

PENGARUH PARAMETER PROSES PADA PEMBERSIHAN SO₂ DALAM GAS BUANG MENGGUNAKAN BERKAS ELEKTRON

Meri Suhartini dan Tri Retno Dyah L

Pusat Aplikasi Teknologi Isotop dan Radiasi - BATAN

ABSTRAK

PENGARUH PARAMETER PROSES PADA PEMBERSIHAN SO₂ DALAM GAS BUANG MENGGUNAKAN BERKAS ELEKTRON. Telah dilakukan studi penggunaan mesin berkas elektron dalam proses pembersihan gas buang dengan konsentrasi SO₂ rendah dan tinggi untuk mengetahui pengaruh parameter proses terhadap efisiensi pembersihan SO₂. Pada konsentrasi SO₂ rendah digunakan konsentrasi *inlet* \pm 1000 ppm, variasi dosis 1,1 - 10,9 kGy, kelembaban 14,5 - 27,8%, rasio NH₃ 0,28 - 0,4 dengan suhu gas 65 - 68 °C. Hasil yang diperoleh menunjukkan pada konsentrasi SO₂ rendah, dengan dosis sebesar 1,1 - 3,2 kGy memberikan efisiensi pembersihan SO₂ sebesar 85%, sedangkan pada konsentrasi tinggi 10 % vol. SO₂, dosis iradiasi sebesar 6,8 - 7 kGy memberikan kenaikan efisiensi pembersihan SO₂ menjadi 88%. Efisiensi pembersihan SO₂ meningkat terhadap meningkatnya rasio NH₃ dan kelembaban gas. Pada konsentrasi SO₂ rendah, efisiensi pembersihan SO₂ akan meningkat dengan turunnya suhu gas.

Kata kunci : berkas elektron, dosis, iradiasi, efisiensi pembersihan

ABSTRACT

THE INFLUENCE OF PROCESS PARAMETERS ON SO₂ REMOVAL EFFICIENCY IN FLUE-GAS USING ELECTRON BEAM. A study has been carried out to observe the influence of process parameters on SO₂ removal efficiency in low and high concentrated flue-gas irradiated by an electron beam. At low SO₂ concentration using inlet concentration of SO₂ is \pm 1000 ppm, NH₃ ratio 0,28 - 0,4, gas humidity 14,5 - 27,8%, gas temperature 65 - 68°C and a radiation dose of 1,1 - 10,9 kGy. The result showed that using a radiation dose of 1,1 - 3,2 kGy, the removal efficiency of SO₂ was 85% at low SO₂ concentration. Meanwhile the removal efficiency of SO₂ was 88% using a radiation dose of 6,8 - 7 kGy at high concentration of 10%.vol SO₂. The removal efficiencies of SO₂ increased by increasing the ratio of NH₃ addition and gas humidity. The removal efficiency of SO₂ increased by lowering gas temperature at low SO₂ concentration.

Keywords : electron beam, irradiation dose, removal efficiency.

PENDAHULUAN

Di Indonesia penggunaan batubara sebagai sumber energi banyak menggunakan jenis batubara dengan kandungan sulfur cukup tinggi (0,53 - 1,53%) [1]. Di samping produk energi yang dihasilkan, pembakaran batubara sebagai sumber energi dapat menimbulkan pencemaran udara akibat pelepasan gas buang seperti SO₂, NO_x, dan VOC (*Volatile Organic Compound*) ke udara secara terus menerus yang dalam batas tertentu dapat menyebabkan penyakit saluran pernafasan kronik serta kerusakan paru-paru dan hati[1]. Di samping itu penggunaan batubara dengan kadar sulfur tinggi tersebut dapat menyebabkan tidak terpenuhinya baku mutu emisi SO₂ sesuai Keputusan Menteri Lingkungan Hidup Tahun 2000 sebesar 750 mg/m³[2]. Untuk mengatasi masalah ini, maka dilakukan studi penggunaan teknologi berkas elektron yang dapat mengurangi dampak dari kandungan sulfur tinggi dalam batubara, sehingga dapat terpenuhi batas baku mutu emisi SO₂ menurut peraturan yang berlaku.

