文章编号: 1001-2060(2009)04-0499-04

SCR 氮氧化物脱除系统对燃煤烟气汞形态的影响

胡长兴1,周劲松2,何胜2,骆仲决2

(1. 浙江大学 宁波理工学院, 浙江 宁波 315100; 2. 浙江大学 能源清洁利用国家重点实验室, 浙江 杭州 310027)

摘 要: 通过标准安大略方法测试分析了某 300 MW 机组的选择性催化还原 (Selective Catalytic Reduction, SCR) 脱硝系统前后烟气汞形态分布,结合 SCR 反应脱除氮氧化物 (NO $_X$)的化学原理,着重研究了 SCR系统对燃煤烟气汞形态的影响。研究表明, SCR 催化剂 (V_2O_5 — WO_3 (MoO_3)/ TiO_2) 对烟气中的汞的吸附作用较小,不影响烟气总汞浓度。但经 SCR 后、气态汞的形态发生了较大的改变, Hg^0 浓度从 49. 01%降至7. 30%;而 Hg^{2+} 浓度由 38. 96%上升至82. 67%。 SCR系统中的 NH3 对汞形态转化没有作用,主要通过系统催化作用下的CI— Deacon 反应和中间体 (氧化汞) 完成 HCI 对 Hg^0 氧化,最终形成 $HgCl_2$ 。

关键词: 燃煤; 汞; 形态; SCR; 催化氧化中图分类号: T0534; X701 文献标识码: A

引言

燃煤汞排放作为主要的环境污染问题之一,其危害已引起国内外研究者及相关政府部门的关注,并积极开展了这方面的控制研究工作。煤中各种汞化合物在温度高于 $700 \sim 800$ [©] 时就处于热力不稳定状态,随之分解而形成元素汞 $(Hg^0)^{[1]}$ 。表 1 列举了几种在燃煤烟气中的汞化合物的物理特性 2^{-4} 。

KI M (1761) STOLING ISLAND						
汞化合物	熔点(或升华点)	炉膛内	蒸气压/μg°m ⁻³	水溶性		
	/°C(10⁵Pa)	> 850 °C(10 ⁵ Pa)	(20 °C, 10⁵Pa)	$\mu_{g^{\circ}} L^{-1}(20^{\circ}C, 10^{5} Pa)$		
Hg^0	— 39	气态(沸点@357℃)	14 000	≈20		
$\mathrm{Hg_2Cl_2}$	383	转化成气态 Hg ⁰	_	2.1		
HgCl_2	276	转化成气态 Hg ⁰	800	69 000 000		
HgS	584	转化成气态 Hg ⁰	≈0.1	0. 001 3		
HgO	500	转化成气态 Hg ⁰	_	53 000		
${ m HgSO_4}$	450	转化成气态 Hg ⁰	_	反应		

表 1 烟气中几种汞化合物的物理特性

通常在煤粉炉中,炉膛温度范围大约是 1~200~1~500~ 几乎所有煤中的汞 (包括无机汞和有机汞) 转变成 Hg^0 并以气态形式停留于烟气中 $I^{[5]}$ 。在烟气流向烟囱出口的过程中,烟气温度逐步降低, Ig^0 会与其它烟气成分及飞灰颗粒发生一系列化学物理反应,最终烟气中汞主要以气相汞 Ig^0 和氧化态汞 Ig^{2+})和固相颗粒汞 Ig^0 形式存在,如图 Ig^0 所示。研究表明 Ig^{6-1} ,烟气中汞形态分布主要与燃煤中氯元素含量和温度的影响有关,气相汞在小于 Ig^0 为主,大于 Ig^0 为主,400 Ig^0 以 Ig^0 为主,大于 Ig^0 为主,400 Ig^0 之间二者共存。但是受煤种等因素影响,气相汞的形态分布变化较大, Ig^0 与 Ig^{2+} 比例从 Ig^0 的 Ig^0 的 Ig^0 的 Ig^0 不等,大约在 Ig^0 30% 左右 Ig^0 。

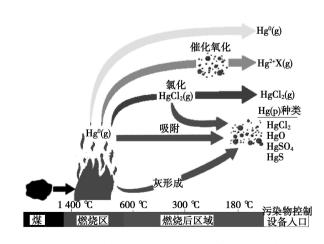


图 1 汞在煤燃烧过程中的形态转化示意图

收稿日期: 2008-06-10; 修订日期: 2008-12-08

基金项目: 国家自然科学基金资助项目(50476056); 国家重点实验室开放基金资助项目(ZJUCEU2007006).

