

改質 및 分解

編輯部

1. 改質法(Reforming Process)

炭化水素化合物의 octane 價는一般的으로 ① 芳香族 炭化水素가 가장 높고 naphthene 系, olefine 系, paraffine 系各炭化水素의 順으로 낮아진다. ② 同族의 炭化水素에는 炭素數가 적은, 즉 沸點이 적으면 octane 價가 높다. ③ 같은 炭素數에서는 側鎖가 많은 것이 octane 價가 높다.

低 octane 價의 重質 gasoline 中의 炭化水素組成을 octane 價가 높은 炭化水素組成의 gasoline 으로 만드는 方法이 改質法이다.

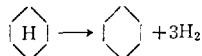
改質法에는 高溫, 高壓에 依한 热改質法(thermal reforming process)과 觸媒作用에 依한 接觸改質法(Catalytic reforming process)이 있다. 热改質法은 50~80 kg/cm²의 高壓, 450~550 °C 高溫에서 行하는 것으로 1930年에 工業化되었으나 改質 gasoline 的 收率이 낮아서 現在는 別로 利用되지 않고 있다.

接觸改質法의 反應機構

熱改質法에 있어서는 高分子의 炭化水素를 裂斷하여 低分子의 炭化水素를 生成하는 것이 主反應이기 때문에 生成 gasoline 中에는 olefine 分이 많고 多量의 gas 를 發生하고, 또 olefine 的 重合에 依한 高沸點化合物의 生成을 피할 수 없었다.

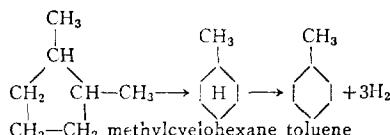
接觸改質法의 本質은 naphthene 또는 paraffine 系의 炭化水素를 芳香族系로 變化시키는 것을 주체로 하는 것이나, 여기에 어려 副反應이 일어난다. octane 價를 改善하는 重要反應은,

a. 6員環을 가지는 naphthene의 脱水素反應.



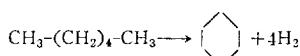
Cyclohexane Benzene

b. 5員環을 가지는 naphtene의 脱水素異性化 反應



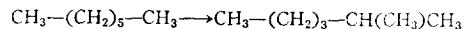
1,2-dimethylcyclopentane

c. paraffine 의 脱水素反應



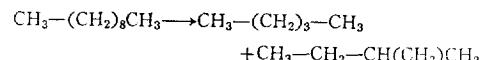
同時間에 일어나는 補助的 反應은,

d. paraffine 의 異性化反應

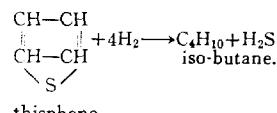


n-Heptane iso-Heptane

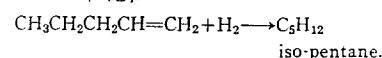
e. paraffine 의 水素添加分解



f. 脫黃反應



g. Olefine 的 饱和



運轉條件. 이 反應들의 중요한 運轉條件은 溫度, 壓力, 空間速度, 水素循環率等이며, 流動 또는 移動床式에 있어서는 觸媒의 循環率도 포함된다.

보통 反應塔의 溫度는 800~1000°F(420~580°C)이다. 溫度가 낮으면 naphthene, paraffine 的 芳香族化는 減少하여, 반대로 높으면 重質 paraffine 的 水素分解가 過剩이 된다. 固定床에서는 反應溫度를 經時に 따라 올려서 炭素隨着에 依한 觸媒性低下를 보충한다. 反應塔의 壓力은 裝置에 따라 100~1000 psig(70~700kg/cm²)의 範圍에서 變化된다.

反應塔에서 水素의 分壓이 높으면 水添分解, 觸媒에 對한 炭素附着와 水添分解中의 脫 methane作用이 低下된다. 따라서 公급油의 終點이 上昇함에 따라 反應塔의 壓力を 낮추워야 한다. 輕質의 芳香族을 얻기 위하여서는 低壓이어야 된다. 300 psig(210kg/cm²)以上에서는 Cyclohexane Cyclopentane으로부터 benzene의 轉換이 過剩된다. 그러나 toluene은 benzene 보다 더 高壓에서 平衡된다.

反應塔의 空間速度(V/hr/V)는 1以上부터 5位의 範圍가 많으며, 적으면 水添分解를 증가시키나 芳香族에는 영향이 없다. 空間速度의 增加는 高溫을 要求하나 觸媒의 生命에는 영향이 있다.

接觸改質 裝置의 種類

現在까지 發明된 接觸改質裝置 및 主要相異點을 別表에 署는다.

1-a. Catforming.

Atlanitic catforming는 低 octane 價 naphtha 로부터 高 octane 價의 gasoline 으로 改質, 石油化學用의 芳香族의 製造 및 空室 gasoline 混合材의 選擇的 接觸分解裝置이다.

