تقرير (1)

**العنوان:** ............................................................

**الأهداف:**

1. .................................................................................
2. .................................................................................

**طريقة العمل :**

**أولاً: تحضير محلول منظم فوسفاتي :**

وحجمه النهائي 0.1 لتر (100مل). (pKa =7.2) و pH=7.4 و 0.25M المطلوب: تحضير محلول فوسفاتي تركيزه

الحسابات:

....................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

**ثانياً: دراسة خواص المحلول المنظم:**

1. **دراسة خواص المحاليل المنظمة باستخدام حمض الهيدروكلوريك HCl تركيزه 0.1M :**
2. ضعي في كأس (أ) 10 مل من الماء المقطر وفي كأس آخر (ب) 10 مل من المحلول المنظم الفوسفاتي (الذي تم تحضيره بالجزء السابق).
3. يقاس الرقم الهيدروجيني pH لمحتويات كل من الكأسين باستخدام الجهاز الخاص بذلك.
4. أضيفي لمحتويات كل من الكأسين كمية معينة من حمض الهيدروكلوريك المخفف، وحركي كل من المحلولين جيداً بمحرك زجاجي نظيف.

**النتائج :**

أ.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | رقم ال pH | اضافة 4 قطرات من حمض الهيدروكلوريك  HCl | رقم ال pH بعد إضافة الحمض |
| عينة المحلول المنظم |  |  |
| عينة من الماء |  |  |

1. **دراسة خواص المحاليل المنظمة باستخدام محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH تركيزه 0.1M :**

أعيدي التجربة السابقة مع استبدال حمض الهيدروكلوريك بقاعدة هيدروكسيد الصوديوم.

**النتائج :**

ب.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | رقم ال pH | اضافة 4 قطرات من هيدروكسيد الصوديوم NaOH | رقم ال pH بعد إضافة القاعدة |
| عينة المحلول المنظم |  |  |
| عينة من الماء |  |  |

**من النتائج السابقة أجيبي عن الأسئلة التالية:**

ماهي ملاحظتك لأرقام ال pH قبل اضافة الحمض وبعده. وقبل إضافة القاعدة وبعدها لعينة المحلول المنظم وعينة الماء؟

...........................................................................................................................................................

...........................................................................................................................................................

...........................................................................................................................................................

ما هو استنتاجك من التجربتين؟

..........................................................................................................................................................

...........................................................................................................................................................

...........................................................................................................................................................