

عنوان البحث:

" تحضير مواد نانومترية من (البولي انيلين / كبريتيد الرصاص في شكل (اللب -المدار)) لإستخدامها في التوليد الكهربائي للهيدروجين من المياه "

ملخص البحث:

تحضير مواد نانومترية من البولي انيلين / كبريتيد الرصاص في شكل (اللب -المدار) بواسطة البلورة المؤكسدة لتركيزات الأنيلين المختلفة (0.01 ، 0.03 ، 0.05 M) ، على التوالي ، في وجود تركيز كبريتيد الرصاص (M=0.05) تم عمل تحاليل مطياف الأشعة تحت الحمراء (FT-IR) و دراسة البلورات بالأشعة السينية (XRD) و المجهر الإلكتروني الماسح (SEM) و المجهر الإلكتروني النافذ (HR-TEM) و مطياف الأشعة المرئية وال فوق بنفسجية (UV-Vis) لتوصيف العينات. تبين من نتائج FT-IR ، ان هناك انزياحات في بنية النطاق إلكتروني الي المنطقة الحمراء للعينات النقية من كبريتيد الرصاص و البولي انيلين مقارنة بالمخلوط النانومتري من (بوليانيلين/ كبريتيد الرصاص). وتظهر نتائج دراسة البلورات بالأشعة السينية ان متوسط الأحجام البلورية النانوية للمخلوطات النانومترية من (البولي انيلين / كبريتيد الرصاص) للتركيزات المختلفة (0.01 ، 0.03 ، 0.05 M) هي 46.5 و 55 و 42.16 نانومتر علي التوالي. وتظهر التحليلات الضوئية ان القيم 1.41 and 2.79 eV في بنية النطاق إلكتروني هي القيم المثلي. تم إعداد قطب محضر من مواد نانومترية من (بوليانيلين/ كبريتيد الرصاص مطلي بطبقة من غشاء بولمري علي شرائح زجاجية مطلية بمواد موصلية (ITO)) كقطب كهروضوئي داخل الخلية الكهروضوئية المٌعدّة لإنتاج الهيدروجين وتم دراسة الخواص الكهربائية في نطاق طول موجي 636 الي 390 نانومتر ، حقق هذا القطب كفاءة تحويل الضوء الساقط إلى تيار (IPCE 36.5 and 35.2% at 390 and 405 nm) . أخيراً ، تم ذكر آلية بسيطة لتوليد الهيدروجين الكهروضوئي من المياه باستخدام قطب محضر من مواد نانومترية من (البولي انيلين / كبريتيد الرصاص)