作者简介:超大学(图79m) 是。据记余她人。浙江大学进师·博志·Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

常规污染物控制设备对最终排入大气的汞形态有较大的影响。目前我国对燃煤电站污染 物控制主要集中于: (1)粉尘控制; (2)SO₂污染物控制; (3)NO_x污染物控制,主要利用选择性催化还原(Selective Catalytic Reduction, SCR)和低 NO_x 燃烧器等技术。SCR 技术发明于 1959 年, 20 世纪 70 年代日本首先将 SCR 方法用于控制电站锅炉的 NO_x 排放^[9]; 到上世纪末,欧洲超过 90% 电厂已装载 SCR 系统 $^{10]}$; 2002 年,日本共有折合总容量大约为 23.1 GW 的 SCR 设备在电力工业使用; 美国到 2003 年已有超过 10 GW 安装了 SCR 系统; 我国火电厂烟气脱硝工作目前也已起步[11]。

本研究主要利用燃煤烟气汞形态测试标准方法 (安大略法, OH 法 $^{[12]}$)对国内某 300 MW 机组的 SCR 装置前后烟气汞形态进行测试分析,结合 SCR 技术 反应脱除 NO_X 的化学原理,深入研究了 SCR 技术对燃煤烟气汞形态转化的影响。

1 方法与试验

1.1 烟气汞的采样分析方法

对燃煤烟气汞采样分析主要采用基于安大略 (Ontario Hydro, OH)方法的燃煤烟气汞标准采样分析程序。此次研究对于燃煤锅炉烟气汞形态采样分析的主要设备包括 KNJ M-5 烟气自动连续等速采样仪是 对燃煤烟尘进行组分采样、分析的重要手段 13 ; MA-2000 自动测汞仪由日本仪器株式会社 (NIC)生产,原理上采用的是 EPA (Environmental Protection Agency)认可的热分解形成金汞齐,然后经双光束冷原子吸收法测定。该仪器测试范围 $0 \sim 1~000$ ng,最低检出限达到 0.005 ng。可以对任何样品 (固体、液体、气体)的汞含量直接分析测定,无须任何前处理,简便、快捷,每个样品的分析时间在 $4 \sim 10$ min,符合 USEPA 7473 和 ASTM D6722-01 标准。

1.2 燃煤烟气汞采样试验

考虑到 SCR 前、后烟气温度高(大约 360 ℃),另由于 SCR 前后烟道场地限制,全截面等速采样操作困难。在对取样处烟道截面的气流速度进行测定的基础上,选取流速相当于烟道中平均流速的一个取样点进行等速取样。由于痕量汞元素的特殊物理化学特性,为防止污染,采样探枪喷嘴和探枪衬套采用硼硅酸盐玻璃材料,滤杯支座采用的是特弗龙材料。为了防止冷凝,探枪和采样滤网出口的气温维持在120 ℃以上、冷凝/吸收系统包括 8 介浸于冰槽中

且连成一串的收集瓶,整个 OH 法烟气流程如图 2 所示。

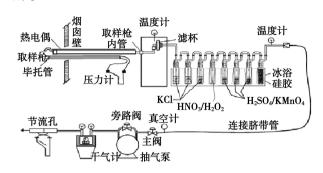


图 2 安大略方法等速汞采样示意图

采样时,在烟囱取样口插入等速取样枪,抽气泵进行烟气等速取样。抽取的烟气经等速取样枪和连接加热软管进入颗粒过滤器除去飞灰,即得到颗粒汞(Hgp);干净的烟气经一组(8个)装有化学吸收液的撞击瓶进行汞元素的分别吸收,其中前面3个KCl溶液收集瓶吸收烟气中的氧化汞;后面4个收集瓶(1个装有10%HNO3-5%H2O2溶液和3个装有10%H2SO4-4%KMnO4溶液)进行元素汞的氧化、吸收,分别得到烟气中元素汞,氧化汞和颗粒汞的样品。采集后的烟气汞样品按标准方法进行回收,密封保存,运回实验室,在规定期限内经一定处理后由分析仪器进行汞的形态及总量分析。

