

رمز السجل :
تاريخ الإصدار:
رقم الإصدار:
المرحلة الرابعة

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
كلية المستقبل الجامعة
قسم/الهندسة المدنية
مختبر/الصحية العملي



سجل التجارب للعام الدراسي 2018 - 2019

رقم التجربة:- (6)

اسم التجربة:- تقدير ايون الكلوريد بالماء

الغرض من التجربة:- حساب نسبة ايون الكلوريد في الماء .

الأجهزة والمعدات:-

1. كاشف كرومات البوتاسيوم ($K_2Cr_2O_7$)

2. محلول نترات الفضة القياسية .

3. ماء مقطر.

4. سحاحة

5. ماصة

6. ورق زجاجي .

7. بيكر زجاجي .

8. حامل للسحاحة

طريقة العمل

1. تؤخذ 50 مل من النموذج ويوضع في ورق .

2. يضاف الى النموذج بضع قطرات من كرومات البوتاسيوم حيث يصبح لون النموذج اصفر .

3. يسحح النموذج مع نترات الفضة الداكنة اللون الى ان يتغير لون النموذج من اللون الاصفر الى اللون الاحمر البني

$$Cl^-(mg/L) = \text{Volume of Silver Nitrate} * 1000 / \text{Volume}$$

الحسابات

النتائج القياسية :- تحدد ان الماء الصالح للشرب يجب ان لا يتجاوز عن 200 mg/l

المناقشة والإستنتاجات :-

- 1- الفلادة من استخدام محلول كرومات البوتاسيوم في التجربة قيس الكلوريد
- 2- ماهي اضرار ايون الكلوريد على صحة الانسان

المصادر

- 1- كتاب الهندسة العملية للبيئة (فوصات الماء) تأليف
ماجستير كيمياء
سعدا عبد عباوي
محمد سليمان حسن

م. كزار احمد حمزة

د. ارشدكار اسحاق