

**PEMANFAATAN LIMBAH RADIOFOTOGRAFI SEBAGAI SUMBER Ag
PADA PEMBUATAN FOTOKATALIS TiO₂-Ag DAN UJI
AKTIVITASNYA UNTUK PENGHILANGAN ZAT WARNA BATIK DI
BAWAH SINAR *VISIBLE***

NOOR MAYA DEWI
14/365705/PA/16140

INTISARI

Pada penelitian ini telah dilakukan pembuatan fotokatalis TiO₂-Ag dengan metode fotoreduksi air limbah radiofotografi terkatalisis TiO₂. Proses fotoreduksi Ag dilakukan dengan penyinaran di bawah sinar UV dengan waktu bervariasi (1, 5, 10, 15, 24, 48, dan 72 jam). Konsentrasi ion Ag(I) sebelum dan sesudah fotoreduksi ditentukan menggunakan AAS. Padatan hasil fotoreduksi dianalisis menggunakan instrumen FTIR, XRD, dan TEM untuk mengidentifikasi keberadaan Ag. Analisis juga dilakukan dengan menggunakan *Specular Reflectance UV* (SR-UV) untuk menentukan energi celah pita. TiO₂ dan TiO₂-Ag diuji aktivitasnya untuk fotodegradasi air limbah zat warna batik.

Hasil penelitian menunjukkan bahwa waktu penyinaran optimum untuk fotoreduksi Ag(I) berlangsung selama 24 jam yaitu sebesar 98,74%. Terbentuknya Ag pada TiO₂-Ag telah menurunkan energi celah pita dari 3,20 eV menjadi 3,04 eV yang dianalisis pada waktu penyinaran optimum (24 jam). TiO₂-Ag dengan energi celah pita kecil tersebut menjadi aktif di bawah sinar visibel pada fotodegradasi air limbah zat warna batik. Fotokatalis TiO₂-Ag menunjukkan kemampuan untuk fotodegradasi air limbah zat warna batik lebih tinggi dibanding fotokatalis TiO₂ di bawah sinar visibel.

Kata kunci: air limbah radiofotografi, air limbah zat warna batik, fotodegradasi, fotokatalis TiO₂-Ag

USE OF RADIOPHOTOGRAPHIC WASTE AS Ag SOURCE FOR TiO₂-Ag PHOTOCATALYST AND ITS ACTIVITY FOR REMOVAL OF BATIK DYES UNDER VISIBLE LIGHT

NOOR MAYA DEWI
14/365705/PA/16140

ABSTRACT

In this research, preparation of TiO₂-Ag by photoreduction of radiophotographic wastewater catalyzed by TiO₂ had been conducted. The photoreduction of Ag in the wastewater was performed in batch reaction under UV light irradiation in various irradiation time (1, 5, 10, 15, 24, 48, and 72 hours). The concentration of Ag(I) before and after photoreduction was determined by AAS. The presence of Ag in the photoreduction products was confirmed by FTIR, XRD, and TEM analysis. The band gap energy was determined by SR-UV analysis. Activities of TiO₂ and TiO₂-Ag photocatalysts were also studied for photodegradation of batik dye wastewater.

The research results showed that the optimum irradiation time for the photoreduction process of Ag(I) could be reached at 24 hours that gave photoreduction of 98,74%. The Ag formation on TiO₂ had decreased the band gap energy from 3,20 eV to 3,04 eV as analyzed at optimum irradiation time (24 hours). TiO₂-Ag with smaller band gap energy were active under visible light for photodegradation of batik dye wastewater. Under visible light, TiO₂-Ag photocatalyst exhibited the ability to photodegrade batik dye wastewater was higher than TiO₂.

Keywords : batik dye wastewater, radiophotographic wastewater, photodegradation, TiO₂-Ag photocatalyst