doi:10.6041/j.issn.1000-1298.2018.03.049

氧化催化器出口温度控制研究

刘洪岐¹ 高 莹¹ 麻 斌¹ 李方成² 殷 悦¹ 谢天驰¹ (1. 吉林大学汽车仿真与控制国家重点实验室,长春 130025; 2. 天津雷沃发动机有限公司,天津 300400)

摘要:氧化催化器(DOC)出口温度控制是实现颗粒捕集器(DPF)主动再生控制热管理的关键。本文结合 DOC 系统的实际特征对系统进行分析,研究 DOC 传热及化学反应特性,建立了 DOC 一阶加延迟的载体出口温度响应模型,并利用载体试验数据进行了模型参数校核,同时建立了热响应特征模型时间常数及延迟时间常数与排气流量的关系。依据系统模型特征,研究了基于内模控制架构的 PID 控制策略,采用 Pade 二阶非对称近似方法对系统响应延迟部分进行处理,利用经典 PID 控制器与内模 PID 控制器等效方法建立了 PID 参数求解方程,分析了滤波器参数的设置方法。该控制策略通过台架试验,选取连续变化工况进行测试,DOC 出口温度在排气流量及入口温度均大幅变化的情况下,可以确保出口温度控制在(575 ± 20)℃范围内。

关键词:氧化催化器;温度;建模;内模;PID 控制

中图分类号:TK421⁺.5 文献标识码:A 文章编号:1000-1298(2018)03-0387-06

Investigation on Temperature Control of Diesel Oxidation Catalyst Outlet

LIU Hongqi¹ GAO Ying¹ MA Bin¹ LI Fangcheng² YIN Yue¹ XIE Tianchi¹

(1. State Key Laboratory of Automotive Simulation and Control, Jilin University, Changchun 130025, China

2. Tianjin LOVOL Engines Co., Ltd., Tianjin 300400, China)

Abstract: Diesel oxidation catalyst outlet temperature control is crucial for heat management to realize diesel particulate filter active regenerative control. Combined with the actual characteristics of DOC to analyze and research the heat transfer process and chemical reaction characteristics in DOC, a first-order plus delay response model was established for the DOC carrier outlet temperature control. And the model was verified by the carrier test data on the engine bench. The relationships were described by a linear equation between the exhaust flow and thermal response time constant and a hyperbola equation with exhaust flow rate and delay time constant. According to the system characteristics, a PID control strategy was developed based on the internal model control structure, and the delay part of the system response used two order Pade non symmetry approximation method to substitute. Based on the internal model control structure, a filter was proposed to establish. The filter can regulate the response time and system stability. And by turning the parameter of filter, it can calculate the parameters of PID. The proposed control strategy was tested by engine test bench. To test a dynamic control effects, a continuous variety working condition with significantly changes in the exhaust flow and the entrance temperature of DOC for testing, the outlet temperature can be controlled within $\pm 20^{\circ}$ C at the target temperature of 575 °C. The test results proved that the strategy was effective to control the temperature of oxidation catalyst outlet, and the strategy can provide a rational thermal management for DPF active regeneration. Key words: diesel oxidation catalyst; temperature; modeling; internal model; PID control

0 引言

随着国家机动车第六阶段排放法规的发布以及

亟待解决的大气环境污染的需求,重型柴油车污染物的排放需要进行严格的控制^[1],由此带来的排放 技术手段需要进一步升级。

收稿日期:2017-12-29 修回日期:2018-01-29

基金项目:国家重点研发计划项目(2016YFD0700800)

