Лабораторная работа № 2 «Моделирование рассеивания вредных примесей и выбор высоты дымовой трубы котельной» Вариант 55

Цель работы: Изучить методику моделирования рассеивания вредных примесей при работе котельной.

1 КРАТКИЕ ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ СВЕДЕНИЯ

Котельные установки при производстве тепловой энергии непрерывно выбрасывают в атмосферу через дымовую трубу токсичные газы и мелкодисперсную золу. При высоких температурах в факеле топки происходит частичное окисление азота с образованием оксидов азота. При содержании серы в топливе в дымовых газах появляются оксиды серы. Основным показателем, характеризующим загрязнение воздушной среды, является выброс вредных веществ в единицу времени.

За стандарт качества воздуха приняты предельные допустимые концентрации (ПДК) различных токсичных веществ. ПДК атмосферных загрязнений устанавливается по двум показателям: максимально-разовому и среднесуточному. Максимально-разовая концентрация характеризует качество атмосферного воздуха при отборе пробы в течении 20 минут, а среднесуточная – в течении суток.

Исходные данные

№	Населенный		й Кол	ичест	Тип котлов		Производитель		Вид топлива	
	пункт		во к	отлов			ность одного			
							котла, МВт			
							или т/ч			
5	Гродно			1	Водогрейные		7,2		Торф	
5									фрезерный	
$Q_{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}$	ОМ	6	β_2	0	Δt	230	β_3	0,85	Z	1
Σ	Q	6	r	0	$\eta_{ ext{ hom}}$	90	V_0	2,38	\mathcal{S}_{p}	0.1
Ко	Л.	1	q_4	0	$\eta_{\scriptscriptstyle ext{T}\Pi}$	95	а	1,1	n	1
β	1	0,8	$Q_{ m p}^{\scriptscriptstyle { m H}}$	8,12	$\omega_{\scriptscriptstyle m BbIX}$	25	A	120	F	2
$t_{\scriptscriptstyle J\!I}$	ίL	250	$t_{\scriptscriptstyle \mathrm{HB}}$	19,2	$\eta_{ m 3y}$	95	Ap	6.3		
ПДН	ζ_{SO_2}	0,05	ПДК _{NO2}	0,085	ПДК _{зл}	0,05	;			

Произведем выбор высоты дымовой трубы для производственной котельной, в которой установлено 1 котёл производительностью 7,2 МВт (6Гкал), работающих на мазуте.

Разность температур Δt :

$$\Delta t = t_{{
m Д\Gamma}} - t_{{
m HB}}$$
 $\Delta t = 250 - 19.2 = 230.8 \, {}^oC$

Коэффициент к:

$$k = \frac{2.5 * Q_{\text{HOM}}}{Q_{\text{HOM}} + 20}$$
$$k = \frac{2.5 * 6}{6 + 20} = 0.6$$

Расчетный часовой расход топлива:

$$B_{\rm p} = (3600 * \Sigma Q) / (\eta_{\rm HOM} * \eta_{\rm TH} * Q_{\rm p}^{\rm H})$$

$$B_{\rm p} = (3600 * 6) / (0.9 * 0.95 * 8120) = 3.1 \text{ T/Y}$$

Выброс мелкодисперсной золы

$$\begin{split} \mathbf{M}_{\scriptscriptstyle 3,\Pi} &= \frac{1000 * \mathbf{B}_{\rm p}}{3.6} * \left(1 - \frac{\eta_{\scriptscriptstyle 3\rm y}}{100}\right) * \left(\left(1 - \frac{q_{\scriptscriptstyle 4}}{100}\right) * \frac{\mathbf{A}_{\rm p}}{100} + \frac{q_{\scriptscriptstyle 4}}{100}\right) \\ \mathbf{M}_{\scriptscriptstyle 3,\Pi} &= \frac{1000 * 3.11}{3.6} * \left(1 - \frac{95}{100}\right) * \left(\left(1 - \frac{0}{100}\right) * \frac{6.3}{100} + \frac{0}{100}\right) = 2.7 \; \text{r/c} \end{split}$$

Выброс оксидов серы в пересчете на SO_2 :

$$M_{SO_2} = \frac{B_p * S_p}{0.18}$$

$$M_{SO_2} = \frac{3.1 * 0.1}{0.18} = 1.7 \text{ r/c}$$

Выброс оксидов азота в пересчете на NO_2 :

$$M_{NO_2} = 0.034 * \beta_1 * k * B_p * Q_p^H * \left(1 - \frac{q_4}{100}\right) * (1 - \beta_2 * r) * \beta_3$$

$$M_{NO_2} = 0.034 * 0.8 * 0.6 * 3.1 * 8.12 * \left(1 - \frac{0}{100}\right) * (1 - 0 * 0) * 0.85 = 0.34 \Gamma/c$$

