# CO<sub>2</sub>ハイドレート貯留における 液体CO<sub>2</sub>の圧入性能評価

鳥羽瀬 孝臣1\*•西山 治希<sup>2</sup>•重岡 優希<sup>2</sup>

<sup>1</sup>電源開発株式会社 技術開発部 茅ヶ崎研究所(〒253-0041 神奈川県茅ケ崎市茅ヶ崎1-9-88)
<sup>2</sup>(株)J-POWERビジネスサービス 社会環境部(〒104-0045 東京都中央区築地4-6-4)
\* E-mail: takaomi\_tobase@jpower.co.jp

2050年カーボンニュートラルを実現するためにCCS (Carbon dioxide Capture and Storage) は不可欠な脱 炭素技術と考えられている.国内でCO2地中貯留を行うためには貯留ポテンシャルを確保する必要があり, 帯水層貯留に加えてCO2ハイドレート貯留を実用化することで貯留ポテンシャルを拡大し,CCSを早期に 社会実装することが望まれる.

本検討では、CO2ハイドレート貯留における貯留層への液体CO2の圧入性能を評価することを目的とする.同一の地質条件を仮定し、液体CO2を圧入した場合と超臨界CO2を圧入した場合とで貯留層内での圧力応答やCO2プルームの挙動などを解析的に検討して、液体CO2を圧入することの妥当性を確認した.

Key Words : CCS, CO2 storage, CO2 hydrate, injectivity, liquid CO2

# 1. はじめに

我が国は 2050 年カーボンニュートラルを実現するた めに,安定的で安価なエネルギーの供給を前提とした上 で,あらゆる脱炭素技術を追求しなければならない.脱 炭素技術は,再生可能エネルギー(以下,再エネ),原 子力, CCS (Carbon dioxide Capture and Storage:二酸化炭素 の回収・貯留)技術を併用した火力発電,水素・アンモ ニアの活用などが考えられている.

二次エネルギーである電力と水素の作り方を図-1 に 示す. 化石資源を用いる火力発電は CCS を行うことに より脱炭素電源となる.水素は再エネ由来の余剰電力で 水を電気分解することによって作るグリーン水素と,化 石資源(メタン)をガス分離して作るブルー水素がある. ブルー水素は,ガス分離の際に生じる CO2を回収して地 中貯留することによってカーボンフリーとなる.

また, IPCC の第 6 次評価報告書<sup>1)</sup>では,気温上昇を 1.5°C程度で安定させる排出シナリオ (SSP1-1.9) におい て 2050 年頃以降に排出量をゼロ以下にするネガティブ エミッションを必要としている.ネガティブエミッショ ンの方策として, BECCS (Bio-Energy+CCS) や DACCS (Direct Air Capture+CCS) が提案されており, CCS は必

(Differ All Capule + CCS) パール来 C40 (439), CCS 420 須の要素である.

以上のとおり、カーボンニュートラルを実現するため

には CCS が不可欠な技術と考えられる. CCS は, 排出 源で CO<sub>2</sub>を回収・圧縮液化し貯留サイトまで輸送して地 中に貯留する一連の工程で構成されるが,本稿では地中 貯留の課題を中心に取り上げる. CO<sub>2</sub>地中貯留を社会実 装する上での技術的な課題は, ① 貯留層評価の不確実 性の低減, ② CCS のコストダウン, ③ 貯留ポテンシャ ルの確保の3点であると考えられる.

本稿では、貯留ポテンシャルの確保に焦点を当て、帯 水層貯留を補う新たな貯留方法として CO<sub>2</sub>ハイドレート 貯留の概念を示し、その貯留層における液体 CO<sub>2</sub>の圧入 性能(injectivity)に関して論じる.



# 2. CO<sub>2</sub>ハイドレート貯留の概念

CO2ハイドレート貯留は、日本周辺海域の海底下に賦存する砂層型メタンハイドレートと同様の概念で、CO2 をハイドレートの形態にして海底下に貯留させようとす るものである.ハイドレートは水分子がメタンやCO2な どの分子を取り囲む結晶構造を持つ固体で、低温かつ高 圧条件下で生成される.図-2に示すとおり、CO2は水が 存在して、温度10°C以下で圧力4.5MPa以上(水深450m 以上)の条件でハイドレート化する<sup>2</sup>.

