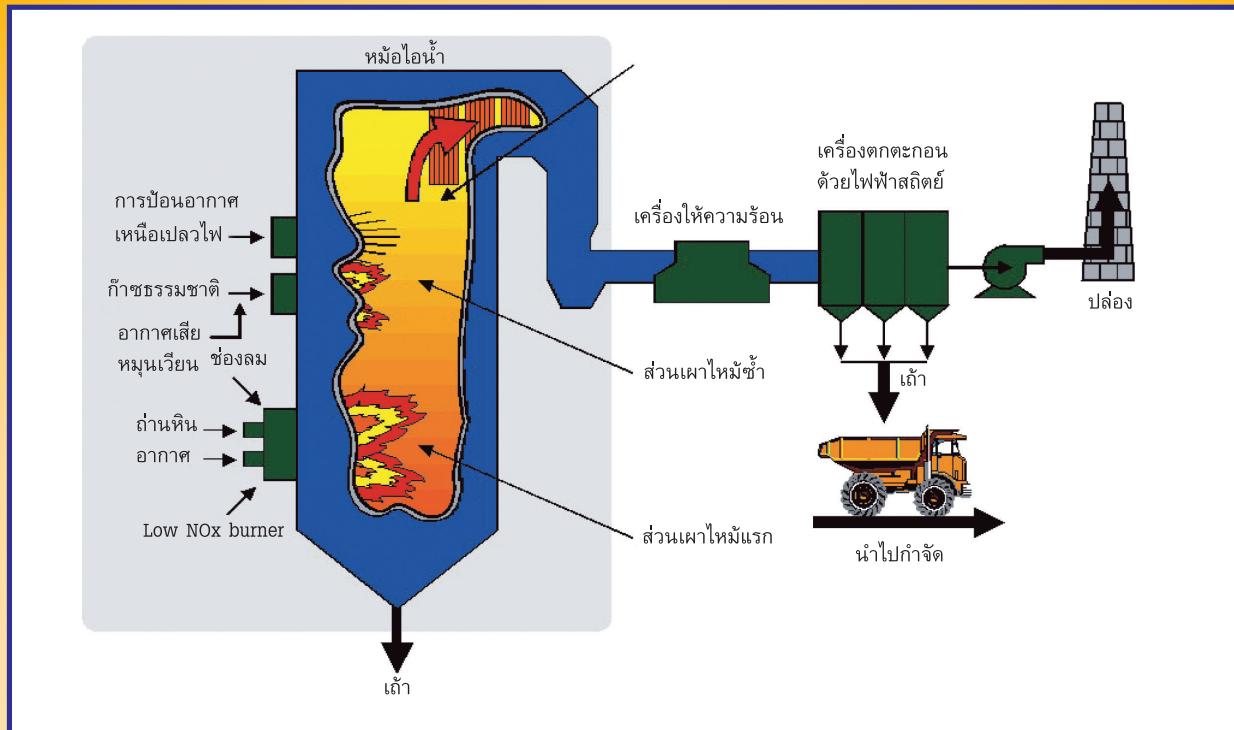
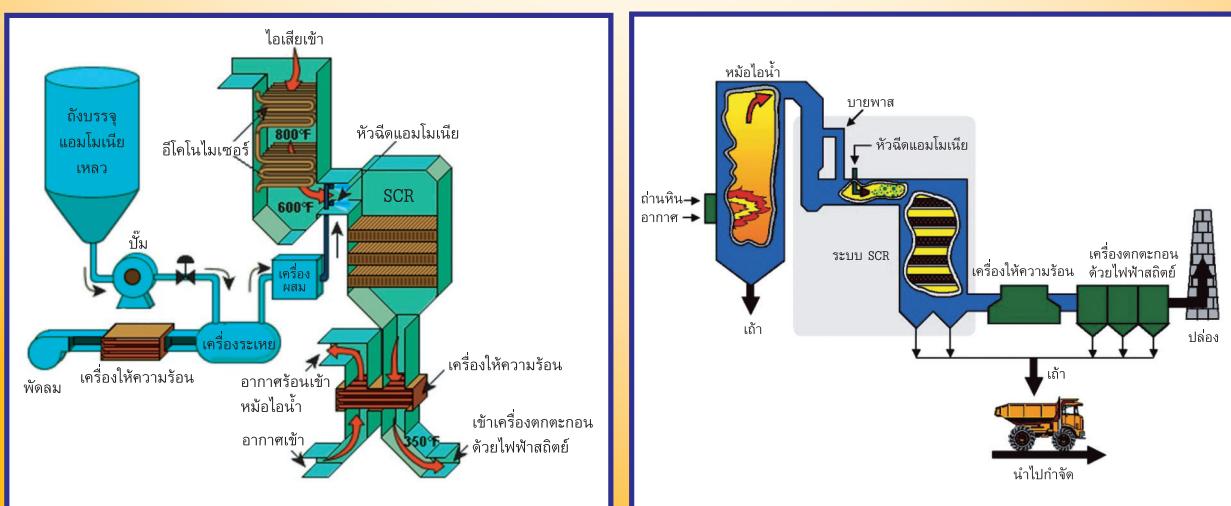