表 1. 接觸改質法의 各種의 比較

名稱	觸媒			再生法	運轉條件		美國에서 最初
	組成	形狀	Bed型式		溫度 °F	壓力 psig	通油年月日
Cycloversion	Bauxite	粒狀	固 定	循環式	950~1,000	50~57	1940年 4月
Fixed Bed Hydroforming	MoO ₃ /Al ₂ O ₃	"	"	"	1,000	150	1940. 11
Platforming	Pt/Al ₂ O ₃	"	"	—	900	750	1949. 11
Catforming	Pt/Al ₂ O ₃	"	"	斷續式	920	500	1952. 8
Fluid Hydroforming	MoO ₃ /Al ₂ O ₃	粉末	流動	附屬塔式	800~940	200	1952. 12
Houdriforming	Pt/	粒狀	固 定	斷續式	950	300	1953. 11
Ultraforming	Pt/Al ₂ O ₃	"	"	循環式	900~950	200~500	1954. 5
Sinclair-Baker-kellog	Pt/Al ₂ O ₃	"	"	"	825~950	"	1954. 9
Savoforming	Pt/	"	"	斷續式	—	—	1954. 11
Thermofor Catalytic	Cr ₂ O ₃ /Al ₂ O ₃	微-巨狀	移動	附屬塔式	950~1,000	100~200	1955. 3
Orthoforming	MoO ₃ /Al ₂ O ₃	粉末	流動	"	—	—	1955. 4
Hyperforming	CobaltMoly	粒狀	移動	"	870	400	1955. 5
Powerforming	Pt/	"	固 定	循環式	—	—	1955. 7
Rexforming	Platforming 참조	—	—	—	—	—	1956. 4
Iso-Plus	"	—	—	—	—	—	不明

使用油는 黃分이 많고 沸點범위가 넓은(400°F 까지) 直溜 naphtha, 水添分解 naphtha 또는 特히 芳香族製品을 얻기 위한 特定溜分이다.

裝置은 固定狀式이며, 各反應塔사이의 加熱爐는 水添分解의 吸熱反應에 依하여 없어지는 热量을 보급하기 위한 것이다. 이 장치에서의 生成水素 gas는 純度가 90~95%로서 他精製裝置에 使用可能하다. 供給油의 黃分이 많을 경우는 循環 gas를適當히 amine吸收塔으로 通過시켜 脫黃한다.

運轉條件. 反應溫度는 850°F, 壓力은 300~700psig 가 普通이다.

觸媒 : 적은 圓筒形의 灰色의 粒狀觸媒로 密度는約 $40\text{lb}/\text{ft}^3$ 이다. 組成은 $\text{SiO}_2\text{-Al}_2\text{O}_3$ base에 白金을 입혔으며 觸媒의壽命은 最初의 再生까지는 6個月~1年 程度이다. 活性觸媒白金은 還元된 狀態에서 물 및 窒素化合物로는 영향을 받지 않으나 tetraethyllead 및 水酸化 소다로 被毒된다. 黃化水素와 觸媒活

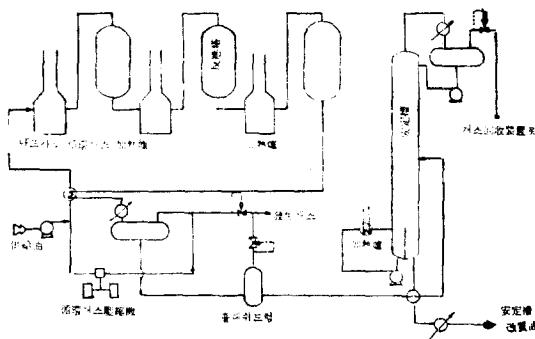


Fig 1-a. Catforming 法

性度의 低下는 直線的 關係가 있다.

附着炭素를 燃燒시켜 觸媒를 再生하며 적어도 3~4回 再生使用이 可能하다.

表 1-a. 供給油、收率 및 性狀

性 狀	아라비야	性 狀
供給油		製 品
ASTM 蒸溜試驗	10%	脫 Butane gasoline Vol% 84.6 75.7
	268	C ₄ -vol% 11.3 17.2
	50%	C ₃ -wt% 4.0 6.3
	294	C ₂ -wt% 0.7 2.2
	90%	C ₁ -wt% 0.2 0.6
黃分 wt%	0.03	H ₂ -wt% 0.5 0.5
F-1 單味 Octane 價	37.4	脫 butane gasoline RVP 2.4 3.7
		F-1 Octane-10Psi RVP
		單 味 86.4 93.0
		3cc 加鉛 96.3 99.8
		ASTM 蒸溜試驗 10% 184 160
		50% 279 263
		90% 342 354
		黃分 wt% 0.001

1-3. UOP Platforming

Platforming 法은 UOP 社 技術者 헨센博士가 白金觸媒를 使用한 石油改質法으로 2次大戰後 完成되었다. 本法의 큰意義는 (1) 高 octane 價 gasoline 의 多量生產이 可能하다. (2) 石油에 依한 芳香族炭化水素의 製造가 可能하다. (3) 副產水素가 多量으로 生產된다는 點이다.

Platforming 反應: 이 法은 白金觸媒에 naphtha 를 接觸하는 것이 特徵이며, 重要反應은 a) naphthalene 族의 脫水素反應, b) 高分子 Paraffine 族의 水素添加 分解反應, c) Paraffine 族의 異性化 反應, d) Paraffine 族의 環化와 脱水素反應, e) 脱黃反應이다. 이들은 吸熱反應으로 中間加熱器가 必要하다.

