

قياس الحامضية للماء  
الهدف من التجربة:-  
حساب الحامضية لمعرفة مدى صلاحية الماء للاستهلاك البشري.

المواصفات:-  
المواصفات القياسية للمياه الصالحة للشرب حددت مقدار الحامضية = صفر

المواد الكيماوية والاجهزة المستخدمة:-

هيدروكسيد الصوديوم  
كاشف المثل البرتقالي لتحديد الحتمضية المعدنية  
كاشف الفينوفثالين لتحديد الحامضية الكربونية  
محلول ثايوسلفات الصوديوم  
سحاحة  
ماصة  
دورق زجاجي  
بيكر زجاجي  
حامل للسحاحة

طريقة العمل:-

نملأ السحاحة بهيدروكسيد الصوديوم القياسي (0.02 ع)  
ننقل بواسطة الماصة ( 50 ml ) من النموذج المراد فحصه في الدورق الزجاجي.  
نضيف قطرة من ثايوسلفات التوديوم لازالة الكلورين من النموذج.  
نضيف (2-3) قطرة من كاشف الفينونفثالين او المثل البرتقالي.  
نسح النموذج مع القاعدة المستعملة الى ان يتغير لون النموذج  
نسجل حجم القاعدة المستعملة للوصول الى حالة التعادل end point .

المقصود بحامضية الماء هو قدرته على معادلة قاعدة قياسية الى حد PH معينة. وان  
وجود الحامضة في المياه الطبيعية ناتج من وجود ثنائي اوكسيد الكربون في المياه  
وتدعى في هذه الحالة بالحامضية الكربونية.

وتضاف قطره واحدة من ثايوسلفات الصوديوم للسبب التالي:  
يسبب الكلور المتبقي عند وجوده في الماء تداخل اثناء قياس الحامضية لذا يجب  
ازالة هذا التأثير بمعادلة النموذج وذلك باضافة قطرة واحدة من محلول ثايوسلفات  
الصوديوم عارية (0.1) قبل حساب الحامضية.