

<技術編>

有機高分子藥品의 諸問題

日本大内新興化學工業株式會社

고무研究部 標本裕助

<承前>

3. 老化防止剤

老化防止剤는 고무以外의 プラス틱, 캠유, 油 등에 도 使用되고 있으나 基本的으로는 最近이 되어도 그다지 큰 變化는 없다.

지금과는 相異한 세로운 原料源이 나타나면 또 세로운 것이 나을 可能性도 있다.

老防剤는一般的으로 고무속을 移動하여 各種의 環境變化에 依해서 고무表面으로부터 挥散등에 依해 상실되어 간다.

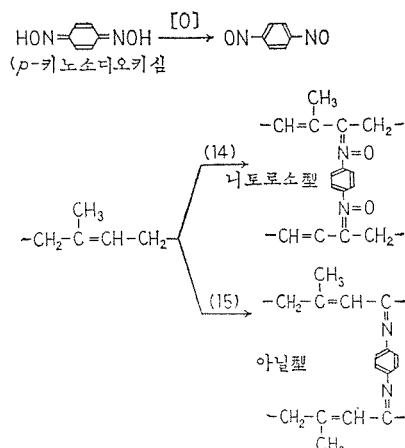
특히 加熱이나 溶劑, 물等의 接觸이 있을때에 問題로 되며 고무속에 固着시키려고 하는 생각이 나왔다. 이것은 所謂 아닥트고무 等에서 보여지는 例로서 鹽化 알루미늄等의 觸媒를 使用해서 液狀고무에 아민類나 폐놀類를 結合시켜서 老化防止效果를 얻고 있다¹¹⁾. 反應性老化防止剤에 對해서는 이미 詳細한 資料¹²⁾도 發表되어 있으며 Cain¹³⁾ 등의 보고도 周知되어 있다. Cain 等은 天然고무에 置換芳香族ニトロ소化合物을 反應시켜 고무에 結合한 p-페니렌디아민 誘導體의 老化防止剤를 얻고 있다.

여기서 얻어진 加硫物은 물이나 有機溶剤로 抽出해도 優秀한 耐老化性을 갖고 있다. 例를 들면 p-니트로소 디페닐아민을 天然고무에 로오루上에서 50°C 또는 70°C로 첨가하고 카아본블랙을 인터어 날믹서로 其他의 加硫促進剤, 硫黃等의 配合剤는 로오루上에서 70°C 以下로 첨가한다.

140°C로 10~40分(配合處方에 依해서 相異한다)으로 加硫하여 加硫物을 메타놀, 아세톤, 크로토호흡 混合溶剤에 依한 抽出이나 기어오오분에 依한 100°C의 老化試驗등을 行해서 普通의 老化防止剤(例를 들면 N-페닐-N'-이소프로필-p-페니렌 디아민等)와 比較해서 그 耐抽出性을 證明하고 있다.

똑같은 事實이 天然고무 라텍스加硫物에 對해서도 報告되어 있다. 이와 治似한 現象은 이미 以前부터 市販 되고 있는 키노이드加硫剤. 例를 들면 p-키논 디오키심에 依한 加硫에서 보인다. 即 에어드라이시이트: 100, 酸化亞鉛: 10, 스태아린酸: 1.5, 輕質炭酸칼슘: 30, 表面處理 炭酸칼슘: 20, 酸化지탄: 10, 리토풀: 10, 硫黃: 2.5, 加硫促進剤 MBTS: 1.0에 加硫剤 p-키논디오키심(暗紫褐色粉末): 1.0을 追加配合해서 140°C, 20分 加硫物은 褐色으로 着色하나 이 加硫고무에 同一配合으로 p-키논디오키심 無첨가加硫物(白色)을 密着시켜 14日間 放置해도 白色加硫고무에 着色部分의 移行은 確認되지 않았다.

p-키논디오키심의 가교機構는 다음과 같이 보고 되어 있다¹⁴⁾¹⁵⁾.



