

白奉基
<本會技術課長>補強劑·無機充填劑
 및 着色劑 (III)

註：本章에서는 前號에서 論述한 Carbon black을 除外한 各種 고무用補強劑, 無機充填劑 및 着色劑를 解說 카로 한다. 論題에서는 세가지 配合劑로 分類하였으나便宜上 이들 세가지 配合劑를 充填劑란 한 語彙로 表現하였다.

1. 總論
2. 亞鉛華
3. 碳酸钙
4. 粘土
5. 再生粘土
6. 硅酸钙
7. Silica
8. 其他 充填劑
9. 着色劑
10. 各種 充填劑의 比較

——前號에서 繼續——

1948年 Hi-Sil을 고무에 最初로 使用하였을 때는 30部의 Hi-Sil에 對해서 단지 1部의 脂肪酸을 使用하였다. 天然고무配合에서는 30部의 Hi-Sil에 對하여 단지 1部의 脂肪酸을 使用하였다. 天然고무는 天然脂肪酸이 不足하고 吸着性充填劑에 依하여 強力이 弱해 점으로 1部의 스테아린酸은 不充分하다.

이때문에 強力 및 引裂抵抗이 가끔 떨어지는 수가 있으며 따라서 多量의 補強性 Silica 가 含有되고 있는配合고무는 脂肪酸을 3部 可量 使用하는 것이 좋다. 低質의 고무는 더 以上 問題될 것이 없고 過量의 스테아린酸은 어떤 促進劑에 促進遲延效果를 賦與하므로 脂肪酸은 1~3部 可量 含有되는 것이 좋다. 白色製品以外 非汚染性 老防剤中 어떤 것은 白色을 必要로 하는製品外에는 Hi-Sil을 使用해서 滿足한 結果를 준다.

後者의 境遇는 補強性 Silica 와 老防剤間에 反應이 일어나서 아주 희미하지만 죽은 白色에서는 뚜렷한 빛깔이 生成되므로 特別히 注意해야 한다.

天然고무에서와 마찬가지로 SBR에 補強性 Silica를 使用하면 現在 市販되고 있는 다른 非黑色充填劑를 얻을 수 있는 것 보다 카아본블랙에 더 가까운 性質을 나타낸다. 補強性을 天然고무에서 보다 SBR에서는 훨씬 더 必要性을 띠고 있다. 天然고무는 大端히 優秀한 材料이므로 아주 쌈 充填劑를 使用해도 相當히 좋은 性質을 나타낸다.

그러나 SBR에서는 그렇지 않다. 보다 優秀한 充填劑는 天然고무에서 보다 SBR로 고무製品을 만들 때 훨씬 重要하다. 黑色製品이 아닌 다른 고무製品에 優秀한 性質을 必要로 할 때는 硫이 산 粘土類나 碳酸钙을 使用해서는 안된다. 이때는 補強性 Silica를 使用한다. 補強性 Silica를 SBR에 配合할 때는 다른 몇 가지點을 特히 念頭에 두어야 한다.

첫째 天然고무에서와 마찬가지로 다른 充填劑를 使用할 때 보다 大量의 促進劑를 使用하여야 한다. Thiazole-thiuram을 併用하면 天然고무에서 보다 効果의 인데 그 理由는 過加黃의 愛惡性이 훨씬 적어지기 때문이다. 1乃至 1.25部의 DM을 0.15乃至 0.25部의 Thiuram을 併用하면 大端히 좋다. 0.75乃至 1部의 DM을 1.25乃至 1.25部의 DOTG를 併用해도 亦是 優秀한 加黃이 된다. 이들 加黃系는 適當한 時間內에 加黃을 하기 爲해서는 約 3部의 Diethylene glycol 또는 2部의 Triethanolamine을 使用해야 한다. SBR에 다른 非黑色充填劑를 使用하는 것과 마찬가지로 쿠마론인 텐樹脂를 使用하면 引裂強力 및 引張強度가 改善된다. 30部의 補強性 Silica에 對하여 10部 程度면 滿足한 結果를 얻을 수 있다. Silica 配合의 SBR 고무에는 脂肪酸을 더 添加할 必要가 없다. 그러나 低溫重合고무를 使用할 때는 潤滑剤로 2乃至 3部의 스테아린酸을 使用하지 않는限 Silica는 配合고무에 粘着性을 賦與한다. 高溫 또는 低溫重合 SBR에 Silica를 混合할 때는 特別히 注意할 事項은 없다.

