# 特集 CCS及びCO。有効利用プロジェクトの最新動向及び今後の展開

化学工学誌 2013年第77巻5号において特集「温室効果ガス分離回収貯留技術(CCS特集)」が掲載された。その後、約2年間で10件以上の大型CCSプロジェクト(年間70万トン以上の圧入)の稼動あるいは建設が開始された。更に昨年後半は、IPCC、GHGT-12、COP-20、世界環境閣僚会議などの地球温暖化防止に関わる主要な国際会議が開催され、今まで以上にCCSや $CO_2$ の有効利用が注目されている。

そこで、本特集では CCS や CO<sub>2</sub> を有効利用するプロジェクト及び CCS に関する技術開発及び実証の紹介、更には CCS をめぐる将来の展望について纏める。 (編集担当:平岡一高) †

## 国内外CCSプロジェクトの分離回収プロセス

## 佐々木 孝

## 1. はじめに

CCSプロジェクトの実現に当たっては、 $CO_2$ 排出源に最適な分離回収方法を選択することが重要課題の一つである。本稿では $CO_2$ 排出源と分離回収方法に焦点を当て、世界で操業中あるいは建設中の大規模CCSプロジェクトを取り上げ、それら排出源の特徴と分離回収プロセスを調査したので、今後の最適プロセス選定に資するべく概説する。

さらに、我が国初の大規模CCS実証試験プロジェクトにおいては、2020年以降に予測される国内外の大規模CCSを見据えて分離回収設備の最適化設計に備えた省エネルギー・低コスト化を可能とするプロセス・システムを検討したので、その結果を紹介する。

## 2. 大規模 CCS プロジェクトの分離回収 プロセス

Global CCS Institute の "The Global Status of CCS (2014)" によれば、現在13件のプロジェクトが操業中で、9件が建設



CO<sub>2</sub> Capture Processes of the World's CCS Projects

Takashi SASAKI(正会員)

1970年 東北大学大学院工学研究科修士課程 修了(化学工学)

現 在 日本CCS調査(株) 苫小牧建設部プ ラント技術グループ長

連絡先;〒100-0005 東京都千代田区丸ノ内 1-7-12 サピアタワー19階

E-mail takashi.sasaki@japances.com

2015年7月28日受理

中の段階にある。これらのプロジェクトで使用している分離回収プロセスを調査・分類して**表1**にまとめた。

天然ガス,天然ガスの水蒸気改質 (Steam Reforming) による合成ガス (Synthetic Gas),石炭・重質油の部分酸化 (Partial Oxidation) による合成ガスなどは大規模 CCS の分離回収対象ガスである。その特徴は,①中性ガス,あるいは還元性ガスであるために, $CO_2$ 分離素材に酸化劣化の因子がない,②ガス中の硫黄分は主として $H_2S$ であるため,分離素材は吸収・吸着で劣化されずに連続再生が可能である,③ $CO_2$ 分圧が高いため,プロセスの要求に応じて分離回収率を容易に高く設計できる。

一方、化石燃料の燃焼排ガスは燃焼後回収(Post-CC: Post Combustion Capture)として注目されているが、①燃焼排ガスには $O_2$ が数パーセント以上含まれるため分離素材は酸化され易い(劣化の要因)、②硫黄成分は酸化して強酸性のSOxとなり分離素材との反応・再生の繰り返しが困難である(非再生)、③ $CO_2$ 分圧が低いため分離回収率は低いという課題を伴う。

高 $CO_2$ 分圧分離回収対象ガスで実施例の多い化学吸収プロセスと物理吸収プロセス,並びにPost-CCの化学吸収プロセスの代表例を表1のプロジェクトから紹介する。

#### 2.1 高CO。分圧分離回収対象ガスの化学吸収法

 $H_2S$ を含有しない高 $CO_2$ 分圧の分離回収対象ガス (スウィートガス) では、化学吸収法の活性アミンが主流となっている。活性アミン (Activated Amine) とはMDEA (Methyl Di-Ethanol Amine) に $CO_2$ 吸収速度を推進するために "Activator"

