オゾン注入-半乾式排ガス処理の反応器内ガス温度が脱硫脱硝性能に及ぼす影響

# Effect of gas temperature in the semi-dry reactor using ozone injection on desulfurization and denitration

○木下諒亮\*、藤島英勝\*、黒木智之\*、山本柱\*\*、山崎晴彦\*、大久保雅章\*
\*:大阪府立大学,\*\*:日本山村硝子株式会社

## 論文要旨

本論文は、ガラス溶解炉排ガスから排出される窒素酸化物、硫黄酸化物の同時除去技術の開発において反応器内ガスの温度が除去性能に与える影響について研究を行ったものである。溶液の噴霧位置を変化させた際の反応器内の温度分布を測定し、ガス局所冷却領域の変化がオゾンによる NO の酸化性能、脱硝、脱硫 に及ぼす影響について考察を行った。

This paper reports the effect of the temperature of the gas in the reactor on the removal performance in the development of the simultaneous removal technology for nitrogen oxides and sulfur oxides emitted from the exhaust gas from the glass melting furnace. Effect of the localized cooling area in the reactor on the NO oxidation by ozone, the denitration, and the desulfurization is investigated.

## キーワード:排ガス浄化、窒素酸化物、実験室規模

### 1. はじめに

火力発電所や工場等から排出される窒素酸化物(NOx)や硫黄酸化物(SOx)は酸性雨や大気汚染などの原因 となる有害物質であり、一般に脱硝装置や脱硫装置を導入して規制を満たしているが、本研究の処理対象で あるガラス溶解炉排ガスはガラス原料由来の触媒毒を含むため[1-2]、従来の脱硝技術として火力発電所等 で用いられる選択触媒還元法(SCR法)[3]の利用が困難である。一方、ガラス溶解炉排ガスに対する脱硫につ いては水酸化ナトリウム(NaOH)を利用した半乾式脱硫装置が用いられている。脱硫装置内では脱硫反応に よって亜硫酸ナトリウム(Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>)が生成され、さらに酸化されて硫酸ナトリウム(Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)となり装置下流 の電気集じん装置やバグフィルタで回収される。Na2SO4はガラス原料として利用できることから[4]、ガラス 溶解炉排ガスの脱硫方法として広く普及している。Na2SO3は強力な還元剤であることから、オゾン(03)を半 乾式脱硫装置に吹き込むことで一酸化窒素(NO)を酸化し Na2SO3 によって還元させることで脱硫とともに脱 硝が期待できる。既報では、半乾式脱硫装置を模擬した実験室規模の半乾式リアクタに対して、水溶液噴霧 によって形成された局所冷却領域での 03 供給を行い、NO 酸化性能と NOx 除去性能への影響を明らかにした [5,6]。03をリアクタの中央より壁面に対し垂直に噴霧した場合、液ガス比(排ガス量(m<sup>3</sup>/min)と噴霧液量 (L/min)の比)が 2.0 L/m<sup>3</sup>の条件において最大 NO 除去率 90%、NO<sub>x</sub>除去率 50%、SO<sub>2</sub>除去率 84%を達成した [6]。∠N0/0<sub>3</sub>(注入 0<sub>3</sub>量に対して減少した N0 とのモル比)は 55%程度であった。これは 0<sub>3</sub>をリアクタの中央よ り壁面に対し垂直に噴霧したことで NO に対して O<sub>3</sub>分布に偏りが生じ、また、リアクタ中央に存在するノズ ル噴霧による局所冷却域から外れたことが原因であると考えられる。そこで、リアクタ壁面より垂直に0₀を 噴霧し模擬排ガスに対して効率的に 03を分布させ、NO 酸化性能の向上を図った結果、最大 NO 除去率 98%、 NO<sub>x</sub>除去率 68%、SO<sub>2</sub>除去率 100%を達成し、∠NO/O<sub>3</sub>は 88%を達成した[7]。本研究では、リアクタ中央より下 向きに 03を噴霧し模擬排ガスの流れに対して対向噴流になるようにすることで、さらなる NO 酸化性能の向 上を図った。また、噴霧ノズル高さを変化させた際の装置内の温度分布を明らかにし、脱硫脱硝性能に及ぼ す影響を調べた。既報では模擬排ガス初期 NO 濃度 100 ppm、初期 SO2 濃度 100 ppm として実験を行ったが、

本研究では実際のガラス溶解炉排ガスに近づけるために初期 NO 濃度 300 ppm、初期 SO<sub>2</sub>濃度 300 ppm として 実験を行った。

