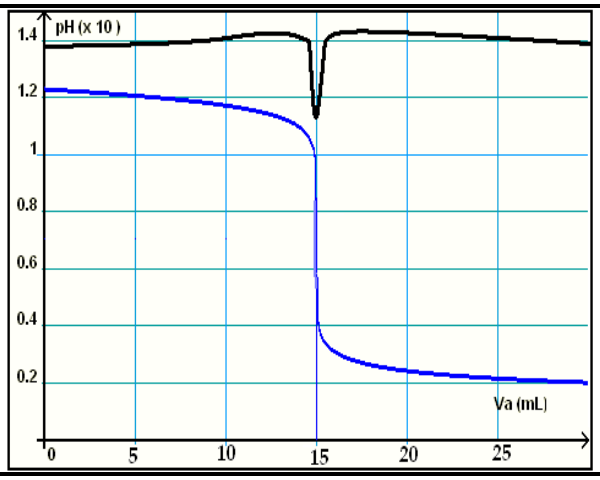
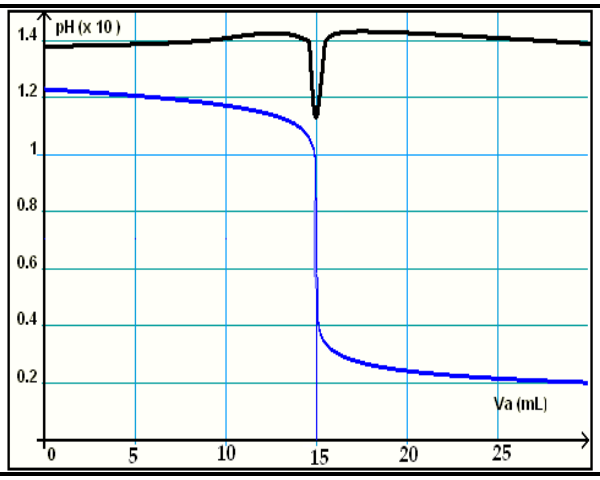
ثانوية سيدي احمد بناصر مادة الفيزياء و الكيمياء	المستوى : الثانية بكالوريا مادة : الفيزياء والكيمياء	تمرين تطبيقي	السنة الدراسية :2018/2017



لمعايرة محلول S_B لهيدروكسيد البوتاسيوم $(K^+_{(aq)}+OH^-_{(aq)})$ بقياس pH ، نضع في كأس حجما $V_B=20mL$ من هذا المحلول ونضيف إليه 20mL من الماء المقطر .نستعمل كمحلول معايِر ، محلولا S_A لحمض الكلوريدريك تركيزه $C_A=5.10^{-2}mol/L$. نخط ، بواسطة مجدول ، منحنى المعايرة $pH=f(V_B)$ بحيث V_A هي حجم الحمض المضاف .

1) لماذا تمت إضافة الماء المقطر في الكأس .
2) أكتب معادلة تفاعل المعايرة .
3) حدد مبيانيا إحداثيتي نقطة التكافؤ .
4) استنتج التركيز C_B للمحلول S_B .
5) إختر من بين الكواشف الملونة أسفله ، الكاشف الملون الأنسب لهذه المعايرة

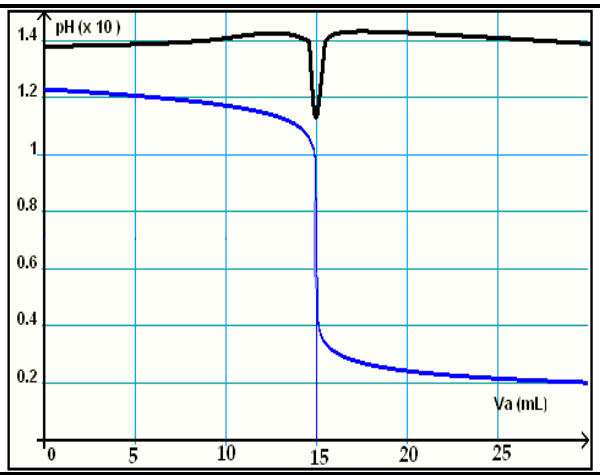
الكاشف الملون	هيليانتين	أحمر المثيل	أزرق البروموتيمول
منطقة الانعطاف	4,4 – 3,1	6,2 – 4,2	7,6 – 6,0



لمعايرة محلول S_B لهيدروكسيد البوتاسيوم $(K^+_{(aq)}+OH^-_{(aq)})$ بقياس pH ، نضع في كأس حجما $V_B=20mL$ من هذا المحلول ونضيف إليه 20mL من الماء المقطر .نستعمل كمحلول معايِر ، محلولا S_A لحمض الكلوريدريك تركيزه $C_A=5.10^{-2}mol/L$. نخط ، بواسطة مجدول ، منحنى المعايرة $pH=f(V_B)$ بحيث V_A هي حجم الحمض المضاف .