作者简介:刘洪岐(1988—),男,博士生,主要从事发动机后处理系统控制及诊断研究,E-mail: jlliuhongqi@163.com

通信作者:高莹(1972—),女,教授,博士生导师,主要从事汽车动力系统及后处理系统仿真与控制研究, E-mail: gaoying@ jlu. edu. cn

目前,仅通过机内净化难以达到排放标准的要 求,机外净化作为一种有效降低污染物排放的手段 得到了广泛的应用^[2]。其中,氧化催化器(Diesel oxidation catalyst, DOC) 耦合颗粒捕集器(Diesel particulate filter, DPF)成为降低颗粒物排放的主要 技术手段^[3]。尾气中的颗粒物流经 DOC 后在 DPF 内被捕集,DPF可以有效地过滤尾气中的颗粒物,其 过滤效率可达90%以上,被过滤的颗粒物将会沉积 在 DPF 内,随着发动机的不断运行, DPF 内部颗粒 物累积量增加,会引起发动机排气阻力增加,影响发 动机燃烧状态,排放会进一步恶化,因此需要对沉积 的颗粒物再生^[4]。发动机在正常运行状态下排气 温度一般低于400℃,难以达到颗粒物主动再生所 需的 550~600℃范围^[5]。为解决再生温度的问题, 在重型发动机中,通常通过排气管后喷燃油,上游 DOC 进行燃油氧化放热的方案来解决 DPF 入口排 气温度控制^[6-8]。DOC 出口温度的控制精度对实 现 DPF 安全可靠的主动再生具有重要影响,如果控 制实际出口温度偏离目标温度过大,将会导致 DPF 再生过程载体热损坏或出现再生过程中断,载体的 热烧融是不可逆的破坏,而再生过程的中断对于碳 烟加载量的估计准确度具有一定的影响,进而对下 次再生时机的判断产生干扰^[9-10]。而 DOC 出口温 度响应的大时延特征将会对温度的控制带来负面的 影响,如温度的超调量变大,控制过程的调节时间变 长,同时可能带来温度震荡的影响。对于大延时问 题,经典 PID 控制策略难以补偿延迟带来的影 响^[11]。内模控制器通过分离最小相位部分及纯时 延部分,对延时部分进行近似处理,可以有效地处理 系统延迟问题^[12-13]。

本文针对排气管后喷 HC 提升 DOC 出口温度 系统,结合 DOC 系统传热过程,建立 DOC 系统温度 模型,并进行 HC 喷射控制策略的研究。根据系统 特征,将催化器模型进行简化,形成一阶加延时的 DOC 热响应模型。由于系统热响应特征属于大滞 后系统,本文选择基于内模架构的 PID 控制策略进 行系统的热响应控制,并通过台架试验验证控制策 略的有效性。

1 氧化催化器建模

DOC 载体内部发生的反应极其复杂,主要包括 HC、CO、NO 以及颗粒物中干碳烟部分的燃烧^[14]。 随着反应的发生,过程中具有热质传输过程,系统反 应过程如图1所示。

1.1 DOC 系统模型

基于欧拉运动方程的一维催化器模型为







$$\begin{cases} \frac{\partial \rho_{g}}{\partial t} + \frac{\partial (\rho_{g}v)}{\partial z} = s_{mass} \\ \frac{\partial (\rho_{g}v)}{\partial t} + \frac{\partial (\rho_{g}v^{2} + p)}{\partial z} = s_{man} \\ \frac{\partial (\rho_{g}E)}{\partial t} + \frac{\partial (\rho_{g}vH)}{\partial z} = s_{eng} \\ \frac{\partial \overline{C}_{g,j}}{\partial t} + \frac{\partial (u \, \overline{C}_{g,j})}{\partial z} = s_{j} \quad (j = 1, 2, \dots, N_{M}) \end{cases}$$

$$\vec{x} + \begin{array}{c} \rho_{g} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} & t - - \mathbf{h} \otimes \mathbf{h} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{h} \otimes \mathbf{E} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{h} \otimes \mathbf{E} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{h} \otimes \mathbf{E} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{h} \otimes \mathbf{E} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{h} \otimes \mathbf{E} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{h} \otimes \mathbf{E} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{h} \otimes \mathbf{E} \\ \mathbf{z} - - \langle \mathbf{k} \otimes \mathbf{E} \\ \mathbf$$

