

## Preparation and Characterization of TiO<sub>2</sub> Nanotubes Catalyst Support and Doped TiO<sub>2</sub> Nanotubes Arrays Sheet

Mohammed Ahmed Hussein Awad<sup>\*</sup>

Dr. Nabil A.N. Alkadasi<sup>\*\*</sup>

### Abstract

Highly ordered titanium oxide nanotubes (TONTs) were synthesized via the electrochemical anodic oxidation. The as-anodized TONTs were consequently annealed at 450 °C in ambient air and N<sub>2</sub> for 3hrs to obtain titanium oxide nanotubes annealed in air (TONTs-air) and titanium oxide nanotubes annealed in nitrogen (TONTs-N<sub>2</sub>). V-doped and W-doped TiO<sub>2</sub> nanotubes arrays were synthesized via *in situ* doping method during anodization. All samples were annealed at 450 °C in ambient air and N<sub>2</sub> for 3hrs to obtain TONTs-air 10 mM Vanadium, TONTs-N<sub>2</sub> 10 mM Vanadium, TONTs-air 10 mM Tungsten and TONTs-N<sub>2</sub> 10 mM Tungsten.

The physicochemical characterization of the TONTs-arrays and doped-TONTs-arrays catalyst support were performed by X-ray diffraction (XRD) and scanning electron microscopy (SEM). The TONTs-arrays, doped-TONTs-arrays catalyst support were electrochemically characterized by typical current density-time (I-t) during anodization and also characterized in ferro-fericyanide potassium system by cyclic voltammetry (CV) measurement. In addition, V-doped titanium oxide nanotubes arrays were photochemically characterized and supporting electrolyte is 1M KOH.

### Key words:

Titanium oxide nanotubes sheet, electrochemical anodization technique, vanadium, tungsten, doping, cyclic voltammetry, chronoamperometry

---

<sup>\*</sup>Chemistry Department, Faculty of Applied Sciences, Thamar University

<sup>\*\*</sup>Faculty of Engineering, Thamar University, and Al-Bayda'a University

## تحضير دعامات حفاز وتشخيصها من مصفوفة أنابيب ثاني أكسيد التيتانيوم النانوية غير المطعمة والمطعمة

أ.د. نبيل عبدالله القدسي

أ. محمد أحمد حسين عوض

### الملخص:

لقد تم تحضير دعامات حفاز من أنابيب ثاني أكسيد التيتانيوم النانوية النشطة ذات التوصيلية الكهربائية العالية عن طريق الأكسدة المصعدية الكهروكيميائية في 0.5 wt % من محلول HF عند جهد ثابت مقداره 20 فولت، ولمدة زمنية مقدارها 20 دقيقة، ومن ثم المعالجة الحرارية في جو من النيتروجين أو الهواء. وتم تحضير أنابيب ثاني أكسيد التيتانيوم النانوية المعالجة حراريًا في جو من النيتروجين أو الهواء والمطعمة ببعض الفلزات، مثل الفناديوم والتنجستن، وذلك بواسطة التطعيم في المحلول أثناء عملية الأكسدة المصعدية الكهروكيميائية.

تم إجراء التوصيفات الفيزيائية اللازمة بواسطة حيود الأشعة السينية والمجهر الإلكتروني الماسح، وتم دراسة السلوك الكهروكيميائي للمواد المنتجة من أكسيد التيتانيوم النانوي غير المطعم والمطعم ببعض الفلزات باستخدام التوصيف الكهروكيميائي بدراسة منحنيات الوقت مع كثافة التيار أثناء عملية الأكسدة المصعدية الكهروكيميائية في محلول فلوريد الهيدروجين، وبدراسة منحنيات مسح الجهد الدوري في محلول سداسي سيانيد الحديد.

وكذلك تم دراسة السلوك الكيميائي الضوئي للمواد المنتجة من أكسيد التيتانيوم النانوي غير المطعم والمطعم بالفناديوم في محلول قاعدي من هيدروكسيد البوتاسيوم .

### كلمات مفتاحية:

صفحة أنابيب ثاني أكسيد التيتانيوم النانوي، تقنية الأكسدة المصعدية الكهروكيميائية، الفناديوم، التنجستن، التطعيم الكيميائي، الجهد الدوري، منحنيات الوقت مع التيار.