Teknologi berkas elektron merupakan proses pembersihan kering (*dry-scrubbing*) dengan didasarkan pada proses ionisasi dan eksitasi molekul-molekul gas oleh iradiasi berkas elektron. Polutan SO₂ dan NO_x akan teroksidasi dan bereaksi dengan radikal-radikal aktif untuk membentuk senyawa asam dan turunannya [3]. Dengan menambahkan rasio NH₃, maka asam-asam yang terbentuk dapat diubah menjadi senyawa garam yang dapat digunakan sebagai bahan dasar pembuatan pupuk pertanian .

Dalam makalah ini akan dilakukan studi banding penggunaan mesin berkas elektron dalam proses pembersihan gas buang dengan konsentrasi SO₂ rendah dan gas buang berkonsentrasi SO₂ tinggi, agar dapat diketahui pengaruh parameter proses dalam pembersihan gas buang SO₂ menggunakan berkas elektron. Studi ini dilakukan selama mengikuti program training IAEA pada Mei - Agustus 2000 di *Institute of Nuclear Chemistry and Technology (INCT)*, Warsawa-Polandia. Hasil yang diperoleh diharapkan dapat melengkapi informasi yang terkait dengan penggunaan berkas elektron untuk

membersihkan gas SO_2 terutama hasil pembakaran batubara.

BAHAN DAN METODE

Bahan dan peralatan yang digunakan dalam percobaan ini adalah :

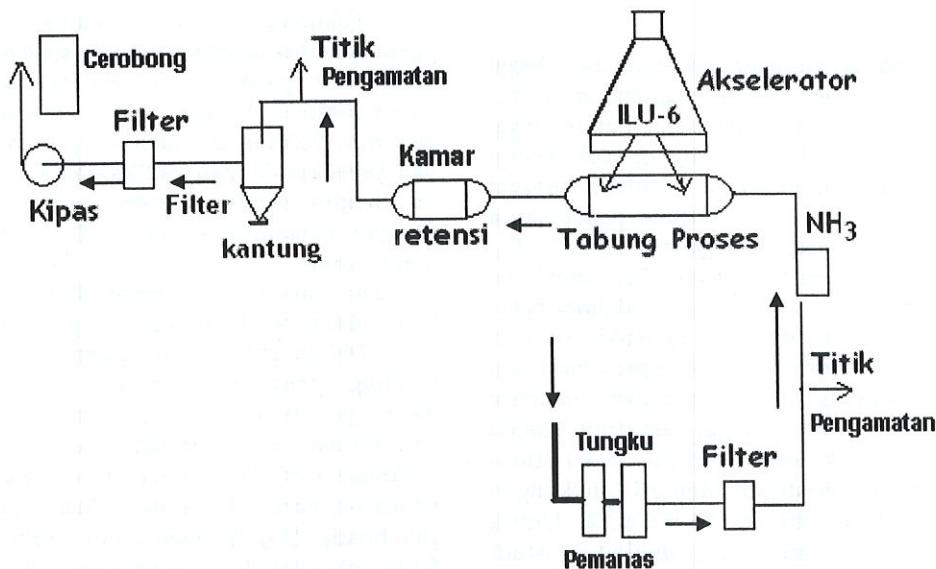
- Campuran gas teknis dalam tabung (21% O_2 dan 79% N_2), $\pm 1000 \text{ ppm SO}_2$ (konsentrasi rendah) dan konsentrasi tinggi 10% vol. SO_2 ($\pm 3000 \text{ ppm SO}_2$).
 - Amonia (NH_3) dan Air (H_2O)
 - Akselerator elektron ILU-6 dengan energi berkas = 770 keV
 - Analiser gas dan monitor pencatat
- Percobaan dilakukan menggunakan fasilitas yang tersedia di INCT, Warsawa seperti pada Gambar 1. Sebagai tahap percobaan pendahuluan dilakukan kalibrasi untuk menentukan laju aliran gas sebesar $5 \text{ Nm}^3\text{h}^{-1}$ serta kalibrasi terhadap alat pengontrol, monitor pencatat serta volume gas hingga SO_2 pada inlet mencapai konsentrasi yang diperlukan.
- Penentuan Efisiensi pembersihan SO_2 : Campuran gas dengan konsentrasi inlet SO_2 rendah $\pm 1000 \text{ ppm}$ diiradiasi menggunakan berkas elektron dengan variasi dosis 1,09 - 10,9 kGy serta diberi tambahan konsentrasi NH_3 sesuai rasio stoikiometri. Dalam percobaan digunakan suhu sebesar 65;66 dan 68 °C serta kadar uap air sebesar 14%. Pengukuran efisiensi pembersihan SO_2 dilakukan menurut perhitungan berikut :