该模型包含质量平衡、动量平衡、能量平衡以及 物质摩尔浓度平衡^[15]。

依据图 1 所示的载体内发生的反应及热质传输 过程等,为描述系统热响应特征需要气相温度方程 和固相温度方程。其中载体气相热响应特性可以表 征为^[16-17]

$$R_k$$
——反应速率

C_{p_s} ——载体比热容	
N _{species} ——物质种类	$ ho_s$ ——载体密度
k ——载体导热系数	

1.2 DOC 模型简化

由于 DOC 载体孔道过小,将气体在孔道内的流 动定义为层流。根据佩克莱特数的定义,输运量中 扩散输运的比例减少,对流输运的比例增大。由于 Peclet 数远大于 50^[18],因此可以忽略气固相温度扩 散项。同时,由于载体外部有保温层及封装措施,因 此,可以忽略载体与环境的热交换。依据上述简化 要求,气固相温度表达式简化为

$$\varepsilon \rho_{g} C_{\rho_{g}} \frac{\partial T_{g}(z,t)}{\partial t} + \frac{F}{A_{cell}} C_{\rho_{g}} \frac{\partial T_{g}(z,t)}{\partial z} = -h_{g} G_{a} (T_{g}(z,t) - T_{s}(z,t))$$

$$(4)$$

$$(1-\varepsilon)\rho_{s}C_{p_{s}}\frac{\partial T_{s}(z,t)}{\partial t} =$$

$$h_{g}G_{a}(T_{g}(z,t) - T_{s}(z,t)) + G_{ca}\sum_{i=1}^{N_{M}}R_{i}h_{i} \quad (5)$$

式中 A_{cell}——DOC 横截面积

将式(4)、(5)的参数重新定义为

$$k_1 = \frac{h_g G_a}{\varepsilon \rho_g C_p} \tag{6}$$

$$k_2 = \frac{h_s G_a}{(1 - \varepsilon) \rho_s C_s} \tag{7}$$

$$v(t) = \frac{F(t)}{\varepsilon \rho_g A_{cell}}$$
(8)

$$\Phi(z,t) = \frac{G_a}{(1-\varepsilon)\rho_s C_s} \cdot \frac{G_a}{\left[R_j(z,t,T_s(z))h_j(z,t,T_s(z))\right]}$$
(9)

依据上述简化及整理,DOC 热响应过程表达式 可转换为^[19]

$$\begin{cases} \frac{\partial T(z,t)}{\partial t} + v(t) \frac{\partial T(z,t)}{\partial z} = -k_1 (T(z,t) - T_s(z,t)) \\ \frac{\partial T_s(z,t)}{\partial t} = k_2 (T(z,t) - T_s(z,t)) + \Phi(z,t) \end{cases}$$
(10)

依据系统反应放热机理,将载体内部催化反应 放热过程等效为排气边界温度,对式(10)进行拉普 拉斯变换可得

$$\begin{cases} s\hat{T}(z,s) + v(s)\frac{d\hat{T}(z,s)}{dz} = -k_1(T(z,s) - T_s(z,s)) \\ s\hat{T}_s(z,s) = k_2(T(z,s) - T_s(z,s)) \end{cases}$$
(11)

对式(11)进一步计算分析可得到催化器入口 排气温度与出口排气温度的关系为

$$\frac{\hat{T}(z,s)}{\hat{T}(0,s)} = \exp\frac{k_1 k_2 z}{(s+k_2) v} \exp\left(-\frac{z}{v} s - \frac{k_1 z}{v}\right) \quad (12)$$

将式(12)近似等效为

$$\frac{\hat{T}(z,s)}{\hat{T}(0,s)} \approx \frac{k}{\tau s+1} \exp(-\delta s)$$
(13)