天然고무에서와 마찬가지로 로울上에서 過度하게 混合作業을 繼續해도 物理的 性質에 損失이 일어나지 않는다. 그러므로 Silica混入고무를 로울에서 빨리 끄집어낼 必要가 없고 따라서 天然고무에서와 같이 充填劑一고무의 Masterbatch를 만들 必要가 없다.

補強性 Silica에 依한 低溫重合고무(LTP)의 物理的 性質은 다음과 같다.

配合：

SBR 1500

100

亞鉛華

5

Hi-Sil 233		58.5
PBN		1
DM		0.75
DOTG		1.5
硫黃		3
Triethanolamine		1
쿠마론樹脂(100°C mp)		10
스테아린酸		3
加黃, 280°F (分)	300% Modulus	引張強力 伸張率 硬度
15	300	3610 860 55
30	540	3830 690 58
45	680	3040 640 61
60	770	3650 600 63
90	810	3630 580 60

補強性 Silica 는 Nitrile 고무(Hycar 類)에 優秀한 性質을 賦與하는데 引張強力이나 引裂強度가 Carbon black 에 對等하다. 또한 이 Silica 는 Neoprene 의 優秀한 充填劑이다. Neoprene 에 Silica 를 混合해서 加黃할 때는 特別히 注意해야 할 것은 없다. Silica 는 伸張率을 低下시키지 않고 어떤 다른 非黑色充填劑로 인어 질 수 있는 것 보다 훨씬 높은 引張強力 및 引裂強度를 賦與한다.

아주 많은 量의 Silica 一例를 들면 40部一를 고무에 混入하면 硬度는 EPC black 에匹敵하고 引裂抵抗은 훨씬 더 높아지며 引張強力은 若干 떨어진다. 40部의 카아본블랙을 加하였을 때의 伸張率은 Silica 配合고무의 꼭 折半程度 밖에 안된다. Hi-Sil 233 配合 Neoprene 고무의 加黃速度를 促進시키기 爲해서는 0.75乃至 1部의 Permalux (Dicatechoborate 의 DOTG 鹽)를 使用하면 좋다.

또한 補強性 Silica 는 非黑色 Butyl 고무配合에 滿足한 結果를 賦與한다. 現在 어느 程度 使用되고 있는 粘土類, 白堊粉 및 硅藻土는 引張強力이나 引裂強度에 큰 役割을 못하고 있다.

Silene EF 는 Butyl 고무에 實際로 分散시키기는 거의 不可能하다. Hi-Sil 233을 使用하면 優秀한 物理的性質과 더불어 加工性이 容易한 고무가 얻어진다. Hi-Sil 233은 Butyl 고무에 容易하게 混入되어 分散도 잘된다.

配合고무地에 粘着性이 있지만 이것은 Tributoxy ethyl phosphate(Ohio-Apex KP-140)과 같은 Ester 를 使用하면 完全히 없어진다. 2部의 TT 또는 1部의 Zenite 와 1部의 Tellurace 를 併用하면 Silica 配合 Butyl 고무의 加黃이 아주 잘된다. 前者는 白色 또는 大青色配合에 좋으며 後者는 赤, 黃, 綠 또는 強한 색갈이 뚜

렷하게 나타나지 아니한 黃色의 열록이 전 配合고무를 生成시키지만 白, 灰 또는 大青色은 뚜렷하게 나타난다. 上述한 두가지 加黃系에 Diethylene glycol 을 使用하면 Hi-Sil 配合고무의 加黃速度가 모두 빨라진다.

黑色 Butyl 配合고무는 고무 100에 對하여 2部의 硫黃을 加해서 加黃한다. 理論的으로 이와 같은 量의 硫黃은 Butyl 고무의 高度의 鮑和度 때문에 必要한 것이지만 實際에 있어서 最少限 1.5部 또는 보다더一般的인 境遇 2部를 使用하지 않은 限 硫黃으로 優秀한 加黃體를 얻는 것은 不可能하다. 2部의 硫黃은 Butyl 고무에 있는 二重結合과 反應하는데 過量의 硫黃이 되므로 이 過量의 硫黃이 加黃體의 表面으로 移動해서 不潔한 灰色의 噴出現象(Blooming)을 나타낸다.