# เทคโนโลยีการควบคุม NOx จากโรงไฟฟ้า

ดร.อังก์ศิริ ทิพยารามณ์\*



ก๊าซออกไซด์ของไนโตรเจน (NOx) เป็นสารมลพิษทางอากาศที่มีความสำคัญนิดหนึ่ง ซึ่งส่งผลกระทบกับหลายประการต่อสิ่งแวดล้อม อาทิ เช่น มีบทบาทในการเพิ่มขึ้นของก๊าซโอโซน ระดับพื้นดิน (Ground-level ozone หรือ Bad ozone) เป็นสารเริ่มต้นในการเกิดฟันกรด ก่อให้เกิดความเป็นกรดขึ้นในระบบนิเวศแหล่งน้ำ กำลังป่าไม้ และลดกําลังวัสดุ เมื่อทำปฏิกิริยา กับก๊าซโอโซนเกิดเป็นหมอก (Photochemical smog) ในธรรมชาติ



\*อาจารย์ ภาควิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยศิลปากร

แหล่งกำเนิด  $\text{NO}_x$  ได้แก่ กระบวนการทางแบคทีเรีย เช่น การเจริญเติบโตและการย่อยสลายทางชีวภาพ การเกิดฟ้าฝ่า และไฟป่า เป็นต้น ส่วน  $\text{NO}_x$  ที่เกิดจากกิจกรรมของมนุษย์นั้นส่วนใหญ่มาจากการเผาไหม้เชื้อเพลิงฟอสซิล โดยเฉพาะจากแหล่งกำเนิดขนาดใหญ่ เช่น โรงไฟฟ้า โรงงานอุตสาหกรรม เป็นต้น  $\text{NO}_x$  ทั้งที่เกิดจากการรرمชาติและจากกิจกรรมของมนุษย์ แบ่งออกเป็น 6 กลุ่ม (May, no date) ดังนี้

- (1) Nitric oxide ( $\text{NO}$ ), Nitrogen (II) oxide
- (2) Nitrogen dioxide ( $\text{NO}_2$ ), nitrogen (IV) oxide
- (3) Nitrous oxide ( $\text{N}_2\text{O}$ ), nitrogen (I) oxide
- (4) Dinitrogen trioxide ( $\text{N}_2\text{O}_3$ ), Nitrogen (II,IV) oxide
- (5) Dinitrogen tetraoxide ( $\text{N}_2\text{O}_4$ ), nitrogen (IV) oxide
- (6) Dinitrogen pentoxide ( $\text{N}_2\text{O}_5$ ), nitrogen (V) oxide

โดย 3 กลุ่ม สุดท้ายจะไม่เสถียร และจะเปลี่ยนรูปไปเป็น  $\text{NO}$  หรือ  $\text{NO}_2$  ซึ่งก้าวทั้งสองชนิดนี้มีความเป็นพิษสูงมาก

