

## 고무用充填劑와補強作用

李 明 煥

### I) 고무用充填劑

고무用充填劑는活性 또는補強性無機充填劑와不活性無機充填劑로區分하고 있다. 補強性無機充填劑에는 carbon black을 비롯하여 亞鉛華, 表面處理沈降炭酸칼슘, 炭酸마그네슘 超微分 silica系補強劑等이 있으며 不活性無機充填劑로는 炭酸칼슘, clay 硫藻土, talc 等이 있다.

#### 1) 補強性無機充填劑

配合고무의 引張硬度, modulus, 硬度, 摩耗抵抗, 引裂抵抗等의 物理的性能을 改良하는 配合剤를活性 또는補強性充填劑라 한다. 補強剤의 고무에對한作用은 加黃이나 促進機構와 같이 化學的인 것이 아니고 주로 物理的인 것으로서 이에對한 因子로는

- ① 粒子의 크기(粒子의 比表面積)
- ② 고무와의 親和力
- ③ 粒子의 形狀
- ④ 고무中의 分散性

等이며 이 外에 充填劑의 添加量 充填劑의 化學組成結構에 基因하는 化學作用, 光學的性質, 充填劑의 pH 促進剤의 化學反應性 吸着性, 充填劑의 含水率結合水分에 依한 加黃의 促進遲延等의 作用要素를 들 수 있다. 天然고무에 있어서도 補強剤는 重要하지만 合成고무의 大部分은 純고무 狀態로는 그 機能을發揮하기가 어려우므로 特히 意義가 크다.

補強剤中에서 最大的位置를 차지 하고 있는 것으로는 carbon black이 있으며 이에對한 種類는 대단히 많으며 製造方法을 비롯하여 構造, 組成과 性質等에對하여 많은 研究가 진행되고 있다.

#### 1-1) Carbon black

carbon black은 gas, oil 等의 含炭素物質을 不完全燃燒 또는 热分解 시켜 얻은 微粉末物質로서 이의 主成分은 炭素이며 比較的 均一한 組成을 갖고 있는 것이 工業的으로 많으며 一般的으로 組成이 均一치 않은 것은

carbon black이라 칭하지 않는다. carbon black은 고무用 black 이외에도 電池用 black 等이 있으나 거의 고무用 black으로서 이는 特性에 따라 여러 가지 種類가 있으며 取扱하기 便利하게끔 製品이 粒狀으로 되어 있다.

한편 carbon black은 製造方法에 따라 不完全燃燒法 black, 連續不完全燃燒 furnace black, 不連續分解 furnace black 連續熱分解 furnace 法 black이 있으며 不完全燃燒法 black의 代表의 것은 channel black이다. 連續不完全燃燒 furnace 法 black과 不連續熱分解 furnace, black들은 보통 furnace black이라 칭하며 特히 많은 品種이 있다. 連續熱分解 furnace 法 black으로서는 acetylene black이 알려져 있으며 原料를 天然 gas로 하는 것을 gas black, naphthalene을 原料로 하는 것을 naphthalene black, anthracene을 原料로 하는 것을 anthracene black이라 한다. furnace 法으로는 天然 gas를 原料로 하는 것을 gas base, 炭化水素를 原料로 하는 것을 oil base라고 한다.

#### 1-2) 亞鉛華

比重이 5, 6이며 製造은 America 法과 France 法으로 大別한다. America 法은 亞鉛華原礦에 따라 直接亞鉛華를 만드는 方法으로서 純度는 낮으나 價格이 簡利點이 있다. 한편 France 法은 金屬亞鉛을 原料로 한 것으로서 純度가 높으며 電氣亞鉛으로 만든 것을 一號亞鉛華라고 蒸溜亞鉛으로 만든 것을 三號亞鉛華라 칭하며 三號亞鉛華는 鉛분이 매우 많으며 色物에는 使用치 않는다.

또한 亞鉛華는 促進助剤로서 최고의 重要한 position에 있으며 白色顏料, 無機促進剤로서도 간혹 使用된다. 亞鉛華를 補強剤로서 多量配合하는 고무는 硬度가 높아지고 引張强度가 增加한다. 热傳導性이 좋아서 耐熱配合物에도 使用된다. 粒子가 큰 것으로는 100~500m $\mu$ 가 보통이나 特殊한 것으로는 粒子가 100m $\mu$ 以下로서 特殊亞鉛華라 하여 補強性 또는 加黃促進活性化效果가 우수하다. 亞鉛華의 補強剤로서의 缺點은 比重이 5, 6이 되므로 容量價格面으로 볼 때 대단히 不利한 입장에 있다.

### 1-3) 表面處理沈降製炭酸칼슘

比重이 2.7 정도로서 輕質炭酸カルボン酸製程中 石灰乳에 炭酸까스를 주입시켜 炭酸칼슘을 沈降시킴에 있어 脂肪酸石鹼等으로 表面處理를 실시하는 것으로서 結晶成長이 저해되기 때문에 粒子도 微細하고 고무와의 親和力이 더 좋았지만 索性을 증진시킨다. 粒子의 크기는 40~60m $\mu$ 로 soft carbon black에 근사한 索性果를 나타낸다. 가끔 加黃이 빨라져서 引張强度, 伸張率이 커지고 modulus는 比較的 적어진다.

### 1-4) 炭酸마구네슘

比重이 2.22이며 種類로는 輕質과 重質의 2種이 있고一般的으로 輕質이 使用된다. 製法은 苦汁에 soda ash soln. 을 加해서 沈澱시켜 얻으며 또 다른 方法으로는 菱苦土礦을 태워서 酸化마구네슘으로하고 이를 水中에 懸濁시켜 炭酸까스를 주입시키면 重碳酸 마구네슘으로 되어 물에 용해된다. 이것을 여과하고 澱液에 水蒸氣를 주입시켜서 鹽基性炭酸마구네슘을 沈澱시킨다. 여기서 製法의 條件에 따라 重質 輕質의 差가 생긴다. 粒子의 크기는 0.5~2μ이며 索性은 炭酸칼슘과 큰차가 없으나 特徵은 伸張率이 적고 硬度가 높으며 modulus가 높은 加黃고무를 얻을 수 있다.

