Лабораторная работа № 2 «Моделирование рассеивания вредных примесей и выбор высоты дымовой трубы котельной» Вариант 51

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 Колі	ичество	Тип котлов		Производитель		Вид топлива	
	пункт		котл	ОВ			ность одного			
							котла, МВт			
							или т/ч			
5	Бобруйск			2	Водогрейны		23,2		Мазут	
1					e					
$Q_{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}$	ом	20	β_2	0	Δt	230	β_3	0,85	Z	1
Σ	Q	40	r	0	$\eta_{ ext{ t HOM}}$	90	V_0	10,62	S_{p}	0.5
Ко	Л.	2	q_4	0	$\eta_{\scriptscriptstyle ext{TI}}$	95	а	1,1	n	1
β	1	0,8	$Q_{ m p}^{\scriptscriptstyle m H}$	40,61	$\omega_{\scriptscriptstyle m BMX}$	25	A	120	F	0,3
t_{μ}	(Г	247,8	$t_{\scriptscriptstyle \mathrm{HB}}$	17,8	$\eta_{\scriptscriptstyle 3\mathrm{y}}$	95	Ap	0.2		
ПДН	$\langle SO_2 \rangle$	0,05	ПДК _{NО2}	0,085	ПДК _{зл}	0,05				

Произведем выбор высоты дымовой трубы для производственной котельной, в которой установлено 2 котла производительностью 23,2 МВт (20Гкал), работающих на мазуте.

Разность температур Δt :

$$\Delta t = t_{{ t A}{ t \Gamma}} - t_{{ t H}{ t B}}$$
 $\Delta t = 247.8 - 17.8 = 230~^oC$

Коэффициент к:

$$k = \frac{2.5 * Q_{\text{HOM}}}{Q_{\text{HOM}} + 20}$$
$$k = \frac{2.5 * 20}{20 + 20} = 1.25$$

Расчетный часовой расход топлива:

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

$$B_{\rm p} = (3600*40)/(0.9*0.95*40610) = 4.15~{\rm T/Y}$$

Выброс мелкодисперсной золы

$$\begin{split} \mathbf{M}_{\scriptscriptstyle 3,\Pi} &= \frac{1000 * \mathbf{B}_{\rm p}}{3,6} * \left(1 - \frac{\eta_{\scriptscriptstyle 3\rm y}}{100}\right) * \left(\left(1 - \frac{q_{\scriptscriptstyle 4}}{100}\right) * \frac{\mathbf{A}_{\rm p}}{100} + \frac{q_{\scriptscriptstyle 4}}{100}\right) \\ \mathbf{M}_{\scriptscriptstyle 3,\Pi} &= \frac{1000 * 4,15}{3,6} * \left(1 - \frac{95}{100}\right) * \left(\left(1 - \frac{0}{100}\right) * \frac{0,2}{100} + \frac{0}{100}\right) = 0,115 \; \Gamma/c \end{split}$$

Выброс оксидов серы в пересчете на SO_2 :

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

$$M_{SO_2} = \frac{4.15 * 0.5}{0.18} = 11.52 \text{ r/c}$$

Выброс оксидов азота в пересчете на NO_2 :

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

$$M_{NO_2} = 0.034 * 0.8 * 1.25 * 4.15 * 40.61 * \left(1 - \frac{0}{100}\right) * (1 - 0 * 0) * 0.85 = 4.87 \Gamma/c$$

Объемный расход продуктов сгорания через трубу в выходном сечении равен:

$$V_{\text{Tp}} = B_{\text{p}} * V_{0} * \frac{a}{3.6}$$

 $V_{\text{Tp}} = 4.15 * 10.62 * \frac{1.1}{3.6} = 13.46 \text{ m}^{3/\text{c}}$

Расчётный диаметр устья дымовой трубы:

$$D_{ ext{тp}}^{ ext{y}} = \sqrt{rac{4*V_{ ext{тp}}}{3,14*\omega_{ ext{вых}}}}$$
 $D_{ ext{тp}}^{ ext{y}} = \sqrt{rac{4*13,46}{3,14*25}} = 0,828 ext{ м}$

Принимаем диаметр устья дымовой трубы равным 0,83 м Высота трубы по предварительной оценке равна:

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

$$H = \sqrt{120 * \left(\frac{11,52}{0,05} + \frac{4,87}{0,085} + \frac{0,115}{0,05}\right) * \sqrt[3]{\frac{1}{13,46 * 230}} = 48,9 \text{ м}$$

Принимаем высоту дымовой трубы равным 50м.

Коэффициент f равен:

$$f = \frac{1000 * \omega_{\text{вых}}^2 * D_{\text{тр}}^y}{H^2 * \Delta t}$$
$$f = \frac{1000 * 25^2 * 0,83}{50^2 * 230} = 0,9$$

Коэффициент т равен:

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

$$m = (0.67 + 0.1\sqrt{0.9} + 0.34\sqrt[3]{0.9})^{-1} = 0.915$$

Коэффициент $V_{\rm M}$ равен:

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

$$V_{\rm M} = 0.65 * \sqrt{\frac{13.46 * 230}{50}} = 5.1$$

Коэффициент п принимаем равным 1.

Концентрация мелкодисперсной золы при выбранной высоте трубы равна:

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

$$C_{3\pi} = \frac{120*0.115*2*0.915*1}{50^2 * \sqrt{13.46*230}} = 0.0007 \text{ mg/m}^3$$

Концентрация оксидов серы равна:

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

$$C_{SO_2} = \frac{120*11,5*0,915*1}{50^2 * \sqrt{14,46*230}} = 0,035 \text{ MF/M}^3$$

Концентрация оксидов азота равны:

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

$$C_{NO_2} = \frac{120*4,87*0,915*1}{50^2* \sqrt{13,46*230}} = 0,015 \text{ MF/M}^3$$

Проверяем концентрацию ПДК при выбранной высоте трубы:

$$\frac{C_{3\pi}}{\Pi Д K_{3\pi}} + \frac{C_{SO_2}}{\Pi Д K_{SO_2}} + \frac{C_{NO_2}}{\Pi Д K_{NO_2}}$$
$$\frac{0,0007}{0,05} + \frac{0,035}{0,05} + \frac{0,015}{0,085} = 0,89 \le 1$$

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