



رمز المسجل : وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
تاريخ الإصدار: كلية المستقبل الجامعية
رقم الإصدار: قسم/الهندسة المدنية
المرحلة الرابعة مختبر/الصحبة العملية

سجل التجارب للعام الدراسي 2018 - 2019

رقم التجربة:- (10)

اسم التجربة:- تقدير عكارة الماء

الغرض من التجربة:- تقدير كمية الدقائق الصلبة الموجودة في الماء

الأجهزة والمعدات:-

1. جهاز قياس العكارة (Nephelometre).

2. محليل غروية معروفة العكارة .

3. أنابيب اختبار اسطوانية .

4. ماصة

طريقة العمل :

1. نوصل جهاز العكارة بالطاقة الكهربائية ويترك لفترة لزيادة درجة حرارته .

2. نملا أنبوبة الاختبار بالنموذج المراد فحصه بواسطة الماصة وتوضع في الجهاز لمعرفة مدى العكارة التي يحملها وبيان المجال الذي تظهر فيه عكارة النموذج وذلك بتحريك اللولب المختص .

3. يوضع محلول العكارة القياسي والذي يعمل في المجال الذي تم قياسه في الخطوة السابقة .

4. نغير المقاومة الداخلية للجهاز بحيث تكون قراءة المقياس تعادل رقم عكارة محلول القياسي المستعمل .

5. ندخل الانبوبة المحتوية على النموذج الى الجهاز وتقرأ عkarته بوحدات N.U.T (Unit of Turbidity)

(Nephelometric

النتائج القياسية :- تحدد المواصفة القياسية للمياه الصالحة للشرب مقدار العكارة ما بين 0.1 - 5.

الحسابات

$$\text{عسرة الكالسيوم (mg/l)} = V / 400.8 * B * A$$

$A = \text{حجم EDTA النازل من السحاحة}$

$B = 1 \text{ اذا كان تركيز المادة المسححة (M) } 0.01 \text{ M}$

$$\text{عسرة المغذسيوم} = (\text{العسرة الكلية} - \text{عسرة الكالسيوم}) * 0.224$$

المناقشة والاستنتاجات:

- 1. الفائد من استخدام هيدروكسيد الصوديوم في التجربة
- 2. ما هي اضرار زيادة الكالسيوم والمغذسيوم في الماء

المصادر

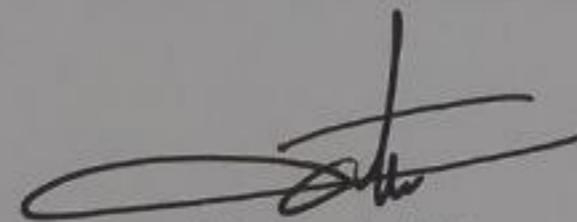
-1. كتاب الهندسة العملية للبيئة (فحوصات الماء) تأليف

ماجستير كيمياء

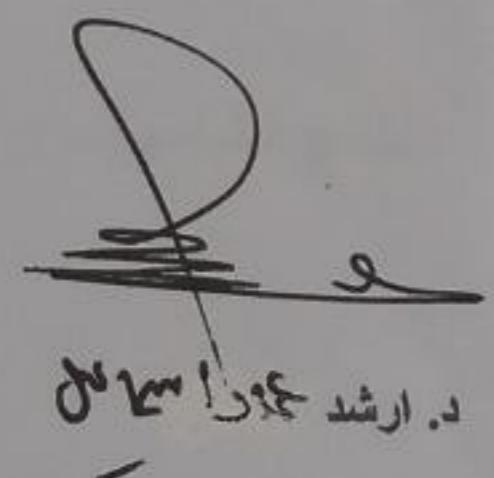
سعاد عبد عباوي

ماجستير هندسة بيئية

محمد سليمان حسن



م. كرار احمد حمزة



د. ارشد عباد اقبال