

تقدير كاربونات الكالسيوم (الكلس) في التربة

تعرف الترب الكلسية بأنها الترب التي تحتوي على كمية من كاربونات الكالسيوم CaCO_3 وتعد الكاربونات من المكونات الطبيعية لكثير من الترب وتوجد في التربة اما بصورة ذائبة وذلك بكميات ضئيلة لان كاربونات الكالسيوم بطيئة الذوبان أو بصورة صلبة بشكل كالسائيت (كاربونات الكالسيوم) أو بشكل دولومايت (كاربونات الكالسيوم والمغنيسيوم), والكاربونات سواء بشكل كالسائيت أو دولومايت أو بشكل صخر اللايم أو المارل أو الشيل جميعها تستخدم كمحسنات للتربة الحامضية وبما ان اكثر صورها شيوعاً في التربة هي كاربونات الكالسيوم (الكالسيوم) لذلك جرت العادة في تقديرها وحسابها على اساس كونها CaCO_3 .

طرق تقدير كاربونات الكالسيوم :

هناك طرق عديدة متبعة لتقدير كاربونات الكالسيوم في التربة :

(أولاً) طريقة معادلة الحامض :

عند معاملة الترب الحاوية على الكاربونات بحامض الهيدروكلوريك المخفف فان جميع الكاربونات سوف تتحلل بالشكل الاتي:



ولذلك فان الفكرة الاساسية في هذه الطريقة هي اضافة كمية زائدة من الحامض عن تلك الكمية اللازمة لتل جميع الكاربونات في التربة ومن ثم معايرة الكمية المتبقية من الحامض مع القاعدة مثل هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) معلومة العيارية ثم حساب حجم NaOH المستهلك , ومنها يمكن حساب مليمكافئات الحامض الزائد (المتبقي).

المحاليل المستخدمة في التقدير :

1. حامض HCl (1 عياري) : يحضر من تخفيف 82.8 مل من حامض HCl المركز (37%, sp.gr. 1.19) في الماء المقطر ثم يمزج جيداً ويبرد, ويكمل الحجم الى لتر.
2. هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) (1 عياري) : يحضر من اذابة 40 غرام من هيدروكسيد الصوديوم في ماء مقطر, ثم ينقل الى دورق حجمي سعة لتر, ويبرد ويكمل الى العلامة بالماء مقطر.
3. دليل الفينول فتالين : يحضر من اذابة 0,5 غرام من دليل الفينول فتالي في 100 مل ايثانول.
4. ايثانول (C₂H₅OH) 95%.

مبادئ تربة (الجزء العملي)

خطوات العمل :

- 1 - نضع (1 غم) تربة جافة منخولة في دورق مخروطي سعة (250 مل).
- 2 - نضيف (10 مل) من حامض HCl (1 عياري) بصورة تدريجية الى التربة الموجودة في داخل الدورق.
- 3 - يحرك المزيج ويترك طول الليل أو يسخن على درجة حرارة (50 - 60 °م) ويبرد.
- 4 - يضاف الى المزيج (50 - 100 مل) ماء مقطر للتخفيف ثم يرشح بواسطة ورق ترشيح.
- 5 - يضاف (2-3 قطرات) من دليل الفينونفثالين (ph.ph)
- 6 - يسحح مع NaOH (1 عياري) ونستمر بالتسحيح الى ان يتغير اللون الى الوردي، حيث نسجل حجم الـ NaOH المستهلك.

الحسابات :

$$\% \text{ كاربونات الكاسيوم} = \frac{100}{\text{وزن التربة الجافة}} \times 0,05 \times [\text{حجم الحامض} \times \text{عياريته} - \text{حجم القاعدة} \times \text{عياريتها}]$$

(ثانيا) الطريقة الوزنية :

تعتمد هذه الطريقة بالأساس على وزن CO_2 المفقود من عينة التربة عند تحليل كاربونات الكالسيوم باستعمال حامض HCl .

خطوات العمل :

- 1 - نضع (100 مل) من حامض HCl (2 عياري) في دورق مخروطي سعة (250 مل).
- 2 - نوزن الدورق مع الحامض ونسجل الوزن ونرمز له بـ W_1 .
- 3 - نظيف الى الدورق (5 غم) تربة ونترك الخليط لحين اتمام التفاعل .
- 4 - نوزن الدورق مع الخليط ونسجل الوزن ونرمز له بـ W_2 .

الحسابات :

$$\% \text{ كاربونات الكاسيوم} = \frac{\text{وزن } \text{CO}_2 \text{ المفقود}}{100 \times 274 \times \text{وزن التربة الجافة}}$$

$$\text{وزن } \text{CO}_2 = W_2 - W_1$$

مبادئ تربة (الجزء العملي)

3 – الطريقة الكالسميتر Calcimeter method :

تعتمد هذه الطريقة على قياس حجم غاز ثاني اوكسيد الكربون CO_2 المتصاعد في ظروف حرارية معلومة وضغط معلوم حيث عند معاملة الكربونات مع حامض الـ HCl في نظام مغلق وتحت ظروف حرارة وضغط ثابتين فإن الزيادة في الضغط في قراءة المانوميتر ترتبط خطياً مع محتوى الكربونات من غاز CO_2 ويمكن ان نشير الى تفاعل الحامض مع الكربونات وفق المعادلة الاتية :



ويلاحظ ان كل وزن جزيئي غرامي (100 غم) من كربونات الكالسيوم ينتج عنها (44 غم) من CO_2 ,