P124 石炭迅速熱分解タールの O₂/CO₂ 雰囲気下における分解反応機構 (九大先導研) O(学) 櫻井 靖紘・(学) 畠山 朋・(正) 則永 行庸*・(正) 林 潤一郎

【緒言】O₂に加えて CO₂をガス化剤とする CO₂ 回収型ガス 化複合発電の研究が進められている¹.しかし, CO₂と炭化 水素とりわけ石炭タールの主成分である芳香族化合物との 反応の詳細な化学やそれらの速度論については未だ不明 な点が多い.そこで本研究は、①ドロップチューブ・管型二 段反応器 (DT-TR)を用いた石炭迅速熱分解生成物の O₂/CO₂雰囲気における*in-situ*気相改質特性の実験的調査, および②詳細な化学を考慮した反応シミュレーションを実 施し、シミュレーションによる予測と実測値との比較を通じて、 詳細化学反応速度モデルの妥当性を検証した.さらに、タ ールの代表化合物としてナフタレンの消費経路を解析し、 揮発成分の気相酸化および CO₂改質反応機構について検 討した.

【実験とシミュレーション】実験に用いた DT-TR は, 下端をフ ィルターで閉じたドロップチューブ反応器と管型反応器を直 列した反応器である. 試料である大同炭は反応器上部より 約 0.2 g/min で 15 分間連続供給した. 試料は熱分解帯 (700 °C)で迅速熱分解し, 揮発成分とチャーを生成する. 生成した揮発成分はフィルターでチャーと分離し, 側面から 供給した窒素と改質剤で構成される混合ガスとともに下流 の改質帯(1300 °C)へと供給した. 改質帯滞留時間は約 3.2 s であった. 揮発成分中の炭素量に対する改質剤のモ ル比と種類を変え,揮発成分の気相改質反応を熱分解, 部分酸化(O/C = 0.26), CO₂ 雰囲気下(CO₂/C = 0.39), O₂/CO₂雰囲気下(O/C = 0.26, CO₂/C = 0.26)で調査した. シミュレーションには1次元(プラグ流)モデルを用いた.入 力情報は, 改質帯入口におけるガス組成, 線流速, 圧力, 反応機構等である. 改質帯入口におけるガス組成は、揮発 成分の二次気相熱分解の影響を極力抑え,滞留時間を短 くした実験の結果から推定した.また,ナフタレン消費経路 の解析には完全混合反応器を仮定した均一反応系の反応 速度シミュレーターを用いた.シミュレーションの詳細は別 報に譲る²

【結果と考察】1300 ℃ における各条件の実測値とシミュレ ーション結果の比較図を図 1 に示す.シミュレーション結果 は実測値と比べて水素収率を低く見積もった.水素収率を 低く見積もる原因の一つとして,本反応機構には気相の均 一反応のみが考慮されており,ススや熱分解炭素生成とい った不均一反応を含んでいないことが考えられる.しかしな がら,反応条件の違いによる収率の変化の傾向はよく再現 できたことがわかる.ここで,1300 ℃,26.5 bar を条件とし た数値シミュレーションを実施し,実プロセスと同様の高温・ 高圧条件下で本実験における結果がどのような挙動を示す かどうかを予測した.シミュレーションの圧力条件が 1 bar の 結果と26.5 bar の結果の比較図を図 2 に示す.縦軸は各化 合物の質量分率,横軸は気相改質ゾーンの位置を表し,





入口が 0 m で出口が 0.6 m である. いずれの化合物でも, 質量分率の顕著な変化が認められたのは入口から0.2-0.3 m までの範囲であり、それ以降における質量分率は比較的 緩やかに変化したことから,反応器下流の気相改質ゾー 前半でほぼ反応は完了することが示唆された.また,同圧 力条件における部分酸化とO2/CO2 改質結果の比較では両 者に顕著な違いは認められなかったが, 圧力の増加はどの 改質条件においても CO, H₂, CH₄の生成速度の増加や Tar 収率(単環以上の芳香族化合物)の低減に寄与すること が示唆された.次に、タールの代表化合物としてナフタレン に注目し、反応開始から1s後までのナフタレンの消費経路 を解析した. O2/CO2 改質条件において圧力を 26.5 bar にし た際のナフタレン消費経路を図3に示す.解析結果から最 もナフタレンを消費した経路は、ナフタレンの水素が引き抜 かれてラジカルとなる反応であり、ナフタレン総消費量の 48%に相当した.炭化水素や芳香族等のラジカル化に寄 与するOHラジカルは、部分酸化とO₂/CO2改質のいずれに おいても $CO_2 + H \rightarrow CO + OH$ から生成したものが最も多く, CO,がOH ラジカルの重要な供給源の一つであることが示 唆された

文献 1. Shirai *et al.*, 電力中央研究所報告, 研究報告 M07003(2007) 2. Norinaga *et al.*, Int. J. Chem. Kinet. 40:199(2008).

*Email: norinaga@cm.kyushu-u.ac.jp 謝辞 本研究はNEDO受託研究「CO2回収型高効率IGCC技術開発」 として(財)電力中央研究所からの再委託を受け実施した.



^{Fluoranthene}-3H Naphthalene 図 3. O₂/CO₂ 改質条件 1300 ℃, 26.5 bar におけるナフタレン消費経路