2 结果与讨论

此次测试对象 SCR 系统所选用的催化剂为美国 Cormetech 公司生产,其主要组分可表示为 V_2O_5 $-WO_3$ (M_0O_3)/ T_1O_2 。 V_2O_5 是活性组分,其质量分数在 1%以下;组分中 WO_3 的含量约占 10%,其作用是增加催化剂的活性和热稳定性;组分中 M_0O_3 约占 6%,主要用于抑制 SO_2 的氧化和防止催化剂受烟气中 A_8 的毒害;选用 T_1O_2 (约 90%)作载体 $[^{14]}$ 。

在进行汞采样时,锅炉及 SCR 系统的运行工况稳定,参数一致。表 2 和图 3 为 SCR 前后烟气中总汞浓度及汞的形态分布情况。从表 2 可以看出,SCR 前、后烟气中总汞浓度分别为 13. $11~\mu_{g/m}^3$ 和 13. $13~\mu_{g/m}^3$,基本相同。表明当燃煤烟气经过 SCR 系统时,催化剂 $(V_2O_5-WO_3(M_0O_3)/TiO_2)$ 几乎没有吸附烟气中汞,对烟气中汞的去除没有直接的作用。

但从表 2 和图 3 中汞形态分布来看, 气态汞的形态发生了较大的改变。烟气中 Hg^0 浓度由 SCR 前的 49. 01%降至 7. 30%; 而 Hg^{2+} 浓度由 SCR 前的 ing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

38.96%上升至82.67%; 颗粒汞所占比例略有变化,但基本持平。从以上形态分布变化可以看出,烟气中的汞经SCR后,大部分的 Hg^0 被氧化成 Hg^{2^+} 。烟气中 Hg^{2^+} 的比例越高,越有利于被烟气湿法脱硫设备去除。

表 2 SCR 前后烟气总汞浓度及形态分布

采样位置	总汞浓度	汞形态分布/ %		
木件世直	$/\mu \mathrm{g^{\circ}m^{-3}}$	Hg^0	Hg^{2+}	Hg_{p}
SCR 前	13. 11	49. 01	38.96	12.04
SCR 后	13. 13	7. 30	82.67	10. 03

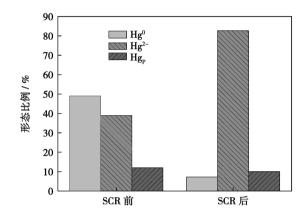


图 3 SCR 对于烟气汞形态分布的影响

SCR 技术通过在一定温度的烟气中加入氨气 (NH_3) ,在催化剂的作用下,利用还原剂 NH_3 与 NO_X 选择性的还原反应,将 NO_X 还原成 N_2 和 H_2O 。烟道中烟气脱硝主要的化学反应过程如图 4 所示。

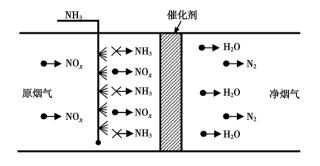


图 4 SCR 烟气脱硝工艺过程示意图

锅炉在煤燃烧过程生成的 NO_X 中 NO 占 90%, 其余为 NO_2 [13],通常认为以 NH_3 为还原剂的 SCR 技术中主要发生如下化学反应 [19],其中式 (1) 为主反应:

$$4NO + 4NH_3 + O_2 \rightarrow 4N_2 + 6H_2O$$
 (1)

6NO +4NH3→5N2+6H2O 1994-2017 China Academic Journal Electronic Publis

$$6NO_2 + 8NH_3 \rightarrow 7N_2 + 12H_2O$$
 (3)

$$NO+NO_2+2NH_3\rightarrow 2N_2+3H_2O$$
 (4)

 NH_3 作为还原剂无法氧化烟气中的 Hg^0 使其转化成 Hg^{2+} 。 SCR 系统对 Hg^0 的氧化程度同烟气中 HCl 的含量密切相关,烟气中 HCl 含量越高, SCR 系统对 Hg^0 的氧化能力越强 $L^{17^{-18}}$ 。 本次测试过程没有对燃煤烟气中的 HCl 含量进行直接测试,但对锅炉所燃的煤种(晋北烟煤)成分分析发现,其煤中的 LCl 含量高达 L^{682} L^{683} L^{633} L^{633} L