또한 炭酸마구네슘의 屈折率은 天然고무 수치 1.525이 가감고 透明고무用 索性剤로서 없어서는 안되는 것이다.

### 1-5) 超微粉 Silica 系索性剤

carbon black을 함유치 않는 配合고무의 性能을 向上시키기 위하여 非黑色物로서 carbon black 같은 索性을 얻으려고 노력했으며 近年에 와서 Hi-Sil이나 Silene EF 등으로 代表되는 超微粉 Silica 系索性剤가 出現하여 carbon black에 필적되는 索性效果를 갖는 것을 확인했다. 그래서 white carbon이라 別名을 붙였으며 硬度 引張强度 modulus 耐摩耗性等이 優秀한 性能을 갖고 있다.

#### a) 水酸化 Silica Gel

比重이 1.95, pH 7.5~8.5이며 粒子의 크기는 10~50m $\mu$ 의 各種이 있으며 含有珪酸分은 約 85%된다. 引張强度가 크며 EPC에 필적하는 索性있으나 吸濕性이 크기 때문에 注意를 要한다.

#### b) 硅酸칼슘

比重 2.10, 粒子徑 0.2~0.3μ, pH 9.8~10.2로서 索性은 水酸化 silicagel 만큼 크지 않다.

### 2) 不活性無機充填剤

고무製品의 單價를 절하하는 第一目的으로는 고무의 物理的性能을 特殊用途로 改善시키기 위해서 配合하는 것으로는 無機充填剤가 있다.

不活性無機充填剤의 第一目的에 따라 重要한 要素는

比重이다. 그래서 고무製品의 cost는 容積으로서 評價하는 경우가 많으며 이에 따라 比重의 적은 것이 유리한 입장에 있다.

또한 製品使用時 製造作業을 容易하게 하는 것도 고려해 넣어야 한다.

### 2-1) 炭酸칼슘

比重은 2.7 정도로서 炭酸칼슘에는 重質과 輕質이 있으며 重質은 大理石 石灰石等을 粉碎 水簸하여 微細한 粒子를 수집한 것이며 輕質은 石灰石을 燒成시켜 얻은 生石灰를 水中에 넣어 石灰乳로 하고 여기에 炭酸까스를 주입시켜 炭酸칼슘을 再沈澱시켜 만든다. 따라서 輕質炭酸칼슘은 純度가 높고 色도 白色이며 粒子도 작다.

炭酸칼슘의 粒子는 針狀으로서 고무의 濕潤性도 좋지 않아서 索性은 크지 않다. 表面處理沈降製炭酸칼슘은 索性이 크다. 비교적 安價하고 比重도 크지 않으므로 充填剤로서 많이 使用된다. 耐藥品性은 없으며 胡粉寒水 clay 白堊는 炭酸칼슘을 主成分으로 하고 있다.

### 2-2) Clay

比重이 2.6 정도이며 clay는 그 成分의 複雜性에 따라 많은 種類가 있지만 主로 正長石( $K_2O$ ,  $Al_2O_3$ ,  $6SiO_2$ )等이 天然의으로 風化水簸된 것으로서 硅酸알미늄을 主成分으로 하고 있다. 天然產粘土로부터 水簸加熱乾燥粉碎風簸等의 工程을 通過하여 精製하여서 製品으로 하고 있다. 粒子徑은 1~10μ의 사이로 여러 가지가 있으며 形狀도一定하지 않다. 色도 白色으로부터 灰色 黃色等 各種이 있으며 索性은 크지 않으나 化學藥品에 對한 低抗性이 협져하다.

Hard clay는 china clay等의 名稱으로 불리우며, clay中에서 粒子가 가는 것으로 100~500m $\mu$ 이며 結合水를 15%정도 함유하고 있어 hardness도 높고 modulus도 높다.

보통 clay中 細粒子部分을 수집한 것은 hard clay 다음으로 索性效果가 있다.

### 2-3) 硅藻土

比重 1.6~2.0로서 主成分은 硅酸으로부터 이루어지며 적은 動物의 骨化石으로 耐熱性 耐酸性이 있으며, ebonite 配合物로서 使用한다.

### 2-4) Talc

比重 2.7 정도로서 主成分은 硅酸마구네슘이며 粒子가 鱗片狀으로 觸感이 좋다. 打粉 또는 電線被覆用配合에 使用한다. 이의 配合物은 hysteresis가 크다.

### 2-5) Mica

比重 2.8~3.2로서 알미늄 칼슘 ニ트륨 마구네슘及鐵等의 硅酸化合物로 되어 있으며 talc와 같이 觸感이 좋아서 打粉及 耐熱用配合에 使用된다.

## 2-6) 황산바리움

比重 4.3~4.7로서沈降製황산바리움과 鎌石의 微粉碎粉이 있다.沈降製황산바리움은重晶石을燒成하여黃化바리움으로하고 이를水酸化바리움으로하여여기에황산 또는 sodium sulfate를加하여황산바리움을沈澱시켜 만든다.重晶石을微粉碎한것은多少不純物을함유하고있으며무거운白色의粉末이다.

藥品에對한低抵抗性이커서耐藥品用配合 또는 고무를配合에使用한다.

## 2-7) Asbestos

比重 2.3~3.0으로서主成分은珪酸마그네슘로부터이루어져있고纖維狀으로耐熱耐酸性이좋아서耐熱耐酸性配合이나電氣絕緣用配合에使用된다.

## 2-8) 黑鉛

比重 2.2정도로서主成分은炭素이며觸感이좋다.耐熱性으로해서packing에use한다. 특히電氣傳導性이要求되는配合物에use된다.

## 2-9) 炭酸亞鉛

比重 4.4로서透明고무配合에서有機促進劑의助劑로서use된다.一名透明亞鉛華라고한다.

## 2-10) Pumice

比重 2.2~2.5이며火山生成物로서消고무硬算고무기타roll等配合에use된다.

## 2-11) Ebonite粉末

Ebonite屑를粉末로한것으로서品質은各種이있다.一般的으로ebonite充填劑로use하며厚物의加黃時發熱때문에爆發또는巢入을防止하고기타收縮及型崩塌을防止한다.

