## Снижение выброса окислов азота при сжигании коксового газа с помощью регулируемого остаточного химического недожога

В настоящее время топливно-энергетический комплекс Украины находится в кризисном положении. В ближайшее время национальная экономика будет оставаться энергодефицитной. При ежегодном потреблении 150-170 млн.тонн уловного топлива их потребность удовлетворяется засчет собственного производства всего лишь на 45 %, что требует ежегодного импорта топливно - энергетических ресурсов. Одним из путей решенияпроблемы дефицита энергетического сырья является использование вторичных энергоресурсов – искусственных горючих газов, образующихся впроцессе технологической переработки твердого топлива. При сжигании коксового газа, как и любого другого топлива, в котлах в атмосферу поступаетзначительное количество токсичных веществ, среди которых основные - оксиды азота (NOx).

Начиная с 60-х годов, актуальность исследований образования NOх в процессах горения резко возросла в связи с проблемой защиты атмосферного воздуха. Развитие работ по изучению условий образования NOх и других в процессах горения топлив основано на фундаментальных исследованиях советских ученых в области горения и технологии сжигания топлив.

Практика показывает, что для решения этой проблемы наиболее эффективными и экономически целесообразными являются так называемые внутритопочные мероприятия, подавляющие образование NOx в процессе сжигания топлива.

Целью настоящих исследований была разработка малозатратных мероприятий с помощью организации сжигания топлива с оптимальным коэффициентом избытка воздуха и регулируемого остаточного химического недожога, направленных на снижение выброса NOx. Метод регулируемого остаточного химического недожога был предложен инженером БелЭНИН-МЭИ Барышевым В. И. при сжигании донецкого угля, смеси его с мазутом, торфа. В проведенных исследованиях метод используется для сжигания коксового газа. Опыт проводился на котле ДЕ-25-14 ГМ, переведенном на коксовый газ.

При сжигании коксового газа NOx образуются в основном при окислении азота воздуха, т. к. топливный азот в газе находится в незначительных количествах.

В котлах образование температурных окислов азота идет по следующим основным реакциям: O+N2=NO+N; N+O2=NO+O.

При появлении химического недожога резко снижаются равновесные концентрации атомарного кислорода, что приводит к уменьшению выходаNOx. Как известно, продукты химического недожога при сжигании топлива состоят в основном из H2 и CO. Последние интенсивно реагируют с атомарным кислородом по реакциям: H2+O= H2O; CO+O=CO2.

В проведенном опыте анализ дымовых газов показал, что продукты химического недожога коксового газа состоят только из СО.

При проведении опыта содержание окиси углерода и оксидов азота определялось по прибору «Testo-350». Влияние коэффициента избытка воздуха на NOx и CO при работе котла на коксовом газе при нагрузке близкой к номинальной (88 %), приведено на рис.1. По графику видно, что при снижении коэффициента избытка воздуха с 1,18 до 1,04 можно добиться снижения NOx с 325 мг/м3 до 190 мг/м3. При этом химический недожог сохраняется в допустимых пределах (CO<200 ppm). Т. о. оптимальный коэффициент избытка воздуха при сжигании коксового газа должен находиться в диапазоне 1,04-1,08 (это позволит существенно снизить эмиссию NOx).

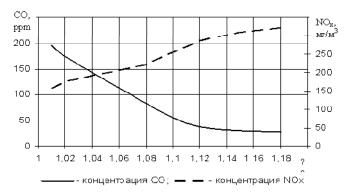


Рисунок 1 — График зависимости концентраций СО и  ${
m NO}_{\rm x}\,$  от коэффициента избытка воздуха

Этот способ должен использоваться в первую очередь, так как, кроме уменьшения выбросов  $NO_x$ , происходит также уменьшение  $q_2$ . Единственным условием его осуществления является необходимость постоянного контроля газов химического недожога.

С этой целью были проведены опыты, в ходе которых содержание химического недожога регулировалось изменением  $\alpha$  горелки от нормального, обеспечивающего сжигание топлива без химического недожога до значения  $q_3$ =0,5%. Для этого ступенчато снижался напор дутьевых вентиляторов (по10 мм вод. ст.) с последующей стабилизацией режима горения.

На рис. 2 приведена зависимость содержания  $NO_x$  ( пересчитано на  $\alpha$ =1) от содержания в дымовых газах CO ( пересчитано на  $\alpha$ =1) в объемных процентах. Из полученных данных следует, что существенное снижение выброса окислов азота (больше чем на 200 мг/м³) может быть достигнуто при работе с незначительным химическим недожогом (0,007-0,008 %)

Предлагаемый способ регулирования химического недожога имеет преимущество по сравнению с традиционными методами подавления выброса  $NO_x$  — подачей газов рециркуляции в зону горения или двухстадийным сжиганием топлива. В сравнении с первым способом отпадает необходимость в дымососах и газоходах рециркуляции, снижаются потери теплоты с уходящими газами. По сравнению с двухстадийным сжиганием, организация которого представляет значительные трудности, способ регулируемого недожога обеспечивает более интенсивное подавление  $NO_x$ , т. к. сокращение атомарного кислорода при взаимодействии с CO происходит в зоне каждого факела.

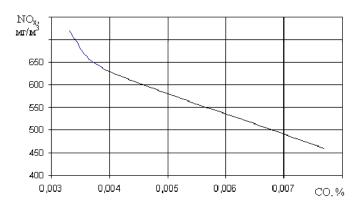


Рисунок 2 — График зависимости содержания  $NO_x$  от содержания в дымовых газах CO

Что касается роста  $q_3$ , то он будет незначительным, так как рекомендуемые концентрации СО в зоне горения небольшие, что соответствует потерям теплоты с химическим недожогом при сжигании коксового газа от 0,003 до 0,021 %.

## Список литературы:

- 1. А.К. Алексеева Методы снижения вредных выбросов в продуктах сгорания котлов// Сборник научных работ ФМФ ДонНТУ, 2006. № 9.- с. 84.
- 2. И.Я. Сигал Защита воздушного бассейна при сжигании топлива Л.: Недра, 1988.- 312 с.
- 3. Барышев В. И. Снижение выброса окислов азота с помощью регулируемого остаточного химического недожога.- Теплоэнергетика.1985, №10, с. 58-60.
- 4. Е.А. Данилин, В. Н. Клочков Контроль сжигания топлива в промышленных котельных установках Киев: Техника, 1988-167 с.