الأول : المخاليل والمحاليل تجربة استهلاكية: كيف تتغير الطاقة عند تكوين المحاليل؟	
												منصة عين الاثرانية	منحنى الذائبية	
												كأسين سعة ٤٠٠ مل - ثلج مجروش - ماء بارد - ترمومتر غير زئبقي - ملح طعام خشن - ساق زجاجية.	الانخفاض في درجة التجمد	



توقيع المعلمة/	أسباب عدم التنفيذ	لم يُنفذ	نُفذ	الكمية	الوحدة	المواد المستهلكة	مكان إجراء التجربة			الحصة	الشعبة	التاريخ	الأدوات والمواد المطلوبة	اسم التجربة
							المختبر الافتراضي	الفصل	المختبر					
												كبريتات النحاس II المائية - ماء مقطر ٦- أنابيب اختبار - مخبر مدرج ٢٥ مل - ساق تحريك زجاجية - ماسك أنابيب - حامل أنابيب اختبار - هاون (مدق) - ملعقة - ساعة.	استقصاء العوامل المؤثرة في الذائبية	
												أنابيب اختبار - ورق تباع الشمس الأزرق والأحمر - فينولفثالين.	الفصل الثاني : الأحماض والقواعد تجربة استهلاكية : ماذا يوجد في خزانكم؟	
												مخبر مدرج ١٠ مل - حمض الايثانويك المخفف - قطارة - طبق التفاعل البلاستيكي او انابيب اختبار - دائرة كهربائية - مخبر مدرج	مقارنة بين قوة الأحماض	
												منصة عين الاثرائية	الأحماض والقواعد والتعادل	



توقيع المعلمة	أسباب عدم التنفيذ	لم يُنفذ	نُفذ	الكمية	الوحدة	المواد المستهلكة	مكان اجراء التجربة			الحصة	الشعبة	التاريخ	الأدوات والمواد المطلوبة	اسم التجربة
							المختبر الافتراضي	الفصل	المختبر					
												منصة عين الاثرانية	تحديد النسبة المئوية لحمض الايثانويك في الخل	
												السحاحة ٥٠ مل - محلول فينولفثالين - قارورة غسيل - فثالات بوتاسيوم هيدروجينية - حامل سحاحة - كأس زجاجية - سعتها ٢٥٠ مل - ماء مقطر - ميزن هيروكسيد الصوديوم - ميزن حساس - حامل حلقة - دورق مخروطي سعته ٥٠٠ مل - معلقة	معايرة القاعدة	
												ورق صنفرة - مسامير حديد - محلول كبريتات النحاس - أنبوب اختبار.	الفصل الثالث: الأكسدة والاختزال تجربة استهلاكية: ماذا يحدث عندما يتفاعل الحديد ونترات النحاس ؟	



توقيع المعلمة	أسباب عدم التنفيذ	لم يُنفذ	نُفذ	الكمية	الوحدة	المواد المستهلكة	مكان اجراء التجربة			الحصة	الشعبة	التاريخ	الأدوات والمواد المطلوبة	اسم التجربة
							المختبر الافتراضي	الفصل	المختبر					
												رقائق ألومنيوم - صوف - قطعة فضة متأكسدة - كأس - ماء - سودا الخبز - ملح طعام.	ملاحظة تفاعل الأكسدة والاختزال	
												منصة عين الاثرائية	ميل الفلزات إلى فقد الإلكترونات	
												منصة عين الاثرائية	حساب أعداد التأكسد	
												AgNO ₃ 0.1 ml - HCl 0.1 ml - محلول ZnSO ₄ 0.1ml - المكونات - أسلاك نحاس - حبيبات - برادة Fe شريط Mg ملقط - قطارة عدد ٤ - طبق تفاعلات بلاستيكي ذو ٢٤ فجوة - أو أنابيب اختبار.	تعرف شاحنة متهالكة (قديمة)	



توقيع المعلمة	أسباب عدم التنفيذ	لم يُنفذ	نُفذ	الكمية	الوحدة	المواد المستهلكة	مكان اجراء التجربة			الحصة	الشعبة	التاريخ	الأدوات والمواد المطلوبة	اسم التجربة
							المختبر الافتراضي	الفصل	المختبر					
												حبة ليمون - صفيحة خارصين - صفيحة نحاس - أسلاك توصيل - فولتمتر.	الفصل الرابع : الكيمياء الكهربائية تجربة استهلالية : كيف يمكن عمل بطارية من حبة ليمون ؟	
												4مسامير حديد - ورق صنفرة - شريط ماغنيسيوم - قطع نحاس - كؤوس - ماء مقطر - ماء مالح.	ملاحظة التآكل	
												منصة عين الاثرائية	التحليل الكهربائي للماء	
												منصة عين الاثرائية	الطلاء الكهربائي	



توقيع المعلمة/ة	أسباب عدم التنفيذ	لم يُنفذ	نُفذ	الكمية	الوحدة	المواد المستهلكة	مكان إجراء التجربة			الحصة	الشعبة	التاريخ	الأدوات والمواد المطلوبة	اسم التجربة
							المختبر الافتراضي	الفصل	المختبر					
												قطع فلزية من: النحاس - الألومنيوم - الخارصين - المغنيسيوم نترات النحاس ١١ مل - نترات الخارصين ١ مل - نترات المغنيسيوم ١ مل - نترات البوتاسيوم ١ مل - طبق تفاعلات بلاستيكي ذو ٢٤ فجوة عدد ٥ ماصات - فولتمتر - ملقط صوف أو ورق زجاج جدول جهود الاختزال القياسية.	قياس جهد الخلية الجلفانية	

وكيلة الشؤون المدرسية

..... / الاسم

..... / التوقيع

محاضرة المختبر

..... / الاسم

..... / التوقيع