## II) 捕強作用

### 1. colloid分散系의 物質

고무補強充填劑는 $1\mu$ 以下 $0.01\mu$ 의超微體로되어있어고무中에서는colloid分散系를形成하고있다.一般的으로colloid分散系로서는分散質/分散媒로서다음의8가지가알려져있다.

#### (1) 固體/固相, 固體Sol

#### (2) 固體/液相, Sol

#### (3) 固體/氣相, Aerosol(煙)

#### (4) 液體/固相

#### (5) 液體/液相, Emulsion

#### (6) 液體/氣相, Aerosol(霧)

#### (7) 氣體/固相

#### (8) 氣體/液相, 泡

고무充填劑는elastomer의均一相中에結晶性微粒子가分散되어있는分散系로서上記한(1)보다도(2)의分散系에가깝다. 한편微不均一한colloid分散系가

어떻게고무補強効果를가져오는가는均一相의結晶物性이나高分子物性이分散系로어떻게영향을미치는것이냐하는것이다.各各의物性變化와같이相互作用에따라効果가나타난다.一般的으로不均質特性으로서다음의効果가생각된다.

### 1-1) 體積効果

다른종류의物質을混合했을경우에混合系의物성이各成分物質特牲의體積의비율로支配하는現象이다.그러므로系에있어物質의값을A,各成分의각각을 $A_i$ ,體積分率를 $x_i$ 라고하면다음과같이된다.

$$A=x_1A_1+x_2A_2+\dots+x_nA_n \quad \text{①}$$

均一混合系로서도分散系로서는各成分間에作用力이없어도된다.고무充填劑에서어떻게풀어지는야에따라서兩者間에作用力의存在가생각된다.

### 1-2) 粒度効果

分散系에있어混合比가一定하면分散質의크기(粒度)에따라系의物성이다른경우가많다.同一種類의고무充填劑로서는粒度가작아지고,補強性이커지면粒度効果는뚜렷한것이된다.이것은다음나오는表面効果에關係된다.

### 1-3) 形狀効果

分散質의形狀이分散系物質에關係되는경우로는例로서懸濁液의粒度式에있어서

$$\eta/\eta_0=1+0.6fx+1.62f^2x^2 \quad \text{②}$$

가유도된다.

여기서

$\eta_0$ :分散媒의粘度

$x$ :分散粒子의體積分率

$f$ :形狀因子로서粒子의길이와폭의比

고무充填劑의경우에도Guth<sup>2)</sup>等은Young率로부터다음式을유도했다.

$$E/E_0=1+0.6fx+1.62f^2x^2 \quad \text{③}$$

棒狀이나板狀粒子이외에carbon black과같이粒子가연속해있는珠數狀粒子에도適用된다

### 1-4) 分散効果

分散系에있어서는分散度나分散樣式이重要的문제이며同一處理에따라해도分散이어렵고한편分散樣式도여러가지가있다고생각된다.粒子한개한개를나누어完全均一分散,粒子數個가모여있는凝聚分散또는粒子사이가連鎖로서蜂巢狀이거나構造分散인것이있으며이分散樣式에따라流動性이다르다.고무充填劑는고무와의親和性이좋아서凝聚되지않도록分散할必要가있고고무中의分散試驗法으로는여러가지方法이採用되고있다<sup>6,7)</sup>.특히電子顯微鏡으로하는方法은直接的인方法이된다.

### 1-5) 表面効果

分散質과分散媒의界面이分散系物性에 미치는것을表面効果라고 한다. 이것은 다만粒子의比表面積의크기와粒子表面에있어서兩者の結合力이문제된다.比表面積은보건데粒子의逆數와表面狀態例로서表面粗度가영향을준다.比重0.6의粉體로는直徑 $1\mu$ 의粒子의比表面積은 $10^5\text{cm}^2/\text{g}$ 이며 $0.01\mu$ 로는 $10^7\text{cm}^2/\text{g}$ 로심이큰比表面積을갖고있다.그러면 $0.1\mu$ 이하의channel black로는粗度系數4~7이되며다시큰比表面積이된다.粒子表面과고무와의吸着力이나結合力이補強作用과密接한關係가있다.

### 1-6) 作用効果

分散系의各相이 다른相에作用하였을때系의物性을變化시키며分散媒의電氣的特性(例로서誘電率)이分散質에作用時도 그性質을變化시키고反對로分散質의磁性이分散媒性質을변하게하는것이다. Endtter<sup>9)</sup>는充填劑粒子가적어지면結晶性이나빠지며그結晶格子의hotspot은結晶表面에靜電場이생겨서이電場의作用에따라고무分子의二重結合을偏極시키며다음의分子를偏極시켜차차로架橋되어한개의큰分子結合體로된다고하였다.이것은bound rubber와關係가있으며補強作用에對한하나의理論이다.

고무作用에對하여는作用効果도고려에넣지않으면문제가되며表面効果가최고로重要하다고생각되므로다음에주로이문제에關連시켜고무充填劑의表面化學即表面狀態,表面官能基等과補強作用과의關係에對하여實驗을토대로한것을記述하고자한다.

### 2) Carbon Black의表面官能基

Carbon black을元素分析하면炭素以外에酸素나水素가少量( $0. \sim 1.0\%$ )含有되어있는것을알수있다. 그量은比表面積의增大와같이 많아지며또한酸性度가增加된다.

最初Wiegand<sup>10)</sup>等은carbon black의pH價가커지면加黃速度가빨라진다는것을發見했으며carbon black의表面化學이carbon-rubber系에對하여important한役割을한다는것이알려진以來carbon black表面上에酸素을함유하는基가몇개인가을決定하려고하는研究가실시되고있다.

Villars<sup>11)</sup>는Grignard reagent을써서表面酸素의14%가活性水素와結合하고있다는것을제시해주었으며Studebaker<sup>12)</sup>는diazomethane의反應이水酸基와carboxyl基即다분히1.4-quinone基의存在를報告했으며, Smith<sup>13)</sup>등은carbon black의發光spectrum中에酸素含有基를관찰하였고, Hallum<sup>14)</sup>등은polar-

ography와赤外spectrum에의해서水酸基와quinone基의存在를實證하였다. Garten<sup>15)</sup>을酸性carbon black에는f-lactone基가있으며鹽基性carbon black에는chromene基가官能基로되어있다고주장했다.