式中 k——系统响应幅值

τ----系统响应时间常数

δ——系统响应时延

τ 与 δ 是 与 排 气 流 速 相 关 的 变 量,因 此 通 过 试
 验方法 对 其 进 行 辨 识 特 征 值。

综上系统满足一阶加延迟的系统特征,从物理 过程中可以理解为,HC 燃烧放热同时与载体进行 气固相热交换并向出口位置的传热过程为惯性加延 迟特征,系统响应过程如图2所示。



(3) 4 秋评恐門型以性小息图
Fig. 2 Schematic of heat transfer in DOC

2 试验设计及模型参数校核

2.1 台架测试系统

根据 DOC 载体热响应模型需要,进行 DOC 载体温度阶跃响应特性试验,用于校核载体响应延迟参数及惯性时间常数。试验台架如图 3 所示,其中发动机参数如表 1 所示,DOC 载体参数如表 2 所示。选用 K 型热电偶测量排气温度。试验过程中,选择不同排气流速下进行排气管燃油喷射,通过进 气节流保证排气温度在 400℃以上,在此温度下可 以保障燃油的高效转化,同时防止二次污染的发生, 试验负载采用 AVL 电力测功机。



图 3 发动机台架示意图

Fig. 3 Schematic of engine test system

1. 测功机 2. 发动机 3. HC 喷嘴 4. 温度传感器 5. 排气管路 6. DOC

2.2 模型校核结果

对试验温度响应特性进行归一化处理,即

$$T_{\rm norm} = \frac{T(t) - T_{us}(t)}{\max(T_{ds}) - T_{us}(t)}$$
(14)

表 1	试验用发动机参数
Tab. 1	Engine specifications

с	
参数	数值
缸径×行程/(mm×mm)	130 × 163
排量/L	13
压缩比	19
额定转速/(r·min ⁻¹)	1 900
额定功率/kW	388

表 2 DOC 参数

Tab. 2 DOC specifications

参数	数值
长度/mm	152.4
直径/mm	304.8
孔密度/(个·in ⁻²)	300
比热容/(J·kg ⁻¹ ·K ⁻¹)	1 000

式中 T(t)——出口实际温度

T_{ws}(t)——DOC 入口温度

T_{ds}——DOC 出口温度

模型校核结果如图 4 所示。从表 3 可以看出, 随着排气流量的增加,DOC 热响应时间常数和时间 延迟都会下降。其中时间延迟在 F 为 540 kg/h 排 气流量下达到 30.04 s,且系统时间常数为 19.64。 在 F 为 1 384 kg/h 排气流量下,时间延迟达到 12.65 s, 时间常数为 14.16。当系统时间延迟与系统时间常 数的比值大于 0.3 时称为大滞后现象,本系统满足 大滞后特征。



Fig. 4 Results of model calibration

表 3 模型参数 Tab. 3 Model parameters

$F/(\text{kg}\cdot\text{h}^{-1})$	au	δ	δ/ au
540	19.64	30.04	1.53
840	17.61	19.04	1.08
1 185	15.19	13.70	0.90
1 384	14.16	12.65	0.89

由于时间常数与系统延迟随系统排气流量变化 而改变,因此通过拟合确定时间常数与排气流量的 关系为

 $\tau = -0.0066F + 23.154$ ($R^2 = 0.9977$) (15) 系统时间延迟表达式为 $\delta = 15\ 690/F + 0.\ 784\ 6 \qquad (R^2 = 0.\ 996\ 3) \ (16)$

依据方程特征分析得到,一阶时间常数与排气 流量呈现线性关系,系统时间延迟与排气流量呈现 双曲线函数关系。

3 DOC 出口温度控制策略

3.1 内模 PID 控制策略设计

DOC 出口温度响应特性模型可描述为一阶惯性加延迟模型,由于延迟部分在物理系统中属于不可逆部分,因此将系统模型进行分解,表达式为^[20]

$$\hat{G}_{p}(s) = G_{p}^{+}(s) G_{p}^{-}(s)$$
(17)