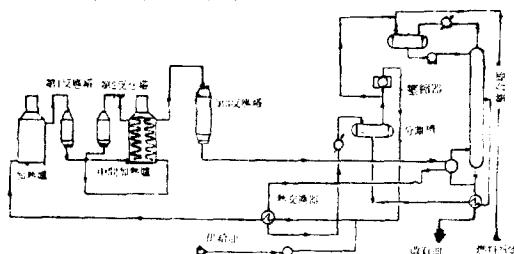


Fig. 1-b, UOP Platforming

Flowsheet 是 前溜塔, 反應塔 및 整合塔으로 나뉜다. 第3反應塔液生成物은 分離器에서 gas platformate로 分離되고 platformate는 다음 整合塔에서 蒸氣壓을 적당히 조절하게 된다.

gas는 75~90%의 水素純度를 가지며 脱黃精製하여 循環使用된다. 餘剩 gas는 燃料로서 使用한다.

觸媒: alumina, 白金 및 halogen 化合物을 포함하는 三元觸媒로 halogen ion의 量은 alumina의 0.1~0.8%, 白金의 量은 觸媒全量에 對해서 0.01~1.0%이다.

運轉條件:

原料 및 製品:

原料: 쿠웨이트 naphtha C₅+platformate 의 F-1 單味 octane 價 86의 경우의 例를 表示한다.

a) 原料油 類種……우웨이트 naphtha °API 54.5, 沸點範圍 ASTM °F~230~375, 組成(vol%)……paraffine 族—66, naphthalene 族—22, 芳香族—12.

b) 製品:

	C ₅ +platformate	C ₄ +platformate
收率	82.3	89.6
°API	50.5	54.5
蒸氣壓 RVP	3.5	9.0
octane 價, F-1 單味	86	86.8
3cc 加鉛	96	96.5

1-c. Houdriforming

"Houdriprocess corporation"의 特許에 依한 固定床式改質法으로 그 特徵은, (1) 우선 原料油를 Co-Mo 觸媒로 水添脫黃

시킨 후 白金觸媒에 依하여 改質한다. (2) 改質用 觸媒의 活性度가 떠라질 경우 觸媒를 交換할 必要가 없고 그대로 再生해서 使用할 수 있다는 것이다.

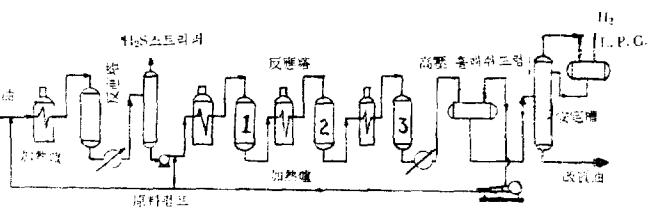


Fig 1-c. Houdriforming

原料 naphtha(80°C~200°C)는 水素含有率 75%의 recycle gas와 같이 加熱爐를 通해서 脱黃反應塔(Guardcase Reactor)에 드리가 水添脫黃이 된다. 改質反應은 3段으로 되어진다. 表面에析出된 埃素等으로 觸媒活性이 低下된 경우는 運轉後 대신 不活性 gas를 循環加熱하여 溫度를 上昇시킴과 同時に 適當量의 空氣를 供給해서 埃素를 燃燒시켜 再活性화한다. 觸媒: 脱黃反應……Co-Mo 觸媒(Houdry Type-3D)

運轉條件: (1) Guardcase~水素 naphtha 比 0.6, 370°C, 壓力 40kg/cm².

(2) 改質部~水素 naphtha 比 8, 500°C, 37.2kg/cm²(第3反應塔)

收率: C₅+gasoline 84.0vol%(F-1 單味 O.N. 90) C₄ 6.5vol % C₃ 및 C₂ 7.0wt%

1-d. Orthofroming

供給油 高 octane 價 gasoline 製造用으로서는 gasoline 燃油의 沸點範圍에 있는 廣範圍의 直溜 naphtha, 分解 naphtha 또는 그의 混合油가 적합하다. 芳香族化合物製造가 目的인 경우도 沸點範圍가 좁은 溶分이 收率이 좋다.

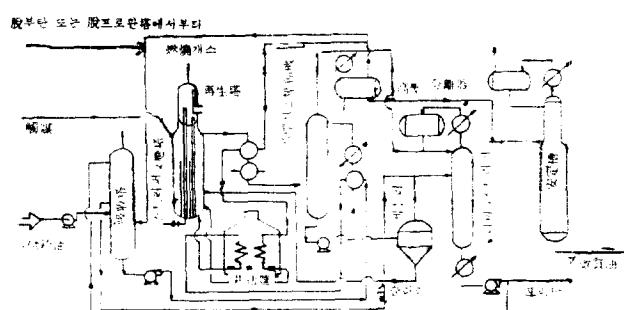


Fig 1-d. Orthofroming

連續再生式의 流動相에 依하여 接觸改質되고 反應器, スト리파 및 再生塔이 同一塔인 點이 特色이다.

觸媒는 循環 gas에 依하여 流動化되어 naphtha 蒸氣와 接觸한다.

反應後의 觸媒는 塔의 中央部에 있는 스트리파를 通해서 嵌化水素를 除去한후 觸媒라이자上에 낙하하여 다시 反應器로 돌아간다.