이 噴出現象은 鮮明한 색갈의 Butyl 고무製品의 表面에서는 不潔하게 보인다. 硫黃噴出이 없이 加黃이 잘된 Butyl 고무를 얻을 수 있는 方法이 있다.

이것은 單體硫黃을 有機硫化物과 併用함으로서 可能하다. 單體硫黃의 總量은 噴出이 일어날 量보다는 적고 適正加黃에는 不充分하다. 非噴出型 硫黃을 더 生成시켜면 Sulfassan R(Dithiomorpholine)과 같은 配合劑를 添加하면 된다. 1部의 硫黃을 1.5部의 Sulfassan R 과 併用하면 Hi-Sil 配合 Butyl 고무는 性質이 優秀한 加黃體가 된다. 補強性 Silica 中 어떤 것은 碳酸마그네슘을 除外한 카아본블랙이나 다른 非黑色充填劑가 不適合한 用途에 쓰인다.

이것은 天然고무, SBR 또는 Nitrile 고무로 부터 透明고무를 만들 때 쓰인다. Hi-Sil 233으로 만든 透明고무는 碳酸마그네슘으로부터 얻어진 것 보다 物理的性質이 훨씬 더 優秀하며 伸張하였을 때 永久히漂白되는 現象이 일어나지 않는다. 天然고무에서는 28部의 Hi-Sil 233을 使用하면 고무의 透明度가 아주 좋아지며 油入 SBR 에서 90部까지 使用할 수 있다.

8. 其他 充填劑

現在 고무配合에 用途가 制限되어 있는 몇가지 非黑色充填劑가 있다.

石板粉은 廉石板을 磨碎해서 만든 것이다. 이것을 配合한 고무는 硬度 및 Stiffness 가 白堊 및 粘土의 中間에 있다. 또 이 石板粉은 容易하게 混合되며 白堊을 使用할 수 없는 耐酸性고무製品의 配合에 쓰인다.

不燃性石綿粉은 硬質고무에若干 쓰이는 磨碎한 纖維硅酸鹽으로서 硬度 및 Stiffness가 必要한 와셔(Washer) 및 가스켓配合에 간혹 쓰인다. 이것은 容易하게 混合되며 加黃이나 老化에 影響을 주지 않는다.

重晶石은 天然生成 黃酸 바륨이다. 이것을 乾式으로

磨碎해서 2乃至 25μ 의 粒子로 만든다. 이것은 大端히 不活性이며 加黃이나 老化에 何等의 影響을 미치지 아니한다. 또 이것은 고무속에 容易하게 混入되어 粘土처럼 硬度나 Stiffness에 아무런 効果를 주지 않는다.

이것은 自體의 不活性 때문에 耐酸性配合劑로서 使用되며 또한 比重이 높은 充填劑(sp.gr. 4.45)이기 때문에 무거운 고무製品에 쓰인다.沈降性 黃酸바륨은 磨碎한 重晶石粉을 沈降시킨 것으로 그 粒子크기가 아주 적어 0.2乃至 5μ 程度이다. 이것은 重晶石 보다 높은 引張強力 및 引裂強度를 고무에 賦與하며 軟化度나 低Set性은 重晶石이나 같다.

이것은 補強劑와 充填劑의 中間點에 있는 配合劑이다. 超微粒炭酸칼슘이 나오기 前에는 天然고무투우브配合에相當히 많이 使用되었으나 至今은 거의 使用되지 않고 있다.

天然고무에서의 重晶石粉 및 沈降性 炭酸바륨의 性質은 다음과 같다.