## 2. 原理

プラズマケミカル複合排ガス処理技術とは、非平衡プラズマオゾナイザによって発生させた 0<sub>3</sub>を用いて NO の酸化を行うプラズマプロセスと還元剤を用いるケミカルプロセスを組み合わせて脱硝を行うものであるが、 脱硫を同時に行う場合には脱硫によって生じる Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>を還元剤として用いることが可能である。プラズマプ ロセスでは、排ガス中の NO を 0<sub>3</sub>により酸化させて NO<sub>2</sub>を生成する。排ガス中に SO<sub>2</sub>が含まれている場合にお いても 0<sub>3</sub>と SO<sub>2</sub>の反応は、0<sub>3</sub>と NO の反応に比べて極めて遅いため 0<sub>3</sub>は選択的に NO を酸化する。ケミカルプ ロセスでは、排ガス中の SO<sub>2</sub>がスプレー噴霧された NaOH によって中和反応され、Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>が生成される。その 後 Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>により NO<sub>2</sub>を還元させることで、N<sub>2</sub> 及び Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> が生じる。以上の一連の化学反応を式(1)から(3) に 示す。

 $NO + O_3 \rightarrow NO_2 + O_2 \tag{1}$ 

図-2 半乾式リアクタ

$$2NaOH + SO_2 \rightarrow Na_2SO_3 + H_2O \tag{2}$$

$$2NO_2 + 4Na_2SO_3 \rightarrow N_2 + 4Na_2SO_3 \tag{3}$$

#### 3. 実験装置と実験方法

実験装置概略を図-1に示す。模擬排ガスとして N0、S0<sub>2</sub> ボンベガスと合成空気を使用し、マスフローコントローラーでそれぞれのガスを所定の流量に調節し、混合容器で混合し模擬排ガスを調製する。ガラス溶解 炉から排出される排ガスの温度は 300℃以上の高温であることから、実排ガス温度を模擬するため管状炉で 模擬排ガスを 350℃に加熱し、また、リアクタ側面からの放熱を抑制し、リアクタ出口での排ガス温度を模 擬するためにリアクタの外壁をジャケットヒータで覆いリアクタを加熱している。図-2に半乾式リアクタ の概略を示す。模擬排ガスはガス入口 (*z* = 0 mm)から導入する。0<sub>3</sub>は *z* = 100 mmの位置で SUS 製の 0<sub>3</sub>注 入管の側面に開けられた穴から下方向に向かって注入される。リアクタ内の噴霧ノズルは上下方向に可変で あり噴霧位置を変更することができる。噴霧ノズルから NaOH と Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>の混合溶液を噴霧することにより液 滴を含む冷却域をリアクタ内に形成し、そこで NaOH による SO<sub>2</sub>吸収と 0<sub>3</sub>による N0 酸化、Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>による N0<sub>2</sub>除 去を行う。処理後のガスはリアクタ上部出口から排出される。その後ガス分析器によって NO<sub>x</sub>、N0、O<sub>2</sub>、SO<sub>2</sub>、 N<sub>2</sub>O の濃度を測定する。150℃以上の高温では 0<sub>3</sub>の分解反応が進み N0 の酸化効率が低下し、また液滴も存在



図-1 実験室実験装置概略

しないと考えられる。そこで溶液噴霧によるリアクタ内の温度分布を把握するために、リアクタ内の高さ方向における温度を測定した。図-2にリアクタ装置概略図を示す。本研究では、溶液の噴霧位置を変化させ、可動式熱電対を用いて z = 250-550 mm 間の温度分布を計測した。また、噴霧位置に対する NO、NO<sub>x</sub>、SO<sub>2</sub>の除去率の変化を調べた。

#### 4. 実験結果および考察

## 4.1 リアクタ内温度分布の測定

模擬排ガス流量 10 L/min、噴霧液量 7 mL/min、初期 N0 濃度及び SO<sub>2</sub>濃度 300 ppm、NaOH 濃度 0.20%、SO<sub>3</sub><sup>2-</sup> 濃度 1.0%の条件で、噴霧位置を z = 150、200、300、400、450、500 mm と変更し実験を行った。図−3 に噴 霧位置とリアクタ内ガス温度の関係を示す。図−3より、噴霧位置の下方に局所冷却領域が形成されている ことが分かる。また、噴霧位置 z = 450 mm 以上では、オゾン注入位置 (z = 100 mm)の温度が 150℃以上と なった。このことから、オゾン注入位置 (z = 100 mm)の温度を N0 酸化に必要な条件である 150℃以下まで 冷却するためには噴霧位置を z = 400 mm 以下にする必要がある。

#### 4.2 噴霧位置が脱硫脱硝に及ぼす影響

噴霧位置を変更させるとリアクタ内の温度分布が変化することは前項で明らかになった。次に噴霧位置の 変化が脱硫脱硝に及ぼす影響について評価を行う。模擬排ガス流量10 L/min、噴霧液量7 mL/min、初期NO 濃度及び SO<sub>2</sub>濃度 300 ppm、NaOH 濃度 0.20%、SO<sub>3</sub><sup>2</sup>濃度 1.0%、O<sub>3</sub>濃度 33 g/m<sup>3</sup>、O<sub>2</sub>流量 0.20 L/min、O<sub>3</sub>/NO= 1.0



