

英國 石炭研究所在의 胜歌 - 石炭에서 디젤油를 뽑아낸다

石 油コスト의 상승 및 세계 에너지資源의 有限性으로 말미암아 燃燒엔진用의 적절한 代替燃料를 발견하는 일이 중요한 과제로 제기되고 있다.

세계 각처에서 石油보다 훨씬 많은 量이 매장되어 있는 石炭은 분명히 石油에 대신할만한 연료임에 틀림없다. 사실 2차大戰 중 英国과 独逸은 수백 만톤의 石炭을 수송연료로 썼으나, 그 뒤 값싼 石油가 液体연료시장에서 石炭을 몰아내 버린 것이다. 그러나 南阿共和国은例外이다. 여기서는 1955년 이래 가스化成工法을 써서 날마다 石炭 3만톤을 가공, 여기서 수송용 연료를 만들어내고 있다.

水素化反応

石炭의 보다 효율적인 液化法은 水素化反応에 의한 것인데, 이 목적을 위해 英国 石炭府의 石炭研究所(CRE)에서는 液体溶媒抽出(LSE)工法을 개발하고 있다. 澄青炭 또는 半澄青炭을 溶媒抽出法으로 액화하고 精油해서 축매 하이드로크래킹에 의해 그 맑은 抽出液을 휘발성 증류액으로 바꾸는 것이다. 이 技法은 石炭에서 순수한 炭素를 만드는 옛 날식工法에 기초를 두고 개발된 것.

이工法을 통해 1次의으로 얻는 증류액은 비등 범위에 있어서 수송용 石油연료와 맞먹지만, 프레미엄 개솔린 및 디젤油를 위한 현재 규격에 맞게하기 위해서는 2차적인 精製가 필요하다. 이런 디젤油를 石炭으로부터 얻는 작업이 石炭研究所의 조그만 工程工場에서 행해졌고, 한편 리카도 컨설팅 엔지니어즈社의 연구소에서는 高速디젤엔진에 관한 테스트가 실시되어 왔다.

石炭液化에는 石炭의 큰 分子구조의 파괴, 鉱物質 기타 불순물질의 제거, 水素의 对炭素率의改善 등이 필요하다. 연구소 실험으로 나타난 바에 따르면, 澄青炭 및 半澄青炭은 모두 LSE工法처리로 액화될 수 있다. 다만 최종적으로 얻을 수 있는 증류액의 質은 石炭에 따라 각각 다르다. 실험에 쓰인 英国석탄은 高揮發性的 약한 粘結炭으로서 미들란드地方의 대규모 생산지역에서 나온 것들이다.

熱거르기

약 6%내외의 灰分을 포함한 石炭 한 조각을 깨끗이 췈어 液化工程에 넣고 하이드로크래킹 과정에서抽出한 非揮發性油를 가지고 이것을 슬러리로 만든다. 이것을 予備加熱機를 통해 浸漬機로 펌프질해서 보낸다. 약 400°C의 온도에서 30분 내지 90

〈表-1〉 LSE工程에서 나온 中間蒸溜液成分

基礎分析(%)	피이드	175~200°C	4.9
炭素	89.2	200~250°C	33.6
水素	10.6	250~300°C	22.5
H:C(原子)	1.43	300~350°C	6.0
窒素(ppm)	1300	物理性	
酸素	0.6	中央비등점(°C)	264
硫黃(ppm)	45	15°C에서의 SG	0.950
물		15°C에서의 API	17.5
페놀		아닐린点(°C)	-12.2
OH	0.04	칼로리·세탄값	12
合計		디젤系数	1.6
蒸溜(W/O)		屈折率	1.5280
80~175°C	1.7		

분간 두면 90%까지의 石炭質이 용해된다. 용해되지 않은 炭質과 그밖의 鉱物質은 熱거르기로 분리시킨다.

거른 액으로서 이렇게 만들어진 맑은 石炭抽出液은 灰分이 0.1% 미만밖에 안되어 펌프를 써서 직접 하이드로크래커로 보낼 수 있다. 하이드로크래커는 바닥에 細粒化된 촉매를 가지고 있으며, 420°C 내지 450°C의 온도에서 公稱壓力 17MPa로 작동한다. 그리고 商業品級의 石油水素處理 촉매를 써서 石炭抽出液을 비등점 500°C 이하의 증류액으로 만든다.