配合 :

RSS #1		100				
亞鉛華		5				
充填劑		아래와같음				
老防劑		1				
DM		1				
TT		0.1				
硫黃		2.75				
스테아린酸		2				

	充填劑 (部)	加黃, 287° F(分)	300% Modulus	引張強力	伸張率	硬度
重晶石	0	15	300	4300	730	41
	61	20	370	3320	680	48
	122	20	420	2680	640	53
	183	20	480	1980	620	58
	244	20	480	1860	590	62
沈降性 BaSO ₄	60	20	510	3420	650	49
	120	20	850	2860	590	55
	181	20	970	2280	540	60
	241	20	950	1710	500	67

炭酸마그네슘은 現在 고무工業에서는 그렇게 많이 쓰이지 않고 있다. 1940年以前에는 最高級구두창에는 硬化性 樹脂로서 Shellac을, 그리고 充填劑로서는 炭酸마그네슘을 使用했었다.

至今은 前者는 高스타이렌共重合樹脂로 代替되었다. 炭酸마그네슘은 보다廉價이고 効果的인 Silica類 및 硅鹽類로 代用되었다.

炭酸마그네슘은 마그네슘鹽 溶液과 可溶性 炭酸鹽

을沈降시켜 만든다. 粒子의 크기는 0.5乃至 12μ 이지만 고무에 쓰이는 것은 大部分 5μ 以下이다. 粒子는 鈎狀이므로 이것이 配合된 고무는 永久伸張이 높고 뼈빨하게 된다. 이것은 分散이 困難하고 부풀음(Bulkiness) 때문에 混合도 어렵다.

9. 着色劑

大部分의 非黑色充填劑는 非黑色配合에 使用되는 것보다 黑色製品에 더 많이 利用된다.勿論例外가 있는데 白色被覆力이나 其他 着色能力이 있어 이 目的으로 特別히 使用되는 充填劑가 있다. 白色目的으로 使用되는 充填劑에 必要한 性質은 優秀한 着色力, 隱蔽力, 光線에 對한 耐久性, 非暗色性 및 合理적인 코스트 等이다.

많은 非黑色 充填劑는 自體가 白色이지만 고무에 混合되면 被覆力이 거의 없거나 때로는 完全히 없을 때가 있으며 實際로 白色이 必要한 配合에는 滿足한 結果를 주지 못한다. 炭酸칼슘, 粘土, 沈降性炭酸바륨, 炭酸마그네슘, 硅酸칼슘 및 Silica는 이 点에 있어서 모두 비슷하다. 비록 이들 配合自體가 白色이지만 着色力이 없으며 따라서 單獨으로 白色配合고무를 生成시킬 수 없다. 1920年代까지는 亞鉛系充填劑——리도폰, 亞鉛華, 硫化亞鉛——는 고무에 真白色을 生成시키는 唯一한 配合劑였다. 이중 리도폰은 酸化티탄이 나오기 前까지 使用된 主要한 充填劑였다. 亞鉛華는 着色力이 弱하고 白色被覆面에서 불 때 生產費가 비쌀 뿐 아니라 比重도 높다.

리도폰은 1906年에 美國에서 처음으로 生產되었다. 리도폰製造에 使用되는 原料는 重晶石, 石炭, 亞鉛 및 黃酸이다. 重晶石 및 石炭을 粉碎하여 “Black Ash”(Black Ash)라고 일컬어지는 物質을 生成시키 為하여 蝦燒 한다. 이것을 물에 濾過시켜 生成되는 硫化마륨 溶液을 黃酸亞鉛溶液과 混合하면 硫化亞鉛 및 黃酸바륨의 共沈物이 形成된다. 이 粗製 리도폰을 水洗, 乾燥, 加熱, 水冷, 濕式磨碎한 後 다시 最終的으로 乾式磨碎한다. 리도폰은 고무에 混合時 若干의 塊狀을 이루고 있으나 分散이 잘 되고 加黃이나 老化에 아무런 影響을 주지 않는다.

1920年 末葉에 리도폰은 酸化티탄에 그 자리를 빼앗겼는데 後者가 白色被覆力이 크고 따라서 生產費가 적게 들기 때문이다. 一部의 酸化티탄은 4部의 리도폰에匹敵하는 白色度를 나타내고 價格은 2/3程度 밖에 비싸지 않다. 또 酸化티탄은 고무에 使用되는 白色充填劑中 가장 높은 屈折率을 가지고 있으며 現在 開發되고 있는 如何한 白色充填劑 보다 높은 着色力, 化學의 不活性 및 耐日光性을 가지고 있다.