แหล่งกำเนิดจากกิจกรรมของมนุษย์นั้น โรงไฟฟ้านับเป็นแหล่งแหล่งกำเนิดสำคัญที่ปลดปล่อย  $\text{NO}_x$  ออกมายังบรรยากาศมาก (Cohan & Douglass, 2011) และถึงแม้ว่าจะเป็นโรงไฟฟ้าที่ใช้พลังงานทดแทนร่วมกับถ่านหินก็ตาม ก้าวในโทรศัพท์ “ไดออกไซด์ ( $\text{NO}_2$ )” ที่ปลดปล่อยออกมายอดก่อให้เกิดโล沃ตต์ซึ่งมีปริมาณมาก (Porate et al., 2013) นอกจากนี้ พลุจากปล่องโรงไฟฟ้าสามารถเคลื่อนที่ไปได้ในระยะไกลโดยการพัดพาของลม จึงก่อให้เกิดผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมและสุขภาพอนามัยของมนุษย์ในวงกว้าง

$\text{NO}_x$  ที่เกิดขึ้นในกระบวนการเผาไหม้ของโรงไฟฟ้านั้นแบ่งออกเป็น 3 ประเภท “ได้แก่”

(1) **Thermal  $\text{NO}_x$**  เป็น  $\text{NO}_x$  จากความร้อน เกิดขึ้นระหว่างการเผาไหม้ถ่านหินในหม้อไอน้ำ ซึ่งมีสัดส่วนประมาณร้อยละ 20 ของ  $\text{NO}_x$  ทั้งหมดจากหม้อไอน้ำ อัตราการเกิด Thermal  $\text{NO}_x$  จะเพิ่มขึ้นตามอุณหภูมิและความเข้มข้นของก้าวออกซิเจน ในส่วนเผาไหม้ซึ่งมีอุณหภูมิสูงกว่า 2,800 องศาเรนเนียต (1538 องศาเซลเซียส) ทำให้เกิด Thermal  $\text{NO}_x$  ชนิดในตริกออกไซด์ ( $\text{NO}$ ) ขึ้นในปริมาณมาก (Srivastava et al., 2005) โดยในบางครั้งอาจมีความเข้มข้นสูงถึง 1,000 ล้านในล้านล้าน (กรมโรงงานอุตสาหกรรม, 2550)  $\text{NO}_x$  ชนิดนี้เกิดจากการที่ก้าวออกซิเจนและก้าวในโทรศัพท์ในอากาศบนส่วนรวมตัวกันเกิดเป็นในตริกออกไซด์และในโทรศัพท์ “ไดออกไซด์”

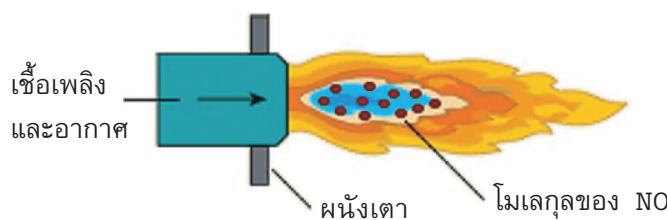
(2) **Fuel  $\text{NO}_x$**  เป็น  $\text{NO}_x$  ที่เกิดจากเชื้อเพลิง มีสัดส่วนมากที่สุดในบรรดา  $\text{NO}_x$  ที่ปลดปล่อยออกมายังหมู่จากการเผาไหม้ถ่านหินในหม้อไอน้ำ โดยมีสัดส่วนประมาณร้อยละ 80 (Srivastava et al., 2005)  $\text{NO}_x$  ชนิดนี้เกิดจาก การที่สารประกอบที่มีในโทรศัพท์เป็นองค์ประกอบในเชื้อเพลิงทำให้เกิดเป็นก้าวในตริกออกไซด์และก้าวในโทรศัพท์ “ไดออกไซด์” ขึ้นเมื่อเผาไหม้ Fuel  $\text{NO}_x$  ที่เกิดขึ้นมีความสัมพันธ์กับปริมาณในโทรศัพท์ที่มีอยู่ในเชื้อเพลิง โดยเฉพาะเชื้อเพลิงประเภทถ่านหินและน้ำมันเตา การเกิด Fuel  $\text{NO}_x$  จากในโทรศัพท์ในเชื้อเพลิงได้รับอิทธิพลจากความเข้มข้นของออกซิเจนในเปลวไฟ และอัตราการผสมระหว่างเชื้อเพลิงและอากาศ เช่นเดียวกับการเกิด Thermal  $\text{NO}_x$  (กรมโรงงานอุตสาหกรรม, 2550)

