

## حل امتحان السداسي الاول في مقياس التحاليل المرتبطة بالبيئة 2025 2026

### الجواب الأول

#### التحليل البيئي 1 نقطة

عملية منهجية لتقييم الآثار البيئية لنشاط أو منتج أو خدمة، بهدف تحديد المخاطر والفرص المتاحة، وضمان الامتثال للوائح التنظيمية. وتشمل أهدافه فهم العوامل المؤثرة على المؤسسة، وتقليل المخاطر والتكاليف، وضمان الامتثال للقوانين، وتحسين الأداء البيئي، وتعزيز التنمية المستدامة

على توفير صورة أوضح لمستويات التلوث والملوثات المحتملة، مما يمكن المختصين من اتخاذ قرارات مستنيرة حيال كيفية معالجة القضايا البيئية. من الجوانب الحيوية لهذه العمليات هو توثيق البيانات بشكل دقيق لتسهيل الدراسات المستقبلية وتقديم نتائج موثوقة

#### تعريف العينة 1 نقطة

هي جزء من المجموعة الكلية حيث يتم دراسة العينة من اجل تعميمها على المجموعة الكلية

**الدقة** هي قياس للتوافق بين نتائج لقياسات متكررة و كلما كان الفارق صغير كلما كانت الدقة جيدة 1 نقطة

**المصادقية** هي قياس مدى قرب القياسات من القيمة الحقيقية في العينة 1 نقطة

**كيفية التقليل من اخطاء القياس 1 نقطة**

ان التكرار في عملية التحليل هو الوسيلة الأنجع للوصول الى قيم حقيقية و للتأكد من النتائج المتحصل عليها يجب

معالجة هذه النتائج إحصائيا

### الجواب الثاني

**كيفية حساب تركيز فلز في محلول مائي بواسطة جهاز الاشعة المرئية 3.5نقاط**

يمكن بواسطة هذا الجهاز حساب تركيز أي مادة ملونة و اذا كانت هذه المادة غيلر ملونة فيمكن اضافة بعض الكواشف

الملونة فمثلا الفلزات في وسط مائي نضيف الى الفلز المراد حساب تركيزه بعض المواد من اجل تكوين معقد ملون 1

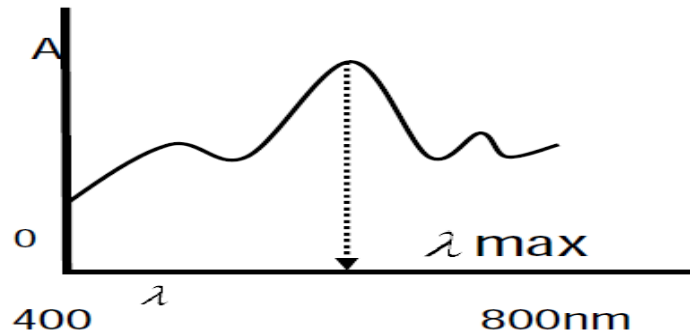
#### نقطة

لكي تتم العملية يجب اتخاذ الخطوات التالية

1- يجب قياس الطيف الالكتروني للفلز لاستخراج الطول الموجي الاعظم والذي يثبت في جميع القياسات للمادة نفسها

وهو يقابل اعلى امتصاص في الطيف 1

#### نقطة



0,5

#### نقطة

الطيف الالكتروني موضحا فيه كيفية اختيار الطول الموجي الاعظم

### منحني المعايرة 1 نقطة

3- يتم حساب التركيز ان كان غير مخففا في اعلاه لكن عادة ما تضاف للعينه زيادة من المذيب في حالة التراكيز العالية جدا او اضافة محلول منظم او كواشف لانتاج لون جديد سهل القياس وبالتالي فان التركيز المقاس هو بعد التخفيف حيث تمثل عدد مرات التخفيف. وتحسب من خلال عامل التخفيف وهو حاصل قسمة الحجم النهائي للعينه بعد تخفيفها الى حجم العينه الاصلي قبل التخفيف ويحسب التركيز بحاصل ضرب عامل التخفيف في التركيز المقاس بالتجربة .

عموما توجد عدة طرق للتحليل الكمي استنادا الى قانون لامبرت-بيرر كما يلي:

يتم في هذه الطريقة تحضير سلسلة من المحاليل القياسية ذات تراكيز معلومة للمادة المراد تحديد تركيزها، فبعد قراءة امتصاص كل محلول عند طول موجي ثابت نقوم برسم قراءات الامتصاص بدلالة التركيز لنحصل على منحني المعايرة، و من هذا المنحني نستطيع تحديد تركيز المحلول المجهول بعد معرفة امتصاصيته التي يعطيها الجهاز. ويتم ايجاد التركيز من خلال عملية الاسقاط الاحداثي حيث الامتصاصية للمحلول المجهول تثبت على الاحداثي الصادي ثم يؤخذ خط مستقيم بموازة الاحداثي السيني الى ان يقطع منحني المعايرة المستقيم ثم يتم اسقاط خط مستقيم على الاحداثي السيني والنقطة تمثل تركيز المادة المجهولة.