赤外spectrum研究結果로서Hallum<sup>14)</sup>등은다음과같다고생각했다.  $1,587\text{cm}^{-1}$ 의吸收는縮合芳香族에있어水素架橋된共軛carboxyl基에따른것으로diazomethane과反應하여 $1,754\sim 1,695\text{cm}^{-1}$ 로移動하는것은活性水素를含有한基와反應하여水素架橋가감소하여普通의carboxyl基로되기때문이다. 또한 $1,250\text{cm}^{-1}$ 에있는매우弱한吸收帶가놀랍게도芳香族,

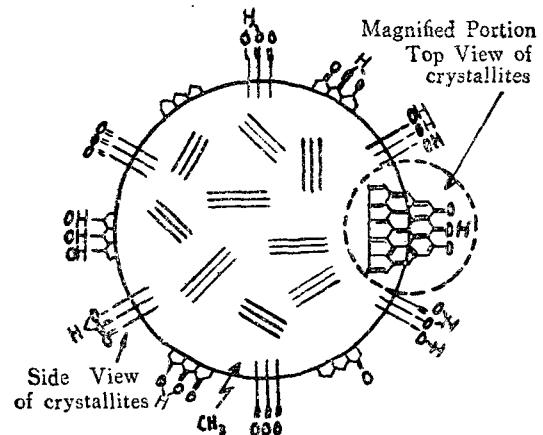


Fig. 1 Carbon black粒子의表面構造 Model  
(Hullum, Drushel)

methoxy基에의한것으로서이는間接的으로芳香族水酸基(phenol基)의存在를제시해주고있다. 그러므로carbon black의表面構造는Fig. 1과같이粒子表面으로부터突出한結晶子의芳香族環端에水酸基또는phenol基가있으며그兩者間に水素架橋가되어있는것이다. 이것을고무에分散시켰을때, carbon black表面의quinone基와고무分子의側鎖飽和基및carbon black表面의hydroquinone基와phenol基와고무分子의不飽和基가結合되었다고생각된다.

水渡<sup>16)</sup>등은赤外spectrum으로부터channel black및furnace black모두가 $2,900\text{cm}^{-1}$ 의CH對稱伸縮, $1,375\text{cm}^{-1}$ 의 $\text{CH}_3$ 對稱角振動, $1,613\text{cm}^{-1}$ 의quinone基( $>\text{C}=\text{O}$ )의基라고생각되는伸縮振動을確認했다. $1,550\sim 1,600\text{cm}^{-1}$ 및 $1,400\text{cm}^{-1}$ 의 $\text{COO}^-$ 非對稱 및對稱振動은channel black이라고確認되고furnace black에서는확인할수가없었다.

### 3) Carbon black의表面狀態와補強性

Carbon black의 pH가增加하면補強性이 나빠지는原因이 어디에 있는가를發見했기 때문에 Sweitzer<sup>17)</sup>등은 다음과 같은實驗을 하였다.

Carbon black (Statex 125, Micronex W-6)를 질소氣中에서 1000°C 및 1900°C로 加熱하면 電子顯微鏡에 의해 크기의變化를 알수없으나 그性質(黑色度, BET法에 의한比表面積한(m<sup>2</sup>/g), I<sub>2</sub>吸着法에 依한比表面積, pH

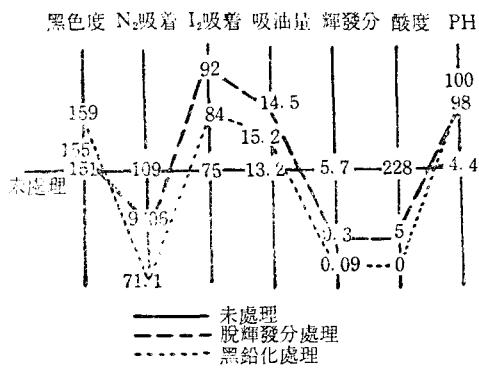


Fig. 2 Micronex (EPC) black의 热處理에 따른 性質의 變化(Sweitzer)

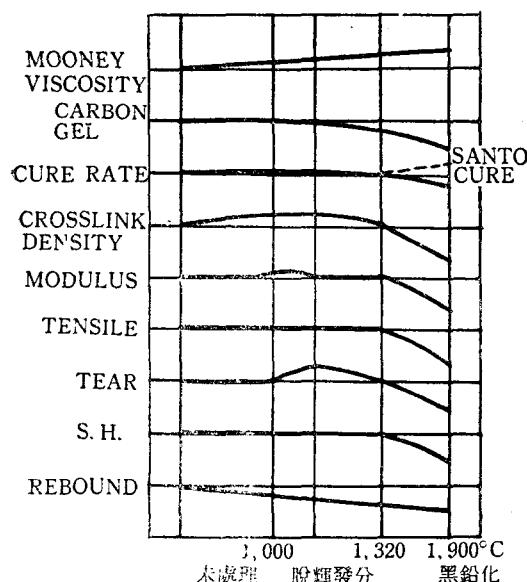


Fig. 3 Statex 125 (ISAF) black의 热處理에 따른 SBR에對한 物理的性質의 變化(Sweitzer)

吸着油, 輻發, 分散度, pH 등은 Fig. 2에 제시한 바와 같이 變化하며, 이를 配合한 고무의 特性은 Fig. 3과 같다. Fig. 4에 제시한 바와 같이 1000°C로 加熱處理하면 表面에 化學吸着한 酸素는 거의 脫離되지만 고무補強性에는 거의 영향이 없다. 1900°C로 處理하면 Graphite化가 일어나서 carbon表面이 低 energy 狀態로 되어 고무補強性을 현저하게 低下된다. 다시 热酸化나 藥品酸化에 依해 carbon black表面에 酸素官能基를 增加시킨 것에 對하여同一한 試驗을 했지만 補強性에 對하여는 큰 效果가 없었다. sulfur의 量을 적게해서 加黃速度를 저연시켰으나 過酸化物에 대하여는 영향이 없었다. 要컨데 carbon表面의 結合酸素는 補強性이 크게 作用치 않고 carbon表面自身의 性質이 중요한 역할을 한다고 생각된다.