(3) **Prompt  $\text{NO}_x$**  เป็น  $\text{NO}_x$  จากการเผาไหม้ที่เกิดขึ้นจากปฏิกิริยาระหว่างโมเลกุลของในโทรศัพท์กับอนุมูลอิสระของสารไฮโดรเจนไซยาโน๊ด แอมโมเนียม และในโทรศัพท์ ที่มีอยู่ในเปลวไฟ ซึ่งปฏิกิริยาที่เกิดใหม่ขึ้นอยู่กับอุณหภูมิของก้าวขณะเผาไหม้  $\text{NO}_x$  ชนิดนี้มีสัดส่วนน้อยมากใน  $\text{NO}_x$  ทั้งหมดที่เกิดขึ้นจากหม้อไอน้ำของโรงไฟฟ้า (Srivastava et al., 2005)

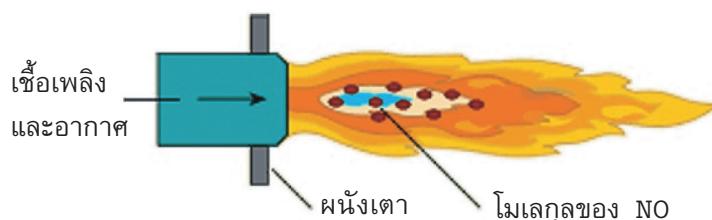
ในการลด  $\text{NO}_x$  ที่เกิดขึ้นจากหม้อไอน้ำของโรงไฟฟ้านั้น ต้องอาศัยเทคโนโลยีต่างๆ ในการควบคุม บทความนี้ จะกล่าวถึงเทคโนโลยีที่นิยมใช้กับโรงไฟฟ้าทั้งในประเทศไทยและต่างประเทศ อันมีรายละเอียดดังต่อไปนี้ (US EPA, 2010)

### (1) การลดอากาศส่วนเกิน (Low excess air operation)

การลดอากาศส่วนเกินเป็นการลดปริมาณอากาศทั้งหมดที่ใช้ในกระบวนการเผาไหม้ โดยการป้อนอากาศเกินกว่าปริมาณอากาศที่ต้องใช้ตามทฤษฎีเพียงเล็กน้อยเพื่อให้เกิดการเผาไหม้ที่สมบูรณ์ การลดปริมาณอากาศส่วนเกิน ให้น้อยที่สุดเท่าที่จะเป็นไปได้นั้นจะทำให้ความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจนในบริเวณที่มีอุณหภูมิสูงในกระบวนการเผาไหม้ ลดลง ซึ่งสามารถลดการเกิด Fuel  $\text{NO}_x$  ได้ (Srivastava et al., 2005) รูปที่ 1 แสดงการเผาไหม้แบบปกติเบรี่ยบเทียน กับการเผาไหม้แบบลดอากาศส่วนเกิน



(ก) การเผาไหม้แบบปกติ



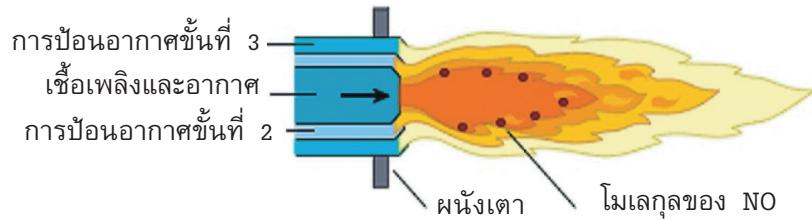
(ข) การเผาไหม้แบบลดอากาศส่วนเกิน

รูปที่ 1 การเผาไหม้แบบปกติ (ก) และการเผาไหม้แบบลดอากาศส่วนเกิน (ข)

