

التحضير الحيوي (الأخضر) هو طريقة خالية من التلوث (صديقة للبيئة) ، متاحة بسهولة، آمنة، وغير مكلفة في هذه الدراسة، تم استخدام المستخلص الميثانولي لأوراق الحناء لتحضير الجسيمات النانوية للفضة. تم تحويل اللون إلى اللون البني المصفر دلالة على تكوين دقائق الفضة النانوية. تم تحسين الإنتاج البيولوجي للدقائق النانوية من خلال دراسة العديد من المتغيرات مثل تركيز المستخلص ودرجة الحموضة ودرجة حرارة التفاعل. نفذت عملية التوصيف باستخدام تقنيات التحليل الطيفي للأشعة فوق البنفسجية المرئية، التحليل الكهربائي المشتت للطاقة والمسح المجهر الإلكتروني. بينت نتائج المجهر الإلكتروني الماسح أن الجسيمات النانوية الفضية كانت بحجم يتراوح (150-600) نانومتر وذات شكل كروي، وأظهر التحليل الطيفي للأشعة فوق البنفسجية أن حزمة سبر حادة بين (390-451) نانومتر، كما أثبت طيف الأشعة السينية أن عناصر الفضة، التنجستن، الروثينيوم، الكلور والكربون وجدت بالنسب الوزنية الآتية 69.75%، 1.2% و 5.3% على التوالي. كما درست الفعالية المضادة للبكتيريا ضد ستة أنواع من الأحياء البكتيرية الموجبة الجرام (العنقودية الذهبية، العصوية الشمعية و العقديّة الرئوية) والبكتيريا السالبة الجرام (الاستريكية القولونية، الزائفة الزنجارية و الكلبسيلا الرئوية) باستخدام طريقة الانتشار بالحفر. أظهرت النتائج أيضا أن الجسيمات النانوية الفضية لها تأثير قوي ضد البكتيريا الموجبة لصبغة غرام أكثر من البكتيريا السالبة لصبغة غرام. كما تم اختبار النشاط المضاد للأوكسدة بواسطة طريقة ديف الكاسح للجذور الحرة. تم استخدام التراكيز المخففة (20-100 ميكروغرام / مل) من الجسيمات النانوية للفضة والمستخلص الميثانولي لنبات (الحناء) لاختبار فعالية مضادات الأكسدة بالمقارنة مع مضادات الأكسدة القياسية (حامض الأسكوربيك، بيوتيل هيدروكسي الانيسول). وقد وجد أن قيم التثبيط: 82.66، 75.34، 72.57، 62.67 و 100 ميكروغرام / مل لتكوين دقائق الفضة النانوية عند الاس الهيدروجيني 9 و 7 و حامض الاسكوربيك والمستخلص الحناء و بيوتيل هيدروكسي الانيسول على التوالي في 100 مايكرو غرام / مل.

الكلمات المفتاحية: دقائق الفضة النانوية، التحليل الأخضر، المجهر الإلكتروني الماسح، طاقة تشتت

الكيمياء البيئية والفعالية المضادة للبكتيريا والفعالية المضادة للأكسدة.