酸化티탄의 主要原料는 美國의 Florida 州, Texas 州, 아프리카 및 캐나다 等地에서 生產되고 있는 酸化物型의 金紅石 및 印度, 美國, 캐나다, 놀웨이, 브라질 및 濟州에서 生產되고 있는 티탄酸鹽이다.

酸化티탄을 製造하는 主要한 두가지 方法이 있는데 어느 方法이든지 먼저 鑛石中에 있는 티탄을 다른 티탄化合物로 轉換시킨다.

黃酸工程에서는 티탄鑛을 強酸으로 處理해서 生成된 褐色의 반죽狀 反應性物質을 물과 같이 提伴하여 黃酸鐵 및 티탄鹽을 生成시킨다. 이를沈澱시키고 上澄液은 分離해서 冷却시킨다. 이 上澄液 때문에 黃酸鐵鹽이 結晶화된다. 이 鐵鹽을 除去시킨 후 加水分解에 依해서 水性 酸化티탄을沈澱시킨다. 鹽化工程에서는 原鑛을 鹽素氣流속에서 加熱한 다음 티탄, 鐵 및 酸化硅素의 挥發性 鹽化物를 形成시킨다. 四鹽화티탄은 分溜에 依해서 分離되고 水酸物로 加水分解되거나 또는 燃燒에 依해 無水酸化物로 된다. 水酸化物로 만들리고 할 때는 水分 및 殘留酸을 除去하기 為하여 約 1000°C에서 燒成시켜서 適當한 結晶構造로 만든다.

白色配合을 할 때는 0.1乃至 0.2部의 群青을 使用하면 黃色으로 變化하려는 傾向을 防止할 수 있다.

고무에 使用되는 着色劑는 두가지 型 即, 價格이相當히 싸고一般的으로 흐린 色相을 나타내는 無機礦物性 및 값은 비싸지만 밝은 色相을 必要로 하는 곳에 쓰이는 有機着色劑가 있다. 主要한 無機赤色配合劑는 酸化鐵이다.

오늘날 쓰이고 있는 酸化鐵의 거의 大部分이 合成的으로 生產되고 있는데 이것은 天然生成酸化物은 時간과 같은 不適當한 成分이 含有되어 있는 때가 많기 때문이다. 酸化鐵은 黃酸鐵을 燒成해서 만드는데 이 酸化鐵은 어떤 製造工業에서 副產物로서 生成되거나 또는 黃酸에 瘦鐵을 溶解시켜서 만들기도 한다. 酸化鐵을 磨碎해서 最終에 乾燥를 하기 前에 濕過, 水洗해서 다시 磨碎하여 完全粉末로 만드는데 萬一 酸分이 極微量이라도 殘存하면 配合고무의 老化, 빨리 일어난다.

이以外 다른 無機着色劑 또는 硫化안티몬 및 세례化 카드뮴이 있는데 優秀한 非變色性 有機赤色配合劑가 많이 있으므로 이 두가지 着色劑는 거의 使用되지 않고 있다. 硫化안티몬 및 세례化 카드뮴은 酸化鐵보다 훨씬 더 밝은 色은 나타내지만 製造費를 볼 때 有機着色劑와 比較될 수 없다. 無機黃色着色劑中 가장 좋은 것은 鮮明하고 밝은 色相을 나타내는 카드뮴化 리도폰이다. 이것은 黃酸마름에 硫化카드뮴을沈澱시키는 것을 例外하고는 白色리도폰과 비슷한 方法으로 만들어 진다.

黃色酸化鐵은 어둡고 不潔한 色相을 나타내지만 값

이 싸서 黃褐色을 가지는데 間或쓰인다. 亞鉛黃 또는 크롬酸鉛은 被覆力이 아주 낮아서 至今은 거의 使用하지 않고 있다.

主要한 無機綠色 着色劑는 酸化크롬인 바 이것은 大端히 安定되어 있고 化學의으로 不活性이며 價格도 低廉하다. 重크롬酸 소오다를 硼酸에 熔融시켜서 만든다.