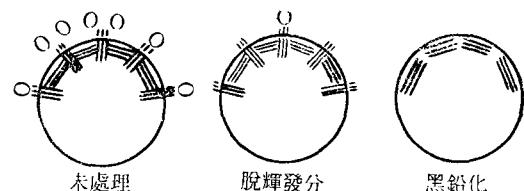


Fig. 4 Carbon black의 热處理에 따른 表面狀態의 變化(sweitzer)

4) White Filler의 赤外線吸收 spectrum과 表面基白色充填劑는 여러종류가 있지만 비교적 粒子가 粗여서 1/ $\mu$ 以下の超微粉體이다. Carbon black과 다른 ion性結晶으로 고무와의 親和性 및 結合力를 增加시키기 위하여는 脂肪酸이나 그外에 界面活性劑等으로 表面處理한 것이 많다.

水波<sup>16)</sup>등은各種 white filler의 赤外 spectrum을 測定한것을 보고 했으며, 여기서 化合物特有의 absorption spectrum을 表示한것을勿論이지만 그外에 製法이나 結晶型의 相違에 따라 spectrum이 달라지고 表面狀態나 表面處理劑의 spectrum도 나타남을 알았다.

#### 4-1) 炭酸칼슘

各種製品이 共通으로 2,500, 1,795, 1,400~1,550, 875, 849, 715cm<sup>-1</sup>에 비교적 예리하게 吸收가 있다. 이중에서 1,400~1,550cm<sup>-1</sup>와 875cm<sup>-1</sup>는 炭酸鹽에 共通으로 CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>의吸收이며 715cm<sup>-1</sup>와 849cm<sup>-1</sup>는 炭酸칼슘特有의 것이다. 특히 715cm<sup>-1</sup>는 炭酸칼슘의 結晶型인 calcite와 aragonite를 判別하는데 有効하며 aragonite는 705cm<sup>-1</sup>에 弱하게吸收를 갖어온다는 것을 알았으며 이로부터 美國製炭酸칼슘은 aragonite를 含有하고 있음을 알았고 X-ray로서도 확인되었다. 其他고무用炭酸칼슘은 모두 calcite이다. 日本製 Hakuenka

CC 에는  $2,940\sim2,880\text{cm}^{-1}$ 의 CH 伸縮振動과  $1,590\text{cm}^{-1}$ 의  $\text{COO}^-$ 의 非對稱伸縮振動의 吸收가 있어 表面處理剤로서 脂肪酸石鹼을 使用하였음을 알 수 있었으며 Supermultifix, Winnofil 도 같이 나타나고 있다. 한편 Calmos 는 其他 種類의 處理剤를 使用할 것으로 推定된다.

#### 4-2) 鹽基性炭酸마구네슘

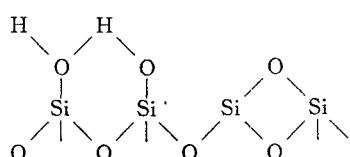
透明充填剤로서 使用하는 鹽基性炭酸 마구네슘에는  $\text{CO}_3^{2-}$ 의 吸收가  $1,430\text{cm}^{-1}$ 와  $1,500\text{cm}^{-1}$ 로 알고 있으며 또한  $800\text{cm}^{-1}$ 의 비교적 강한 吸水가 특징이며 한편  $855\text{cm}^{-1}$ ,  $750\text{cm}^{-1}$ 에 비교적 약한 吸收가 있으나 地球印 AAA는  $855\text{cm}^{-1}$ 가 弱하며 기타는  $875\text{cm}^{-1}$ ,  $720\text{cm}^{-1}$ ,  $1,800\text{cm}^{-1}$ ,  $2520\text{cm}^{-1}$ 에 碳酸칼슘吸收가 확인되었다.

#### 4-3) Colloidal silica

Silica 에 共通되는 吸收는 Si—O의 振動에 따라  $1,000\text{cm}^{-1}\sim1,250\text{cm}^{-1}$ 의 광폭으로 강하게 吸收됨과  $800\text{cm}^{-1}\sim820\text{cm}^{-1}$ 의 弱한 吸收가 있다.  $1,000\text{cm}^{-1}\sim1,250\text{cm}^{-1}$ 의 吸收는  $1,180\text{cm}^{-1}$ 와  $1,100\text{cm}^{-1}$ 에서 pick 를 갖는 2 개의 吸收로 알고 있다. 또한  $1,650\text{cm}^{-1}$ 에 어느정도 약한 吸收가 있다. 이 吸收는 結晶質의 石英粉末에도 확인되고 있다.

乾式法에 따른 Aerosil 로는 3 개의 吸收以外에는 表面의 OH 나 吸着水等도 吸收가  $3,200\text{cm}^{-1}\sim3,600\text{cm}^{-1}$ 로 확인될 뿐이다. 그러나 가장一般的인 製法인 濕式法에 따른 Hi-Sil, Ultrasil 等에는 以上의 것 외에  $960\text{cm}^{-1}$ 에 比較的 強한 吸收가 있으며 過磷酸肥料製造의 副產物로 濕式法에 따른 Nipsil-F, Silmos 에는  $930\text{cm}^{-1}$ 가 存在한다. 따라서  $1,000\text{cm}^{-1}\sim1,250\text{cm}^{-1}$ ,  $800\text{cm}^{-1}\sim820\text{cm}^{-1}$ 의 吸收가 colloidal silica 特有의 吸收이며  $960\text{cm}^{-1}$  吸收의 有無, 位置에 따라 製法이 判定된다. 한편 Estersil 是 表面에 界面活性物質을 吸着시켜 補強性의 改善을 도모하려고 해서  $2960\text{cm}^{-1}$ ,  $2,900\text{cm}^{-1}$ 에 CH의 伸縮,  $1460\text{cm}^{-1}$ 에  $\text{COO}^-$ 의 非對稱伸縮이라고 생각되는 吸收가 확인되며 表面處理剤의 存在가 밝혀졌다.