Argo 計画で得られたデータ<sup>3</sup>に基づき,日本周辺海域 における水深毎の温度分布を整理すると,太平洋側の水 深 1,000mの水温は 5℃以下,水深 2,000mの水温は 2.5℃, 日本海側の水深 500mの水温は 1℃以下であることが分 かった<sup>3</sup>. これら海域の海底の温度・圧力は図-3 に示す とおり, CO<sub>2</sub> ハイドレートを生成する条件を備えている ことになる.







帯水層貯留と CO<sub>2</sub>ハイドレート貯留の違いを図-4 に 示す.帯水層貯留は在来型油ガス田と同様に,地質構造 としての遮へい層(キャップロック)を必要とする.一 方, CO<sub>2</sub>ハイドレート貯留は CO<sub>2</sub>がハイドレート化する 温度・圧力条件を満たす海底下地層をハイドレート生成 領域とし,それより下位に圧入した CO<sub>2</sub>(密度が海水よ り小さい)が浮力により上昇しハイドレート生成領域へ 到達時にハイドレート化して地層の空隙を目詰まりさせ る.つまり,ハイドレートシールにより自らが遮へい機 能を有する貯留方式であり,地質構造としてのキャップ ロックが不要となる<sup>2</sup>.

CO<sub>2</sub>ハイドレート貯留は図-5 に示すとおり、① CO<sub>2</sub>を 目詰まりさせないため液体で圧入し、② ハイドレート 生成領域に到達した CO<sub>2</sub>はハイドレート化して目詰まり によるシール層を形成し、③ ハイドレートシール層の 下位に液体 CO<sub>2</sub>を貯留するという考え方である.



図-4 帯水層貯留とCO2ハイドレート貯留の違い





CO2地中貯留の課題の一つである、国内での貯留ポテンシャルの確保という観点から、帯水層貯留に加えて CO2ハイドレート貯留が実用化されれば、貯留適地を拡大することができると考えられる.

# 3. 貯留層における液体002の圧入性能

CO2ハイドレート貯留を実用化するための主要な研究 課題は、ハイドレートシール層の遮へい性能評価と、貯 留層における液体CO2の圧入性能評価の2点と考えられ、 本稿では後者について論じる.

帯水層貯留を対象とした従前の研究では、圧入深度が 1,000m以深を想定する場合が多く、超臨界CO<sub>2</sub>(CO<sub>2</sub>は 温度31.1℃以上、圧力7.38MPa以上で超臨界となる)の圧 入性能に関する知見は多いが、液体CO<sub>2</sub>の圧入性能に関 する知見は少ない.

CO2ハイドレート貯留は、図-5に示すとおり、貯留層の深度は海底下200m~500m程度を想定し、当該地層の温度・圧力条件におけるCO2は液体状態である.そこで、CO2ハイドレート貯留の実用化に向けた検討では、液体CO2の圧入性能に関する評価が必要である.

太平洋側の海底水深1,000m(海底部の温度5℃)の海 底下地層を対象にCO2ハイドレート貯留を行う場合に, 地温勾配3℃/100mと仮定した上で,図-6と表-1に示すA 点(海底下深度500m,温度20℃)でのCO2は液体状態で あり,B点(海底下深度1,000m,温度35℃)でのCO2は超 臨界状態となる.つまり,A点では液体CO2の圧入とな り,B点では超臨界CO2の圧入となる.



#### 図-6 CO2の圧入位置

表-1 圧入する CO2の状態

CO2 圧入点	海底下 深度	静水圧	温度	CO <sub>2</sub> の状態
A点	500m	15MPa	20°C	液体
B点	1,000m	20MPa	35°C	超臨界

## (1) 検討の目的

本検討の目的は、図-6に示すA点における液体CO2の 圧入性能を評価することである.そこで、図-6に示すA 点とB点の地質条件及び物性値を同一と仮定して、A点 の温度・圧力で液体CO2を圧入した場合と、B点の温 度・圧力で超臨界CO2を圧入した場合とで解析を行い、 貯留層内の圧力応答及びCO2飽和度分布の差異について 検討を行った.

#### (2) 相対浸透特性

液体CO<sub>2</sub>の相対浸透特性に関する既知のデータがない ため、定常流法による室内試験(X線CT装置を用いる方 法)により、液体CO<sub>2</sub>と超臨界CO<sub>2</sub>を同一の砂岩試料に 注入してそれぞれの相対浸透率を測定した.測定結果を Brooks and Coreyの理論曲線に近似させ、液体CO<sub>2</sub>の相対 浸透率曲線を図-7に、超臨界CO<sub>2</sub>の相対浸透率曲線を図 -8に示す.これらの相対浸透率曲線から得られる不動水 飽和度(Swir)及び残留ガス飽和度(Sgr)を表-2に示す.