式中 $G_p^-(s)$ — 系统无延迟部分,即最小相位部 分

G_p⁺(s)——模型不可逆部分

对系统纯滞后部分采用二阶 Pade 非对称近似 法近似处理^[21],系统延迟部分表达式为

$$G_{p}^{+}(s) = e^{-\delta s} \approx \frac{1 - 0.6143\delta s + 0.1247\delta^{2}s^{2}}{1 + 0.3866\delta s}$$
(18)

DOC 出口温度响应特性模型重新整理后为

$$\hat{G}_{p}(s) = \frac{k}{\tau s + 1} \frac{1 - 0.6143\delta s + 0.1247\delta^{2} s^{2}}{1 + 0.3866\delta s}$$
(19)

为 DOC 出口温度响应延迟特性设计内模控制器系统架构,如图 5 所示。其中 G_p(s)为实际系统过程,G_{IMC}(s)为内模控制器,其表达式为式

$$G_{\rm IMC}(s) = Q(s)f(s) \qquad (20)$$

 $Q(s) = \frac{1}{G_p} = \frac{\tau s + 1}{k}$ (21)

$$f(s) = \frac{1}{(\sigma s + 1)^{\gamma}}$$
(22)

式中 *f*(*s*)——低频滤波器 σ——时间常数 γ——阶数,在本文中取值为1



Fig. 5 Inner model control structure

常规 PID 控制器设计架构如图 6 所示,系统包括过程 $G_p(s)$,PID 控制器为 $G_{PID}(s)$ 。其中,PID 常规控制器格式为



图 6 常规 PID 控制架构 Fig. 6 Original PID control structure

$$G_{\text{PID}}(s) = P + \frac{1}{T_{i}s} + \frac{T_{d}s}{Ns+1} = \frac{(PT_{i}N + T_{i}T_{d})s^{2} + (PT_{i}+N)s + 1}{T_{i}Ns^{2} + T_{i}s}$$
(23)

为实现基于内模架构的 PID 控制器设计,将内 模控制器 G_{IMC}(s)进行等效处理,等效后的系统架构 如图 7 所示。





Fig. 7 Equivalent of inner model control

其中等效内模控制器
$$G_{IMC}(s)$$
表达式为
 $G_{IMC}(s) = \frac{C_{IMC-PID}(s)}{1 + C_{IMC-PID}(s)\hat{G}_{p}(s)}$ (24)

进一步推导可得内模 PID 控制器表达式为

$$C_{\rm IMC - PID}(s) = \frac{G_{\rm IMC}(s)}{1 - G_{\rm IMC}(s) \hat{G}_{p}(s)}$$

 $\frac{0.386 6\tau \delta s^{2} + (0.386 6\delta + \tau)s + 1}{k\delta(0.386 6\sigma - 0.124 7\delta)s^{2} + k(\sigma + \delta)s}$ (25) \$\approx C_{IMC-PID}(s) = G_{PID}(s), \$\vec{x}\$ 解得出方程组\$

$$\begin{cases} P = \frac{0.513 \ 3\delta^2 + \sigma(\delta + \tau)}{k \ (\sigma + \delta)^2} \\ T_i = k(\sigma + \delta) \\ N = \frac{\delta(0.386 \ 6\sigma - 0.124 \ 7\delta)}{\sigma + \delta} \\ T_d = \frac{0.386 \ 6\tau\delta}{k(\sigma + \delta) \ (PN + 1)} \end{cases}$$
(26)

3.2 滤波器参数设计方法

由方程(22)提供的控制器具有噪声滤波器,其 中噪声滤波系数为^[22]

$$K = \frac{T_d}{N} \tag{27}$$

其中 *K* 值选取范围为 3 ~ 10。由式(25)可知, 当 $\sigma = \frac{0.1247}{0.3866} \delta$ 时, PID 控制器可简化为理想状态 的 PID 控制器。

