نشاط :1

نحضر 4 محاليل من حمض الخل ( q a HOOC3HC) و إيثانوات الصوديوم ( q a +a N + q a-OOC3HC) و حمض الإيثانويك (q a HOOCH) و ميثانوات الصوديوم ( q a+a N + q a-OOCH) لها نفس التركيز المولي **L / L o m 0.1 = C** وبعد ذلك نشكل ثلاثة أمزجة و لكل مزيج نقيس الـ PH

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| البيشر | A | B | C | a K |
| محلول ( q a HOOC3HC) | 10 ml | 20ml | 10 ml | **5 – 10 × 1.8 = 1 a K** |
| محلول ( q a +a N + q a-OOC3HC) | 10 ml | 1ml | 1ml |  |
| محلول (q a HOOCH) | 10 ml | 5ml | 1ml | **4– 10 × 1.8 = 2 a K** |
| محلول ( q a+a N + q a-OOCH) | 10 ml | 10 ml | 1ml |  |
| PH | 4,2 | 3,7 | 3,8 |  |

معادلة التفاعل الكيميائي المنمذج للتحول الحادث في كل بيشر هي :

q a-OOC H + q a HOOC 3H C = q a HOOC H + q a- OOC 3 H C

1- أكتب عبارة ثابت الحموضة لكل ثنائية (أساس / حمض)

2- أحسب ثابت الحموضة للتفاعل المدروس

3- أدرس تطور النسبة التالية في كل بيشر في الحالة الإبتدائية و النهائية



- إملا الجدول :

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| البيشر | A | B | C |
| الحالة الإبتدائية |  |  |  |
| الحالة النهائية |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

4- في أي إتجاه يتطور التفاعل في الجهة المباشرة أم في الجهة العكسية

5- استنتج معيار نحدد به جهة التطور التلقائي لجملة