

حل امتحان السادس الاول في مقياس التحاليل المرتبطة بالبيئة 2025 2026

الجواب الأول التحليل البيئي 1 نقطة

عملية منهجية لتقدير 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 أجل تعميمها على المجموعة الكلية
الدقة هي قياس للتوافق بين نتائج لقياسات متكررة و كلما كان الفارق صغير كلما كانت الدقة جيدة 1 نقطة
المصداقية هي قياس مدى قرب القياسات من القيمة الحقيقة في العينة 1 نقطة
كيفية التقليل من اخطاء القياس 1 نقطة
ان التكرار في عملية التحليل هو الوسيلة الأنجع للوصول الى قيم حقيقة و للتأكد من النتائج المتحصل عليها يجب معالجة هذه النتائج إحصائيا

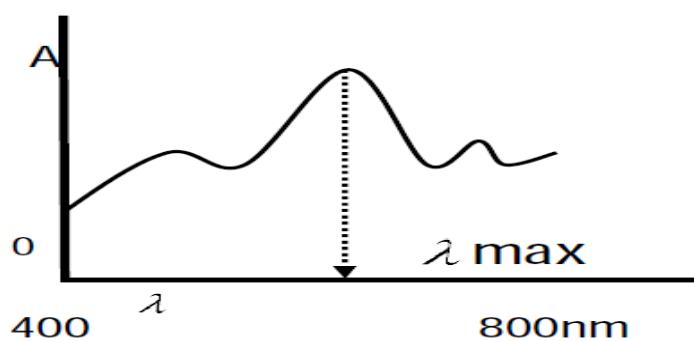
الجواب الثاني

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

يمكن بواسطة هذا الجهاز حساب تركيز أي مادة ملونة و اذا كانت هذه المادة غير 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 الذي يثبت في جميع القياسات للمادة نفسها و هو يقابل اعلى امتصاص في الطيف 1 نقطة



0,5

نقطة

الطيف الالكتروني موضحا فيه كيفية اختيار الطول الموجي الاعظم

منحي المعايرة 1 نقطة

3- يتم حساب التركيز ان كان غير مخفا في اعلاه لكن عادة ما تضاف للعينة زيادة من المذيب في حالة التركيز 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 للعينة بعد تخفيفها الى حجم العينة الاصلي قبل التخفيف ويحسب التركيز بحاصل ضرب عامل التخفيف في التركيز المقاس بالتجربة .

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

يتم في هذه الطريقة تحضير سلسلة من المحاليل القياسية ذات تركيزات معلومة للمادة المراد تحديد تركيزها، وبعد قراءة امتصاص كل محلول عند طول موجي ثابت تقوم برسم قراءات الامتصاص بدلالة التركيز لنحصل على منحي المعايرة، و من هذا المنحي نستطيع تحديد تركيز محلول المجهول بعد معرفة امتصاصيته التي يعطيها الجهاز. ويتم ايجاد التركيز من خلال عملية الاسقاط الاحادي حيث الامتصاصية للمحلول المجهول تثبت على الاحادي الصادي ثم يؤخذ خط مستقيم بموازاة الاحادي السيني الى ان يقطع منحي المعايرة المستقيم ثم يتم اسقاط خط مستقيم على الاحادي 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 للأنيونات (A^-) نجد

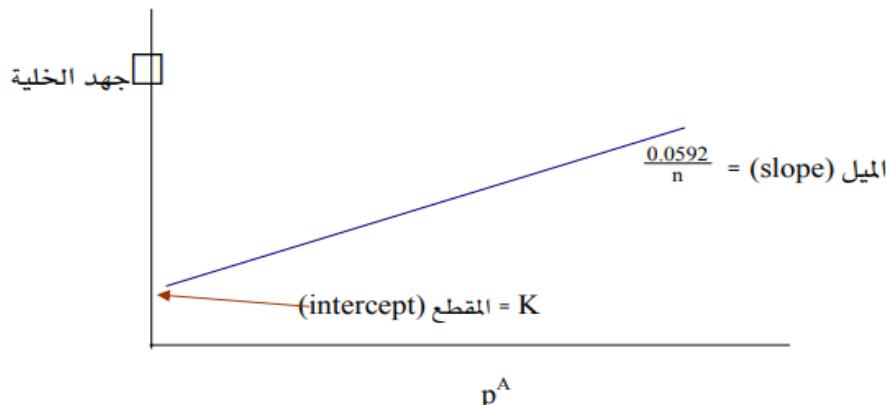
$$pX = -\log aX = \frac{E_{cell} - k}{0.0592/n}$$

و بحل المعادلة نجد

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

برسم علاقة خطية بين لوغرتم التركيز و جهد الخلية ، ثم نحصل على منحنى قياس لتقدير العينة و من هذا المنحنى يمكن تعين تركيز أي محلول مجهول بمعرفة جهده.

1 نقطة



حل التمارين الثالث

حساب عدد الطبقات النظرية باعتبار ان معامل التفريق 1.5 و عرض السن متساوي
 $k'(2\text{-m\'ethylpentane}) = 4$ et $k'(n\text{-hexane}) = 4.4$

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

$$= 161.5^2 \frac{1.1^2}{(1.1-1)^2} \left(\frac{4.4+1}{4.4} \right)^2 N = 16R^2 \frac{\alpha^2}{(\alpha-1)^2} \left(\frac{K_2+1}{K_2} \right)^2$$

= 6560 Pateau

1 Pt

حساب زمن التحليل

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

زمن التحليل

$$tr = (1+k2')tm = 54 \text{ sec.} \quad 0.5Pt$$

حساب معامل التفريق عندما يكون السرعة

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

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

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

$H \approx u = 60 \text{ cm/sec}$, $H = 2/3 * (0.3/20) * 60 = 0.60 \text{ mm}$. **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

$$N = H_{OP} = 2000/0.06 = 3280 \text{ plateaux}$$

حساب زمن التحليل

$$tm = L/u = 200/60 = 3.33 \text{ sec}$$

$$tr = (1+k')tm = 18 \text{ sec.}$$

طول العمود الذي نستعمل في هذه الحالة من أجل أن يكون معامل التفريغ = 1.5

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

1pt

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

$$tm = L/u = 392.5/60 = 6.54$$

$$tr = (1+k')tm = 35.3 \text{ sec.}$$