그런데 colloidal silica에 關하여는 表面의 silanol 基 및 吸着水에 關한 상세한 研究가 있어 다음과 같은 表面構造가 생각되어진다. 또한 그 補強性에 關하여 상세하게 논의 되었다.

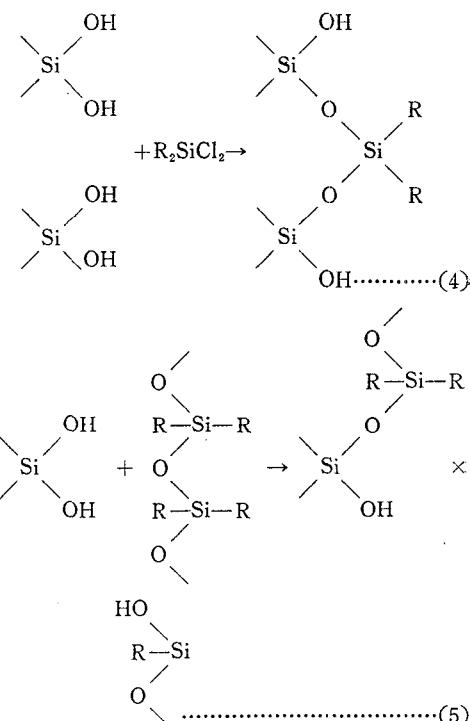


#### 5) White Filler 的 表面處理와 補強作用

물에 젖기가 용이한 親水性을 極性이라고 하면 極性充填剤는 極性고무에 非極性充填剤는 非極性고무에 적

당하다. white filler 는 여러가지의 極性有機化合物로 表面을 coating 하여 고무와의 親和性을 증진시킨것이 많아 있다. 이에 代表的인 것으로 超微粉炭酸칼슘에 脂肪族石鹼을 coating 한 Hakuenka 가 있고 rosin 酸, lignin, cation 活性剤, anion 活性剤等으로 處理한 炭酸칼슘의 補強性이 研究되어 사용되고 있다. 또한 구르타민酸소다등 酸基, amine, mercaptan 및 水酸基를 가진 有機藥劑로 處理한 炭酸칼슘의 SBR에 대한 補強性이 연구되었다<sup>22)</sup>.

Colloidal silica의 表面處理에 여러가지 試驗을 하였으며 例로서 Hansch<sup>23)</sup>는 여러가지로 즉 glycol, amine, diphenyl guanidine, 合成染料等으로 表面處理한 silica 와 또한 加熱處理한 것에 關하여 天然고무 또는 合成고무에 對해 補強性을 比較했다. 또한 Brooks<sup>24)</sup>는 各種 有機 silan(trimethyl-, amyl-, diphenyl, silan etc.)로 處理한 Hi-sil의 補強性을 研究했으며 例로서 dichlorosilan 處理는 다음의 (4)와 같다고 생각했다. 이것과 關連된 silicon-rubber에 對한 補強作用으로서 silica 表面上에 silanol 基와 silicon rubber 와의 結合 (5)에 따라 bound polymer 效果를 생각했다<sup>25)</sup>.



#### 6) 充填剤의 고무分散系의 赤外 spectrum

水渡<sup>26)</sup> 등은 充填剤를 配合한 고무를 氷結 microtum 으로  $20\sim30\mu$ 의 薄切片으로하여 薄膜의 赤外 spectrum 을 直接測定하는데 成功했다. 各種充填剤 特有의 absorption spectrum 과 table 1에서와 같이 고무特有의 absorption spe-

Table 1 天然고무 및 SBR 의 赤外 spectrum

天然고무 (RSS #1)의 赤外 spectrum			合成고무 SBR (plioflex) 1502의 赤外 spectrum		
波數 ( $\text{cm}^{-1}$ )	官能基		波數 ( $\text{cm}^{-1}$ )	官能基	
1660	$\text{C}=\text{C}$	伸縮	1605	$\text{C}=\text{C}$	面內振動
1450	$\text{C}-\text{CH}_3-\text{CH}_2-$	非對稱變角	1496	phenyl	面內變角
1375	$\text{CH}_3$	面對結角	1420	vinyl	面外變角
1130	(不明)		1330	"	"
1885	"		994	"	面外變角
1045	"		910	"	"
835	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ -\text{C}=\text{CH}- \end{array}$	面外變角	759	$\text{C}=\text{C}$	面外變角
			699	phenyl	

ctrum 가 중점적으로 나타나므로 해서 원래의 充填劑나 고무의 種類를 分별할 수가 있다. 다음에 充填劑配合, 加黃等의 操作에 따른吸收 spectrum 的 變化를 볼수 있으며 이 變化로부터 充填劑表面과 고무와의 結合作用에 關하여 새로운 것을 얻을수 있었다. 例로서 생고무에서 볼수있는 carboxyl 基의  $1,710\text{cm}^{-1}$ 가 完全히 없어지고  $1,540\text{cm}^{-1}$ 에 強하게 吸收가 생긴다.

#### 7) Clay-SBR 系 補強作用

合成고무에 對한 hard clay 的 補強作用은 흥미가 있는 것으로 水渡<sup>28)</sup> 등은 다음과 같은 實驗을 하였다.