烟气中 HCl 本身不具备较强的氧化能力,但催化剂 $(V_2O_5-WO_3(M_2O_3)/T_iO_2)$ 能够通过 Deacon 反应在 O_2 的作用下将 HCl 催化氧化成 Cl_2 Cl-Deacon 反应如下[19]:

$$4HC1+O_{2}\rightarrow 2H_{2}O+2Cl_{2} \tag{5}$$

通过上式反应形成的 Cl_2 及相关联的 Cl 原子是 Hg^0 迅速大量被氧化成 Hg^{2^+} 的主要原因 $^{[2q]}$,反应如下.

$$Hg^0 + Cl_2 \rightarrow HgCl_2 \tag{6}$$

$$Hg^0 + 2Cl \rightarrow HgCl_2 \tag{7}$$

HgO 机理理论认为 SCR 在催化过程中, 首先是 将烟气中的 Hg^0 吸附, 并在 V_2O_5 的催化作用下被 O 原子氧化成中间体(HgO)后, 迅速与 HCl 反应形成 $HgCl_2$, 反应过程如下:

HgBrit +O→HgOrrit

(催化条件:
$$V_2O_5$$
, 式中氧来自于 O_2 分解) (8)

$$HgO$$
 吸附 $+2HCl\rightarrow HgCl_2+H_2O$ (9)

综上可知,SCR 系统对烟气中 Hg^0 的形态转化的影响,主要是通过其催化剂催化作用,使烟气中 HCl 和 O_2 形成具有强氧化性的 Cl_2 及相关联的 Cl 原子或 O 原子而作用于 Hg^0 ,最终反应形成 $HgCl_2$ 。

3 结 论

利用燃煤烟气汞形态测试标准方法对国内某 $300\,\mathrm{MW}$ 燃煤锅炉 SCR 装置前后烟气汞形态进行了测试分析,研究了 SCR 对汞形态的影响。研究表明, SCR 催化剂 $(\mathrm{V_2O_5}-\mathrm{WO_3}\,(\mathrm{MoO_3}\,)/\mathrm{TiO_2}\,)$ 基本不吸附烟气中的汞,对去除烟气中汞没有直接作用,烟气中汞经 SCR 后,形态发生了较大改变, $\mathrm{Hg^0}$ 浓度由 SCR 前的 $\mathrm{49.01\%}$ 降至 SCR 后的 $\mathrm{7.30\%}$,而 $\mathrm{Hg^{2+}}$ 浓度由 $\mathrm{38.96\%}$ 上升至 $\mathrm{82.67\%}\,(\mathrm{Hg^{2+}}$ 的比例越高,越有利于被烟气湿法脱硫设备去除)。 催化剂主要由

以下两条途径完成对 Hg⁰ 的催化氧化:

- (1) 通过 Cl—Deacon 反应将 HCl 催化氧化成Cl₂, Cl₂ 及相关联的 Cl 原子迅速将 Hg⁰ 氧化成 Hg-Cl₂;
- (2) Hg^0 首先被 V_2O_5 表面吸附,然后在 V_2O_5 的催化作用下氧化成 HgO_5 同时迅速与 HCl 反应形成 $HgCl_2$ 。

参考文献:

- [1] BROWN T D, SMITH D N, HARGIS R A, et al. Mercury measurement and its control; What we know, have learned, and need to further investigate [J]. Journal of the Air & Waste Management Association, 1999, 49; 628—640.
- [2] Li cata A, Balles E, Schüttenhelm W. Mercury control alternatives for coal—fired power plants // Power Gen 2002[C]. Orlando: Power Gen International, 2002.
- [3] ROBERT C. Cre handbook of chemistry and physics 1972—1973 53rd edition [M]. U. S; Chemical Rubber Co, 1972.
- [4] HIS H C. Preparation and evaluation of sulfur—containing adsorbents for removal of mercury from simulated coal combustion flue gases [D]. Thesis for the degree of Doctor, the University of Illinois at Urbana— Champaign, 2001.
- [5] 任建莉, 周劲松, 骆仲泱, 等. 煤中汞燃烧过程 析出规律 试验研究[J]. 环境科学学报, 2002, 22(3): 289-293.
- [6] SENIOR C L, HELBLE J J, SAROFIM A F. Predicting the speciation of mercury emissions from coal—fired power plants // Proceedings of the Air Quality II: Mercury, Trace Elements, and Particulate Matter Conference [C]. McLean: VA, 2000, 19—21(A5—2).
- [7] SENIOR C L SAROFIM F, ZENG T F, et al. Gas—phase transformations of mercury in coal—fired power plants [J]. Fuel Processing Technology, 2000, 63; 197—213.
- [8] PRESTBO E M, BLOOOM N S. Mercury speciation adsorption (MESA) method for combustion flue gas; Methodology, artifacts intercomparision, and atmospheric implications [J]. Water Air and Soil Pollution, 1995. 80: 145—158.
- [9] FREY H C. Engineering economic evaluation of SCR NO x control system for coal fired plants // Proceedings of the American power conference (C). Chicago; Illinois, 1995, 1583—1588.
- [10] ODERMATT P. Catalysts for removal of NO_X and Dioxins in various applications [J]. Plant Chemistry, 1999, 1(3):23-26.
- [11] 王 斌,唐茂平,马爱萍. 后石电厂超临界压力 机组 NO_X 工艺特点[J]. 中国电力,2004, 37.
- [12] D 6784—02. Standard Test Method for Elemental. Oxidized. Particle — Bound and Total Mercury in Flue Gas Generated from Coal—Fired Stationary Sources(Ontario Hydro Method)[S].
- [13] 胡长兴. 燃煤电站汞排放及活性炭稳定吸附机理研究[D]. 杭州: 浙江大学, 2007.

- [14] 陈进生. 嵩屿电厂烟气 SCR 脱硝工艺及特点分析[J],电力环境保护, 2006, 22(6): 40-43.
- [15] 左志雄, 叶永松. 大型锅炉氮氧化物排放特性 试验研究[J]. 华中电力, 2001, 14(5): 9-11.
- [16] PARVULESCU V I, GRANGE P, DEIOM B. Catalytic removal of NO[J] . Catalysis Today, 1998, 46(4): 233-316.
- [17] HOCQUEL M, UNTERBERGER S, HEIN K R G, et al. Dynamic behaviour of Hg at SCR—DENOX catalysts [J] . VGB Powertech, 2003, 83(5): 116—119.
- [18] ESWA RAN S, STENGER H G. M ercury oxidation in selective catalytic reduction reactors [J]. Energy and Fuels, 2005, 19(6): 2328—2334.
- [19] BIEROGEL S, BALTIN G, KOSER H. Wichtige nebenreaktionen in SCR— DeNO_X— Anlagen untersuchungen zur Habgenbildung [J]. Chemie Ingenieur Technik, 2003, 75 (8): 1066.
- [20] ARIYA P A, KHALIZOV A, GIDAS A. Reactions of gaseous mercury with atomic and molecular halogens; kinetics, product studies, and Atmospheric Implications[J]. Journal of Physical Chemistry A, 2002, 106 (32):7310—7320.

(编辑 单丽华)

·书讯·

《锅炉改造技术》 一火电机组改造技术丛书

本书》《火电机组改造技术丛书》之一,全书共分 九章,系统地介绍了各种典型锅炉本体及主要辅助设 备的改造技术,浓缩了国内外大量成熟的锅炉改造新 技术和经验,并列举了很多典型的锅炉改造应用实例, 为锅炉设计和技术改造提供了理论依据。主要内容包 括:制粉系统存在的问题分析及改造技术,燃烧系统存 在的问题分析及改造技术,蒸发受热面常见问题分析 及改造技术, 过热器、再热器常见问题分析及改造技 术, 省煤器常见问题分析及改造技术, 空气预热器存在 问题分析及改造技术,循环流化床锅炉存在的问题分 析及改造技术, 工业锅炉存在的问题分析及改造技术 等, 每部分均包括改造实例。此外, 本书在第一章介绍 了各种典型锅炉,便于读者参考使用。本书为从事锅 炉检修和运行的专业技术人员 及管理人员编写,适用 于从事锅炉改造的相关技术人员,也可作为高等学校 热能动力专业学生的教材或参考书。该书由中国电力 出版社于2007年10月出版。

on the Desulfurization and Denitrification Process Based on Highly Active Absorbents[刊, 汉] / XU Pei-yao, ZHAO Yi, WANG Li-dong (College of Environment Science and Engineering, North China Electric Power University, Baoding, China, Post Code: 071003), KANG Xi (North China Electric Power Research Institute, Beijing, China, Post Code: 100045)// Journal of Engineering for Thermal Energy & Power. — 2009, 24(4). —494 ~498

