# 逆解析による超臨界 CO2-水系の相対浸透率曲線の同定

大成建設(株)技術センター 正会員 〇平塚 裕介, 山本 肇, 小川 豊和

### 1. 目的

二酸化炭素回収貯留技術 (CCS) では、地下深部の貯 留層内に圧入した超臨界CO<sub>2</sub>の挙動を予測・評価するこ とが必要になる.著者らは、その基礎データとして、 超臨界CO<sub>2</sub>・水系の相対浸透率の測定を行ってきた<sup>1)</sup>.相 対浸透率の測定方法には、定常法と非定常法がある. 定常法はCO<sub>2</sub>と水を一定体積比率で岩石試料に圧入し、 定常状態の飽和度における有効浸透率を求めるもので あるのに対し、非定常法は水で飽和された岩石試料内 にCO<sub>2</sub>を圧入し、圧力や流量の非定常変化を解析モデル とマッチングして相対浸透率を同定するものである. 非定常法は定常法に比べ、試験時間が短いが、超臨界 CO<sub>2</sub>・水系での実施事例は少なく、定常法との比較も十 分になされていない.本稿では、非定常法による超臨 界CO<sub>2</sub>・水系の浸透試験を行い、自動逆解析による相対 浸透率曲線の同定を試みた結果を報告する.

#### 2. 試験装置

図 1に試験装置の概略図を示す.岩石試料を圧力容 器内に設置し,拘束圧をかけた後,上流側のシリンジ ポンプによって試料中にCO2を一定流量で圧入する.試 料から排出される水とCO2は,セパレータを経て下流側 の定圧制御されたシリンジポンプ内に集められる.セ パレータは,試料から流出した水と超臨界CO2を二相分 離する装置であり,容量203cc,内径17.5mmのステンレ ス管と差圧計を組み合わせて構成される.セパレータ 内で分離されたCO2カラムの高さを差圧計により経時 的に測定することで,CO2流量を求めることができる. 水の流出量は,下流側のシリンジポンプへの総流出量 からCO2流量を差し引くことにより求められる.試験中 は,上・下流の配管に設置した圧力計と温度計により, 流体の圧力と温度を測定する.

### 3. 試験条件

今回の試験では,所定の温度・圧力で飽和溶解度に 達したCO2溶解水で試料内を飽和した後,超臨界CO2を 圧入し,試料から流出する水と超臨界CO2の流量と試料



上下端の温度・圧力を連続的に測定する. 岩石試料は, 直径49.5mm,高さ100mmに円柱整形したベレア砂岩を 用いる. 有効孔隙率は18%,絶対浸透率は5.0×10<sup>15</sup>m<sup>2</sup>で ある. 流体の温度,圧力を44.7℃,9.49MPaに,拘束圧 を12.1MPaに設定し,超臨界CO<sub>2</sub>を流量5ml/minで圧入す る. 圧入量は試料の空隙体積の3~4倍程度である.

### 4. 実験結果

試料の上・下流の流体圧力の経時変化を図 2に示す. 上下流の差圧は最大で約 0.23MPa である.次に,試料 下流から流出した水と CO<sub>2</sub>の流量の経時変化を図 3に 示す.圧入開始から約 3.8 分後に CO<sub>2</sub>のブレークスルー が確認できる.ブレークスルー後,CO<sub>2</sub>流量は速やかに 流体の圧入流量と同程度に達し,水流量はゼロに近い 値になった.これは岩石試料内の移動可能な水の多く が押し出されたことを示すが,試験終了時(35分)でも未 だ定常状態には至っていないと考えている.

#### 5. 数値逆解析による相対浸透率の推定

実験結果について,自動逆解析コードを用いたヒス トリーマッチングにより相対浸透率曲線の同定を行う. 自動逆解析には,米国ローレンスバークレー国立研究 所で開発された iTOUGH2(1999)<sup>2)</sup>を用いた.逆解析では 順解析コード TOUGH2(1991)<sup>3)</sup>の計算を繰り返しながら, 観測値と計算値の残差の最小化するように,数値モデ ルの未知パラメータ (今回は相対浸透率)を同定する.