Penentuan efisiensi pembersihan konsentrasi inlet SO_2 tinggi sebesar 10% vol. telah dilakukan oleh peneliti lain menggunakan iradiasi berkas elektron dengan dosis 6,8 kGy dan diberi tambahan rasio NH_3 sebesar 0,9. Dalam percobaan digunakan suhu 105 °C -118 °C serta kadar uap air sebesar 15% [4].

HASIL DAN PEMBAHASAN

Efisiensi pembersihan SO_2 ditentukan oleh parameter proses, diantaranya dosis, kelembaban gas, kesetimbangan massa dan suhu. Gambar 2 menunjukkan pengaruh rasio NH_3 terhadap efisiensi pembersihan SO_2 . Penambahan rasio NH_3 dengan jangkauan 0,9 - 1,1 memberikan pengaruh yang nyata pada efisiensi pembersihan konsentrasi SO_2 tinggi. Rasio NH_3 dalam jangkauan 0,28 - 0,40 juga memberikan pengaruh yang cukup signifikan terhadap efisiensi pembersihan konsentrasi SO_2 rendah. Hal ini menunjukkan bahwa penambahan rasio NH_3 akan memberikan peningkatan pada efisiensi pembersihan SO_2 dalam proses pembersihan gas buang dengan menggunakan mesin berkas elektron.

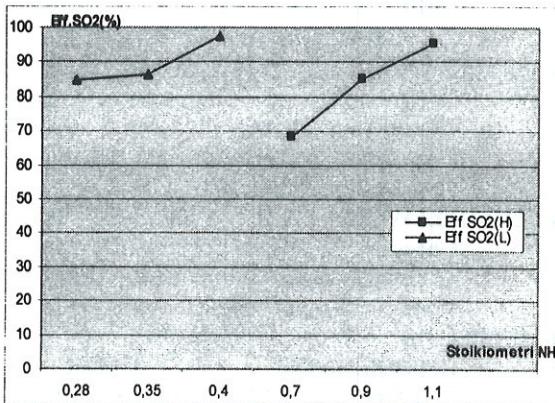
Gambar 3 menunjukkan pengaruh kelembaban gas terhadap efisiensi pembersihan SO_2 . Efisiensi pembersihan SO_2 akan meningkat dengan meningkatnya kelembaban gas. Ini berlaku baik pada gas dengan konsentrasi SO_2 tinggi maupun rendah. Peningkatan kelembaban gas menunjukkan adanya kenaikan kadar air,



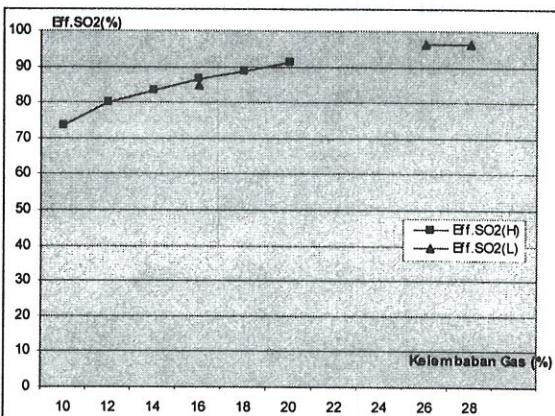
Gambar.1 Diagram aliran Proses Pembersihan SO_2 menggunakan akselerator ILU-6

