## P124

## 石炭迅速熱分解タールの O<sub>2</sub>/CO<sub>2</sub> 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】O<sub>2</sub>に加えて CO<sub>2</sub>をガス化剤とする CO<sub>2</sub> 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, CO<sub>2</sub> 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 O<sub>2</sub>/CO<sub>2</sub>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 CO<sub>2</sub> 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),  $CO_2$  雰囲気下( $CO_2/C = 0.39$ ),  $O_2/CO_2$  雰囲気下  $(O/C = 0.26, CO_2/C = 0.26)$  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<sup>2</sup>

【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、

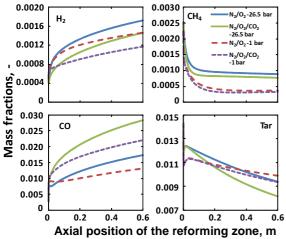


図 2. 各生成物の生成速度への圧力の影響(シミュレーション)

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,  $H_2$ ,  $CH_4$  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.  $O_2/CO_2$  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O<sub>2</sub>/CO<sub>2</sub>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.

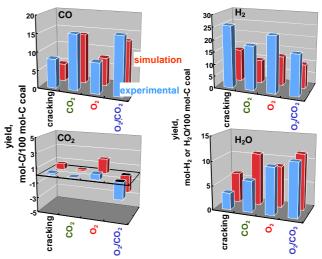


図 1. 各改質条件における生成物収率の 実測値と計算値の比較(1300°C)

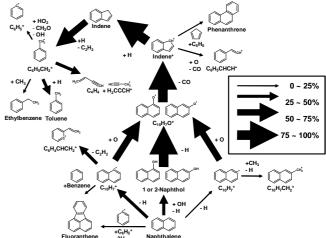


図 3. O<sub>2</sub>/CO<sub>2</sub> 改質条件 1300 ℃, 26.5 bar におけるナフタレン消費経路