4. 移行, 汚染, 着色

加硫고무속에서의 고무藥品의 移行은 加硫物의 物性, 耐老化性, 汚染性, 衛生性등과 密接한 關係가 있

으며 이들에 關聯하는 과거의 報文資料에는 다음과 같은 것이 있다. Kemperman¹⁶⁾은 오존劣化防止剤의 着色性의 激甚한것일 수록 老化防止性能이 우수하다고 되어 있으나 그 原因에 對해서는 言及되어 있지 않다.

溶解性에 對해서 文獻^{17)~19)}도 있으나 汚染과의 直接의 關聯性은 不明이다.

然이나 Spacht 등²⁰⁾은 老化防止配合加硫物을 他の 고무 加硫物와 同時に 오오본속에서 老化시킨 實驗結果로부터 老化防止剤의 挥發性과 移行性의 關聯性을 確認하고 있다.

한便 Van Amerongen²¹⁾은 고무속의 配合剤의 擴散에 對해서 詳細한 報告를 하고 있으며 그中에서 擴散과 고무의 種類, 環境條件等의 關聯性도 감안하여 老化防止剤나 加硫促進剤의 擴散은 가스體의 擴散에 治似하다고 되어 있다.

또한 Gardiner²²⁾는 各種 엘라스토머에 간의 加硫系의 擴散에 對해서 位相差顯微鏡에 依한 檢討를 行하고 그 擴散 거리는 時間의 平方根에 比例한다고 하고 있다. Lewis等²³⁾도 天然고무, 合成고무속의 加硫促進剤나 老化防止剤의 擴散에 對해서 同位元素를 使用해서 行한 實驗結果를 報告하고 있으며 2,6-디-tert-부틸-4-메칠페놀은 擴散性이 他の 비스페놀系 老化防止剤나 아민系 老化防止剤보다 크며 시스폴리부타디엔이 SBR이나 天然고무에 比해서 擴散이 대단하다고 하고 있다.

또한 最近에 이르러 고무工業技術員會 第4 特別研究委員會 第3小委員會는 EPDM과 SBR의 브렌드系에 對해서 加硫剤, 加硫促進剤의 溶解性, 移行性를 檢討하고 薄層 크로마토그라피方法, 膨潤方法, 热差分析方法등으로 實驗을 行하고 加硫促進剤의 移行은 SBR→EPDM 보다 EPDM→SBR의 편이 일어나기 쉽고 温度의 上昇에 依해서 더욱 심해진다고 하며 加硫促進剤, 加硫剤의 各種고무에 對한 용解性등에 對하여 發表하고 있다²⁴⁾.

프로세스油, 伸展油의 移行에 對해서는 棚谷等의 報文 등^{25)~29)}이 있으며 프로세스油에 依한 配合고무의 汚染性이나 그 汚染物質의 分離를 行하고 있다. Hummel 등³⁰⁾도 天然고무에 對하여 推出方法으로 擴散恒數를 測定하고 있다.

다음으로 2,3의 實驗에 對해서 말하겠다. 表 5에 表示하는 配合加硫條件으로 페닐- β -나프칠아민(老防剤D) 配合加硫物 N-페닐-N'-이소프로필- p -페니렌디아민(810-NA) 配合加硫物 및 이들 老化防止剤를 配合안한 加硫物의 3種類의 試料(150mm×150mm, 두께 1mm)를 만들어 이를 3種類의 試料를 圖5에 表示하는 것처럼 幅 20mm 길이 40~70mm의 크기로 끊어서 잘 素練한 페엘쿠레이프의 벤젠溶液으로 재빨리 貼付시킨다.

即 老化防止剤D 配合加硫物에 老防剤를 配合안한 加硫物 10장을 貼付한 것을 試料 1로 하고 同様으로 老防剤 810-NA를 配合한 加硫物에 老防剤를 配合안한 加硫物 10장을 貼付한 것을 試料2로 했다.

이 試料1 및 2를 도람形의 自家製鐵板紫外線 暴露試驗機(東芝製 H400F 水銀燈使用)에 固定해서 老防剤의 移行速度를 試料의 側面 및 上面의 着色狀態로 判定했다.