† Hiraoka, K. 26, 27年度化工誌編集委員(11号特集主査) 日揮(株)プロセス技術本部技術イノベーションセンター

表1 大規模 CCS プロジェクトの分離回収プロセス

	CCSプロジェクト名	回収CO2量/年	運転 開始	排出源 (CO <sub>2</sub> 回収対象ガス)	CO <sub>2</sub> 分圧	ガス 性状	ガス中 硫黄分	分離 方法	分離 素材	分離回収 プロセス
1	Sleipner CO <sub>2</sub> Injection, Norway	100万トン	1996	天然ガス精製		中性			\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	MDEA
2	In Salah CO <sub>2</sub> Storage <sup>b)</sup> , Algeria	100万トン	2004	天然ガス精製		中性	硫黄分は微量			OASE
3	Snøhvit CO <sub>2</sub> Injection, Norway	70万トン	2008	LNG 製造		中性				OASE
4	Gorgon CO <sub>2</sub> Injection Project, Australia	340~410 万トン	2016	LNG製造		中性				OASE
5	Uthmaniyah CO <sub>2</sub> –EOR Demonstration Project, Saudi Arabia	80万トン	2015	天然ガス精製		中性		化学吸収法		Amine
6	Quest CCS Project, Canada	108万トン	2015	水素製造 (NG-SR合成ガス) <sup>a)</sup>		還元性				Adip-X
7	Abu Dhabi CCS Project, Abu Dhabi, UAE	80万トン	2016	直接還元鉄 (NG-SR合成ガス) <sup>a)</sup>		還元性				Amine
8	Enid Fertilizer CO <sub>2</sub> -EOR Project, America	68万トン	2008	アンモニア・肥料製造 (NG-SR合成ガス) <sup>a)</sup>		還元性			炭酸カリウム	Benfield
9	"ACTL" c) with Agrium CO <sub>2</sub> Stream, Canada	最大 59万トン (当初 29万トン)	2015	アンモニア・肥料製造 (NG-SR 合成ガス) <sup>a)</sup>	WE)	還元性				Benfield
10	Val Verde Natural Gas Plants, America	130万トン	1972	天然ガス精製	高い(0.10MPa以上)	中性	H <sub>2</sub> S	物理吸収法	DEPG <sup>4)</sup>	Selexol
11	Shute Creek Gas Processing Facility, America	700万トン	1986	天然ガス精製		中性	H <sub>2</sub> S			Selexol
12	Century Plant, America	840万トン	2010	天然ガス精製		中性	H <sub>2</sub> S			Selexol
13	Lost Cabin Gas Plant, America	100万トン	2013	天然ガス精製		中性	H <sub>2</sub> S			Selexol
14	Coffeyville Gasification Plant, America	100万トン	2013	アンモニア・肥料製造 (石油-POX合成ガス) <sup>a)</sup>		還元性	H <sub>2</sub> S			Selexol
15	Kemper County Energy Facility, America	300万トン	2016	石炭ガス化複合発電 (石炭-POX合成ガス) <sup>a)</sup>		還元性	H <sub>2</sub> S			Selexol
16	Great Plains Synfuel Plant and Weyburn-Midale Project, America	300万トン	2000	代替天然ガス製造 (石炭-POX合成ガス) <sup>a)</sup>		還元性	H <sub>2</sub> S		ゾーノ	Rectisol
17	"ACTL" c) with North West Sturgeon Refinery CO <sub>2</sub> Stream, Canada	120万トン	2017	水素製造 (石油-POX合成ガス) <sup>a)</sup>		還元性	H <sub>2</sub> S		*	Rectisol
18	Air Products Steam Methane Reformer EOR Project, America	100万トン	2013	水素製造 (NG-SR合成ガス) <sup>a)</sup>		還元性	硫黄分は微量	推 注	吸着剤	Vaccum Swing Adsorp
19	Petrobras Lula Oil Field CCS Project, Brazil	70万トン	2013	天然ガス精製		中性		その他分離法	高分子 膜	Separex
20	Illinois Industrial Carbon Capture and Storage Project, America	100万トン	2015	エタノール製造 (穀物発酵ガス)	不明	不明			不明	Corn Fermentation
21	Boundary Dam Integrated CCS Demonstration Project, Canada	100万トン	2014	石炭焚きボイラー発電	低い	酸化性	SO <sub>2</sub>	L 化学吸収法	アミン・	Cansolv
22	Petra Nova Carbon Capture Project, WA Parish Power Station, America	140万トン	2016	石炭焚きボイラー発電	EXV.	酸化性	SO <sub>2</sub>			KM-CDR

a) NG-SR は天然ガス (Natural Gas) の水蒸気改質 (Steam Reforming) を示す。POX は部分酸化 (Partial Oxidation) によるガス化を示す。