由式(25)、(26)可以得到滤波器参数与噪声滤 波器系数之间的关系为



由于 M 可以决定闭环系统响应速度,但是该值 过大时会导致系统超调过大,甚至不稳定。方程可 以看出 $M \ge \delta/T 和 K$ 的函数,而 δ/T 是表征系统时 延的参数,根据系统响应变化规律对滤波器参数进 行计算。

4 控制策略验证

为进行内模 PID 控制性能分析,通过台架系统 进行实际验证。控制算法运行在 dSPACE 平台,对 氧化催化器出口温度进行了控制。

由于在实际系统中,DOC 出口温度的控制是处 于排气流量连续变化的过程中。因此本文进行连续 变化工况测试控制算法性能,设定 DOC 出口目标温 度为 575℃,试验测试过程中入口温度变化范围为 436~496℃;排气流量变化范围是 319~991 kg/h; 在该范围内载体出口温度响应延迟变化从 16.61 s 到 49.96 s。系统仿真与试验测试结果如图 8 所示, 排气状态及 HC 喷射速率变化过程如图 9 所示。由 图 8 可以看出,自 HC 开始喷射起,经过 40 s,出口温 度第 1 次达到 550℃以上,且在之后的过程中始终 保持在该温度以上。在首次达到 550℃之后,经过 60 s 达到 575℃。达到目标温度后,随着排气状态的 不断变化,氧化催化器出口温度始终能控制在目标 温度附近。



Fig. 8 Results of control system with variation of flow rates



Fig. 9 Exhaust flow rate and quality of HC injection

系统模型计算温度输出结果与控制目标温度的 偏差如图 10 所示。由图 10 可以看出,在起始 HC 喷射阶段实际温度略低于目标温度,当首次达到目



and target temperature

标温度后,排气状态出现连续突降,2个过程都出现 了温度先升高再下降的过程。其原因在于排气流速 突然下降,载体内部的热量排出的速率会出现短暂 下降,后续随着 HC 喷射量的下降,温度会继续向目 标温度方向变化。同时从偏差结果曲线可以看出, 在 600~1050 s 范围内,实际温度略高与目标温度, 但偏差基本可以控制在 15℃以内,在 1050 s 和 1550 s 时出现了排气流量的突降,实际控制的出口 温度均出现了比目标温度略低的情况。在整个测试 范围内,随着排气流量与入口温度的连续剧烈变化, DOC 出口温度可以有效控制在(575 ± 20)℃范 围内。

5 结论

(1)根据 DOC 出口热响应特性,建立了一阶惯 性加延迟的氧化催化器热模型,在不同排气状态下 模型可有效代表载体阶跃响应过程。

(2)为有效提升载体热响应特性,研究了基于 内模控制架构的 PID 控制策略;利用 Pade 二阶非对 称近似对系统纯延迟部分进行处理,有效地求解了 PID 控制器各项参数表达式。

(3)利用台架试验进行了控制策略验证,通过 对连续变化工况进行试验,验证结果表明,在氧化催 化器出口温度首次达到550℃之后,可以一直保持 在该温度之上,且该控制算法可以有效控制实际温 度在目标温度的±20℃偏差以内。

