**التجربة السادسة:تحديد الدليل العضوي المناسب لمعايرة حمض مع قاعدة**

**أسماء الطالبات**

**الهدف من التجربة:**...............................................................................................................................

**أولا : باستخدام محلول HCl:**

**معادلة التفاعل**:

**النتائج:**

|  |  |
| --- | --- |
| **pH** | **VNaOH** |
|  | **0** |
|  | **5** |
|  | **10** |
|  | **15** |
|  | **20** |
|  | **22** |
|  | **23** |
|  | **24** |
|  | **26** |
|  | **27** |
|  | **30** |
|  | **35** |
|  | **40** |

**ارسمي العلاقة بين قيم pH والحجم المضاف من القاعدة**

**حجم الحمض الناتج عند نقطة التكافؤ :**...............................................................

**قيمة pH :**..........................................................

**الدليل العضوي المناسب:**....................................................................................

**ثانيا : باستخدام محلول CH3COOH**

**معادلة التفاعل:**

**النتائج:**

|  |  |
| --- | --- |
| **pH** | **VNaOH** |
|  | **0** |
|  | **5** |
|  | **10** |
|  | **20** |
|  | **25** |
|  | **28** |
|  | **29** |
|  | **30** |
|  | **31** |
|  | **32** |
|  | **35** |
|  | **40** |
|  | **45** |

**ارسمي العلاقة بين قيم pH والحجم المضاف من القاعدة**

**حجم الحمض الناتج عند نقطة التكافؤ :**...............................................................

**قيمة pH :**..........................................................

**الدليل العضوي المناسب:**....................................................................................