سعة المحلول المنظم	تفاعل التعادل	المحاليل المنطمة
كواشف الأحماض والقواعد	تميه الأملاح	الملح
المحلول القياسى	المعايرة	نقطة النهاية

	تفاعل محلول حمض مع محلول قاعدة ينتج ملحًا وماءً
	مركب ايوني يتكون من ايون موجب من قاعدة وايون سالب من حمض
	هل المحلول الذي يوضع في السحاحة المعلوم التركيز
	هي طريقة لتحديد تركيز محلول ما وذلك بتفاعل حجم معلوم منه مع محلول تركيزه معلوم
	الاصباغ الكيميائية التي تتأثر الوانها بالمحاليل الحمضية والقاعدية
	النقطة التي يتغير عندها لون الكاشف
	يسمى تفاعل الأملاح في الماء
	محاليل تقاوم التغيرات في قيم pH عند اضافة كميات محددة من الأحماض والقواعد
	تسمى كمية الحمض او القاعدة التي يستطيع المحلول المنظم ان يستوعبها دون تغير مهم في pH

LIVEWORKSHEETS