- 参考文献
- 黄志辉,丁焰,陈伟程,等.机动车污染防治形势及政策评估[J].环境影响评价,2017,39(5):13-16.
 HUANG Zhihui, DING Yan, CHEN Weicheng, et al. Current situations and policy assessment of vehicle pollution control [J].
 Environmental Impact Assessment, 2017,39(5):13-16. (in Chinese)
- 2 JOHNSON T. Vehicular emissions in review [C]. SAE Technical Paper 2016 01 0919,2016.
- 3 帅石金, 唐韬, 赵彦光, 等. 柴油车排放法规及后处理技术的现状与展望[J]. 汽车安全与节能学报, 2012, 3(3): 200-217.
- 4 NAKAMURA K, VLACHOS N, KONSTANDOPOULOS A, et al. Performance improvement of diesel particulate filter by layer coating [C]. SAE Technical Paper 2012 01 0842,2012.
- 5 李志军,杨士超,焦鹏昊,等. 催化型微粒捕集器主被动再生性能数值模拟[J/OL]. 农业机械学报,2014,45(5):37-43. http://www.j-csam.org/jcsam/ch/reader/view_abstract.aspx? file_no = 20140506&flag = 1. DOI:10.6041/j.issn.1000-1298. 2014.05.006.

LI Zhijun, YANG Shichao, JIAO Penghao, et al. Computational investigation in active and passive regeneration characteristics of catalytic particulate filter [J/OL]. Transactions of the Chinese Society for Agricultural Machinery, 2014, 45(5):37-43. (in Chinese)

- 6 LU J, KU Y, LIAO C. The effects of biodiesel on the performance and the durability of diesel engine active-DPF [C]. SAE Technical Paper 2012 01 1089,2012.
- 7 CHIEW L, KRONER P, RANALLI M. Diesel vaporizer: an innovative technology for reducing complexity and costs associated with DPF regeneration [C]. SAE Technical Paper 2005 01 0671,2005.
- 8 ZHENG M, BANERJEE S. Diesel oxidation catalyst and particulate filter modeling in active-flow configurations [J]. Applied Thermal Engineering, 2009, 29(14): 3021 - 3035.
- 9 VINVENZO M, ALESSANDRO C. Exhaust: DPF model for real-time applications [C]. SAE Technical Paper 2011-24-0183,2011.
- 10 LEPREUX O, CREFF Y, PETIT N. Practical achievable performance in diesel oxidation catalyst temperature control performances[J]. Oil & Gas Science & Technology, 2011, 66(4):693 704.
- 11 汤志武. 内模 PID 控制在加热炉出口温度控制中的应用[J]. 化工自动化及仪表,2013,40(7):842-844.
- 12 MORARI M, ZAFIRIOU E. Robust process control [M]. Upper Saddle River, NJ: Prentice Hall, 1989: 45-48.
- 13 DATTA A, XING L. The theory and design of adaptive internal model control schemes [C] // American Control Conference, IEEE, 1998, 6: 3677 3684.
- 14 HARNED J. Analytical evaluation of a catalytic converter system [C]. SAE Technical Paper 720520, 1972.
- 15 DEPCIK C. Modeling reacting gases and aftertreatment devices for internal combustion engines [D]. Ann Arbor: University of Michigan, 2003.
- 16 VARDI J, BILLER W F. Thermal behavior of an exhaust gas catalytic converter [J]. Ind. Eng. Chem. Process Des. Dev., 1968, 7(1):83-90.
- 17 KUO J, MORGAN C, LASSEN H, et al. Mathematical modeling of CO and HC catalytic converter systems [C]. SAE Technical Paper 710289,1971.
- 18 OZISIK M N. Inverse heat transfer: fundamentals and applications [M]. Boca Raton, FL: CRC Press, 2000.
- 19 LEPREUX O, CREFF Y, PETIT N. Model-based control design of a diesel oxidation catalyst[J]. IFAC Proceedings Volumes, 2009, 42(11): 279 284.
- 20 GARCIA C E, MORARI M. Internal model control: a unifying review and some new results[J]. Ind. Eng. Chem. Process Des. Dev., 1982, 21(2): 308 - 323.
- 21 王东风,王剑东,韩璞,等. 基于内模原理的 PID 控制器参数整定[J]. 华北电力大学学报, 2003, 30(4): 42-46.
- 22 龚晓峰,高衿畅,周春晖. 时滞系统 PID 控制器内模整定方法的扩展[J]. 控制与决策,1998,13(4):50-54.