圖6에 그結果를 表示한다.

또 다음에 表示하는 方法으로 汚染着色이 가장 問題로 되어 있다.

表 5 配合 및 加硫條件 140°C×20分加硫

配合番號	1	2	3
페엘쿠레이프	100	100	100
酸化亞鉛	10	10	10
스테아린酸	1.5	1.5	1.5
硫黃	2.5	2.5	2.5
混合加硫促進剤(Mix No. 2)	0.8	0.8	0.8
輕質炭酸칼슘	30	30	30
表面處理炭酸カル슘(白艷華cc)	20	20	20
酸化지탄	10	10	10
리토폰	10	10	10
老防剤D	1	—	—
" 810-NA	—	1	—

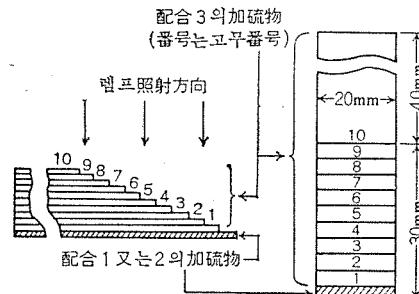


圖 5 고 무 試 料

老化防止剤에 對해서 表6의 配合加硫條件 圖7에 表示하는 裝置로 實驗을 行했다. 加硫고무 試料는 裝置에 付着한 채로 前述한 紫外線 照射를 行했다.

또한 本實驗에 선 고무試料는 密着시켰을 뿐으로서 고무溶液은 使用하지 않았다. 暴露는 連續 336時間(14日間)行했다. 또한 스크류우록크에 장착하는 加硫고무 시료 即 老防剤配合고무와 老防剤無첨가고무의 짜맞춤은 어느것이든 포리미어의 種類를 同一하게 하였다. 實驗의結果를 收集하면 다음과 같이된다. 포리미어 10種類에 對해서는 크게 둘의 그룹으로 나누어 진다.

그하나의 그룹은 老防剤에 依한 着色部分이 移行하기 쉬운 그룹으로서 NR, SBR, BR, EPDM, CR이 列舉된다.

他의 그룹은 移行하기 어려운 그룹으로서 NBR, CSM

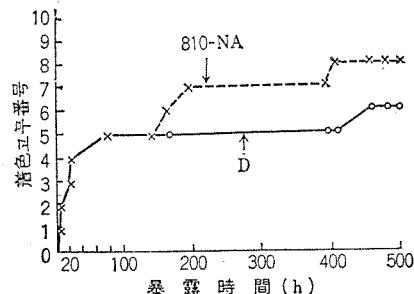
表 6 配 合 加 硫 條 件

基礎配合 포리머어 : 100, 酸化亞鉛 10, 스테아린酸 : 1.5, 輕質炭酸칼슘 : 30, 表面處理炭酸칼슘 : 20, 酸化지탄 : 10, 리트폰 : 10, 老防劑 : 1

포리머어	加 硫 系	加硫系配合量	加硫條件 (°C × min)
NR	硫黃-디벤조치아졸디슬피드	2.5—1	140×20
SBR	"	2—1.5	150×40
BR	"	2—1.5	150×30
EPDM ¹⁾	硫黃-디벤조치아졸디슬피드-테트라메칠치우람디슬피드	1.5—1.3—0.2	150×30
NBR	硫黃-디벤조치아졸디슬피드	1.5—1.5	150×40
CR ²⁾	MgO-ZnO-에치렌치오우레아	4—5—0.5	150×20
CSM ³⁾	MgO-디펜타메치렌치람테트라슬피드	10—2	150×30
CPE ⁴⁾	MgO-에치렌치오우레아	10—4	160×50
IIR	硫黃-테트라메칠치우람 디슬피드-멜카푸토벤조아졸	2—1—0.5	160×20
鹽素化부칠고무	硫黃-테트라메칠치우람 디슬피드-디벤조치아졸디슬피드	2—1—1	150×10
BR-IIR 브랜드	硫黃-테트라메칠치우람 디슬피드 매카푸토 벤조치아졸	2—1—0.5	160×適正