主要한 無機青色 着色劑는 群青인데 이것은 粘土, 木炭, 炭酸소오다 및 硫黃을 加熱해서 만든다. 이것은 硅酸鹽, 나토리움의 多硫化物 및 일루미늄의 複合物로 看做되고 있다. 群青은 優秀한 被覆力を 가지고 있으며 鮮明한 青色을 나타낸다. 그러나 蒸氣加黃時에는 色이 아주 나쁘게 變하며 配合고무가 酸과 接觸하면 完全히 脫色된다.

有機着色剤도 여러가지 있으나 이를 고무에 配合할 때는 여러가지 因子를 考慮하지 않으면 안된다. 어떤 着色剤는 다른 것에 比해서 價格이 越等히 비싸지만 着色剤를 選擇할 때는 파운드當 生產費를 考慮해야한다. 오히려 이 두가지 着色剤를 酸化티탄과 같은 多量의 白色着色剤가 混入되어 있는 基本配合고무에 少量添加해서 比較한 結果를 生產費와 被覆力에 對하여 다시 比較하여야 한다. 有機促進劑와 比較할 때는 變色性, 脫色性, 加黃溫度에 對한 抵抗性 및 分散度 등을 考慮해야 한다.

化學의로 生成된 고무用 着色剤가 實用된 것은 25年 程度밖에 안된다. 數年前에 採擇된 高溫, 長時間加黃으로 當時に 使用되었던 有機着色剤는 使用하는데 難點이 많았다. 이와 같은 現象은 有機促進剤 및 보다 優秀한 着色剤의 出現으로 그 樣相이 달라졌다. 即 有機促進剤는 有機着色剤配合을 破壞치 아니하는 溫度 및 時間에서의 加黃을 可能케 하였다.

고무用 有機着色剤에는 貫紅色, 不溶性 着色剤, 인디고誘導體(Indigo derivates) 및 Phthalocyanine 誘導體 等 여러가지가 있다. 이들은 乾燥된 粉末, 기름型의 반죽狀 또는 고무나 热可塑性樹脂에 分散시킨 型態로 供給되고 있다. 乾燥시킨 粉末은 混合作業時 飛散되어 다른 配合고무를 汚染시킬 우려가 있어 混合作業에는 不適當하다.

반죽狀의 着色剤는 容易하게 混合되지만 亦是 取扱하기 困難한 問題가 있다. 現在 즐겨 쓰이고 있는 것은 Masterbatch型 着色剤이다. 이 方法을 利用하면 着色剤의 秤量을 Batch 속에 混合할 수 있으며 混合施設 및 다른 配合고무 Batch의 汚染도 防止할 수 있다.

着色剤中 特히 有機性 物質은 한 가지 配合을 할 때 그 配合剤中 가장 비싼 原料가 된다. 이 有機着色剤는 加黃條件 및 配合고무中에 包含되어 있는 다른 物質에 敏感하다. 그러므로 使用코자 하는 着色剤로 부터 最大

值를 얻도록 配合設計를 하는 것이 좋다. 天然고무로 配合할 때는 Smoked sheet에 앞서 Pale crepe를 使用하는 것이 좋고 合成고무를 기본으로 하여 配合할 때는 非汚染性型만 使用하면 된다.

促進劑 가운데 어떤 着色劑와는 使用할 수 없는 것이 있는 反面 또 다른 促進劑中에는 加黃中 色調를 變化시키는 作用을 하는 것도 있다.

그러므로 促進劑의 選擇時는 이 點을 充分히 考慮하여야 한다. 着色劑는 必要한 것 보다 높은 温度에서 配合고무를 加黃하므로 例外는 色調가 褐色해 지거나 다른 色으로 變色되는 때가 있다. 低溫에서 若干간 加黃을 하면 生產費가 切減되는 때도 있다.

가장 完全한 促進劑는 Thiazole 및 Thiuram類다. Guanidine類는 色調가 알카리反應에 依해서 影響을 받지 않는 限 滿足한 促進劑이다. Heptaldehyde-Aniline (Hepteen)을 除外한 Aldehyde-Amine類는 褐色을 나타낸다. 生蒸氣속에서 加黃을 할 때는 加黃條件下에서의 有機促進劑의 安定性을 檢查하여야 한다.