$$\text{Efisiensi Pembersihan} = \frac{\text{konsentrasi "inlet" - konsentrasi "outlet"}}{\text{konsentrasi "inlet"}} \times 100\% \dots\dots 1)$$

berlaku baik pada gas dengan konsentrasi SO_2 tinggi maupun rendah. Peningkatan kelembaban gas menunjukkan adanya kenaikan kadar air, sehingga spesies yang paling reaktif adalah radikal OH^- yang akan bereaksi dengan SO_2 . Ini merupakan reaksi yang sangat berperan dalam proses pembersihan SO_2 [4].



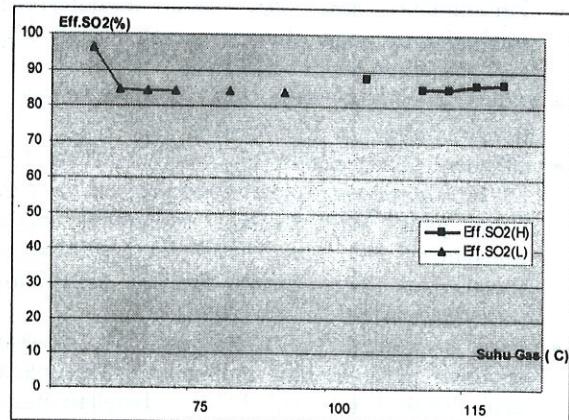
Gambar.2 Pengaruh Stoikiometri NH_3 terhadap Efisiensi Pembersihan SO_2 (Eff.SO_2 = Efisiensi Pembersihan SO_2 ; H = High/ konsentrasi SO_2 tinggi; L = Low / Konsentrasi SO_2 rendah)



Gambar.3 Pengaruh Kelembaban Gas terhadap Efisiensi Pembersihan SO_2 (Eff.SO_2 = Efisiensi Pembersihan SO_2 ; H = High/ konsentrasi SO_2 tinggi; L = Low / Konsentrasi SO_2 rendah)

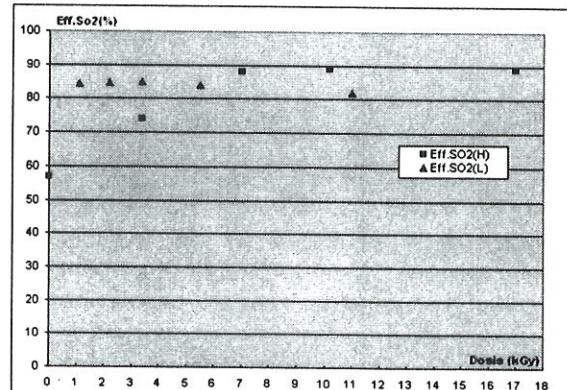
Gambar 4 menunjukkan pengaruh suhu gas terhadap efisiensi pembersihan SO_2 . Pada konsentrasi SO_2 rendah, efisiensi pembersihan SO_2 akan meningkat dengan turunnya suhu gas. Hal ini disebabkan dengan turunnya suhu gas memungkinkan terjadinya reaksi termal yang cukup dominan dalam proses pembersihan SO_2 [5]. Sedangkan pada gas dengan konsentrasi SO_2 tinggi, suhu gas $105 - 118^\circ\text{C}$ tidak memberikan pengaruh yang cukup signifikan. Ini disebabkan reaktivitas tinggi yang

ditimbulkan oleh iradiasi berkas elektron. Penambahan NH_3 juga dapat memberikan dampak pada kenaikan suhu gas[4].



