



UNIVERSITAS
GADJAH MADA

Foto-Oksidasi Ion Logam Pb(II) Menggunakan TiO₂ Terdoping Sulfur di Bawah Paparan Sinar Tampak
ROCHAN SAVERO MOCHAMMAD, Akhmad Syoufian, Ph.D. ; Prof. Dr. Endang Tri Wahyuni, M.S.
Universitas Gadjah Mada, 2022 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

FOTO-OKSIDASI ION LOGAM Pb(II) MENGGUNAKAN TiO₂ TERDOPING SULFUR DI BAWAH PAPARAN SINAR TAMPAK

Rochan Savero Mochammad
17/412701/PA/18020

INTISARI

Pada penelitian ini telah dilakukan upaya peningkatan aktivitas fotokatalitik TiO₂ melalui cara doping dengan sulfur (TiO₂-S) pada foto-oksidasi ion Pb(II) di bawah paparan sinar tampak. Proses doping dilakukan dengan metode sol-gel, dengan menggunakan larutan TTIP sebagai sumber TiO₂ dan sulfur dalam pelarut benzene sebagai sumber dopan S.

Pada proses doping, berat serbuk sulfur divariasi untuk memperoleh TiO₂-S dengan kadar S yang bervariasi. Fotokatalis TiO₂-S dikarakterisasi dengan instrumen SEM-EDX, XRD, FT-IR dan SRUV. Proses foto-oksidasi ion Pb(II) oleh adanya fotokatalis TiO₂-S di bawah paparan sinar tampak dilakukan dengan teknik *batch*. Proses foto-oksidasi dilakukan menggunakan fotokatalis TiO₂-S dengan variasi kadar doping S pada fotokatalis TiO₂-S, massa fotokatalis TiO₂-S, dan waktu kontak di bawah paparan sinar tampak. Konsentrasi ion logam Pb(II) dalam larutan ditentukan dengan instrumen AAS.

Hasil penelitian menunjukkan bahwa atom S telah berhasil didopingkan pada TiO₂ yang dapat menurunkan nilai energi celah pita (Eg) secara nyata, dan menunjukkan aktivitas TiO₂-S di bawah paparan sinar tampak pada foto-oksidasi ion Pb(II) yang lebih tinggi dibandingkan TiO₂ tanpa doping. Peningkatan aktivitas yang maksimum ditunjukkan oleh TiO₂-S dengan kadar S sedang (0,60 %). Efektivitas foto-oksidasi ion logam Pb(II) dengan adanya sinar tampak dan fotokatalis TiO₂-S yang maksimum diperoleh dengan penggunaan fotokatalis 10 mg dan waktu kontak 45 menit, yaitu 99,46 %.

Kata kunci : Doping sulfur, Foto-oksidasi, Pb(II), TiO₂-S



UNIVERSITAS
GADJAH MADA

Foto-Oksidasi Ion Logam Pb(II) Menggunakan TiO₂ Terdoping Sulfur di Bawah Paparan Sinar Tampak
ROCHAN SAVERO MOCHAMMAD, Akhmad Syoufian, Ph.D. ; Prof. Dr. Endang Tri Wahyuni, M.S.
Universitas Gadjah Mada, 2022 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

PHOTO-OXIDATION OF Pb(II) METAL IONS USING SULFUR-DOPED TiO₂ UNDER VISIBLE LIGHT EXPOSURE

Rochan Savero Mochammad
17/412701/PA/18020

ABSTRACT

In this study, efforts have been made to increase the photocatalytic activity of TiO₂ by doping with sulfur (TiO₂-S) on photo-oxidation of Pb(II) ions under visible light exposure. The doping process used the sol-gel method, using a solution of TTIP as a source of TiO₂ and sulfur in benzene solvent as a source of dopant S.

In the doping process, the weight of the sulfur powder was varied to obtain TiO₂-S with varying levels of S. The TiO₂-S photocatalyst was characterized by SEM-EDX, XRD, FT-IR and SRUV instruments. The photo-oxidation process of Pb(II) ions by the presence of a TiO₂-S photocatalyst under visible light used a batch technique. The photo-oxidation process was done by the presence of TiO₂-S with varying levels of S, photocatalyst mass and contact time. The concentration of Pb(II) metal ions in solution was determined by the AAS instrument.

The results showed that S atoms had been successfully doped on TiO₂ which could significantly reduce the band gap energy value (Eg), and showed TiO₂-S activity under visible light exposure to Pb(II) ion photo-oxidation which was higher than TiO₂ without doping. The maximum increase in activity was shown by TiO₂-S with moderate S levels (0,60%). The maximum photo-oxidation effectiveness of Pb(II) metal ion in the presence of visible light and TiO₂-S photocatalyst was obtained by using a photocatalyst of 10 mg and a contact time of 45 minutes, which was 99.46 %.

Key words : Photo-oxidation, Pb(II), Sulphur doping, TiO₂-S