보다 낮은 동작압력下에서 보다 높은 転換水準을 이루어 촉매작용을 개선해서 加工コスト를 줄여보기 위해 아직도 CRE에서는 연구가 계속되고 있다. 또한 보다 값싸고 보다 壽命이 긴 촉매가 필요하기도 하다.

하이드로크래커機에서 나오는 流出物 전체는 먼저 液体와 개스로 분리된다. 주로 水素로 된 개스는 高压下에 있으며, 再循環되기 전에 물로 세척된다. 한편 液体는 壓力排出시스템을 통해 증류실로 보내진다. 여기서 액체내에 高压으로 녹아들어가 있는 가스가 첫칸에서 제거되고 C5+액체는 둘째칸에 보내져, 高架증류액칸(320°C 이하) 및 밑바닥의 溶劑부분칸(320°C 이상)으로 분리 수용된다. 高架증류액은 2차精製를 위해 보관하고 溶剤는 石炭浸漬機로 다시 보내진다.

정확한 分離作業

2차精製는 정확한 分리작업부터 시작된다. 먼저 개솔린을 만들기 위한 나프타(초기비등점을 200°C로)製品과 디젤油 및 가스 터빈油를 만들기 위한 중간증류액(200°C 내지 320°C)으로 분리하는 것이다.

直溜중간증류액으로 분류된 물질의 성분은 〈表-1〉과 같다. 芳香성분이 많은 이 물질의 세탄값은 극히 낮다. 그러나 石炭油 3과 가스油 1의 비율로 섞은 기름은 덤프 트럭의 디젤 엔진을 움직일 수 있다.

초기의 연구소 실험에 나타난 바에 따르면, 二環 및 三環芳香성분은 쉽게 硬化되어 直溜중간증류액의 것보다 훨씬 높은 계산된 세탄값을 가진 나프텐

또는 시클로파라핀類型의 製品을 만들어 냈다. 엔진試驗에 쓸만한 製品分量이 改造된 2리터짜리 투브式 하이드로크래커내에 준비되었다. 그리고 硬化製品의 산출량은 최대로 늘리고 나프타 및 가스의 산출량은 최소로 줄일 목적으로 크래킹을 되도록 줄일 수 있는 식으로 반응기의 與件을 조절했다. 이 때문에 촉매를 신중히 끌라야 했고, 하이드로크래킹 때보다 낮은 온도에서 작동을 해야 되었다.

그 결과 나온 것이 中間증류액파이드의 101%에 해당하는 硬化製品의 產出物이었다. 또한 水素가 보다 경제적으로 사용된 사실도 이 결과에 나타났다. 무게로 따져 水素消費는 파이드의 겨우 2%내지 3%에 불과했고, 消費된 水素의 97%는 液体제품중에 나타난 것이다.

말썽스런 악스는 없어

石炭에서 빼낸 이 燃料는 英国표준규격BS2869를 만족시키는 製品이며, 石油ガス油에 비해 몇 가지

〈表-2〉 石炭油디젤燃料의 調査資料
(比較를 위해 BS 2869 資料포함)

	石炭油 디젤연료	BS2869	
		A 1級	A 2級
37.8°C (센티스 토크)에 있어서 의 動的粘性度	最小	3.5	1.6
세탄값	最大	6.0	6.0
炭素찌끼, 램즈 버림10%찌끼에 대한 質量%	最小	46	50
증류, 357°C에서 回收分量을 %로	最大	0.11	0.2
引火点 (閉鎖된 페스카마틴)	最小	98	90
물含量% (分量)	最大	39°C (77°C스트립)	55°C
沈澱物%	最大	0.01	0.05
灰分% (質量)	最大	0.01	0.01
硫黃%	最大	0.01	0.01
銅腐蝕실험	最大	10ppm	0.5
常温거르개플러 깅 · 포인트 (°C)	最大 여름 겨울	1	1
		0 3月/9月 -53° 10月/2月	0 3月/11月 - 9°C 12月/2月

장점들을 가지고 있다(表-2를 참조). 극히 낮은
凝結点과 낮은常溫거르개플러깅 포인트로 짐작할
수 있듯 말썽스런 왁스類가 전혀 안들어 있는 것이다.
밀도가 높기 때문에 単位質量當出力이 크며
硫黃含率도 극히 낮다. 투명하고 물처럼
보이는 기름이지만 약간 푸른 빛을 띠고 있고, 개
스 오일과 완전히 혼합될 수 있으며 시일이 지나도
變色이 조금밖에 되지 않는다.

