التحولات الكيميائية التي تحدث في المنحيين

Transformations chimiques s'effectuant dans les deux sens

نشاط 1: قياس pH محلول مائي

المحلول	S_1	S_2	S_3	S_4	S_5	S_6
C_i (mol/L)	10^{-2} 5.0	10^{-2} 1.0	10^{-3} 5.0	10^{-3} 1.0	10^{-4} 5.0	10^{-4} 1.0
pH						
$(H_3O^+]$ (mol/L]						
$[^+Log[H_3O-$						

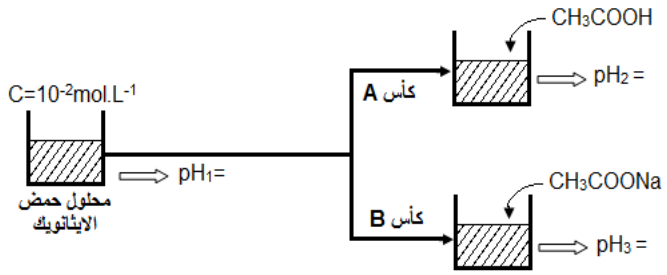
نحضر محاليل مائية لحمض الكلوريدريك ثم نقوم بقياس pH بواسطة جهاز pHمتر.

1. أكتب معادلة ذوبان $HCl_{(g)}$ في الماء.
2. نقبل أن التفاعل كلي. أملا الجدول, ماذا تستنتج ؟

نشاط 2: التحول الكلي والتحول المحدود

d) نصب في حوجلة معيرة سعتها V_0 = 500.0mL حجما V = 1.00mL من حمض الايثانويك الخالص (= 1.05 ; M = 60.05g/mol), ثم نقيس pH بواسطة جهاز pHمتر فنجد: pH = .

1. أكتب معادلة التفاعل.
2. حدد كمية المادة البدئية لحمض الايثانويك.
3. حدد انطلاقا من pH التقدم النهائي, ثم قارنه مع التقدم الأقصى. ماذا تستنتج؟



نشاط 3: مفهوم التفاعل الذي يحدث في المحيين

ننجز التجربة الممثلة جانبه:

1. في أي منحى تطورت المجموعة في الكأس A؟
2. في أي منحى تطورت المجموعة في الكأس B؟
3. قارن منحيي التطور.

Www.AdrarPhysic.Com