By using a self-prepared "oxygen-enriched type" highly active absorbent, the influence of CO₂ and O₂ in flue gas on the desulfurization and denitrification efficiency of the highly active absorbent and the influence of the coexistence of SO₂ and NO_X on the desulfurization efficiency were experimentally studied at an optimum technological condition and through the use of a fixed bed. The research results show that O₂ can play a definite role of enhancing both the desulfurization and denitrification, while CO₂ can function to prohibit the desulfurization but promote the denitrification. When SO₂ concentration is less than 2 500 mg/m³, it contributes to the removal of NO. When SO₂ concentration is greater than 2 500 mg/m³, it prohibits the removal of NO. The presence of NO can promote the desulfurization and increase the proportion of calcium sulphate in desulfurization products. The foregoing can provide a theoretical basis for the further study and application of the simultaneous desulfurization and denitrification process based on highly active absorbents. **Key words**: highly active absorbent, constituents of flue gas, fixed bed, desulfurization efficiency, denitrification efficiency

SCR 氮氧化物脱除系统对燃煤烟气汞形态的影响=Influence of the SCR(Selective Catalytic Reduction)-based NO_x Removal System on Mercury Morphology in Coal-fired Flue Gas[刊, 汉] /HU Chang-xing (Ningbo Institute of Technology, Zhejiang University, Ningbo, China, Post Code: 315100), ZHOU Jin-song, HE Sheng, LUO Zhong-yang (National Key Laboratory on Clean Utilization of Energy Source, Zhejiang University, Hangzhou, China, Post Code: 310027) // Journal of Engineering for Thermal Energy & Power. — 2009, 24(4).—499~502

By adopting the standard Ontario method, measured and analyzed were the morphological distribution of mercury in flue gas before and after the selective catalytic reduction (SCR) denitrification system of a 300 MW unit. In combination with the chemical theory for SCR reactions to remove NO_x , the influence of a SCR-based denitrification system on the mercury morphology of coal-fired flue gas was studied as a key problem. It has been found that the SCR catalyzer $(V_2O_5-WO_3 (MoO_3)/TiO_2)$ plays a relatively small role of adsorbing the mercury in flue gas and has no influence on the total mercury concentration in flue gas. However, after a SCR, the mercury morphology in gas state underwent a relatively great charge with the HgO concentration decreasing from 49.01% to 7.30% while the Hg^{2+} concentration increasing from 38.96% to 82.67%. The NH₃ in the SCR-based denitrification system plays no role in transforming the mercury morphology. The oxidation of Hg^0 by HCl was mainly completed through the Cl-Deacon reaction and the intermediate (HgO) under the catalytic action of the system and, eventually, $HgCl_2$ was formed. **Key words:** coal-firing, mercury, morphology, SCR (selective catalytic reduction), catalytic oxidation

5 000 t/d 级水泥窑低温余热利用方式对比研究—A Contrast Study of Low-temperature Waste Heat Utilization Modes for a 5000 t/d Class Cement Kiln[刊,汉]/JIN Ge, DAI Yi-ping (College of Energy Source and Power Engineering Xi' an Jiaotong University, Xi' an, China, Post Code: 710049), WANG Jia-quan (Luoyang Zhong-zhong Power Generation Equipment Co. Ltd., Luoyang, China, Post Code: 471003)//Journal of Engineering for Thermal Energy & Power.— 2009, 24(4).—503~506

To more effectively utilize low temperature waste heat and reduce the energy consumption of a cement kiln, an exploratory study was conducted of the low-temperature waste heat utilization modes for power generation in a 5 000 t/d class new type dry-method cement kiln. With the exhaust gas extracted from a cooler in the front portion of the kiln and a preheater in its tail portion serving as a heat source, the models of single-pressure, dual-pressure and flash circulation system were established. By using genetic algorithms, optimized were the thermodynamic characteristic parameters for various cycles. The dual-pressure system configuration was improved with the respective merits and demerits of the single-pressure, dual-