H+, Cl- Na+, OH-

Conductivity

Volume(NaOH) at eq.point

VNaOH(ml)

منحني التسحيح التوصيلي( المجهادي):

في البداية تكون التوصيلية عالية بسبب وجود الايونات الحرة من H+ و Cl- ثم بعد ذلك تقل التوصيلية كلما اضفنا NaOH اثناء التسحيح الى ان نصل الى نقطة التكافؤ بين الحامض والقاعدة ثم تعود التوصيلية لتزداد بسبب كون المحلول يصبح قاعدي أي يحتوي ايونات حرة من Na+ و OH-.

- الفرق بين التسحيح الاعتيادي والتسحيح التوصيلي ( المجهادي):

|  |  |
| --- | --- |
| **التسحيح الاعتيادي** | **التسحيح المجهادي** |
| 1- يحتاج الى دليل | 1- لا يحتاج الى دليل |
| 2- يكون اقل دقة | 2- يكون اكثر دقة |
| 3- لايمكن استخدامه للمحاليل الملونة | 3- يمكن استخدامه للمحاليل الملونة وغير الملونة |