1) 라이트프로세스油 10phr첨가, 2) 酸化亞鉛 5phr첨가

3) 酸化亞鉛, 스테아린酸 無첨가



退色試驗用水銀램프
東芝製 H-400F 最強スペクト 365mμ
放射限界 280mμ 試驗機內溫度 37°C
고무試料片의溫度 51°C

圖 6 暴露時間과 着色의關係

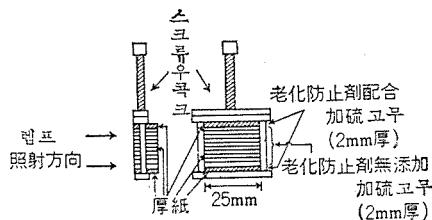


圖 7 實驗用 고무試料 裝置

(크로루슬픈화 포리에치렌), CPE(鹽素化 포리에치렌), IIR, 鹽素化부칠고무이다. 이原因으로서는 포리머어의 極性基의 有無, 二次轉移點의 포리머어自身의 性質外에 配合한 老防劑의 分子量이나 構造, 老防劑自身의 着色性, 포리머어의 架橋度등이 推定된다.

即 포리머어의 極性基의 含有量이 많으며 二次轉移點이 높으며 配合老防劑의 分子量이 크게 分子에 가지가 잘리는 구조가 있으며 着色性이 적은 것일수록 오

염 移行이 적어지며 포리머어의 가교密度를 올리는 것도 汚染이행을 防계하는 것 같다.

實驗을 行한 老化防止剤 試料 속에서부터 6-에토커시 2, 2, 4-토리메칠-1, 2-디히드로 키노린(AW), 페닐-β-나프칠아민(D), N-페닐-N'-이소프로필-β-페니렌디아민(810-NA)을 代表的으로 채택해서 한 實驗結果의 一部를 表7에 表示한다. (또한 AW는 液體, D, 810-NA는 固體이다)

그래서 다음에 上記한 포리머어 가운데서부터 着色性, 移行性이 鑑定했는것으로서 BR를 採用하여 移行性이 적은것으로서는 IIR를 採用해서 兩者의 브랜드포리머어에 對해서 810-NA를 1 phr 配合加硫해서 同一장치를 使用해서 同樣의 條件으로 連續 1,000時間 照射를 行했다. 이때의 着色部分의 移行거리를 表8, 表9에 表示한다. (老防剤 配合加硫고무의 着色만으로서 全然 汚染移行이 없으면 汚染移行거리는 0으로된다), 表9에서 例를 들면(BR/IIR)→BR의 項에서 17.0이라고 있는 것은 BR과 IIR의 브랜드比 75:25의 포리머어에 810-NA를 1 phr 配合加硫한 고무試料로부터 老化防止剤無添加, BR單味加硫物에 의 汚染移行거리가 17mm이란것을 의미한다.

表8로부터 AW와 같은 液體의 老化防止剤가 반드시 固體의 老防剤보다 汚染移行하기 쉬운것은 아니란 것 이 理解된다.

表9, 圖8로부터는 汚染移行이 鑑定한 BR과 적은 IIR의 브랜드의 경우는 大體로 그 브랜드比에 應해서 汚染移行性이 變化하는事實, BR→IIR의 汚染移行은 거의 없으나 IIR→BR의 汚染移行은 极히 큼을 알수있다. 結局 IIR과 같은 汚染移行이 적은고무에는 隣接한 老化防止剤가 含有된고무가 BR과 같은 汚染移行性이 鑑定한 고무라하드라도 거의 汚染은 이행안함을 알수있다.

