



## سجل التجارب العملية والتنفيذ لمادة الكيمياء (١-٢)

اسم المدرسة : .....



## سجل التجارب العملية والتنفيذ لمادة الكيمياء (١-٢)

توقيع المعلمة/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					
												صندوق مغلق داخله مجموعة أشياء.	الفصل الأول : الإلكترونات في الذرات تجربة استهلاكية: كيف تعرف ما بداخل الذرة؟	
												سلك بلاتيني أو عود الأذن القطني / محلول لكوريد الليثيوم / لهب.	تحديد ما هي المركبات	
													اختبار اللهب	
												٣ براغي - مسطرة - ميزان.	الفصل الثاني : الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر تجربة استهلاكية: كيف نتمكن من معرفة أنماط التغير في الخواص؟	



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					
												عمل جدول مع المعلمة	رتب العناصر	
												٢٠ بطاقة فهرسة	تدرّج خواص العناصر في الجدول الدوري	
												أنابيب قابلة للأغلاق - ٦ أنابيب اختبار - سدادات - مخبار مدرج ١٠ مل - جهاز التوصيل الكهربائي - حمض HCl محلول - قلم للكتابة على الزجاج - قلم رصاص.	الكيمياء الوصفية (النوعية)	
												ملح الطعام الصلب - كأس - أقطاب جهاز التوصيل الكهربائي - مصباح.	الفصل الثالث : المركبات الأيونية والفلزات تجربة استهلاكية: ما أنواع المركبات التي توصل مجاليلها التيار الكهربائي؟	
													تكوّن الملح	



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					
												سكر ناعم - هاون - مجهر - بوتقة - حامل حلقي - شبكة تسخين - لهب - كاس - مثلث خزفي - جهاز فحص التوصيل الكهربائي - ماء	خواص المركبات الأيونية	
												شریط مغنسيوم - بوتقة - مثلث خزفي - قضيب للتحرّك - كأس - جهاز التوصيلة الكهربائية	تحضير مركب أيوني	
												محلول سليكات الصوديوم - مخبار مدرج - ملون الطعام - ماء - كحول ايثانول - قضيب تحريك زجاجي.	الفصل الرابع : الروابط التساهمية جربة استهلالية: ما نوع المركب المستخدم لعمل مرة مميزة؟	
												زجاجات ساعة - سكر - شمع بارافين -- ملح - ملقط - سخان.	مقارنة درجات الانصهار	



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					
												نماذج الجزيئات الخشبية او البلاستيكية (الكرة والعصا)	الروابط التساهمية بالأدوية	
													المركبات التساهمية	
												محلول برمنجنات البوتاسيوم - كبريتيت الصوديوم الهيدروجيني - مخيار مدرج ١٠٠ مل.	الفصل الخامس : الحسابات الكيميائية نشاط استهلالي: المؤشرات التي تدل على حدوث تفاعل كيميائي	
												علك - ماء الصنبور - ساق تحريك - كأس ٢٥٠ مل.	تحليل العلك	



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					
														تحديد نسب التفاعل
													كربونات الصوديوم الهيدروجينية (خميرة فورية) — جفنة — ميزان — حامل مع حلقة — سخان	تطبيقات على الحسابات الكيميائية
														ملاحظة المادة المحددة للتفاعل
													مختبر مدرج - كرة زجاجية صغيرة - ساعة إيقاف - سوائل مختلفة.	الفصل السادس : حالات المادة تجربة استهلاكية: كيف تؤثر السوائل المخففة في سرعة كرة تتحرك خلالها؟



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					
												مخبر مدرج - كرة زجاجية صغيرة - ساعة إيقاف - سوائل مختلفة	نمذجة وحدة بناء البلورة	
												منصة عين الاثرائية	درجة الغليان	
												منصة عين الاثرائية	نوى التجمد	
												ماء مقطر - إيثانول - أيزوبروبانول الكحول - أسيتون - أمونيا ( منزلية ) ه قطارات - ه أكواب بلاستيكية صغيرة - قلم تخطيط - ورقة شمعية - ساعة إيقاف	مقارنة معدلات التبخر	
												بالون - خيط - ماء بارد - دلو - تلج.	الفصل السابع : الغازات تجربة استهلاكية: كيف تؤثر درجة الحرارة في حجم الغازات؟	



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					
												منصة عين الاثرانية	قانون بويل	
												منصة عين الاثرانية	قانون شارل	
												ميزان حرارة - بارومتر - ورق ألومنيوم - اعواد ثقاب - صودا الخبز - $\text{NaHCO}_3$ خيط - خل تركيزه ٥٪ - شمعه	إعداد نموذج لطفافية الحريق	
												حبات ذرة - زيت نباتي - ٢ شبكة تسخين مربعة - موقد بزن - حامل حلقة - حديدية صغيرة - مخبار ١٠ مل - كأس زجاجي ٢٥٠ مل - ميزان - ماء - ورق تنشيف - ماسك كأس.	تحديد الضغط في حبات الفشار	

وكالة الشؤون المدرسية

الاسم / .....  
التوقيع / .....

محضرة المختبر

الاسم / .....  
التوقيع / .....