0,5

### نقطة

قطب الدليل/المادة المراد تحليلها/ جسر ملحي/قطب مرجع/

$$E_{cell} = E_{ind} - E_{ref} + E_j$$

حيث

$E_{cell}$  جهد القطب للخلية

$E_{ind}$  جهد قطب الدليل للايون المراد تحليله

$E_j$  جهد اتصال السائل

$E_{ref}$  جد القطب المرجعي ( جهده ثابت )

$$0,5E_{cell} = E_{ind} - E_{ref} + E_j$$

### نقطة

حيث

$E_{cell}$  جهد القطب للخلية

$E_{ind}$  جهد قطب الدليل للايون المراد تحليله

$E_j$  جهد اتصال السائل

$E_{ref}$  جد القطب المرجعي ( جهده ثابت )

حيث

$$K = E_j + E_{ref} + L$$

و بحل المعادلة نجد

بالنسبة الأنيونات ( $A^-$ ) نجد

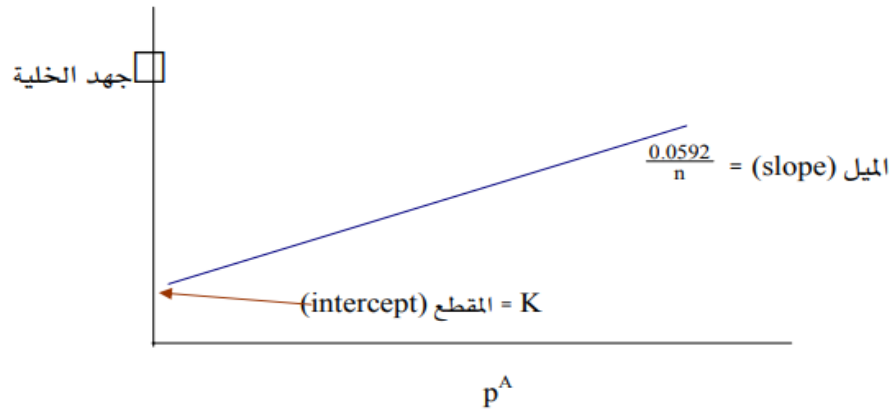
$$pX = -\log aX = \frac{E_{cell} - k}{0.0592/n}$$

و بحل المعادلة نجد

$$E_{cell}(\text{anions}) = \frac{K + 0.0592}{n} pX \quad \text{1.5 نقطة}$$

برسم علاقة خطية بين لو غرتم التركيز و جهد الخلية , ثم نحصل على منحنى قياس لتقدير العينة و من هذا المنحنى يمكن تعيين تركيز أى محلول مجهول بمعرفة جهده.

1 نقطة



حل التمرين الثالث

حساب عدد الطبقات النظرية باعتبار ان معامل التفريق 1.5 و عرض السن متساوي  
 $k'(2\text{-méthylpentane}) = 4$  et  $k'(\text{n-hexane}) = 4,4$

$$\begin{aligned} 0.5PtRs &= \frac{\sqrt{N_B}}{4\alpha} \left( \frac{K'_2}{K'_1 + 1} \right) (\alpha - 1) \\ &= \frac{4.4}{2} = 1.1 \quad 0.5Pt\alpha = \frac{K'_2}{K'_1} \\ k'(2) &= 4.4 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} &= 161.5^2 \frac{1.1^2}{(1.1-1)^2} \left( \frac{4.4+1}{4.4} \right)^2 N = 16R^2 \frac{\alpha^2}{(\alpha-1)^2} \left( \frac{K_2+1}{K_2} \right)^2 \\ &= 6560 \text{Pateau} \\ &1Pt \end{aligned}$$

حساب زمن التحليل

الحجم الميت

$$t_m = L/u = 200/20 = 10 \text{ sec} \quad 0.5Pt$$

زمن التحليل

$$t_r = (1+k'_2)t_m = 54 \text{ sec.} \quad 0.5Pt$$

حساب معامل التفريق عندما يكون السرعة

$$u = 60 \text{ cm/sec}$$

$$H = 2/3 * (H_{opt}/u_{opt}) * u$$

$$H_{opt} : H_{opt} = L/N = 0,30 \text{ mm} \text{ à } u_{opt} = 20 \text{ cm/sec}$$

$$H \rightarrow u = 60 \text{ cm/sec}, H = 2/3*(0,3/20)*60 = 0,60 \text{ mm. } 0.5Pt$$

$$R_{op} = \frac{\sqrt{N_{op}}}{4\alpha} \left( \frac{K'_2}{K'_1 + 1} \right) (\alpha - 1)$$

$$R = \frac{\sqrt{N_2}}{4\alpha} \left( \frac{K'_2}{K'_1 + 1} \right) (\alpha - 1)$$

$$R = R_{op}$$

$$R = R_{OP} \sqrt{\frac{N}{N_{OP}}} = 1.5 \sqrt{\frac{3330}{5560}} = 1.07$$

**0.5Pt**

$$N = H_{opt} = 2000/0,06 = 3280 \text{ plateaux } 1pt$$

حساب زمن التحليل

$$t_m = L/u = 200/60 = 3,33 \text{ sec}$$

$$t_r = (1+k')t_m = 18 \text{ sec. } 1pt$$

طول العمود الذي نستعمل في هذه الحالة من اجل ان يكون معامل التفريق = 1.5

$$\frac{R}{R_{OP}} = \sqrt{\frac{N}{N_{OP}}} = \sqrt{\frac{L}{L_{OP}}}$$

**1pt**

$$l_{OP} = \left( \frac{R_{OP}}{R} \right)^2 L = \left( \frac{1.5}{1.07} \right)^2 200 = 392.5 \text{ cm}$$

$$t_m = L/u = 392.5/60 = 6,54$$

$$t_r = (1+k')t_m = 35.3 \text{ sec. } 1pt$$