圖9, 圖10은 Van Amerongen¹⁾ 發表한것으로서

表 7 實驗結果

포리머의 종류	老防配合加硫고무의 빛깔			老防剤配合加硫고무로부터 老防剤無添加加硫고무에의 汚染移行狀態
	老防剤 AW	D	810-NA	
NR	黃褐色	黃褐色	黑色	어느것이든 移行性大
SBR	茶褐色	灰色	"	어느것이든 移行性大
BR	茶色	茶色	茶褐色	"
EPDM	"	黑色	黑色	"
NBR	"	茶色	"	어느것이든 移行性中程度
CR	"	黑色	"	어느것이든 移行性大
CSM(크로루슬론화포리에치렌)	"	褐色	褐色	어느것이든 移行性無
CPE(鹽素화포리에치렌)	"	茶褐色	"	"
IIR	"	黑色	黑色	"
鹽素화부틸	"	褐色	褐色	"
BR-IIR브랜드	×	×	茶褐色	移行性有

× : 實驗省略

表 8 暴露時間 1,000時間後의 汚染移行距離
(單位 : mm)

포리머의 종류	老防剤 AW	D	810-NA
NR	7.7	6.0	8.7
SBR	3.4	4.0	3.0
BR	10.6	9.2	14.6
EPDM	2.2	11.0	4.7
NBR	0.2	0.2	0.62
CR	3.6	4.8	3.6
CSM(크로루슬론화 포리에치렌)	—	—	—
CPE(鹽素화 포리에치렌)	—	—	—
IIR	—	—	—
鹽素화 부틸	—	—	—

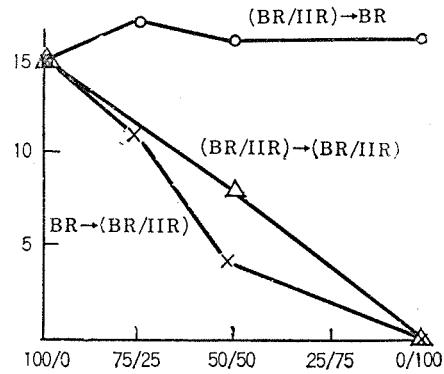
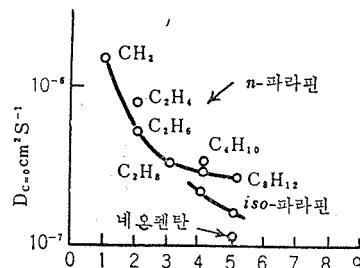
表 9 BR/IIR(브랜드) 810-NA配合加硫物
의 暴露時間 1,000時間後의 移行距離
(圖 8 參照)

(單位 : mm)

移行方向	BR반	75/25 브랜드	50/50 브랜드	IIR반
BR→(BR/IIR)	15.0	11.0	4.2	0
(BR/IIR)→BR	15.0	17.0	16.0	16.0
(BR/IIR)→(BR/IIR)	15.0	×	8.0	0

× : 未實驗

고무속의 파라핀類의 擴散係數는 파라핀의 炭素數가增加하면 減少하며 같은 炭素數라도 가지가 같리는것이 있는分子의 편이 작아진다. 圖11, 12도 同氏가 發表한것으로서同一溫度에선 글라스 轉移點이 높은 포리머에일수록 窒素ガス의 擴散恒數가 작으며 NBR의 경우는 아크리로니토릴 含量이 많아질수록 氣體分子의 擴散恒數는 減少한다고 되어 있다.

圖 8 BR-IIR 브랜드 加硫物의 暴露時間
1,000時間後의 汚染移行距離(老化防
止剤 N-페닐-N'-0|소프로필-p-페ニ
렌디아민 配合)圖 9 40°C에 있어서의 天然고무 加硫物에
서의 파라핀類의 擴散係數²¹⁾

