

المحاليل
المنظمة

تفاعل التعادل

سعة المحلول
المنظم

الملح

تميه الأملاح

كواشف الأحماض
والقواعد

نقطة النهاية

المعايرة

المحلول
القياسي

تفاعل محلول حمض مع محلول قاعدة ينتج ملحًا وماءً

مركب أيوني يتكون من أيون موجب من قاعدة وإيون
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 ألوانها بالمحاليل الحمضية
والقاعدية

النقطة التي يتغير عندها لون الكاشف

يسمى تفاعل الأملاح في الماء

محاليل تقاوم التغيرات في قيم pH عند إضافة كميات
محددة من الأحماض والقواعد

تسمى كمية الحمض أو القاعدة التي يستطيع المحلول
المنظم أن يستوعبها دون تغير مهم في pH