



قطاع الدراسات الصيدلية اللجنة العلمية للكيمياء الصيدلية والحيوية 2903 (ب) الدورة الخامسة عشرة (2025-2028)

البحث رقم (2) في القائمة

١ ـ بياثات الباحث:

: محهد أحمد السيد عبد العال	اسم المتقدم:
له : الكيمياء التحليلية الصيدلية	القسم التابع
لها: كلية الصيدلة	الكلية التابع
يع لها: جامعة الفيــوم	الجامعة التاب

٢ - بيانات البحث:

أ- عنوان البحث باللغة العربية:

منع نقل الإلكترون بداخل الكافتادين لتقديره عن طريق اللصف الضوئي له في السائل الزجاجي للعين.

ب- النشر

Microchemical Journal

اسم المجلة:

199 (2024) 110056 28 January 2024 العدد وسنة ورقم الصفحات بالنشر:

تاريخ النشر:

4.9

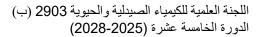
معامل التأثير:

ج- البحث سبق / لم يسبق تقييمه: البحث سبق تقييمه لترقية الدكتور/ أبو بكر عبد الوهاب محمد أحمد من مدرس إلي أستاذ مساعد في اللجنة العلمية رقم 94 بتاريخ 12-7-2025م ونقاط البحث = 18، تقدير المجلة = 10، درجات اللجنة = 90 وتقدير البحث (جيد جداً)

د- البحث مستمد/غير مستمد من رسالة علمية: البحث غير مستمد من رسالة علمية

٣- بيانات ودور المشاركين في البحث:

التوقيع	تخصصاتهم	أسماء المشاركين
	الكيمياء التحليلية الصيدلية-كلية الصيدلة-جامعة الفيوم	أ.م.د. أبوبكر عبد الوهاب محمد أحمد
	الكيمياء التحليلية الصيدلية-كلية الصيدلة-جامعة المنيا	أ. د. محمود أحمد عمر حسن
	الكيمياء التحليلية الصيدلية-كلية الصيدلة-جامعة الفيوم	د. محمد أحمد السيد عبد العال
	الكيمياء التحليلية الصيدلية-كلية الصيدلة-جامعة المنيا	د. اسلام محمد مصطفی
		-





قطاع الدراسات الصيدلية اللجنة العلمية للكيمياء الصيدلية والحيوية 2903 (ب) الدورة الخامسة عشرة (2025-2028)

- دور الدكتور محد أحمد السيد عبد العال في البحث:

- ✓ نشر البحث كباحث في المنتصف
- ✓ المشاركة في فكرة وتصميم البحث
 - ✓ المشاركة في جمع المادة العلمية
- ✓ المشاركة في التجارب العملية وتصميمها

أسئلة المحكمين

✓ المشاركة في جمع وتحليل النتائج وصياغتها

√ المشاركة في كتابة البحث ومراجعته والرد على

٥ ـ الملخـص

باللغة العربية:

تم وصف طريقة لصفيه آمنه وسهلة وانتقائية لتقدير الكافتادين في شكله النقي، وتركيبة قطرة العين، والسائل الزجاجي الاصطناعي لأول مرة. تعتمد الطريقه المقدمه على قمع تأثير نقل الإلكترون الضوئي، لزوج الإلكترونات الخاص بذرة النيتروجين التي في حلقة البيبيريدين بعقار الكافتادين. وتم تحقيق هذا القمع للإلكترون باستخدام حمض الأسيتيك 0.3 مولار كعامل بروتوني فعال. وبحكم هذه الظاهرة، تم قياس الكافتادين بتركيزات تتراوح من 0.5 إلى 0.0 ناتوجرام لكل مللي مع تقدير كيفي منخفض للغاية والحد الكمي هو 0.2.2 و0.0 1 ناتوجرام لكل مللي، على التوالي، بالإضافة إلى ذلك، تم استخدام الطريقة المقدمة لتقدير الدواء المستهدف في السائل الزجاجي الاصطناعي للعين ومن الملحوظ أنه لا يوجد تداخل كبير من محتويات السائل الزجاجي.