#### **表−2** 液体 CO<sub>2</sub>と超臨界 CO<sub>2</sub>の

不動水飽和度(Swir)と残留ガス飽和度(Sgr)

		-
	液体CO2	超臨界CO2
Swir	0.33	0.22
Sgr	0.01	0.01

表3	解析条件

	圧入位置		CO <sub>2</sub> <sup>4)</sup>		貯留層の物性値				
	海底下深度	温度	圧力	状態	密度	粘度	孔隙率	絶対浸透率	相対浸透率
Case-1 (A 点)	500 m	20 °C	15 MPa	液体	900 kg/m <sup>3</sup>	0.092 mPas	0.4	Kx,y=1.0D Kz=0.1D	図-7
Case-2 (B 点)	1,000 m	35℃	20 MPa	超臨界	850 kg/m <sup>3</sup>	0.084 mPas	0.4	Kx,y=1.0D Kz=0.1D	図-8

1.0D (ダルシー) = $1.0 \times 10^{12} \text{ m}^2$ 

#### (3) 貯留層の解析形状モデル

貯留層の解析形状モデルは図-9に示すとおり,平面で 10km×10km,断面で350mの厚さを有し,外周は不透水 境界で,上端面はシール層があると仮定して不透水境界 とした. CO<sub>2</sub>の圧入位置は貯留層の平面では中心部で, 鉛直方向では上端面(シール層)から下方300mの位置 とした.解析シミュレータはTOUGH2-ECO2Nを用いた.

#### (4) 解析条件

CO<sub>2</sub>ハイドレート貯留の貯留層は、図-5に示すとおり 海底下200m~500m程度の深さに位置し、当該地層は砂 層型メタンハイドレートと同様の未固結堆積層であると 想定して、貯留層の孔隙率を0.4、絶対浸透率を水平方 向Kx,y= 1.0D (1.0×10<sup>12</sup> m<sup>2</sup>)、鉛直方向Kz= 0.1D (1.0× 10<sup>13</sup> m<sup>2</sup>)と設定した.貯留層の物性値と圧入位置の温 度・圧力条件をまとめて表-3に示す.CO<sub>2</sub>の圧入条件は、 圧入量50万t-CO<sub>2</sub>/年, 圧入期間20年間で設定した.

Case-1は図-6と表-1に示すA点の温度・圧力条件で液体CO2を圧入したケースである. Case-2は図-6と表-1に示すB点の温度・圧力条件で超臨界CO2を圧入したケースである. なお,今回の検討では,液体CO2と超臨界CO2の圧入性能を相対的に比較するため, Case-1とCase-2ともに解析形状モデルは図-9に示すとおり上端面から300m下部に圧入点を設定した.



#### (5) 解析結果

図-9に示す解析形状モデルの上端部(圧入点から上方 300m)の観測点における圧力の経時変化を図-10に, CO2飽和度の経時変化を図-11に示す.

図-10 に示す観測点の圧力は、初期圧力(静水圧)に 対して CO<sub>2</sub> 圧入に伴う圧力増分を示したものである. Case-1(液体 CO<sub>2</sub>圧入)と Case-2(超臨界 CO<sub>2</sub>圧入)を 比較すると、両者ともに圧入開始後 20 年(圧入終了) で約0.25MPaの増加があり、その後の圧力は漸減した.

図-11 に示す観測点の CO<sub>2</sub>飽和度は, Case-1 と Case-2 で相違が認められた. 観測点に CO<sub>2</sub> が到達するのは Case-2 の方が早い. CO<sub>2</sub>飽和度のピークは Case-2 が 0.40 程度で, Case-1 は 0.35 程度である. その後, CO<sub>2</sub>飽和度 は低減するが, 低減傾向は Case-2 の方が速やかである.

圧入開始 10 年を過ぎた時点で、観測点における圧力 は Case-2 の方が僅かに大きくなっている(図-10)のは、 CO<sub>2</sub> プルームが観測点に到達した(図-11)ため、圧力 応答に加えて CO<sub>2</sub>の浮力が作用したためと考えられる.