を添加したアミン水溶液で、BASF社のOASE (旧名 aMDEA)、Shell社のAdip-X、Dow社のUcarsol-AP等がよく知られている。

最も早く開発された OASE の成果は Badak LNG (年間60万トンの  $CO_2$  分離設備が8系列)で象徴的に発揮された。このプラントは天然ガス中  $CO_2$  濃度を8%から50 ppm まで除去するが(天然ガス液化のために-156 で以下に冷却すると $CO_2$  ドライアイスが生成して冷却器を閉塞するため、その防止のため $CO_2$  を除去する)、1977年から従来のアミン溶液(MEA など)で20年以上に亘って装置の腐食に悩まされた。1999年に8系列全てを

OASE溶液に入れ替えて、ようやく腐食問題を解決できた。更に、LNG生産量を17%増産し、分離回収エネルギー (アミンリボイラー熱量)を23%低減することができた $^{11}$ 。

Sleipner (表1記載の1番)では運転当初、MDEAに "Activator" を添加していたが、数年間の運転トラブル対策と改良研究の結果、"Activator"の使用を停止した。天然ガス圧力が  $10.5~\mathrm{MPaG}$ で、 $\mathrm{CO}_2$ 濃度は吸収塔入口9.0%から出口2.5%までの粗吸収である (回収率: 72%) $^{2}$ )。

In Salah (2番) ³)、Snøhvit (3番)、Gorgon (4番) ではOASE、 Quest (6番) ⁴) ではAdip-X等の活性アミンが使用されてい

b)2011年6月にCO<sub>2</sub>圧入のみを停止

c) ACTL は "Alberta Carbon Trunk Line" を示す

d) DEPG  $\succeq$  l' $\sharp$  "Dimethyl Ethers of Polyethylene Glycol"

集

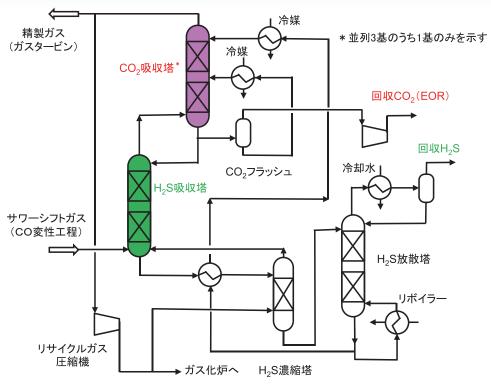


図1 物理吸収溶媒による選択的分離回収(Kemper)<sup>5)</sup>

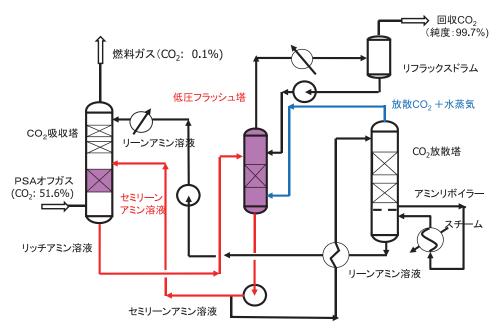


図2 苫小牧 CCS 実証試験の分離回収フロー

る。更に In Salahでは、低圧フラッシュ塔を設置して分離回収エネルギーを削減した(図2を参照。但し、後述する2段吸収法は適用されていない)。天然ガス圧力は7.3 MPaGで吸収塔入口CO<sub>2</sub>濃度は6.5%、出口濃度は0.3%である(CO<sub>2</sub>回収率:95.7%)。

## 2.2 高CO<sub>2</sub>分圧分離回収対象ガスの物理吸収法

Kemper (15番) の石炭ガス化複合発電 (524 MW) では、褐炭が乾燥工程を経て空気吹き加圧流動床ガス化炉 (TRIG) でガス化され、 $H_2S$ を含有した合成ガスをCO変性工程で $CO_2$  濃度を上昇した後 (サワーシフト)、物理溶剤で $H_2S$ と $CO_2$ を

