مختبر التحليل الآلي تجربة رقم (11)

اسم التجربة: التعكيرية

الغرض من إجراء التجربة: ايجاد تركيز محلول مجهول للكبريتات ٤٥٥

الجهاز المستخدم: Spectrophotometer

الجزء النظري: يعتمد قياس التعكيرية على ظاهرة مرور الضوء خلال وسط يحتوي على دقائق عالقة تختلف في معامل انكسارها عن معامل انكسار الوسط المنتشرة فيه تتضمن هذه الطريقة قياس شدة الضوء النافذ خلال وسط عالق وهي مشابهة للطرق اللونية لكون كليهما يتضمن نفس الأسس النظرية ويكون شدة الضوء النافذ دالة للتعكيرية ومنها يمكن ايجاد تركيز المادة العالقة باستخدام جهاز المطياف Spectrophotometer.

تشمل طريقة التعكيرية دراسة المحاليل شبه الغروية للجسيمات الصلبة (العوالقSuspensoid) والمحاليل شبه الغروية السائلة (المستحلبة Emulsoid).

ان التعكيرية طريقة ذات حساسية جيدة في التحليل اذ انه بقياس شدة الضوء النافذ نستطيع تقدير كمية المادة الغالقة في المحلول وذلك باستخدام معادلة رايلي للتعكيرية:

= Kbc

حیث ان :

S التعكيرية

ا شدة الضوء الساقط

ا شدة الضوء النافذ

b سمك الخلية

c تركيز المحلول

Molar turbidanc التعكيرية المولية K

طريقة العمل

- حضر 250 ml من المحلول القياسي 250 ml
- من المحلول القياسي اسحب الحجوم التالية: 4,8,12,16,20,24 ml
 ضعها في قناني حجمية سعة 50ml وخففها بالماء المقطر لحد العلامة. احسب تراكيزها بالأستعانة بقانون التخفيف العام: N1 x V1 = N2 x V2
 - خذ 10ml من المحلول المخفف الأول وضعه في بيكر صغير ثم اضف اليه 10ml من المحلول المحلول المعدل) بعدها أضف 0.3gm من BaCl2
 - حرك لمدة دقيقة واحدة واتركها لمدة أربع دقائق . حرك لمدة 15 ثانية قبل القياس.
 - سجل النسبة المئوية للنفاذية % من الجهاز عند الطول الموجي 420nm و كذلك سجل قيم A عند نفس الطول الموجى (A تمثل S) .
 - كرر الخطوات السابقة بالنسبة للمحاليل المخففة الأخرى.
 - نجري نفس الخطوات للمحلول المجهول.
 - نسجل النتائج في جدول كالتالي

V ml	C/N	S	T%
4			
4 8			
12			
16			
20			
24			
unk			
	I	I	

• نرسم بيانيا العلاقة بين %T وتراكيز المحاليل المخففة ونرسم ايضا العلاقة بين S والتراكيز ومنهما نستخرج تركيز المحلول المجهول

المناقشة

- - 3. ماالفرق بين الأستطارة والتعكيرية؟
- 4. ماهي النواحي العملية الواجب اتخاذها لأتمام التجربة بنجاح؟