Hard clay 를 热處理한것이 Fig. 5 와 같이 約  $500^\circ\text{C}$ 에서 현저하게 補強性이 低下된다.  $400^\circ\text{C}$ ,  $600^\circ\text{C}$ ,  $800^\circ\text{C}$ 로 각각 加熱한 clay 는 電子顯微鏡사진으로는 항상 六角板狀으로 變化가 별로 확인되지 않는다. 即 粒度의 變化는 없으나 X-ray 回折에 따르면  $400^\circ\text{C}$ 의 것은 變化하지 않지만  $600^\circ\text{C}$ 의 것은 結晶性을 거의 잃게

되며  $800^\circ\text{C}$ 의 것은 無晶形에 가깝게 된다. 또한 赤外 spectrum 에 따르면 原試料는  $3,700\text{cm}^{-1}$ 에 현저하게 OH의 吸收를 갖는 典型的 Kaolinite 로서  $400^\circ\text{C}$ 로 热處理하면 거의 差異가 없었다. 그러나  $600^\circ\text{C}$ 에서는  $3,700\text{cm}^{-1}$ 의 吸收가 현저하게 감소되어  $1,250\text{cm}^{-1}$ 에 Si-O의 吸收가 생겨서 kaolinite의 吸收는 명확하지 않게 된다.  $800^\circ\text{C}$ 에서는 더욱더 현저하며  $3,700\text{cm}^{-1}$ 는 完全히 消失된다. 다시 热天秤에 따라서도  $600^\circ\text{C}$ 에서는 현저하게-감량을 채시해주고 있다. 그래서 위의兩者는  $500^\circ\text{C}$ 以上의 加熱로 lattice water 가消失된다고 생각된다. 그러나 燒成에 따른 表面官能基가 어떻게 變化하는가는 앞으로 研究檢討될 문제이며 또한 結晶性의 消失과 補強性과의 關係도 고려되어야 할 문제로 사료된다.

#### 8) 結論

充填劑의 補強作用에 對하여는 아직 決定的인 結論은 없으나 現 시점에 있어서 다음과 같은 것은 확실하다고 생각된다.

- ① 充填劑는 粒子徑이 적고 比表面積이 높을 때 좋다.
- ② 充填劑는 고무와 親和性이 좋고 고무中에 응집됨이 없이 完全分散이 必要하다.
- ③ 充填劑粒子는 結晶粒子가 不完全하여 높은 energy 狀態가 되는것이 좋다.
- ④ 充填劑粒子表面에 化學的인 官能基가 많이 存在하는 것이 좋다.

以上과 같이 充填劑에 對하여 表面構造를 취급했으며 특히 赤外線 spectrum에 따른 方法은 充填劑表面과 고무分子와의 結合을 直接的으로 관찰할 수 있는 것으로서 새로운 研究方向에 크게 活用될 것으로 기대된다.

#### 参考文獻

- 1) 水渡: 日本ゴム協會誌 32, 912 (1959)

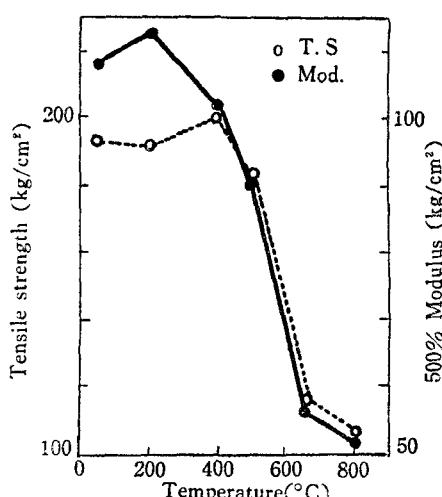


Fig. 5 Clay의 热處理溫度와 補強性

- 2) E. Guth et al.: *J. App. Phys.*, **16**, 20 (1945);  
*Ind. Eng. Chem.* **43**, 430 (1951)
- 3) L. H. Cohan: *India Rubber World* **11** 7343 (1941)
- 4) C. W. Sweitzer: *Rubber Age*, **89**, 269 (1961)
- 5) T. D. Bolf, E. M. Dannenberg, R. E. Dobbin, R. P. Rossman: *Rubber Chem. & Tech.* **29**, 1141 (1961)
- 6) C. H. Leigh-Dugmore: *Rubber Chem. & Tech.* **34**, 1303 (1956)
- 7) A. I. Medalia: *Rubber Chem. & Tech.* **34**, 1134 (1961)
- 8) 水渡, 荒川, 長谷川, 吉澤: 日本ゴム協会誌, **26**, 453 (1953), **28**, 540 (1955), **30**, 251 (1957); *Rubber Chem. & Tech.*, **29** 1003 (1956)
- 9) F. Endter, H. Westlinning: *Angew. Chem.* **69** 219 (1959)
- 10) W. B. Wiegand, J. W. Snyder: *Proc. Rubber Tech. Conf.* (1938)
- 11) D. S. Villars: *J. Am. Chem. Soc.*, **70** 3655 (1948)
- 12) M. L. Studebaker et al: *Ind. Eng. Chem.*, **48** 162 (1956)
- 13) W. R. Smith, W. D. Schaeffer: *Proc. 2nd Rubber Tech. Conf.* (1948)
- 14) J. V. Hallum, H. V. Drushel: *J. Phys. Chem.* **62** 110 (1958)
- 15) V. A. Garten, D. E. Weiss: *Ind. Chemist.*, **35**, 325 (1959)
- 16) 水渡, 荒川: 日本ゴム協会誌, **34**, 884 (1961)
- 17) C. W. Sweitzer, K. A. Burgers, F. Lyon: *Rubber World* **142** 73 (1961)
- 18) R. S. McDonald: *J. Phys. Chem.*, **62**, 1168 (1958)
- 19) J. H. Bachmann, J. W. Sellers, M. P. Wagner, R. F. Wolf: *Rubber Chem. & Tech.* **32**, 1286 (1959), *Ind. Eng. Chem.*
- 20) E. M. Dannenberg: *Rubber Age*, **85**, 137 (1959)
- 21) 長谷川, 吉澤, 白木: 日本ゴム協会誌, **27** 299 (1954), **31**, 969 (1958)
- 22) 山下, 古川, 福田, 小谷: 日本ゴム協会誌, **34**, 928 (1961)
- 23) W. R. Hausch: *India Rubber World*, **116**, 59 (1954)
- 24) M. C. Brooks, F. W. Bogg, R. H. Ewart: *Kautschuk Gummi*, **12**, WT 179 (1959)
- 25) E. L. Warrick, P. C. Lauterbur: *Ind. Eng. Chem.*, **47**, 486 (1955)
- 26) 水渡, 荒川: 日本ゴム協会誌, **34**, 894 (1961)
- 27) 水渡, 荒川: 日本ゴム協会誌, **35**, 441 (1962)
- 28) 日本ゴム協会編: ゴム工業便覧 144—146 (1962)
- 29) The Interscience Encyclopedia: *Encyclopedia of Chem. Tech.* Vol. 2 p. 750—759. Vol. 8 p. 346—382

### 〈Topics 5〉

#### 低溫性과 耐水性이 좋은 Polyester urethane

混練型 polyurethane 고무의最初의成功品은 polyether로서 黃 또는 過酸化物加黃이可能한 것이었다. 이는耐耗耗성이 좋았으나 工業化製品은 polyether이 아닌 polyeste이었다. Polyester型 urethane 고무는有機過酸化物만으로나 또는 경우따라 黃과 過酸化物併用 system으로 加黃된다. Polyester보다 强韌性耐荷重性, 耐油耐溶性이優秀하고 原料費도 低廉하므로 보다市場性이 있다.

