**Sterke og svake syrer, pH-meter**

**Hensikt:**

Måle pH til to syrer.

**Utstyr:**

* Pipette
* To 100ml begerglass
* 10ml målsylinder
* Destillert vann
* 100ml målekolbe med kork
* pH-meter med elektrode
* Saltsyre, HCl, 0,10 mol/L
* Eddiksyre, CH3COOH, 1 mol/L

**Framgangsmåte:**

Kalibrer pH-meteret***.*** Mål opp 10 ml saltsyreløsningen og hell det oppi målekolben. Fyll målekolben opp til 100 ml med destillert vann. Putt på korken og rist godt(helst la det stå i ett døgn). Hell løsningen i et begerglass og mål pH på den. Mål deretter opp 10ml av denne løsningen og hell det oppi målekolben. Pass på at du alltid skyller alt utstyret. Fyll målekolben opp til 100ml merket og hell det deretter over i det begerglasset du brukte sist gang, dette må også være skylt i destillert vann mellom. Mål pH av løsningen. Mål pH av eddiksyreløsningen og deretter mål opp 10ml av den. Hell dette i målekolben og fyll den opp til 100ml merket. Mål pH av løsningen.

**Resultater og observasjoner:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | HCl |  | CH3COOH |
| Fortynnet en gang | 2,01pH | Ikke fortynnet | 2,26pH |
| Fortynnet to ganger | 2,91pH | Fortynnet en gang | 2,71pH |

**Kommentarer:**

**Regne ut pH for saltsyreløsningen etter første fortynning.**

**Regne ut pH for eddiksyreløsningen før fortynning.**

**[CH3COOH] = 1-x**

**[CH3COO-] = x**

**[H3O+] = x**