選択的に分離回収されている5)(図1参照)。

プロセスは物理溶媒(Dimethyl Ethers of Polyethylene Glycol)を使用した Selexol (Dow Chemical) で、その特徴は、高圧でかつ高  $CO_2$  濃度の分離回収対象ガスでは、減圧フラッシュで溶媒再生に熱エネルギーを使用せずに  $CO_2$  を放散できること、 $H_2S$  も同一溶剤で吸収し選択的に回収できること( $H_2S$  吸収性が高い)などが挙げられる。このため、 $H_2S$  を含有するサワー天然ガス精製である Val Verde(10番),Shute Creek(11番),Century(12番),Lost Cabin(13番) に適用されている。天然ガス中の最高  $CO_2/H_2S$  濃度は各々 66% (11番) / 12% (13

番)と高く、吸収塔出口でのCO,濃度は2%~6%となる。

更に、Coffeyville(14番)のアンモニア製造では、石油コークスを酸素吹き噴流床式ガス化炉(GE式)で合成ガスを製造してサワーシフトで $CO_2$ 濃度を上昇し(41%)、Selexolで5.0%まで分離回収している(回収率94%)。この際、 $H_2S$ は入口濃度0.6%で、出口濃度1 ppm となる60。

### 2.3 燃焼後回収(Post-CC)の化学吸収法

Post-CCで現在実用化されているプロセスはアミン吸収法のみである。Boundary Dam  $(21 \oplus 139 \text{ MW} の石炭焚き燃焼排ガスに Cansolv 社が開発した <math>CO_2$  吸収アミン溶液を使用した。 $CO_2$ 分離の上流で自社開発の排煙脱硫用アミン溶液  $(15 \pm 40 \pm 10)$  で  $SO_2(5,000 \text{ ppm} 2\pi)$  を回収して硫酸を製造し (60 ton/day), その下流で異なるアミン溶液で  $CO_2$  を 90% 分離回収している  $(22 \oplus 10)$  においても KM-CDR プロセス  $(22 \oplus 10)$  においても KM-CDR プロセス  $(22 \oplus 10)$  においる  $(22 \oplus 10)$  においても  $(22 \oplus 10)$  に対しても  $(22 \oplus 10)$  においても  $(22 \oplus 10)$  においても

## 3. 苫小牧CCS実証試験の特徴と分離回収 プロセス

### 3.1 苫小牧 CCS 実証試験の特徴

 $CO_2$ 排出源から供給される分離回収対象ガスはPSAオフガスである。PSA (Pressure Swing Adsorption) とは、石油精製のための高純度水素 (99.9%純度) を製造する不純物吸着除去プロセスで、吸着された $CO_2$ 、CO、 $CH_4$ ,  $H_2O$  は脱圧・再生工程で脱着されて吸着塔内に残存した $H_2$  と共に PSAオフガスとなる。その代表的なガス組成は、 $CO_2:51.6\%$ ,  $H_2:38.8\%$ ,  $CH_4:6.6\%$ , CO:3%,  $H_2O:0.7\%$ で硫黄化合物は含まれない。圧力は40 kPaG、温度は40℃である。最大25.3 ton/h (年間330日稼動で年間20万トン相当)の $CO_2$ を回収できる設備とした。

既に2.1項で述べた活性アミンの中で特に商業規模での運転実績の多いOASEプロセスを活用した。表1に示した高 $CO_2$ 分圧分離回収対象ガスの吸収塔と類似の条件(入口 $CO_2$ 分圧,出口 $CO_2$ 濃度など)を選定するために、PSAオフガスを昇圧して $CO_2$ 分圧を0.47 MPaAを確保し,出口濃度を0.1%に設定した。その上で,最も重要視される分離回収エネルギーを徹底的に低減し,装置コスト・運転コストを低く抑える設備構成を検討した。

表2に代表的な分離回収対象ガスと苫小牧実証試験吸収 塔のCO<sub>2</sub>分圧(0.47 MPaA以上)を示した。

#### 3.2 省エネルギー型プロセスの構築

2.1 項の In Salah で説明した低圧フラッシュ塔に、更に2 段吸収法を取り入れて、 $CO_2$ 吸収塔の2箇所で上段にリーンアミン溶液、下段にセミリーンアミン溶液を供給することにより分離回収エネルギーを低減する(図2参照)。

