



اللجنة العلمية للكيمياء الصيدلانية والحيوية 2903 (ب)
الدورة الخامسة عشرة (2025-2028)

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

البحث رقم (2) في القائمة

١- بيانات الباحث:

اسم المتقدم: محمد أحمد السيد عبد العال
القسم التابع له: الكيمياء التحليلية الصيدلانية
الكلية التابع لها: كلية الصيدلة
الجامعة التابع لها: جامعة الفيوم

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 اسم المجلة: Microchemical Journal العدد وسنة ورقم الصفحات بالنشر: 199 (2024) 110056 تاريخ النشر: 28 January 2024 معامل التأثير: 4.9
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:

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



اللجنة العلمية للكيمياء الصيدلانية والحيوية 2903 (ب)
الدورة الخامسة عشرة (2025-2028)

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

- دور الدكتور محمد أحمد السيد عبد العال في البحث:

- | | |
|---|----------------------------------|
| ✓ المشاركة في جمع وتحليل النتائج وصياغتها | ✓ نشر البحث كباحث في المنتصف |
| ✓ المشاركة في كتابة البحث ومراجعته والرد على أسئلة المحكمين | ✓ المشاركة في فكرة وتصميم البحث |
| ✓ المشاركة في التجارب العملية وتصميمها | ✓ المشاركة في جمع المادة العلمية |

٥- الملخص

باللغة العربية:

تم وصف طريقة لصفية آمنة وسهلة وانتقائية لتقدير الكافتادين في شكله النقي، وتركيبية قطرة العين، والسائل الزجاجي الاصطناعي لأول مرة. تعتمد الطريقة المقدمه على قمع تأثير نقل الإلكترون الضوئي، لزوج الإلكترونات الخاص بذرة النيتروجين التي في حلقة البيبيردين 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 50 إلى 400 نانوجرام لكل مللي مع تقدير كافي منخفض للغاية والحد الكمي هو 2.22 و 1 ± 6.72 نانوجرام 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.