觸媒: MoO_3 10%를 Al_2O_3 上에 沈着시킨 것으로 Roller 分

原料 및製品의性状 및收率: 中東 naphtha로부터 芳香族化合物를 만드는例(Pilot Plant操業成績)

原 料 油 :		Reformatre :		
比重 °API	52.8	收率(對原料)	A의 경우	B의 경우
ASTM 蒸溜試驗°F		C ₅ +Roformatre vol%	76.0	70.5
初溜分	250	C ₄ vol%	9.0	10.7
10%	293	乾性 gas wt%	12.3	15.6
50%	323	F-1 單味(C ₅ ⁺)	93.0	98.0
90%	350	運轉條件 :		
終點	385	壓力	200~250	200~250
F-1 單味	26.5	反應塔溫度	890~920	900~983
F-1+3cc TEL	51.1	recycle gas 量	3,500~6,000	4,000~6,000
		觸媒／油比	0.5~1.0	0.5~1.5

1-e. SBK Catalytic Reforming

輕質, 重質 및 沸點範圍가 넓은 naphtha로서 黃含有量이 많은原油를 使用한다.

原料naphtha는 有害한 金屬, 硝素, 硫素化合物의 除去, 脱黃 및 Olefine 油의 饱和化 때문에 吸收塔, 脱黃加熱爐를 거쳐 水素가 加해져 高壓脫黃器에 드리간다.

觸媒：脫黃器—Co-Mo 系觸媒，反應器—固定床式 RD-150
 0.6% pt-Al₂O₃ 球狀

40~200 B/lb. 第 3 또는 第 4 反應器는 그대로 操作에 支障을 주지 않고 때때로 再生한다. Paraffine에 對하여서는 주로 脫水素環化를 하지 않고 撐發性이 낮고 高 octane의 改質油을 얻을 수 있다.

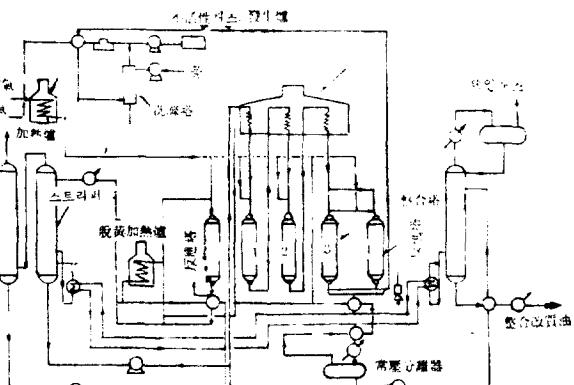


Fig 1-e SBK Catalytic Reforming

表 1-e. 運輸條件, 收率, 原料 製品의 性狀의 例

原 料		運 轉 條 件
中東 Parafine 系 重質 naphtha		
比重 °API	52.8	壓 力 高 低
ASTM 蒸餾 °F		反應溫度 °F 900 900
初馏點	250	循環 gas 量 SCF/B 5,000 5,000
10%	293	觸媒 RD 50
50%	323	
90%	360	Reformate の 收率 및 性狀
終點	385	C ₅ 以上의 Reformate vol%
F-1 Octane 價 單味	25.9	78.5 80.8
F-1+3cc 加鉛	51.1	C ₄ の Reformate vol% 6.4 5.8
		乾性 gas wt% 10.5 9.2
		F-1 octane 價(C ₅ 以上 單味) 95 95

(Catalytic process)이 있다.

2. 分解法(Cracking process)

沸點이 높고分子量이 큰重質炭化水素를低沸點의分子量이 적은輕質炭化水素로轉化시키는것을分解法이라하며주로 gasoline의增產과高octane價gasoline의生產에使用된다. 分解法은熱分解法(thermal cracking process)과接觸分解法

1861年 熱分解法이 처음 시작되었으나, 热分解 gasline은 接觸分解 gasoline에 比하여 ① octane 價가 적으며 ② 不安定해서 고무질을 生成하고 特有의 惡臭가 있어 不利한 點이 많아 현재 별로 이용되지 않고 있다.

그러나 gasoline 製造를 目的으로 하지 않고,相當히 重質인 原料油의 黏度, 流動點을 低下시키기 위한 Viscosity breaking

process(Vis Breaking) 또는 重質油의 asphalt를 cokes가 될 때까지 分解하는 coking process, 또한 輕質炭化水素, 즉 gasoline 潤分의 热分解로 石油化學 原料인 acetylene, propylene, batadtene 같은 炭化水素 gas를 造製하는 方法 등은 비교적 새로운 형식의 分解法으로 크게 주목되는 精製法이다.

2-A, 热分解法(thermal cracking)

常壓蒸留에 依한 殘油를 그대로 原料油로 使用하여 建設費, 運轉費等이 省利點이 있어서 現在에도 gasoline의 需要度가 큰 나라에서는 活用된다. 이 方法은 氣相, 液相, 混合相의 三種으로 區分한다.

氣相分解法($1\sim 3\text{kg}/\text{cm}^2$, 600°C)은 液相分解法($14\sim 5\text{kg}/\text{cm}^2$, 400°C) 경우보다 作業溫度는 높으나 分解 gasoline의 octane 價가 높은 利點이 있다.

熱分解의 主反應은 碳素數가 적은 低分子量의 炭化水素를 얻는 分解反應이나, 脫水素反應, 環化反應, 重合反應等도 일어나므로서 生成 不饱和炭化水素가 다시 重合해서 原料보다 더 重質인 炭化水素가 生成된다.

viscosity breaking法은 重油를 原料油로 하여, 分解 gasoline製造보다 緩和된 條件에서 低粘度의 重油를 製造하여 液相分解장치를 그대로 이용한다.

