

## قياس القاعدية في الماء

تعتبر القاعدية في الماء عن مستوى الماء من الكربونات والبيكربونات والهيدروكسيدات التي تمثل السبب الرئيسي لقاعدية الماء ولها دور كبير في تنظيم التغير في الأس الهيدروجيني

### الهدف من التجربة:-

ايجاد القاعدية الكلية للمياه

### المواد الكيميائية المستعملة:

حامض الكبريتيك

كاشف المثل البرتقالي

### الاجهزة المستخدمة:-

سحاحة

دورق زجاجي

بيكر زجاجي

حامل للسحاحة.

### طريقة العمل:-

- ١- نملأ السحاحة بحامض الكبريتيك (0.02 ع)
- ٢- خذ (50ml) من العينة المراد فحصها في الدورق الزجاجي
- ٣- اصف ثلاث قطرات من كاشف (المثل البرتقالي) الى العينة بواسطة الماصة.
- ٤- نسحح النموذج مع حامض الكبريتيك الى ان يظهر لون وردي مائل الى البرتقالي .
- ٥- نسجل حجم الحامض المستعمل في التسحيح.
- ٦- احسب القاعدية حسب المعادلة الاتية:

$$V \times N \times Eq.wt \times 1000$$

$$T.Alk (mg/L) = \frac{V \times N \times Eq.wt \times 1000}{V \text{ sample}}$$

إذ تمثل :

V=حجم حامض الكبريتيك القياسي المسحح.

N= عياريه الحامض .

Eq.wt= تمثل الوزن المكافي لـ  $CaCO_3$ .