Объемный расход продуктов сгорания через трубу в выходном сечении равен:

$$V_{\text{Tp}} = B_{\text{p}} * V_0 * \frac{a}{3.6}$$

 $V_{\text{Tp}} = 3.1 * 2.38 * \frac{1.1}{3.6} = 2.3 \text{ m}^3/\text{c}$

Расчётный диаметр устья дымовой трубы:

$$D_{ ext{Tp}}^{ ext{y}} = \sqrt{\frac{4 * V_{ ext{Tp}}}{3,14 * \omega_{ ext{Bbix}}}}$$
 $D_{ ext{Tp}}^{ ext{y}} = \sqrt{\frac{4 * 2,3}{3,14 * 25}} = 0,34 \text{ M}$

Принимаем диаметр устья дымовой трубы равным 1,2 м Высота трубы по предварительной оценке равна:

$$H = \sqrt{A * \left(\frac{M_{SO_2}}{\Pi Д K_{SO_2}} + \frac{M_{NO_2}}{\Pi Д K_{NO_2}} + \frac{M_{3Л}}{\Pi Д K_{3Л}}\right) * \sqrt[3]{\frac{Z}{V_{\text{тр}} * \Delta t}}}$$

$$H = \sqrt{120 * \left(\frac{1,7}{0,05} + \frac{0,34}{0,085} + \frac{2,7}{0,05}\right) * \sqrt[3]{\frac{1}{2,3 * 230.8}} = 37,2 \text{ M}$$

Принимаем высоту дымовой трубы равным 44м.

Коэффициент f равен:

$$f = \frac{1000 * \omega_{\text{BbIX}}^2 * D_{\text{Tp}}^y}{H^2 * \Delta t}$$
$$f = \frac{1000 * 25^2 * 1.2}{44^2 * 230.8} = 1.7$$

Коэффициент т равен:

$$m = (0.67 + 0.1\sqrt{f} + 0.34\sqrt[3]{f})^{-1}$$

$$m = (0.67 + 0.1\sqrt{1.7} + 0.34\sqrt[3]{1.7})^{-1} = 0.8$$

Коэффициент $V_{\rm M}$ равен:

$$V_{\rm M} = 0.65 * \sqrt{\frac{V_{\rm Tp} * \Delta t}{H}}$$

$$V_{\rm M} = 0.65 * \sqrt{\frac{2.3 * 230.8}{44}} = 2.2$$

Коэффициент п принимаем равным 1.

Концентрация мелкодисперсной золы при выбранной высоте трубы равна:

$$C_{3\pi} = \frac{A * M_{3\pi} * F * m * n}{H^2 * \sqrt{V_{\text{Tp}} * \Delta t}}$$

$$C_{3\pi} = \frac{120*2,7*2*0,8*1}{44^2* \sqrt{2,3*230,8}} = 0,035 \text{ M}\text{F/M}^3$$

Концентрация оксидов серы равна:

$$C_{SO_2} = \frac{A * M_{SO_2} * m * n}{H^2 * \sqrt{V_{Tp} * \Delta t}}$$

$$C_{SO_2} = \frac{120*1,7*0,8*1}{44^2* \sqrt{2.3*230.8}} = 0,011 \text{ Mp/m}^3$$

Концентрация оксидов азота равны:

$$C_{NO_2} = \frac{A * M_{NO_2} * m * n}{H^2 * \sqrt{V_{\text{Tp}} * \Delta t}}$$

$$C_{NO_2} = \frac{120*0,34*0,8*1}{44^2* \sqrt{2,3*230,8}} = 0,002 \text{ MG/M}^3$$

Проверяем концентрацию ПДК при выбранной высоте трубы:

$$\frac{C_{3\pi}}{\Pi Д K_{3\pi}} + \frac{C_{SO_2}}{\Pi Д K_{SO_2}} + \frac{C_{NO_2}}{\Pi Д K_{NO_2}}$$
$$\frac{0,035}{0,05} + \frac{0,011}{0,05} + \frac{0,002}{0,085} = 0,94 \le 1$$

При выбранной высоте трубы имеется небольшой запас до превышения ПДК вредных веществ