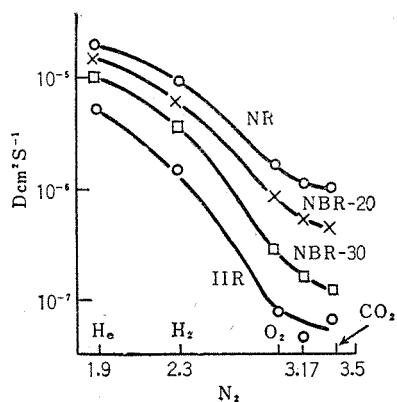


圖10 25°C에 있어서의 가스分子의 直徑과
各種 고무에서의 擴散係數²¹⁾

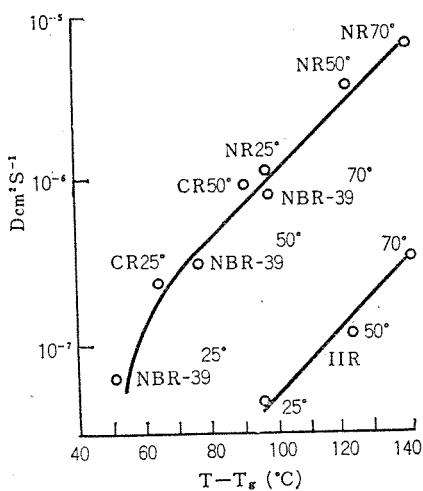


圖11 各種의 포리머의 글라스轉移點 測定溫度와 窒素가스의 擴散係數와의 關係²¹⁾

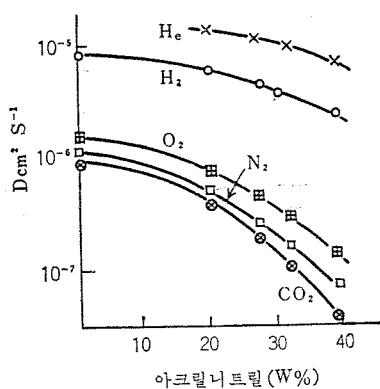


圖12 NBR의 아크리로니트릴 含有量과 擴散係數의 關係²¹⁾

5. 結

以上 有機고무藥品의 某個의 話題에 對해서 記述했다. 新しい 아이디어가 發表되어도 實用化된 것은 적다.

고무藥品의 경우는 他의 藥品과 상이하여 토오루나 박서어의 例 등에서 볼 수 있는 加工條件의 問題도 있으며 使用條件가 极히 严格하다. 工業藥品인 以上 原料供給의 問題나 코스트가 關聯해서 보면 그저 性能의 問題만으로서는 解決하기 어렵다. 其他 過剩品質도 問題가 될 것이다.

衛生思想의 向上과 함께 人體에의 接觸을 避ける 意味에서 從來의 粉末狀의 有機고무藥品의 形態가 變하고 있는 中이나 이 傾向은 今後도 繼續될 것으로 생각된다.

引用文獻

- 1) A.A. Dibbo : *Trans, Inst, Rubber Ind.*, 42, No. 4. T 154(1966)
- 2) 韓國化社 : 特開昭 47-42850
- 3) 바이엘社 : " 47-22443
- 4) 和蘭公開明細書(Dutch Offenlegungsschrift No. 6803363(1968)
- 5) H. Westlinning ; *Rubber Chem, Technol.*, 34, 1194 (1961)
- 6) US. 3097193(1963)
- 7) 러버어 다이제스트社編 : 고무프라스틱配合藥品 p.56 (1974)
- 8) M.E. Cain, G.T. Knight, P.M. Lewis, and B. Saville ; *J. Rubber Res. Inst. Malaya* 22, 289(1969)
- 9) C.S.L. Baker, D. Barnard, and M. Porter ; *Rubber Chem, Technol.*, 43, 501 (1970) J. I. Cunneen, PhD, Dsc ; 天然高分子, 6 No. 4~5(7~8月) 151(1974)
- 10) A.B. Sullivan ; *J. Org. Chem.*, 31, 2811(1-966)
- 11) 韓國化社 : *Chem, Abstr.*, 61, 3283C(1964)
- 12) 山本隆造 : 日高分子誌, 46, 4(1973)
- 13) M.E. Cain, G.T. Knight, P.M. Lewis and B. Saville : *Rubber*, J., 150, No. 11, 10 (1968)
- 14) P.J. Flory, J. Rehner ; *Ind Eng, Chem.*, 38, 500 (1946)
- 15) 橋瀬恭平, 荒井哲夫, 志賀徹也 : 日高分子誌, 33, 513(1960)
- 16) Dr. Kempermaner, T., Dr. Clamoroth, R., Palla. H ; *Kautschuk Gummi, Kunststoffe*, 18, 638(1965)
- 17) 田中瑞穂, 澤田豊衛 : 日高分子誌, 37, 761(1964) <20P로>