図-3 噴霧位置を変化させた際のリアクタ内の 各位置におけるガス温度





図-5 噴霧位置と<u>NO</u>/0<sub>3</sub>、オゾン注入位置の温度の関係

の条件で、噴霧位置をz = 150、200、300、400、450、500 mm と変更し実験を行った。図ー4に噴霧位置とN0、N0<sub>x</sub>、S0<sub>2</sub>の除去率の関係を示す。図ー4より、すべての噴霧位置においてS0<sub>2</sub>の除去率は90%以上を達成したが、N0<sub>x</sub>除去率は噴霧位置z = 400 mm で最大となった。これは図ー3よりオゾン注入位置(z = 100 mm)の温度をN0酸化に必要な条件である150<sup>°</sup>C以下まで冷却できており、かつオゾン注入位置から噴霧ノズルまでの距離を長くとれるためだと考えられる。また、図ー5より、噴霧位置z = 400 mm 以下でオゾン注入位置(z = 100 mm)の温度をN0酸化に必要な条件である150<sup>°</sup>C以下まで冷却できており、 $\Delta$ N0/0<sub>3</sub>は約90%を達成していた。

#### 5. 結論

本研究では、噴霧ノズル高さを変化させた際の装置内の温度分布を明らかにし、脱硫脱硝性能に及ぼす影響を調べた。リアクタ内温度分布の測定結果より、ノズル噴霧位置をz = 400 mm にするとオゾン注入位置 (z=100 mm)の温度が150°C以下となり、かつオゾン注入位置から噴霧ノズルまでの距離を長くとることが できることがわかった。このときの $_N0/0_3$ は約90%となり、平均除去率は de-N0 = 92%, de-N0<sub>x</sub> = 69%、 de-S0<sub>2</sub> = 98%となり最大となった。

#### 謝辞

実験に協力いただいた水口雄太氏(当時修士2年生)、西岡凉介氏、福田悠太氏(当時修士1年生)に深く 感謝する。本研究の一部は国立研究開発法人新エネルギー・産業総合開発機構(NEDO)の助成事業(戦略的省エ ネルギー技術革新プログラム: JPNP12004)の成果を受けている。

## 参考文献

- [1] Yang, B., Shen, Y., Shen, S. and Zhu, S., Regeneration of the deactivated TiO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>- CeO<sub>2</sub>/ATS catalyst for NH<sub>3</sub>-SCR of NO<sub>x</sub> in glass furnace, Journal of Rare Earths, Vol. 31, No. 2 (2013), pp. 130-136.
- [2] Wang, B., Pan, Z., Du, Z., Cheng, H., and Cheng, F., "Effect of impure components in flue gas desulfurization (FGD) gypsum on the generation of polymorph CaCO<sub>3</sub> during carbonation reaction," J. Hazard. Mater., Vol. 369 (2019), pp. 236-243.
- [3] Li, J., Chang, H., Ma, L., Hao, L., and Yang, R. T., "Low-temperature selective catalytic reduction of NO<sub>x</sub> with NH<sub>3</sub> over metal oxide and zeolite catalysts-A review", Catalysis Today, Vol. 175, No. 1 (2011), pp. 147-156.
- [4] Min' ko, N. I. and Binaliev, I. M., Role of sodium sulfate in glass technology, Glass and Ceramics, Vol. 69, No. 11-12 (2013), pp. 361-365.
- [5] Yamamoto, H., Kuroki, T., Fujishima, H., Yamamoto, Y., Yoshida, K., Okubo, M.: NO<sub>x</sub> and SO<sub>x</sub> removals for exhaust gas in glass melting furnace using a plasma and dry chemical hybrid process, Transactions of the Japan Society of Mechanical Engineers. Vol. 82, No. 843 (2016), 16-00255 (in Japanese).
- [6] Yamamoto, Y., Yamamoto, H., Takada, D., Kuroki, T., Fujishima, H. and Okubo, M., Simultaneous removal of NO<sub>x</sub> and SO<sub>x</sub> from flue gas of a glass melting furnace using a combined ozone injection and semi-dry chemical process, Ozone: Science & Engineering, Vol. 38, No. 3 (2016), pp. 211-218.
- [7] Yamasaki, H., Mizuguchi, Y., Maeda, K., Fujishima, H., Kuroki, T., Yamamoto, H. and Okubo, M., Performance evaluation of semi-dry flue gas desulfurization and denitration from flue gas of a glass melt using nonthermal plasma combined process, Mechanical Engineering Journal, Vol. 8, No. 2, 2021.