

قياس الحامضية في الماء

إن حامضية الماء ترجع لزيادة نسبة ثاني اوكسيد الكربون وتحوله الى حامض الكربونيك او لوجود احمض اخرى مثل حامض الهايروكلوريك او حامض الكبريتيك إن ارتفاع حامضية الماء له تأثير سلبي على صحة الإنسان والكائنات الحية المائية .

الهدف من التجربة:-

ايجاد الحامضية الكلية للمياه .

المواد الكيميائية المستعملة:

محلول الفينوفثالين ككاشف

محلول هيدروكسيد الصوديوم

الاجهزة المستخدمة:-

سحاحة

ماصة

دورق زجاجي

بيكر زجاجي

حامل للسحاحة

طريقة العمل:-

١- نملأ السحاحة بهيدروكسيد الصوديوم القياسي (0.02ع).

٢- خذ(50ml) من العينة المراد فحصها في الدورق الزجاجي

٣- اضف ثلاث قطرات من كاشف (الفينوفثالين) الى العينة.

٤- سحح النموذج مع هيدروكسيد الصوديوم الى إن يظهر لون وردي فاتح.

٥- سجل حجم هيدروكسيد الصوديوم المستخدم في التسحيح

٦- احسب الحامضية حسب المعادلة الاتية:

$$\text{الحامضية الكلية} = \frac{\text{حجم هيدروكسيد الصوديوم المستخدم} \times \text{عياريته (0.02ع)} \times 1000}{\text{حجم العينة}}$$