有色 또는 白色配合에는 非汚染性老化防止劑만이 使用되어야 한다는 것은 明白하다.

充填剤配合比	Mooney 粘度	適正加黃, 287°F (分)	300%Modulus (lb/in ²)	引張強力 (lb/in ²)	伸張率 (%)	硬度	引裂強度 (lb/in)
純卫斗配合	21	15	300	3500	680	43	280
重晶石粉	30	27	20	310	2180	640	49
	50	24	20	300	1660	610	56
白堊粉	30	32	20	300	2180	640	50
	50	43	15	200	1550	590	57
軟質粘土	30	35	25	1050	2600	500	49
	50	41	25	1800	2380	390	58
硬質粘土	30	29	25	1330	2880	500	55
	50	31	25	2160	2670	370	64
Purecal U	30	37	15	720	2750	580	53
	50	46	15	880	2160	540	57
Calcene TM	30	32	15	530	2780	640	48
	50	42	15	740	2400	610	58
亞鉛華	30	22	20	750	3160	600	55
	50	23	20	790	2230	550	64
Zeolex 23	20	50	10	930	3800	580	56
	30	55	10	1210	3240	540	65
	40	63	10	1530	2970	500	70
Silene EF	20	52	10	670	3850	660	52
	30	51	10	870	3380	620	61
	40	62	10	1150	2890	560	69
Hi-Sil 233	20	64	15	600	4030	720	57
	30	81	10	1180	3740	590	70
	40	89	15	1570	3330	520	79
							500

10. 各種 充填剤의 比較

本章에 例示된 Data는 後述하는 參考文獻과 같이 여러 가지 資料로부터 拔萃한 것이다. 1個章에서 나온 Data는 다른 部分에서 나온 것과 比較가 될 수 없는데 促進效果와 配合量의 差異 때문이다. 또 相異한 試驗室에서 結果가 얻어진 것이기 때문이다. 이 때문에 많은 非黑色配合剤를 天然고무 및 SBR에 配合하여 試驗한 것이다. 이 試驗結果를 다음에 나타내었다.

〈表 1〉 天然고무에서의 非黑色 充填剤의 性質

配合 :

RSS	100
亞鉛華	5
充填剤	別項과 같음
老防剤 2246	1
DM	1
TT	0.1
硫黃	2.75
스테아린酸	3

〈表 2〉 SBR 에 있어서의 非黑色 配合劑의 性質

配合 :		DM	1.5
SBR 1502	100	TT	0.1
亞鉛華	5	硫黃	3
充填劑	別項과 같음	쿠마론樹脂(100°C mp)	15
老防劑 2246	1	스테아린酸	1
充填劑配合比	Mooney 粘度	適正加黃, 287°F (分)	300% Modulus (lb/in ²)
純卫早配合	26	45	90
重晶石粉	30	37	230
	50	48	340
白堊粉	30	40	180
	50	47	200
軟質粘土	30	42	310
	50	51	410
硬質粘土	30	41	400
	50	42	500
Callcene TM	30	45	230
	50	61	270
Purecal U	30	46	240
	50	65	360
亞鉛華	30	28	210
	50	39	310
Zeolex 23	20	62	600
	30	69	920
	40	84	1340
Silene EF	20	76	10
	30	81	650
	40	92	930
Hi-Sil 233	20	61	10
	30	82	320
	40	112	1060
		45	400
			520
			3330
			3580
			3170
			760
			740
			690
			60
			69
			60
			200
			240
			200
			300
			360

〈表 3〉 Neoprene GN 에 있어서의 非黑色 充填劑의

性質	亞鉛華	5
配合 :	酸化마그네슘	4
Neoprene GN	Neozone A	2
充填劑	스테아린酸	0.5
充填劑配合比	200% Modulus (lb/in ²)	引張強力 (lb/in ²)
純卫早配合	150	3600
天然白堊粉	44	2300
	88	1550
	132	1150
	176	900
沈降性炭酸 바륨	70	2500
		825
		52
		95
		200
		140
		100
		90
		130