庄入終了

0.15

0.10

0.05





図-13 Case-2のCO2飽和度分布

Case-1 の CO<sub>2</sub> 飽和度分布(断面)を図-12 に, Case-2 の CO<sub>2</sub>飽和度分布(断面)を図-13 に示す.

CO<sub>2</sub> プルームは圧入開始 20 年後(圧入停止)までは 上方へ移動し、上端面(シール層)に到達した後に水平 方向に広がり 100 年後にはシール層直下に広範囲で薄く 分布する様子が分かる. CO<sub>2</sub> プルームの挙動は、Case-1 に比べて Case-2 の方が速やかである.

#### (6) 考察

 $CO_2$ ハイドレート貯留が対象とする貯留層は未固結堆 積層であることを前提に、液体  $CO_2$ の圧入と超臨界  $CO_2$ の圧入とで比較した結果は、① 圧力応答は液体  $CO_2$  と 超臨界  $CO_2$  とでほとんど差異がないこと、② 貯留層内 での  $CO_2$ プルームの挙動は超臨界  $CO_2$ の方が速やかに移 動すること、が分かった.

CO2の圧入性能を論じる際に、シール層への負荷を過度に大きくしないために圧力応答がより重要な指標であ

ると考えられ、この論点から以下に考察する.

帯水層貯留では超臨界 CO<sub>2</sub>の圧入が一般的であるが, これは超臨界 CO<sub>2</sub>の圧入性能が優れると考えられている ためである.一方, CO<sub>2</sub>ハイドレート貯留の対象とする 未固結堆積層で表-3 に示す条件では,超臨界 CO<sub>2</sub>の圧 入と液体 CO<sub>2</sub>の圧入とで圧力応答に大きな差異がないこ とから,液体 CO<sub>2</sub>の圧入であっても圧入性能は十分に確 保されていると考えられる.

液体 CO<sub>2</sub>の圧入が可能であれば、図-6 に示す A 点での液体 CO<sub>2</sub>の圧入は B 点での超臨界 CO<sub>2</sub>の圧入に比べて圧入坑井の長さが短くなるのでコスト縮減に寄与することが期待できる.

## 4. おわりに

カーボンニュートラルを実現するためにはCCSが不可 欠であることを冒頭で述べたが、国内でCO2地中貯留を 行うためには、貯留ポテンシャルを確保する必要がある. 帯水層貯留に加えて、CO2ハイドレート貯留を実用化す ることで、貯留ポテンシャルの課題を解決し、CCSを早 期に社会実装することが望まれる.

CO2ハイドレート貯留に関する主要な研究課題は、ハ イドレートシール層の遮へい性能評価と、貯留層におけ る液体CO2の圧入性能評価の2点であり、本稿では後者 について論じたが、より重要なハイドレートシール層の 遮へい性能評価についても研究を進めており、後日報告 することとしたい.

#### 謝辞

超臨界 CO<sub>2</sub> と液体 CO<sub>2</sub> の相対浸透特性のデータは, (公財)地球環境産業技術研究機構(RITE)の成果である.

## 参考文献

- 1) IPCC : AR6 Climate Change 2021:The Physical Science Basis , 2021.08.
- 2) 鳥羽瀬孝臣,尾留川剛,池川洋二郎,木村治夫:ハイドレートを利用した CO2 地中貯留の提案,第45回岩盤力学に関するシンポジウム講演集(土木学会), pp.238-243,2018.01.
- (国研)海洋研究開発機構, Argo 計画紹介サイト(2017 年8月閲覧).
- 4) CO<sub>2</sub>の密度と粘度に関して、例えば神鋼エアーテック(株) HPの超臨界CO<sub>2</sub>等の物性値と相平衡を参照した

# Takaomi TOBASE, Haruki NISHIYAMA, Yuki SHIGEOKA

It is thought that CCS (Carbon dioxide Capture and Storage) is essential for decarburization society of 2050. It is necessary to secure storage potential to perform  $CO_2$  underground storage in Japan. It is to put  $CO_2$  hydrate storage to practical use in addition to saline aquifer storage and should solve a problem of the storage potential.

This study is intended to evaluate injectivity of the liquid  $CO_2$  to the storage layer in the  $CO_2$  hydrate storage. In this study, simulated a pressure response and behavior of the  $CO_2$  plume and confirmed the validity of injection liquid  $CO_2$ .