低圧フラッシュ塔では、加圧下 (0.81 MPaG) の吸収塔で  $CO_2$ を吸収したリッチアミン溶液を、減圧効果 (0.06 MPaG) と  $CO_2$  放散塔頂から  $CO_2$  に同伴される余剰熱 (水蒸気) による加熱効果でリッチアミン溶液中  $CO_2$  の大半を放散し、大量の熱を必要とする  $CO_2$  放散塔でのアミンリボイラー熱エネルギーを大幅に低減する。

2段吸収法では、低圧フラッシュ塔底のセミリーンアミン溶液の大半を $CO_2$ 吸収塔下段に循環して原料 $CO_2$ の約70%を粗吸収し、残り約30%を熱再生されたリーンアミン溶液により $CO_2$ 吸収塔上段で濃度0.1%まで吸収する。吸収塔上下段での吸収率は99.9%まで向上し、回収 $CO_2$ 純度は99.7%(乾式基準)を達成することができる(代表的なガス組成の場合)。

この省エネルギー設備構成の採用により、アミンリボイラーへの供給熱量を0.92 GJ/ton-CO<sub>2</sub>までに低減する。アミ

表2 代表的対象ガスのCO2分圧

排出源		天然ガス精製	水素製造	アンモニア製造	燃料ガス製造	水素製造
CO <sub>2</sub> 回収対象	泉ガス	天然ガス(Sweet)	NG-SR合成ガス	PC-POX合成ガス	Coal-POX合成ガス	PSA オフガス
プロジェクト名		In Salah Gas	Quest	Coffeyville	Great Plains	苫小牧実証試験
プロジェクト番号	表1中の番号	2	6	14	16	
対象ガス条件				(酸素吹き)	(酸素吹き)	
ガス圧力	MPaA	7.30	3.00	3.69	3.50	0.91
CO <sub>2</sub> 濃度	CO <sub>2</sub> 濃度 mole% 6.50		17.00	41.00	34.00	51.60
CO <sub>2</sub> 分圧	MPaA	0.47	0.51	1.51	1.19	0.47
吸収塔出口CO2濃度	mole%	0.30	3.94	5.0	0.60	0.10
CO <sub>2</sub> 回収率	%	95.7	80.0	94.0	98.8	99.9
CO <sub>2</sub> 分離方法		化学吸収	化学吸収	物理吸収	物理吸収	化学吸収法
プロセス名		OASE	Adip-X	Selexol	Rectisol	OASE
出典		3)	4)	6)	9)	
CO₂分離後のガス		パイプラインガス	PSA上流に返還	PSAでH <sub>2</sub> 純度上昇	メタン化燃料ガス	自家ボイラー燃料

NG-SR: Natural Gas Steam Reforming PSA: Pressure Swing Adsorption

PC-POX: Petro Cokes Partial Oxidation

Coal-POX: Coal Partial Oxidation

ンリボイラー熱量にポンプ電気消費(熱量換算)を加算した 分離回収エネルギーは $1.22~\mathrm{GJ/ton-CO_2}$  (代表組成ケース)となるが、高 $\mathrm{CO_2}$ 分圧分離回収対象ガスに適用するので、 $\mathrm{PSA}$ オフガス昇圧用電気量は含めていない。

2.1 項で紹介した Badak LNG での  $CO_2$  放散塔アミンリボイラーの熱量は、引用文献 $^{1)}$ によれば従来法 MEA では 3.95 J/ton- $CO_2$ , MEA 溶液と入れ替えた OASE (吸収塔と放散塔の単純フロー) では 2.59 GJ/ton- $CO_2$  と推算することができ (但し、スチーム凝縮熱を 2.1 GJ/tonで換算)、同様に Quest での Adip- $X^{4)}$ では 2.60 GJ/ton- $CO_2$  (単純フロー) と推算できるので、 苫小牧実証試験では、MEA の 23% (約 1/4.3)、活性アミン単純フローの 36% (約 1/2.8) まで低減されることになる。

## 4. CCSにおける分離回収プロセスの展望

#### 4.1 高CO。分圧分離回収対象ガスのプロセス

石油精製/水素製造,アンモニア/肥料製造,スウィート天然ガス精製/LNG製造では(表1の1番~9番に相当),厳しい製品ガス $CO_2$ 濃度(50 ppm~0.1%)と省エネルギーの要求から、今後も活性アミン法が主流と考える。