Gambar.4 Pengaruh Suhu Gas terhadap Efisiensi Pembersihan SO_2 (Eff.SO_2 = Efisiensi Pembersihan SO_2 ; H = High/ konsentrasi SO_2 tinggi; L = Low / Konsentrasi SO_2 rendah)

Gambar 5 menunjukkan pengaruh besarnya dosis iradiasi berkas elektron terhadap efisiensi pembersihan SO_2 . Pada konsentrasi SO_2 rendah, dosis sebesar $1,1 - 3,2 \text{ kGy}$ memberikan efisiensi pembersihan SO_2 sebesar 85%, sedangkan penambahan dosis sebesar $10,9 \text{ kGy}$ tidak memberikan pengaruh yang signifikan terhadap efisiensi pembersihan SO_2 . Pada konsentrasi tinggi $10\%.\text{vol}$ SO_2 , tanpa dosis iradiasi berkas elektron 1 kGy diperoleh efisiensi pembersihan SO_2 sebesar 57 % yang merupakan hasil reaksi antara ammonia dan uap air dalam fase gas [4]. Penggunaan dosis iradiasi sebesar $6 - 7 \text{ kGy}$ memberikan kenaikan efisiensi pembersihan SO_2 menjadi 88%, sedangkan penambahan dosis hingga $17,3 \text{ kGy}$ tidak memberikan pengaruh yang signifikan terhadap efisiensi pembersihan SO_2 .



Gambar.5 Pengaruh Dosis terhadap Efisiensi Pembersihan SO_2 (Eff.SO_2 = Efisiensi Pembersihan SO_2 ; H = High/ konsentrasi SO_2 tinggi; L = Low / Konsentrasi SO_2 rendah)

KESIMPULAN

- Penambahan rasio NH₃ akan memberikan peningkatan pada efisiensi pembersihan SO₂ menggunakan berkas elektron.
- Efisiensi pembersihan SO₂ akan meningkat dengan kenaikan kelembaban gas.
- Efisiensi pembersihan SO₂ konsentrasi rendah (± 1000 ppm) meningkat pada proses dengan suhu yang lebih rendah; sedangkan pada konsentrasi SO₂ tinggi (10% vol.), perubahan suhu tidak berpengaruh secara signifikan terhadap efisiensi pembersihan SO₂.
- Pada konsentrasi ± 1000 ppm SO₂, dicapai efisiensi pembersihan maksimum 85% pada dosis iradiasi 1,1 - 3,2 kGy; sedangkan pada konsentrasi $\pm 10\%$ vol. SO₂ diperoleh efisiensi pembersihan maksimum 88% pada dosis iradiasi 6,8 - 7 kGy.

UCAPAN TERIMA KASIH

Penulis menyampaikan ucapan terima kasih kepada Prof. A.G. CHMIELEWSKI dan Mrs. ANNA OSTAPCZUK serta Mrs. YONG XIA yang telah membantu selama di Institute of Nuclear Chemistry and Technology (INCT), Dorodna-Warsawa, Polandia.

DAFTAR PUSTAKA

1. SASTRAWINATA,T , "Outlook for Coal and Electricity in Indonesia," Coal-Clean,Efficient & Reliable Energy, Expert Group on Clean Fossil Energy, APEC, Du Jiang Yan City (Chengdu), P.R. China, Nov 18 - 20, 2002.
2. SASTRAWINATA,T, YOUVIAL, M, "Sulphur Conversion of Indonesian Coal-Concerning of SO₂ Regulation in the Year 2000, Power Gen Asia, Singapore, 22 - 24 September 1999.
3. CHMIELEWSKI, A.G, "Electron Beam Gaseous Pollutant Treatment", Report of INCT seri B nr 1/99. Dorodna, Warsaw, Poland, 1999.
4. LORETO.Z V, AHUMADA, S, L, CHMIELEWSKI, A.G, ZIMEK, Z, BULKI, S, LICKI, J, "Electron-Beam-Induced Removal of SO₂ in Highly Concentrated off-Gases", Environmental Appl. of Ionizing Radiation, John Wiley & Sons.Inc., 1998. 155 - 164.
5. CHMIELEWSKI A.G, TYMINSKI.B, ILLER.E, ZIMEK.Z, LICKI..J, Electron-Beam Flue Gas Treatment Process Upscaling, in Environmental Appl. of Ionization Radiation, John Wiley&Sons.Inc., Part 12, 197-216, 1998.