또한 coking 法은 分解輕油과 石油 cokes 製造가 主目的이며 常壓蒸溜 및 減壓蒸溜의 殘油, 热分解殘油를 原料로 $420\sim 450^\circ\text{C}$, $1\sim 5\text{kg}/\text{cm}^2$ 에서 運轉한다. gasoline 收率는 通常 热分解法보다 $5\sim 25\%$ 높으나 分解輕油의 收率은 높아서 接觸分解의 原料油 또는 重油의 調合材料로 使用한다. coking 法으로 얻은 石油 cokes는 灰分, 黃分이 적은 것이 特徵이다.

2-B, 接觸分解法(Catalytic cracking process)

石油의 燈油以上의 高沸點 部分을 接觸의 으로 分解해서 高 octane 價의 gasoline을 製造하는 方法이다.

原料油: 移動床 및 流動床式 裝置의 發達로 燈油潤分에서 특히 高沸點에 이르는 原料까지도 處理할 수 있다. 殘留炭素分이 많으면 cokes의 收率이 많고, 接觸分解 裝置의 能力이 再生塔에 依하여 限制되기 때문에 處理能力을 低下시켜서 좋지 않다.

原料油中の Ni, Cr, V, Cu, Fe 등을 鐵媒上에 活性的 形으로 析出해서, cokes 및 分解 gas 特히 水素收率을 增加시키고 gasoline 收率을 低下킨다. 따라서, 보통 常壓蒸溜潤出油, 真空蒸溜潤出油, propane 脫墨油, coking 裝置潤出油等을 使用한다.

製品의 品質 및 收率은 原料油의 性狀 및 反應條件에 따라 달라진다. 보통 gasoline $50\sim 60\text{ vol }%$, B-B 潤分 $5\sim 10\text{ vol }%$ C_3 以下의 gas $5\sim 10\text{ wt }%$ 分解輕油 $20\sim 30\text{ vol }%$, cokes $5\sim 10\text{ wt }%$ 정도이다. 이 gasoline 中 低潤分은 側鎖을 가지는 Olefine, iso-paraffine이 많고 高潤分은 比較的 芳香族이 많다. 分解 gas는 水素, methane, ethane은 적고 C_3 , C_4 炭化水素, 不飽和分이 많은 것이 特徵이며 Polymer-gasoline, alkylate, 高 octane 價 gasoline 原料 및 alcohol, ketone, 合成洗劑等 石

油化學 原料로서 重要하다.

觸媒: 世界的으로 年 數 30 萬 ton 이 使用되나, 比較的 高價이다.

天然產粘土을 活性化한 天然觸媒와 silica-alumina 合成觸媒의 2種으로 大別되며, 前者는 보통 alumina 10~20%, 酸化 Magnesia, 酸化 Calcium, 酸化鐵이 各各 2~數%, 微量의 Alkali 酸化物等이며 나머지는 silica이다.

高度黃含有油 處理用의 天然觸媒도 Kaoline 粘土를 原料로 鐵分 0.1% 以下, alumina 約 40%, 나머지가 silica의 組成으로 되어있다. Silica-alumina 合成觸媒는 alumina 含有量이 13~15%이고 나머지가 silica인 것이 標準이나, 근대 流動法에는 alumina가 25%인 것도 製造 使用된다. 이는 13% alumina 觸媒에 比해서 高價이나 觸媒活性이 安定하고 一定한 活性을 유지하는데 補給量이 적어도 되며 摩耗에 強하기 때문에 損失이 적다.

Silica-magnesia, 天然觸媒, silica-alumina 觸媒의 性能을 比較해 보면 一定 conversion에 있어서 前者가 가장 多量의 gasoline 收率을 나타내며, cokes, 分解 gas, butane의 收率이 적으며 또한 gasoline의 octane 價는 가장 낮다. Silica-alumina는 이와 反對이며 天然觸媒는 이 둘의 中間에 屬하나 그 差異는 크지 않다.

固定床 및 移動床 裝置에도 直徑 數 mm의 粒狀의 觸媒가 使用된다. 天然觸媒는 圓柱狀으로 成型된 것이다 1944年頃, 合成觸媒에도 球型의 Bead 觸媒가 發明되어 거이 이것이 使用된다. 이것은 摩耗에 強하다. 流動裝置에는 平均粒徑 $50\sim 70\text{ }\mu$ 의 粉末의 觸媒가 使用된다. 天然觸媒는 適當한 粉末度로 粉碎하였다.

合成觸媒에 關하여도 1946年頃 微小한 球狀의 MS(micro spherical) 觸媒가 完成되었다. 이것은 뾰족한 角이 없기 때문에 摩耗에 依한 損失이 적고 裝置를 侵蝕하지 않으며 流動性가 良好해서 지금까지 使用된 코트렐 電氣沈降器는 대개 사이크론으로 代替되었다.

觸媒는 酸性을 나타내고 이는 活性과 大體로 並行한다. 따라서 酸性을 取消하는 物質은 觸媒毒이 된다.

分解反應에서 作業因子는 Conversion, 溫度, 壓力, 空間速度, 觸媒滯留時間(固定床에서는 通油時間), 觸媒對油比, 時觸媒의 striping, 磨觸媒의 cokes 量等이다.

Conversion을 增加하면 分解 gas, B-B, cokes가 增加한다. Gasoline도 增加하나 국히 높은 conversion에서는 오히려 감소한다. 再生塔이 裝置의 能力を 한정자로 경우 最高의 gasoline 收率은 低 conversion 高通流量으로 얻어진다.