相対浸透率は気相あるいは液相の飽和度の関数で表 すことができる.ここでは、相対浸透率曲線をBrooks

キーワード 超臨界 CO<sub>2</sub>, CCS, 相対浸透率, 逆解析

〒245-0051 神奈川県横浜市戸塚区名瀬町 344-1 大成建設(株)技術センター TEL045-814-7237

and Coreyの式で表現する.水の相対浸透率 $k_{rw}$ と $CO_2$ の 相対浸透率 $k_{rco2}$ は各々以下のように表される.

$$k_{rw} = S_e^{(2+3\lambda)/\lambda} \tag{1}$$

$$k_{rCO_2} = (1 - S_e)^2 (1 - S_e^{(2+3\lambda)/\lambda})$$
(2)

$$S_{e} = \frac{S_{w} - S_{rw}}{1 - S_{rw} - S_{rCO_{2}}}$$
(3)

ここで、*S*<sub>e</sub>は有効飽和度、*S*<sub>nw</sub>、*S*<sub>rco2</sub>はそれぞれ水、CO<sub>2</sub> の残留飽和度、λは空隙径分布等により変化する指数で ある.式(3)の通り、今回は有効飽和度にCO<sub>2</sub>の残留飽和 度を考慮している.但し、水の相対浸透率*k*<sub>nw</sub>に対して は*S*<sub>co2</sub>=0とした.ここでは、*S*<sub>nw</sub>、*S*<sub>rco2</sub>、λの3つの相対浸 透率パラメータを逆解析で求める未知パラメータとす る.入口側の圧力およびCO<sub>2</sub>と水の出口流量の実測の経 時変化を観測データとし、逆解析による相対浸透率曲 線の推定を試みる.

### 6. 逆解析結果

圧力の逆解析結果を図 2中の実線で示す.解析結果 は、圧入開始当初は圧力が上昇し、流量の経時変化が 示すCO<sub>2</sub>のブレークスルーを機に減少した後、定常状態 となる挙動を示す.一方、実測では圧入開始直後のピ ークは見られないが、その後の定常圧力については数 値解析によりある程度再現されている.水とCO<sub>2</sub>の排出 流量を図 3中の実線で示す.実測のブレークスルーの タイミングや、その後の流量も解析結果と平均的には 概ね合致している.逆解析から求めた相対浸透率パラ メータはS<sub>rw</sub>=0.063、S<sub>rco2</sub>=0.15、λ=0.71となり、これらの パラメータから相対浸透率曲線を描くと図 4中の実線 と破線のようになる.

ここで比較のため、定常法による既往の測定結果と して、小暮ら<sup>4)</sup> ならびにPerrin *et al.<sup>5)</sup>がベレア砂*岩に対 して求めた超臨界CO<sub>2</sub>-水系の相対浸透率を図 4中に併 せてプロットした.この図を見ると、今回の非定常法 で求めた測定結果は、既往の定常法で測定された値と 概ね整合的であるといえる.ただし、今回評価した相 対浸透率は既往値よりも全般的にやや大きく、岩石試 料の違いだけでなく試験条件の違いが原因になってい る可能性がある.また、流量の違い(キャピラリー数) による影響や、逆解析における解の一意性や不確実性 の幅についても検討が必要である.

## 7. まとめ

本研究では、非定常法による超臨界CO2浸透試験を行

い,実測の圧力と流量データとのヒストリーマッチン グにより,超臨界CO<sub>2</sub>-水系の相対浸透率を求めた.逆 解析の結果,実測の圧力・流量を解析でよく再現でき た.逆解析で求めた相対浸透率曲線は既往の定常法で 測定されたものと概ね整合しており,非定常試験での 相対浸透率の同定について有効性が示された.



#### 参考文献

- 1) 小川豊和, 今村聡: 超臨界 CO2 の相対浸透率と弾性波速 度の測定, 電力土木, No. 351, pp. 86-90, 2011.
- Finsterle,S.: *iTOUGH2 User's Guide*, Earth Sciences Division, Lawrence Berkeley National Laboratory, University of California, Berkeley, CA94720, 1999.
- Pruess, K., Oldenburg, C. and Moridis, G.: *TOUGH2 USER'S GUIDE, VERSION2.0*, Earth Sciences Division, Lawrence Berkeley National Laboratory, University of California, and Berkeley, CA94720, 1999.
- 4) 小暮哲也,北村圭吾,山田達也,西澤修,薛自求:多孔質 砂岩中の定常流動状態における水-超臨界 CO<sub>2</sub>系の相対浸 透率,地学雑誌, pp.944-959, 2011.
- Perrin, J.C., Krause, M., Kuo, C.W., Miljkovic, L., Charoba, E. and Benson, S.M.: :Core-scale experimental study of relative permeability properties of CO<sub>2</sub> and brine in reservoir rocks, *Energy Procedia*, 1, pp. 3515-3522, 2009.