NOC 技術ノート No. 189

バルノック DGM による NBR の加硫

ブチルゴムについては、バルノック GM(p-キノンジオキシム)等によるキノイド加硫物が通常の硫黄~加硫促進剤による加硫物やサルファドナー加硫物よりも耐熱老化性の優れた架橋を形成することは既に述べた通りである (NOC 技術ノート No. 158, 159, 160, 161, 167, 168, 169, 170参照).

ブチルゴム以外のゴムに関するキノイド加硫系の応用 については、次の様な例がある.

まず、 ソ連の Zhavoronok S. G1) が BR, SBR, NBR, CR 等について、また S. Reissinger ら2) は NR, SBR, BR 等について検討しているが詳細は不明である。 さら に、CR の p-キノンジオキシム89 やそのモノエステル 類4 による加硫についても即に発表されている。また、 EPDM について、 J. F. Quirk らが は 300°F におけるキ ノイド加硫に対して加工助剤、オイル、充填剤の影響が 大きいとしている. さらに、EPDM に鉱物質充填剤と 共に、p-キノンジオキシム 及び その誘導体を 添加 し、 160℃以下の温度で混練りした後、 過酸化物を添加して 加硫すると、耐熱性の優れた架橋物が得られることも発 表されており⁶⁾, p-キノンジオキシム(バルノック **GM** 相当品)の誘導体である p,p'-ジベンゾイルキノンジオ キシム (バルノック DGM) を EPDM の HAF カーボ ン配合物のパークミルD架橋時に添加すると、耐熱性を 向上させるほか、架橋時間を速める".

W. Hofmann⁸⁾ の著書には、p-キノンジオキシム(バルノックGM 相当品)による架橋に関連して次のように述べられている。

- (1) キノン類,ハロゲン化キノン類,クロルアニル,キノンイミン類,ハロゲン化キノンイミン類,キノンオキシム類などは特に有効な架橋剤である。
- (2) 強力な酸化剤が存在すれば、単なる芳香族アミンやフェノールも架橋剤となる.

(3) p-キノンジオキシム (バルノックGM 相当品)は 硫黄を添加すると、架橋度は増大するがスコーチ の心配がある。また、ジメチルジチオカルバミン 酸亜鉛 (ノクセラー PZ 相当品)などを併用する 例もある。

さて、NBRのキノイド加硫についての記載例がほとんど見られない。また、最近ある用途では NBR に硫黄あるいは硫黄化合物を用いると、 NBR と硫黄との相溶性 (溶解度) などの点から、金属を用いる用途で金属を腐触させるなどの現象が見られ、これら硫黄 (化合物)を全く用いない加硫系が望まれている。硫黄 (化合物)を全く用いない加硫系としては過酸化物加硫、キノイド加硫、あるいは樹脂加硫などが知られているが、過酸化物加硫、樹脂加硫にはそれぞれ実用上問題がある。これらのことから NBR のキノイド加硫の可能性とその問題点について検討を行ったので紹介する.

1. 実 験

1.1 配合(基準配合)

NBR (ハイカー1042)	100
ステアリン酸	1
亜 鉛 華	5
SRF カーボン	50

1.2 試料

- 1) $PbO_2(10) + \mathbf{DGM}(9)$
- 2) $PbO_2(10) + DGM(9) + \lambda \exists l \not = 0$ (0.5)
- 3) $PbO_2(10) + DGM(9) + J D D D MB(2.0)$
- 4) PbO₂(10) + **DGM**(9) + ノクセラ**ーDM**(2.0)
- 5) $PbO_2(10) + \mathbf{DGM}(9) + ノクセラ \mathbf{D}$ (2.0)
- 6) PbO₂(10) + **DGM**(9) + サリチル酸 (0.5) ()内は phr

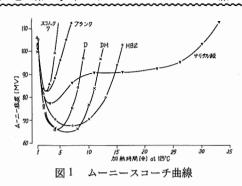
2. 実験結果

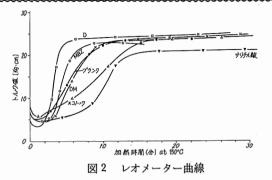
2.1 ムーニースコーチおよびレオメーター試験

表 L ムーニースコーチおよびレオメー ムーニースコーチ試験 JIS K 6300-'74 に準拠, *ML*₋₁, at 125℃ ター試験結果 レオメーター試験 振動数:6 cpm, 振幅角度:±3° at 150℃