	140	450	1950	780	60	180
	210	600	1400	690	71	185
硬質粘土	42	600	3200	900	56	185
	84	1050	2600	860	66	290
	127	1250	2100	625	75	340
	169	1450	1550	300	83	385
Silene EF	17	275	3250	880	50	205
	34	350	2850	800	59	325
	51	450	2500	750	68	340
	68	675	2150	700	77	345
	85	900	1850	660	86	355
亞鉛華	23	225	3400	930	46	185
	45	300	3350	920	48	300
	91	475	3000	875	55	310
	136	600	2600	850	62	330

参考文献

- (1) Goodyear, C., "Gum-Elastic and Its Varieties, with a Detailed Account of Its Applications and Uses and of the Discovery of Vulcanization," p. 154, New Haven, 1853.
- (2) Hancock, T., "The Origin and Progress of the Caoutchouc or India-Rubber Manufacture in England," p. a. London, 1857.
- (3) Richardson, W. H., Jr., "The Boot and Shoe Manufacturers' Assistant and Guide," p. 146. Boston, 1858.
- (4) *Ibid.*, pp. 150, 155.
- (5) *Rubber Age*, 85, No. 2, p. 352, (1959).
- (6) *Ibid.*, p. 352.
- (7) *Ibid.*, p. 352.
- (8) *Ibid.*, p. 344.
- (9) U.S. Patent 6,066. July 30, 1849.
- (10) *The New Jersey Zinc Activator*, 8, No. 1, p. 14, (1946).
- (11) *The New Jersey Zinc Activator*, 10, No. 1, pp. 12, 13, 18, (1952).
- (12) *The New Jersey Zinc Activator*, 8, No. 1, p. 28, (1946).
- (13) "Laminar Technical Service Report," June, 1950.
- (14) "Laminar Technical Service Report," pp. 4, 17, June, 1950.
- (15) "Purecal in Natural Rubber," Wyandotte Chemicals Corporation, pp. 10, 13, 1950.
- (16) Columbia-Southern laboratory, Barberton, Ohio, 1953.
- (17) "Purecal in GR-S," Wyandotte Chemicals Corp., pp. 28, 29, 1951.
- (18) *The Vanderbilt News*, 6, No. 6, pp. 6-10, (1936).
- (19) *The Vanderbilt News*, 18, No. 1, p. 13, (1952).
- (20) British Patent 753,052 to J.M. Humber Corp., July 18, 1956.
- (21) "Huber Rubber Products Manual," pp. RC-14, RC-16a.
- (22) Gage, F.W., *Rubber Age*, 58, No. 3, pp. 343-46, (1945).
- (23) "Silene Bulletin No. 2," Barberton, Ohio, Columbia-Southern Chemical Corp., p. 2, Sept., 1953.
- (24) *Ibid.*, pp. 3, 4.
- (25) *Ibid.*, pp. 13, 14, 16.
- (26) Wolf, R.F., *Revue Generale du Caoutchouc*, 28, No. 11, p. 791, (1951).
- (27) Wolf, R.F., *Rubber Age*, 81, No. 3, p. 476, (1957).
- (28) Wolf, R.F., *Kautschuk und Gummi*, 7, No. 12, p. WT 279, (1954).
- (29) Wolf, R.F., *Rubber Age*, 81, No. 3, p. 477, (1957).
- (30) Wolf, R.F., and Stueber, C.C., *Rubber Age*, 77, No. 3, p. 399, (1955).
- (31) Wolf, R. F., Hall, G. E., and Bachmann, J. H., *Rubber Age*, 69, No. 1, p. 55 (1951).
- (32) Wolf, R.F., and Stueber, C.C., *Rubber Age*, 77, No. 3, p. 399, (1955).
- (33) Wolf, R.F., *Rubber Age*, 75, No. 3, P. 389, (1954).
- (34) Wolf, R.F., *Rubber Age*, 80, No. 5, p. 823, and 80, No. 6, p. 1007, (1957).
- (35) *The Vanderbilt News*, 18, No. 1, p. 10, (1952).
- (36) "The Neoprenes," E.I. du Pont de Nemours and Co., opposite p. 10, 1953.
- (37) "Hycar Technical Manual," B.F. Goodrich Chemical Co., pp. 36, 38, 40, 42, 1951.
- (38) *Rubber Age*, 81, No. 3, pp. 534-538, (1957).