또한 循環없이 1回通過로서 conversion을 높이는 것은 불가능한 것으로 未變化油를 反應塔에 循環시키는 方法이 행하여진다. 이 反應溫度는 $800\sim 1000^\circ\text{F}$, 普通 $900\sim 950^\circ\text{F}$ 이다. 一定 conversion에서 反應溫度가 低下하면 gasoline 收率, cokes 收率이 增加하고 分解 gas 收率은 감소한다. 反應壓力은 大氣壓~ 30lb/in^2 (gage)이다. 直接壓力變化에 依하여 分解反應을 조절하는 경우도 없다.

空間速度는 固定床 및 移動床에서 1~3(vol/hr/vol), 流動法에서 1~5(wt/hr/wt)가 使用된다. 또한 煙觸媒의 炭素含有量은 1~2% 정도에 限定된다. 再生溫度는 1000~1200°F, 普通 1025~1100°F이다. 溫度가 높으면 燃燒速度가 커서 有利하나 after burning의 위험이 있기 때문에 과잉 空氣 기타 再生條件의 엄밀한 조절이 필요하다. 再生에 依한 觸媒의 炭素는 0.3~0.6 wt% 정도 低下한다.

2-B-a ER & E Model IV F.C.C.

常壓蒸溜裝置로부터 微粒觸媒의 流動床과 함께 U-bend 觸媒 순환 方式을 利用한 장치이다.

原料油로서는 輕油以上の 重質油가 使用되거나 直溜輕油는 量의 으로 적기 때문에 分解原料를 얻는 例가 많다.

(1) 抽頭原油를 真空蒸溜해서 그의 滴出率를 分解原料로 한다. (2) 抽頭原油 내지는 真空蒸溜殘渣油를 脱瀝數하는 方法이며 前者에 比해서 조작비가 크나 大量의 良質油를 얻을 수 있다. (3) 최근建設된 Model IV에 가끔 使用되는 形式으로 反應生成物이 精溜塔에 드리길 폐기지도 大量의 熱을 利用하기 위하여 常壓蒸溜塔底油를 上記精溜塔에 공급하고 重質分까지를 精溜塔側流油로서 採取하는 것으로 combination 方式이 認明한다.

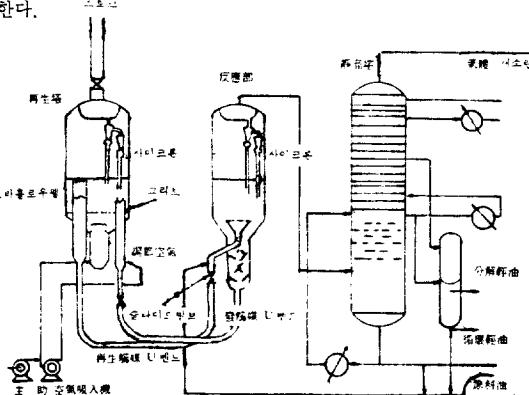


Fig 2-B-a ER & E Model IV 接触分解装置

Model IV는 ER & E의 Model I 이래의 研究와 경験에 기초를 둔 장치로서 그 特徵은 (1) 裝置가 极히 簡單화되어 있다. (2) 觸媒循環方式의 根本의 改善되었고 운전이 极히 간단하며 長期連續가동이 可能하다. (3) 反應塔과 함께 再生塔에 있어서 觸媒速度가 높기 때문에 反應塔은 小型이래도充分한 기능을 가진다. (4) 以上的 理由에 依하여 재래 장치에 比해서 建設費의 約 20%가 節約可能하다.

Model IV의 特徵은 觸媒循環方式의 劃期的 改良에 있다. Model III 가지의 循環方式은 觸媒循環量의 調節에 難點이 있었고 再生 및 煙觸媒兩塔의 壓力 變動에 依하여 逆流하는 것을 막기 위하여서는 주로 各 U-bend의 調節발브의 差壓에 依存하였다. 이 때문에 調節발브가 觸媒粒子의 流動에 依하여 현저히 침식되고 本裝置의 長期運轉을 방해하는 要因이 되었었다. Model IV에 있어서는 이 點을 U-bend를 採用해서 觸媒에

依한 Seal를 充분히 크게 해서 해결하였다. 즉 觸媒循環을 위하여 (1) 煙觸媒라이자에 選入되는 調節空氣量을 增加시키고 그 部分의 觸媒密度를 低下시킨 徒媒의 循環量은 回路端의 差壓에 依하여 定해지기 때문에 反應塔으로부터 再生塔의 觸媒循環量은 增加한다. (2) 또는 再生塔의 設定壓力을 낮추면 同一原理에 依하여 觸媒循環量이 증가된다. 단 後者の 경우에는 再生觸媒의 循環을 유지하기 위하여 再生塔 overflow well에 있어서의 觸媒層이 上昇하지 않으면 않된다. 따라서 이러한 手段은 overflow well의 高さ를 上昇시킬 餘裕의 경우에 限한다. 그러나 實際 運轉時는 煙觸媒의 循環量을 증가하면 再生塔의 觸媒層은 自然히 높아지며 이에 對하여 再生觸媒循環量도 증가하기 때문에 運轉은 지장 없이 할 수가 있게 되는 것이다.

U-bend는 大口徑의 U型 pipe로서 여타 部分에 空氣 또는 Steam選入用 tap이 數十個 붙어 있으며 觸媒가 舒畅適當한 密度(38~45lb/ft³)로 주워지도록 送氣를 한다.