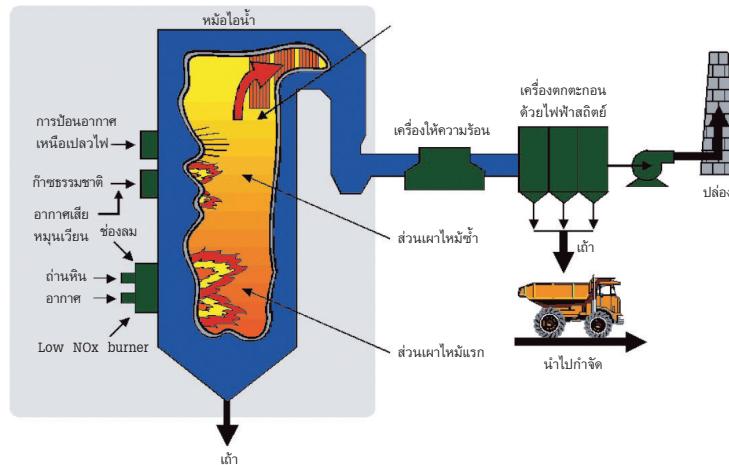
ที่มา : ดัดแปลงจาก US EPA (2010)

### (2) หัวเผา $\text{NO}_x$ ต่ำ (Low $\text{NO}_x$ burner)

หัวเผานิด Low  $\text{NO}_x$  จะควบคุมการผสมระหว่างเชื้อเพลิงและอากาศให้มีอุณหภูมิของเปลวไฟต่ำ มีการป้อนอากาศขั้นที่ 2 และ 3 และสามารถกระจายความร้อนอย่างรวดเร็ว (ดังรูปที่ 2) ซึ่งจะทำให้เกิดสภาวะอย่างใดอย่างหนึ่งหรือหลายสภาวะดังต่อไปนี้ (1) ลดความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจนในส่วนเผาไหม้ส่วนแรกทำให้ Thermal  $\text{NO}_x$  และ Fuel  $\text{NO}_x$  ลดลง (2) ลดอุณหภูมิของเปลวไฟซึ่งส่งผลให้ Thermal  $\text{NO}_x$  ลดลง และ (3) ลดเวลาที่ไอเสียอยู่ในบริเวณที่มีอุณหภูมิสูงซึ่งสามารถลด Thermal  $\text{NO}_x$  ลงได้ เช่นกัน สิ่งที่มีอิทธิพลต่อประสิทธิภาพของหัวเผานิดนี้ในการลดการเกิด  $\text{NO}_x$  ได้แก่ คุณภาพ ความละเอียด ปริมาณสารระเหย และปริมาณไนโตรเจน ในถ่านหิน โดยคุณภาพของถ่านหินและปริมาณสารที่ระเหยได้ในถ่านหินเป็นปัจจัยที่มีอิทธิพลมากที่สุด อย่างไรก็ตาม ความละเอียดของถ่านหินก็สามารถลดการเกิด  $\text{NO}_x$  ได้ เช่นกัน โดยทั่วไปถ่านหินคุณภาพต่ำ เช่น ถ่านหินประเภทชั้นบิทูมินัส จะมีปริมาณสารระเหยสูง ซึ่งการเผาถ่านหินชนิดนี้จะทำให้เกิด  $\text{NO}_x$  มาก หัวเผานิด Low  $\text{NO}_x$  จะมีเปลวไฟขาวกว่าหัวเผาทั่วไป ดังนั้นจึงต้องออกแบบหัวเผาให้มีความขาวเพิ่มขึ้น เพื่อป้องกันมิให้เปลวไฟกระทบกับผนังเตาเผา (Srivastava et al., 2005) การติดตั้ง หัวเผานิด Low  $\text{NO}_x$  ในหม้อไอน้ำของโรงไฟฟ้าแสดงดังรูปที่ 3