$G ; = r^2 - r_m^2$
 $G_o ; = r_0^2 - r_m^2$
 t : 코오드張力
 n : 코오드 박은數
 ε : 歪 添字 x x 方向
 y y 方向
 c 코오드歪
 φ 徑方向
 θ 周方向
 γ : 剪斷歪
 κ : 曲率變化 添字 x x 軸周
 y y 軸周

xy 비틀어짐
 φ 徑方向
 θ 周方向
 E_c : 코오드 1本當 모듈러스
 $(\sigma_{rx}, \sigma_{ry}, \tau_r)$; 고무의 x方向, y方向, 剪斷의 應力
 E_r ; 고무의 彈性率
 G_r ; 고무의 剪斷剛性率
 ν ; 포아松比
 ζ ; 異方性比 ($= c_{11}/c_{22}$)
 ω ; 回轉角速度
 (77. 3. 日本 고무協會誌)

〈7 p 에서〉

- 18) 뉴포트社 카달로구
 19) E.L. Latos and A.K. Sparks; *Rubber J.*, 151, No. 618(1969)
 20) R.B. Spacht, W.S. Hollingshead, H.L. Bullard and D.C. Wills; *Rubber Chem., Technol.*, 38, 134 (1965)
 21) G.J. Van Amerongen; *Rubber Chem., Technol.*, 37, 1165(1964)
 22) J. Brooke gardiner; *Rubber Chem., Technol.*, 41, 1312(1968)
 23) J. E. Lewis, M.L. Devinery, JR., and L.E. Whittington; *Kautschuk Gummi, Kunstsstoffe* 22, No. 7359 (1969); *Rubber Chem Technol.*, 42, 892 (1969)
 24) 第4 特別研究委員會 第3 小委員會: 日고무協誌,

- 45, 745(1932)
 25) 棚谷篤志郎: 日고무協誌, 43, No. 3 212, 217 (1970)
 26) M.L. Devinery, J.R., L.E. Whittington and B.G. Cormann; *Rubber Chem. Technol.*, 44, 87 (1971)
 27) J.E. Lewis and M. L. Devinery, Jr.; *Rubber Chem., Technol.*, 40, 1570(1976)
 28) J.E. Lewis, M.L. Devinery, Jr., and B.G. Corman; *Rubber Chem., Technol.*, 42, 474(1969)
 29) B.G. Corman, M.L. Devinery, Jr., and L.E. Whittington; *Rubber Chem. Technol.*, 43, 1349 (1970)
 30) K. Hummel and H. Eberharot; *Kautschuk Gummi Kunststoffe*, 28, 9 (1975)

(1976. 5. 日本 고무協會誌)

◎ 會誌活用 案內

會員社에서는 今月號本誌中 下記事項에 變動부 分이 있을 때에는 12月10日限 알려주시고 其他 PR事項이나 새消息도 있을 때는 함께 차료를 보내주시면 揭載해 드리겠습니다. 期限까지 回報가 없을 때에는 該當事項이 있는 것으로 看做 처리하겠습니다.

- ① 會員社의 營業所 및 代理店一覽表
- ② 廣告
- ③ 表紙 4面 記載事項

◎ 廣告를 揭載해 드립니다

本誌는 國內唯一의 타이어 專門誌로서 各界各層에 讀者를 確保하고 있습니다.

더우기 輒近 타이어에 對한 認識度가 漸高하는 傾向에 따라 本誌를 읽고자 하는 希望者數 또한 漸增趨勢에 있어 그 普及網이 더욱 擴張되었습니다.

그리하여 本誌는 企業發展과 製品宣傳에 寄與할 수 있는 各種有料廣告를 실어 드리고자 하오니 많은 利用 있으시기 바랍니다.

急發進 急브레이크 때엔

想起하여 주십시오

타이어 原料의 70%는

石油라는 것을!