觸媒: 合成 MS

運轉條件 및 製品: 反應塔溫度……928~934°F 反應塔壓力……

10.7~10.5 psig 再生塔溫度……1.080~1.092°F 再生塔 壓力 12.7~11.9 Psig.

表 2-B-a. 各製品性狀

原 料 油	輕 質 油	重 質 油	naphtha	drygas	P-B
°API	29.5	28.6	22.3	56.1	mol%
IBP	278	410	472	102	CO ₂
10%	450	456	640	132	CO
30%	556	486	654	166	N ₂
50%	628	516	666	222	H ₂
70%	680	550	686	292	C ₁
90%	750	590	712	350	C ₂ =
E. P	760	630	760	396	C ₂
C. C. R	0.06	C ₃
D. I	47.7	32.6	35.5	...	C ₃ =
O. NCFR	92.0	iC ₄
RVP	66	iC ₄
					iC ₅
					1.3
					1.7

表 2-B-b gas 製品性狀

2-B-b. UOP FCC(MS型)

MS型은 UOP社가 發明한 MS의 流動觸媒를 使用하기 때문에 裝置設計에 比 많은 改良 簡易화가 되여 初度觸媒費가 현저히 떠올리며 作業상 다음과 같은 利益을 가지고 있다.

(1) 操業費가 낮다. (2) 觸媒充填量이 적어 他裝置에 比해 $\frac{1}{2} \sim \frac{1}{3}$ 이다. (3) 热回收가 良好하다. (4) gasoline 收率이 양호하며 octane 價格이 높다. (5) 伸縮性이 있고 連接操作이 용이하다. (6) 裝置의 信賴성이 높고 積動効率이 높다.

原料油는 주로 輕油이며 原料油의 炭素量은 觸媒上에 沈積하는 炭素量과 현저히 關連性을 가지고 있는 것으로 普通 0.25% 이하로 한다. 또한 金屬不純物도 收率과 關係가 있는 것으로 鐵, vanadium, nikel, 銅이 각각 1.00ppm, 0.40ppm, 0.15ppm,

0. 10ppm 이하해야 한다.

運轉條件：中東輕油를 原料로 하여 75% conversion의 경우 反應塔, 再生塔의 反應溫度壓力은 다음과 같다.

	反應塔	再生塔
壓力 psig	10.5	16.5
溫度 °F	900	1.100

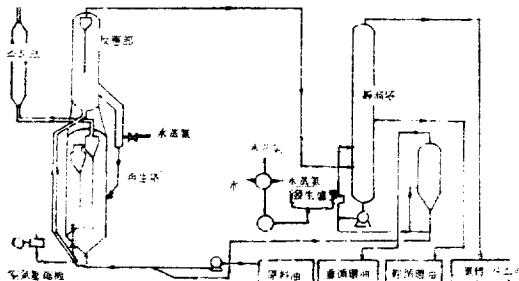


Fig. 2-B-b. UOP 流動接觸分解装置

原料油 및 製品의 性狀

Conversion 75%의 경우 생성물의 收率은 다음 表와 같다.

(原料油: °API 22.5, 黄含量 wt% 1.8)

vol%	wt%		vol%	wt%
H ₂ S		iC ₄	6.5	4.0
H ₂		iC ₄	2.0	1.3
C ₁		脫 batane gasoline	51.5	42.5
C ₂		輕循環油	16.0	16.1
C ₃ =		重 "	9.0	9.7
C ₃		觸媒沈積物	—	11.7
C ₄ =				80.0

gasoline 性狀

	°API ROP F-1單味ON F-13cc 加鉛ON			
輕 butane gasoline	55.0	5.5	92	96
10# RVP gasoline	58.0	10.0	92.8	96.5

2-B-c Shell FCC

輕油溜分等을 分解하는 法으로 cokes 및 gas의 生成을 억제

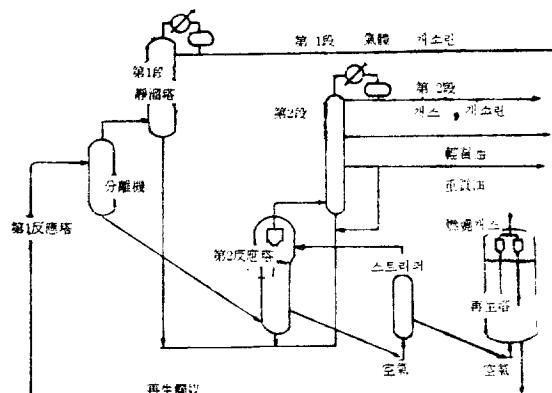


Fig. 2-B-c. Shell Two Staged ECC.

하고, 收率이 좋은 高 octane 價의 gasoline 을 製造한다.

製品은 종래의 一段式流動接觸分解와 같이 gasoline, gas 等이
얻어지나 그의 比率은 다소 差異가 있으며 또한 gasoline의
組成에도 약간 다르며 olefine 分이 比較的 많으나 octane 價는
同等이상으로 加鉛效果도 同等하다.

이裝置의 特徵은 2 個의 反應部에서 分解가 2段으로 되어지는 것이다.