1) لماذا تمت إضافة الماء المقطر في الكأس .
2) أكتب معادلة تفاعل المعايرة .
3) حدد مبيانيا إحداثيتي نقطة التكافؤ .
4) استنتج التركيز C_B للمحلول S_B .
5) إختر من بين الكواشف الملونة أسفله ، الكاشف الملون الأنسب لهذه المعايرة

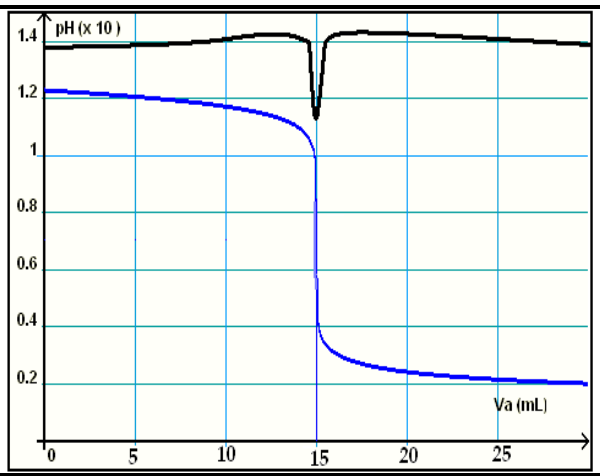
الكاشف الملون	هيليانتين	أحمر المثيل	أزرق البروموتيمول
منطقة الانعطاف	4,4 – 3,1	6,2 – 4,2	7,6 – 6,0



لمعايرة محلول S_B لهيدروكسيد البوتاسيوم $(K^+_{(aq)}+OH^-_{(aq)})$ بقياس pH ، نضع في كأس حجما $V_B=20mL$ من هذا المحلول ونضيف إليه 20mL من الماء المقطر .نستعمل كمحلول معايِر ، محلولا S_A لحمض الكلوريدريك تركيزه $C_A=5.10^{-2}mol/L$. نخط ، بواسطة مجدول ، منحنى المعايرة $pH=f(V_B)$ بحيث V_A هي حجم الحمض المضاف .

1) لماذا تمت إضافة الماء المقطر في الكأس .
2) أكتب معادلة تفاعل المعايرة .
3) حدد مبيانيا إحداثيتي نقطة التكافؤ .
4) استنتج التركيز C_B للمحلول S_B .
5) إختر من بين الكواشف الملونة أسفله ، الكاشف الملون الأنسب لهذه المعايرة

الكاشف الملون	هيليانتين	أحمر المثيل	أزرق البروموتيمول
منطقة الانعطاف	4,4 – 3,1	6,2 – 4,2	7,6 – 6,0



لمعايرة محلول S_B لهيدروكسيد البوتاسيوم $(K^+_{(aq)}+OH^-_{(aq)})$ بقياس pH ، نضع في كأس حجما $V_B=20mL$ من هذا المحلول ونضيف إليه 20mL من الماء المقطر .نستعمل كمحلول معايِر ، محلولا S_A لحمض الكلوريدريك تركيزه $C_A=5.10^{-2}mol/L$. نخط ، بواسطة مجدول ، منحنى المعايرة $pH=f(V_B)$ بحيث V_A هي حجم الحمض المضاف .

1) لماذا تمت إضافة الماء المقطر في الكأس .
2) أكتب معادلة تفاعل المعايرة .
3) حدد مبيانيا إحداثيتي نقطة التكافؤ .
4) استنتج التركيز C_B للمحلول S_B .
5) إختر من بين الكواشف الملونة أسفله ، الكاشف الملون الأنسب لهذه المعايرة

الكاشف الملون	هيليانتين	أحمر المثيل	أزرق البروموتيمول
منطقة الانعطاف	4,4 – 3,1	6,2 – 4,2	7,6 – 6,0