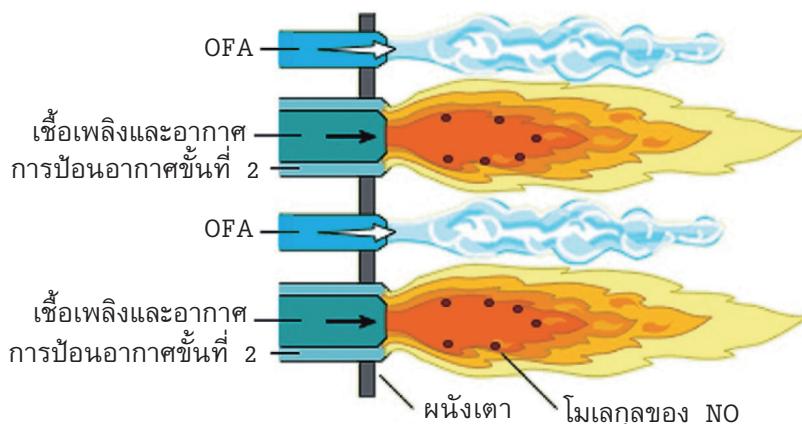
รูปที่ 2 Low  $\text{NO}_x$  burner  
ที่มา : ดัดแปลงจาก US EPA (2010)



รูปที่ 3 ตำแหน่งของ Low  $\text{NO}_x$  burner ที่ติดตั้งในหม้อไอน้ำของโรงไฟฟ้า  
ที่มา : ดัดแปลงจาก US Department of Energy (1999)

### (3) การป้อนอากาศเหนือเปลวไฟ (Overfire air)

การป้อนอากาศเหนือเปลวไฟ หรือมักเรียกวันอย่างย่อๆ ว่า OFA เป็นเทคโนโลยีในการควบคุม  $\text{NO}_x$  โดยการป้อนอากาศบางส่วนที่ใช้ในการเผาไหม้ (ร้อยละ 5–20) เหนือหัวเผาที่ใช้อัตราส่วนระหว่างอากาศต่อเชื้อเพลิงต่ำ นั่นคือ มีความเข้มข้นของกําชออกซิเจนต่ำจึงสามารถลด Thermal  $\text{NO}_x$  ลงได้ เทคนิคนี้สามารถใช้ร่วมกับหัวเผาแบบ Low  $\text{NO}_x$  ได้ และหากใช้ร่วมกันจะสามารถลด Thermal  $\text{NO}_x$  ลงได้อีกร้อยละ 10–15 (Srivastava et al., 2005) รูปที่ 3 และ 4 แสดงการป้อนอากาศเหนือเปลวไฟในหม้อไอน้ำของโรงไฟฟ้า



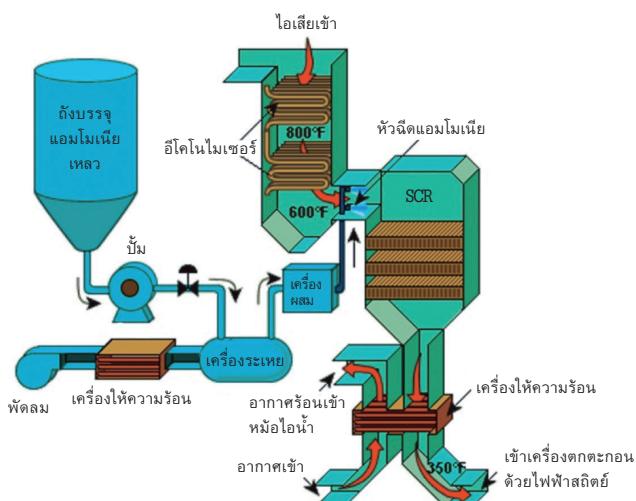
รูปที่ 4 การป้อนอากาศเหนือเปลวไฟ (OFA)  
ที่มา : ดัดแปลงจาก US EPA (2010)