表 2-B-c-1. 原料油性状
與製品收率之一例

表 2-B-c-2. 製品收率 % vol

原料油 Alberta feed stock	C ₂ - (SCF/B)	(340)
比重 API	propylene	8.0
ASTM 蒸溜試驗	propane	4.5
初 油	butylene	12.7
10%點	butane	5.1
流動點	脫 butane gasoline	53.3
殘 炭	輕油	12.2
黃分 %wt	重輕油	12.4
粘度 210°FSSU	cokes(%wt)	6.5
	轉換率	75.4

2-B-d. Orthoflow FCC

本裝置의 主目的은 비고적 燃費으로 高 octane gasoline 을 製造하는 것이다. 設計의 特徵은 各塔槽間의 觸媒의 흐름을 直接的으로 하여 pipe 内部의 摩耗를 防止하는 것이다. 基本設
計에는 두가지가 있으며 兩者가 工業的으로 成功되어 있다.

- (1) 再生塔을 反應塔 맵으로 하는 方法
 (2) 再生塔을 反應塔 위로 하는 方法

이여 이들은 立地條件에 따라 決定된다.

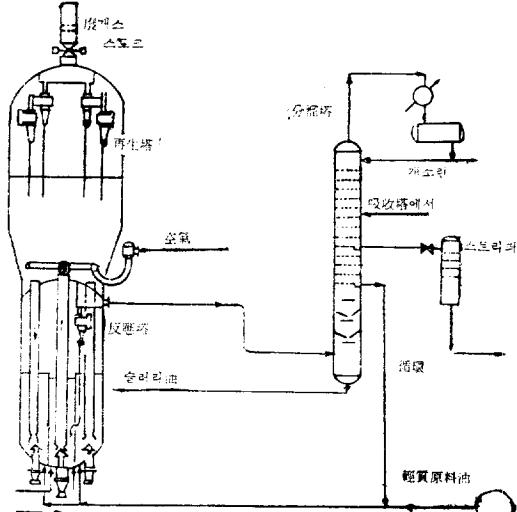


Fig 2-B-d Orthoflow FCC

공급油는 廣範圍의 輕油 즉 常壓 減壓 Visbreaking, delayed coking 等으로 부터의 輕油를 使用한다.

製品은 高 octane gasoline, 燈油, 輕油, 重油와 alkylation 또는 重合用의 olefine gas 및 燃料 gas 가 얻어진다.

運轉條件 : 反應塔溫度……885~950°F, 反應塔壓力……14~16 Psig, 再生塔溫度……1,050~1,100°F, 再生塔壓力……8~10 Psig, 觸媒油比……8~12, Space velocity……1.0~3.0 w/hr/w

收率 및 製品의 性狀 :

공급油 : 混合 gas油 bbl/day……17,000, 比重 °API……28.0 throughput 比……1.5, conversion vol.%……70.8, 輕質 gas wt%……7.8, C₃(重合用) wt%……6.9, C₄+gasoline vol.%……58.0, light cycle oil vol%……23.5.

2-B-e, Airlift TCC

Thermofor 接觸分解의 process 의 特徵은 (1) 高品質의 gas-

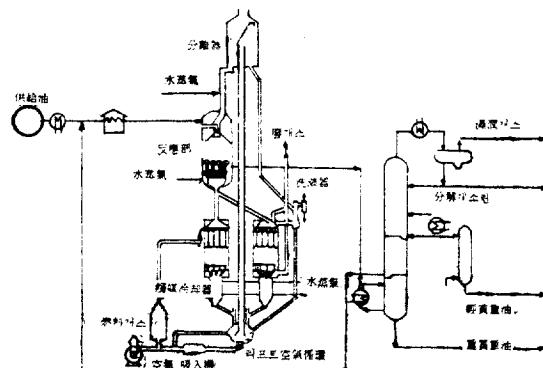


Fig. 2-B-e. Airlift TCC

oline 製造, (2) 輕油(燈油)分의 收率의 增加, (3) 殘溜油의 收率의 減少이다. 또한 TCC 장치는 alkylation 및 接觸重合 裝置의 原料를 다소 生産할 수 있다. 供給油의 性狀은 廣範而 輕油의 沸點범위라면 常壓, 減壓을 불문하고 또한 경우에 따라서도 原油 그대로도 使用되며 octane 價를 높이기 위하여서는 直溜 naphtha 를 加한다. 製品은 process 自體 또는 運轉條件의 彙力性이 커서 製油所의 要求에 마춰 gasoline의 收率과 octane 價 및 輕油를 加減할 수 있다. 또한 iso-butane 및 butane의 比率을 높이면 alkylation의 原料을 얻는데 使用하다.

TCC로부터의 gas는 不活性의 것은 포함되지 않는다. 觸媒는 여타가지가 있으나 合成 Bead 觸媒가 우수하며 경제적으로도 좋다. Baed 觸媒는 固而 安定해서 高度의 活性을 유지함과 함께 摩耗에도 둔하다. 觸媒消費의 平均은 0.27lb/bbl이다.

運轉條件 : (1) space velocity……1~2.5, (2) 觸媒·oil 比……2~5, (3) 平均反應塔溫度……480~920, (4) 觸媒活性度……25~34 CAT-A mdex, (5) recycle 比……0~2.

收率 :

原 油 的 種 類	中 東 과 Venezuela
gasoline	43.3 % vol.
輕質油 Cycle 油	27.1 % "
重質 Cycle 油	18.6 % "
C ₄	7.5 % "
C ₃	6.3 % "
C ₂ 이하	3.5 % wt
Coke	5.8 % "

(河白顯)

寶生產業株式會社

代表理事 李東仁

本社 釜山市 釜山鎮區 釜田洞 495

電話 (3) 1181, (3) 2166