 $H_2S$ を含有するサワー天然ガス精製では(10番~13番に相当), $CO_2$ と $H_2S$ 濃度が高く( $CO_2$ 最高濃度66%:11番, $H_2S$ 最高濃度12%:13番),かつ製品ガスがパイプライン仕様の場合は( $CO_2$ 濃度2%前後, $H_2S$ 濃度 $4\sim50$  ppm程度), $H_2S$ 選択吸収性能と低圧フラッシュ法に大きな優位点を持つ物理吸収法が今後も使用されると考える。

石炭や重質油の部分酸化法によるガス化複合発電 (IGCC)、合成燃料ガス製造、水素/アンモニア製造では(14番~17番に相当)、低濃度の $H_2S$ を含有した合成ガスを(最高濃度0.6%:14番)、CO変性工程で高 $CO_2$ 濃度にして分離回収する ( $CO_2$ 濃度は $40\sim50\%$ 前後)。これらのプロジェクトでは物理吸収法が使用されているが、水素/アンモニア製造では $CO_2$ 吸収塔出口濃度に厳しく制限されて (0.1%以下) Selexolでは製品仕様を満足できないため、Coffeyville(14番)ではSelexol出口ガスをPSAで $CO_2$ やCOを更に除去してア

ンモニア合成に供給している<sup>6</sup>。一方, Great Plains (16番)<sup>9</sup> やNW Sturgeon (17番)では物理吸収法RectisolでCO<sub>2</sub>濃度0.1% 以下を達成しているが、メタノール溶剤の低温化のために大規模な冷凍機を必要とする。

各種ガス化設備での物理吸収/化学吸収の選定には、①製品ガス中の $CO_2$ や $H_2S$ 濃度制限値、②回収 $CO_2$ の純度や不純物濃度制限値、③分離回収エネルギー、④合成ガス中不純物 (HCN等)による溶液の劣化、などに関するプロジェクト毎の必要条件を満足しなければならない。更に、CO変性工程をスウィートシフトにすべきか、サワーシフトにすべきかの課題は、変性工程と分離回収を包含した経済性検討で解決することになる。

活性アミン法も、これらのサワー合成ガスからの $CO_2$ 分離回収方法として活用されることを期待する。

#### 4.2 燃焼後回収(Post-CC)プロセス

Post-CCの大規模 CCS プロジェクトも稼働を開始したので、新設石炭焚き発電所における CCS プロジェクトでは、石炭ガス化合成ガスからの Pre-CC とボイラー燃焼排ガスからの Post-CC の比較検討が実施されると考える。

Kemper IGCC (15番) では, $CO_2$ 回収率を65% に抑えて天然ガス焚き発電所と同等の排出量(360 kg/MWh)にして分離設備費用を低減し $^5$ ),一方,Peterhead-Goldeneyeの天然ガス焚き発電所では(340 MW ガスタービンが排出源),Post-CCで排煙脱硫設備が不要となる安価な分離回収設備を検討(基本設計)している $^8$ )。

## 参考文献

- 1) Safruddin, R. et al. (BT Badak NGL, Indonesia): NACE International Conference, 00497 Corrosion(2000) and 03446 Corrosion(2003)
- 2) Hansen, H. *et al.* (Statoil) : SPE 96742, Presentation Paper at Offshore Europe Aberdeen Scotland (2005)
- 3) Driscoll, J. and M. Smith (BP Exploration) : Gas Processors Association Conference (November 2001)
- Shell Canada Limited: Amendment to OSCA EPEA Approvals for Quest CCS Project, Alberta (2010)
- 5) Modern Power Systems: Page9-12 June 2012
- 6) UOP: Selexol Technology for Acid Gas Removal, UOP-5241F (2009)
- 7) Stephenne, K. (Shell Cansolv): Presentation Paper for GHGT-12, Session 4D, Austin Texas (October 2014)
- 8) Horan, D. (Shell UK): Presentation Paper for GHGT-12, Session 10C, Austin Texas (October 2014)
- 9) Hattenbach, Pay P. (Dakoda Gasification) : 8th Annual Permian Basin CO<sub>2</sub> Flood Conference, Texas(2002)