#### (4) การหมุนเวียนไออกซี (Flue gas recirculation)

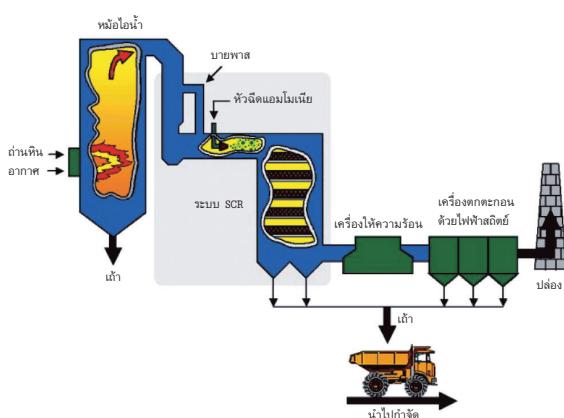
การหมุนเวียนไออกซีเป็นการหมุนเวียนกําชที่เกิดจากการเผาไหม้ซึ่งมีความเข้มข้นของกําชออกซิเจนต่ำ แต่เพียงพอสำหรับกระบวนการเผาไหม้แบบสมบูรณ์กลับเข้าสู่ส่วนเผาไหม้ของหน่อไอน้ำอีกครั้งหนึ่ง ดังรูปที่ 3 กําชร้อนซึ่งเย็นลงเล็กน้อยที่ออกจากหน่อไอน้ำจะนำไประดับกับเปลวไฟเพื่อลดอุณหภูมิของเปลวไฟลง ดังนั้นจึงสามารถลด Thermal NO<sub>x</sub> ลงได้ (Srivastava et al., 2005) เทคนิกนี้จะต้องมีการติดตั้งหมุนเวียนและระบบท่อแยกต่างหากเพื่อเติม (US EPA, 2010)

#### (5) เทคนิกแอดเซอร์ (SCR)

เทคนิก SCR หรือ Selective catalyst reduction เป็นเทคนิกในการลด NO<sub>x</sub> ทุกประเภทในไออกซีโดยเฉพาะอย่างยิ่ง Prompt NO<sub>x</sub> ซึ่งไม่สามารถกำจัดได้ด้วยเทคนิกอื่นๆ ที่กล่าวมาแล้ว การใช้เทคนิก SCR จัดเป็นการกำจัดขั้นที่สอง (Secondary control) เพื่อลด NO<sub>x</sub> ให้เหลือน้อยที่สุดก่อนปล่อยออกสู่บรรยากาศ วิธีการนี้เป็นที่นิยมใช้กัน เพราะหลายเนื้องจากมีประสิทธิภาพสูง การกำจัด NO<sub>x</sub> ด้วยวิธีนี้อาศัยการทำปฏิกิริยาเคมีระหว่างแอมโมเนียกับ NO<sub>x</sub> โดยใช้ตัวเร่งปฏิกิริยาในการเปลี่ยน NO<sub>x</sub> เป็นน้ำและกําชในไตรเจน แอมโมเนียที่ใช้อาจจะอยู่ในรูปที่ปราศจากน้ำ (Anhydrous ammonia) หรือในรูปแอมโมเนียเหลว (Aqueous ammonia) หรือใช้ยูเรียก็ได้ การกำจัด NO<sub>x</sub> ทำได้โดยการผสมแอมโมเนียกับอากาศในอัตราส่วนที่เหมาะสมจากนั้นพ่นเป็นละอองเข้าไปในถังปฏิกิริยาที่มีตัวเร่งปฏิกิริยาซึ่งวางเรียงเป็นชั้นๆ เพื่อดักจับ NO<sub>x</sub> วิธี SCR นี้มีประสิทธิภาพในการกำจัด NO<sub>x</sub> ประมาณร้อยละ 50 ไออกซีที่ผ่านการกำจัด NO<sub>x</sub> จะต้องนำไปกำจัดฝุ่นด้วยเครื่องตกตะกอนด้วยไฟฟ้าสถิตย์ (Electrostatic precipitator) ก่อนออกสู่บรรยากาศ รูปที่ 5 แสดงแผนภาพของระบบ SCR และรูปที่ 6 แสดงการติดตั้ง SCR ในโรงไฟฟ้า (Srivastava et al., 2005)