실험에는 $150 \times 128\text{mm}$ 의 리카아도 프로테우스單軸
연구용엔진이 쓰였다. 이 엔진은 古典的인 디이프 바
울 燃燒장치를 가지고 있고, 비교적 높은 선회 나사
선흡입구가 있어 大型‘프리미엄’식 트럭 엔진의 전
형적인 것이다. 秒當 15내지 37회전의 負荷속도에
서 1.4MPa 까지의 性能을 外部부우스트의 空氣공
급으로 낼 수 있다. 실험은 自然吸氣 조작에만 국
한되었다.

좁게 자른 硬化연료 少量을 가지고 해 본 制限된
실험으로 만족할만한 性能을 얻을 수 있다는 사실
이 곧 드러나, 이번에는 넓게 자른 연료 50kg 을 가
지고 평가해 보기로 한 것이다. 이 프로그램은 3
가지 실험속도에서 負荷범위의 消費曲線을 그리게
함으로써, 세탄값基準値를 얻고 性能수준을 수립해
보자는 것이었다. 다음과 같은 汚染排氣가 있었음
이 또한 확인되었다. ▶ 酸化窒素 ▶ 타지 않은 炭
化水素 ▶ 一酸化炭素 ▶ 微粒物質

「온荷重」의 경우

모든 실험은 최소브레이크의 특정연료소비라는 최
적성능으로 시간적으로는 「온荷重」여건 下에서 행
해졌다. 制御실험은 道路차량용의 개스油로 실시했
다.

發火性이 알려진 여러가지 石油系연료를 써가지
고, 이 石炭抽出연료의 基準세탄값이 46임이 판명
되었다. 따라서 현재의 商業연료들보다 밀도가 5%
더 높은 이 石炭基調연료가 보다 경제적인 것으로
나타난 것이다.

이 실험연료의 排氣가 대체로 깨끗했던 것은 在來
연료에 비해서 비교적 낮은 증류곡선 때문이었을 것
이다. 연기 및 타지 않은 炭化水素에 관해 특히 중
점을 두고 성능媒介變數에 대한 증류의 효과를 규
명하기 위해 추가적인 실험을 해 볼 예정이다.

실험에 나타난 排氣의 경향은 予想한 바대로였다.
두가지 연료가 경쟁적인 성능을 나타내 산화질소의
배출량은 비슷했으나, 연기와 微粒子(먼지) 수준은
石炭에서 떠낸 연료쪽이 낮았다. “온荷重”에서 一
酸化炭素量이 줄어들었다는 면으로 연기水準이 낮
다는 사실이 확인된 것이다.

아직 調査할 일 많아

실험연료의 높은 炭化水素水準은 그 속의 극히 가
벼운 부분이 증발되어 연소를 받들기에는 너무 약한
混合氣帶를 형성했기 때문이었다. 이 연료의 세탄
값이 비교적 낮다는 사실 역시 연소시작 때에 予備
配合한 연료의 量을 늘리게 되어 이로 말미암아 炭
化水素의 수준이 더욱 늘어나게 된다. 이 중요한 영
역은 앞으로 더 조사해 봄야 할 것이다.

이렇듯 이 실험들은 石炭序이 개발한 LSE 工法
이 65%의 전체 热效率로써 만족스러운 중간증류
연료를 만들어낸다는 사실을 보여주었다. 무게로
따져 抽出단계에 들어가는 석탄의 40%까지가 제트
가스 오일범위내의 증류액으로서 얻어진다. 실험으
로 계산되는 디젤부분의 세탄값으로 어떠한 在來식
디젤 엔진도 움직일 수 있고, 그 소비량도 보통의
디젤油의 그것과 견줄만하다. 排氣容量수준은 대체
로 낮은 증류곡선으로 말미암아 비교적 낮다.

마지막으로 타지 않은 炭化水素의 경우를 빼고
는 개스排氣量은 石油基의 연료의 경우와 비슷하다.
이것은 아마도 石炭基연료의 가벼운 프렌트엔드 때
문일 것이며 이 점은 앞으로의 연구과제로 남는다.*

〈駐韓英國大使館 제공〉

● 照会処 :

① Coal Research Establishment,
Stoke Orchard, Cheltenham,
Gloucestershire GL42 4RZ,
England.

② Ricardo Consulting Engineers Ltd,
Bridge Work, Old Storeham Road,
Shoreham-by-Sea, West Sussex,
England.