그러나市販polyester은 2個의重要한點에서 polyether보다 떨어진다. 即耐低溫性과 耐熱水性이나 耐熱水性은比較의改良되었으나, 耐低溫性에는問題가많은 polyester의伸長을阻害하고있다. Thiokol社는耐熱水性과 더부리耐低溫性을大幅改良한 黃 및 過酸化物加黃型 polyester을開發하였다.

混練型 urethane으로서 黃 및 過酸化物로 添加되는4種이比較되었는데 이는 polyether型의 Adiprene C와 polyester型의 Elastothane 455, 625 및 새로운 ZR-651이다.

耐低溫性에對해서 우선耐衝擊性이 ASTM에 D 746에依한 test에서 C의 -68°C로서 優秀하다. 第1期의 polyether型 455와 第2期의耐熱水性을改良한 625는양쪽다 -37°C임에比해서 ZR-651은 ether과같은 -68°C를 나타냈다. Torsional值(ASTM D1043)는 ZR-651은 ether과 같은程度로서 455와 625보다좋았다. Bent Loop值(ASTMD 736)도 마찬가지로 C와 ZR-651은 -71°C에서破壊되지 않았고 625는 -51°C에서 455는 -40°C以下에서破壊되었다.

耐熱水性에關해서는 黃으로 加黃한 625와 ZR-651은 carbodi-imide를加하여 性能의改良되어 70°C에서

118p에계속

伸張率 (%)	0	490	440	390	350	350
	1	300	270	260	270	490
	3	210	205	185	200	580
	6	150	145	135	140	705
	10	100	110	110	115	565
硬度 (Hs)	0	76	74	74	73	72
	1	78	76	74	72	68
	3	80	78	76	72	60
	6	84	82	78	74	60
	10	86	84	80	74	58

配合 EPDM(DCPD type)	100	sponge, tank lining 等에 利用되고 있다.
IIR		
Stearic acid	1	
亞鉛華	5	
HAF black	50	
加黃促進劑 TS	1.5	
" M	0.5	
硫黃	1.5	
加黃條件 160°C 40min.		

### 5. EPDM의 用途

EPDM은 그 많은 特徵을 살려서, tire, tube, 自動車部品, 土木建築, 電線電纜, 工業部品等 廣範圍한 分野에 應用되고 있다.

耐 ozone 性, 耐候性을 살린 用途로서는 自動車 tire의 white side wall, cover strip, 自動車의 weather strip, door sponge 라든가 roofing sheet, 防水 sheet, alminium sash gaschet, flexible container 等이 있으며, 耐熱性 用途로는 inner tube, air bag, radiator hose, heater hose, steam hose, 工業用 packing, conveyer belt, 製鐵用 roll, PVC emboss roll 等이 있다. 高壓 cable, 配電用 電線, 口出線等은 EPDM의 優秀한 電氣特性을 살린 것이다.

그 밖에 rain coat, printing roll, 製紙用 roll, 各種

### P. 110에서

4週間後에도 引張強度의 低下는 완만하였고, 455는 2週間에 試片이 破壞되으며 100°C의 沸騰水에서는 3日間의 試驗이었으나 70°C 때와 같은 傾向이었다. Ether型의 urethane은 어떤 경우에도 耐熱水性은 良好하고 引張強度의 低下는 거의 없었다.

ZR651은 黃으로 加黃했을 때 耐黴性을 가지고 있다. 이는 tributyl Sn-oxide와 같은 防黴剤로 더 強化된다. ZR-651의 引張強度, 伸張率, 硬度, 引裂強度 등은 ester型으로서의 典型적인 數値를 나타낸다. 121°C에서

sponge, tank lining 等에 利用되고 있다.

### 6. 結 言

現在의 EPDM 實績, 性能, 價格面으로 볼 때 아직 特殊고무의 領域을 脫皮 못하고 있으나, 原料面의 豊富함과 polymer의 改良研究, 粘着剤의 開發等에 依하여 가까운 將來에 반드시 派用고무로 進出할 것이다. 이런 뜻으로 볼 때 앞으로의 數年이 EPDM에는 하나의 轉期라고도 말할 수 있다.

今後の EPDM의 發展에 期待해 보자.

### 附 記

本稿는 今年 5月, 서울과 釜山에서 열렸던 고무藥品 및 合成고무 使用技術講演會에서의 講演要旨이다. 本誌에의 投稿를 快히 承諾해 주신 韓國고무工業 技術協會의 厚意에 對하여 뜨거운 人事 말씀 드립니다.

### 參 考 文 獻

1. H. E. Naxo. W. R. Bingham, *Rubber Age*, 94 (2) 255, (1963).
2. 昭電レビュー 15 No. 2.
3. R. H. McCabe, *Rubber Age*, 96 (Dec.) 395, (1964).

70時間의 耐熱空氣性은 優秀하고 引張強度는 (+2%), moduus의 增強은 크지 않았고 (+29%), 伸張의 變化 (-2%), 硬度의 變化 (+3 point)은 良好하였다.

ASTM oil #3의 100°C에서 70時間의 耐熱油性은 ether이 最高의 膨潤度 +25%를 나타내고 455는 +2%, 625는 +6%로서 좋은 抵抗性이 있으며 ZR-651은 +12%로 약간 떨어졌다. ZR-651의 開發單價는 1,70 \$/Lq 타 한다.

(Rubber World Aug 1969.에서)