รูปที่ 5 SCR  
ที่มา : ดัดแปลงจาก US EPA (2010)



รูปที่ 6 ระบบ SCR ในโรงไฟฟ้า  
ที่มา : ดัดแปลงจาก US Department of Energy (1998)

จากปัญหาสิ่งแวดล้อมอันเกิดจาก  $\text{NO}_x$  ดังที่กล่าวมาแล้ว จึงจำเป็นที่จะต้องมีมาตรการลดปล่อยก๊าซชนิดนี้ออกสู่สิ่งแวดล้อม ในการนี้จึงได้มีมาตรการในการควบคุมการปลดปล่อย  $\text{NO}_x$  จากจากโรงไฟฟ้าในหลายประเทศ ซึ่งการควบคุมการปลดปล่อยก๊าซนั้น จำเป็นต้องใช้เทคโนโลยีในการควบคุมที่มีประสิทธิภาพหลายๆ เทคโนโลยีร่วมกันจึงจะสามารถลดปริมาณของ  $\text{NO}_x$  ที่จะออกสู่บรรยากาศให้อยู่ในระดับที่ไดมาตรฐานด้านสิ่งแวดล้อมและไม่เป็นอันตรายต่อสุขภาพของมนุษย์

## เอกสารอ้างอิง

กรมโรงงานอุตสาหกรรม (2550) ตำราระบบบำบัดมลพิษอากาศ. ศูนย์บริการวิชาการแห่งจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.  
กรุงเทพมหานคร

Cohan DS and Douglass C (2011) Potential emissions reductions from grandfathered coal power plants in the United States. Energy Policy, 39(9): 4819 – 4822.

Jing J, Li Z, Zhu Q, Chen Z and Ren F (2011) Influence of primary air ratio on flow and combustion characteristics and  $\text{NO}_x$  emissions of a new swirl coal burner. Energy, 3(2): 1206–1213.

May WR (no date) Reduction of Thermal and prompt  $\text{NO}_x$  in exhausts of natural gas fueled boilers. Technical Paper, SFA International, Inc.

Porate KB, Thakre KL and Bodhe GL (2013) Impact of wind power on generation economy and emission from coal based thermal power plant. International Journal of Electrical Power & Energy Systems, 44(1): 889–896.

Srivastava RK, Hall RE, Khan S, Culligan K and Lani BW (2005) Nitrogen oxides emission control options for coal-fired electric utility boilers. Journal of Air and Waste Management Association, 55:1367–1388.

US Department of Energy Office of Fossil Energy (1998) Environmental Control Devices  $\text{NO}_x$  Control Technologies (Online) [http://www.netl.doe.gov/technologies/coalpower/cctc/cctdp/project\\_briefs/scr/selcatreddemo.html](http://www.netl.doe.gov/technologies/coalpower/cctc/cctdp/project_briefs/scr/selcatreddemo.html) February 14, 2013.

US Department of Energy Office of Fossil Energy (1999) Environmental Control Devices  $\text{NO}_x$  Control Technologies (Online) [http://www.netl.doe.gov/technologies/coalpower/cctc/cctdp/project\\_briefs/eerco/gasreburndemo.html](http://www.netl.doe.gov/technologies/coalpower/cctc/cctdp/project_briefs/eerco/gasreburndemo.html) February 15, 2013.

US EPA (2010) Module 6: Air pollutants and control techniques – nitrogen oxides – control techniques (Online) <http://www.epa.gov/eogapti1/bces/module6/nitrogen/control/control.htm> February 18, 2010.