試	料	ل	ーニースニ	ューチ ML. at l	-1 25℃	レオメーター at 150℃					
	.,	V_m*	t_5	t ₃₅	t ₄₃₀	t ₁₀	t ₉₀	ML*	M_{HF} **		
PbO ₂ + DGM	83.0	3′58″	7′58″	4'00"	2′50″	9'40"	5. 0	24.0			
$PbO_2 + \mathbf{DGM}$	PbO_2 + \mathbf{DGM} +スコノック 7			4'52"	1'42"	2'50"	14'30"	5. 5	24.5		
$PbO_2 + \mathbf{DGM}$	+MBZ	67.8	11'15"	15'54"	4'39"	3'10"	6'30"	4.4	22.7		
$PbO_2 + DGM$	$\mathbf{I} + \mathbf{DM}$	65. 1	9'40"	12'26"	2'46"	3'40"	10'00"	4.4	24.5		
$PbO_2 + \mathbf{DGM}$	$\mathbf{I} + \mathbf{D}$	66.3	6'21"	9'17"	2'56"	2'30"	4'50"	4.4	25.0		
$PbO_2 + \mathbf{DGM}$	77.0	5'28"	33'00"	27'32"	6'20"	12'50"	4.7	21.1			

 V_m^* : ムーニー最低粘度, ML^* : レオメーター曲線最低トルク値, M_{HF}^{**} : レオメーター曲線最高トルク値





2.2 加硫試験

表 2 加硫試験結果 JIS K 6301-'75 に準拠, 加硫温度 150℃ (プレス加硫)

試 料	ılei	加硫	T_B	E_{B}	Modulus [kg/cm²]				試	lok 4	加硫時間	T_B	$E_{\scriptscriptstyle B}$	Modu	lus [k		H_s
	時間〔分〕	[kg/cm ²]	(%)	100%	300%	500%	H_{s}	സ	料	〔分〕	$[\mathrm{kg/cm^2}]$	(%)	100%	300%	500%	118	
		, 7	145	470	33	111		74	PbO ₂ +	DCM	, 7	135	560	28	94	133	72
$PbO_2 +$	DGM	{ 10	151	460	33	112	_	75			10	147	550	28	100	141	73
-		15	153	460	34	114		75	$+\mathbf{D}\mathbf{M}$	1	15	156	550	29	105	151	73
PhO .	DCM	(12	151	470	33	113		74	PbO ₂ +	DCM	(4	140	520	32	105	138	73
1002+	DGIVI	15	155	450	33	112		75		DGM	5	139	530	31	102	136	73
PbO ₂ + DGM +スコノック	ノック	(20	153	450	32	113		75	$+\mathbf{D}$		7	146	550	31	104	141	73
PbO ₂ +	DCM	(5	130	550	33	102	127	74	PbO ₂ +	DCM	(12	145	530	29	98	143	73
-		7	137	540	34	105	134	75			15	145	490	30	102		74
+MB	Z	10	139	540	34	106	137	75	十サリ	チル酸	20	146	520	28	97	145	74

2.3 熱老化試験

表 3 熱老化試験結果 テストチューブ老化試験機,JIS K 6301-'75 に準拠,老化条件:120℃×168時間

武 料		加		老	化	前					老	化	後		
		加硫時間	T_B	$E_{\scriptscriptstyle B}$	Mod	ulus [kg	g/cm ²]	H_s		В		E_B	Modulus 100%		H_{s}
		〔分〕	[kg/cm ²]	(%)	100%	300%	500%	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	kg/cm²]	変化率 〔%〕	(%)	変化率 〔%〕	[kg/cm ²]		変化
$PbO_2 + \mathbf{D}C$	GM	10	151	458	33	112		75	89	-41	50	-89		90	+15
PbO ₂ + D 0 +スコノ		15	154	441	33	112		75	84	-45	25	94	_	90	+15
$PbO_2 + \mathbf{D}O_2 + \mathbf{M}\mathbf{B}\mathbf{Z}$	GM	7	137	530	34	105	134	75	117	-15	60	-89		89	+14
$PbO_2 + \mathbf{D}\mathbf{M} + \mathbf{D}\mathbf{M}$	GM	10	145	542	28	100	141	73	106	-27	62	-89		87	+14
$PbO_2 + \mathbf{D} + \mathbf{D}$	GM	5	138	516	31	102	136	73	128	- 8	95	-82		88	+15
PbO ₂ + D 0 +サリチ		15	145	486	30	102	_	74	96	-33	48	-90		88	+14

引用文献

- Zhavoronok S. G: C. A., 69, 20190q (1968)
 Izv. Vyssh. Ucheb. Zaved., Khim. Tekhnol., 1968, 11(2), 225~31.
- Unpublished work of S. Reissinger, also of H. Schäfer and W. Hofmann, Farbenfabriken Bayer AG. Leverkusen
- 3) NOC 技術ノート No. 172.
- 4) Cherenyuk, I. P., Ananin, A. V., Titov, E. A.,

- Avdeenko, A. P.: C. A., **81**, 154153 m (1974) Vopr. sb. 1973, No. 29, 32-5.
- J. F. Quirk, H. F. Minter: Rubber Age, 99 (June), 63(1967)
- 6) 日特公 昭 49-16259. C. A., 82, 87426h (1975)
- 7) NOC 技術ノート, No. 152, No. 153.
- W. Hofmann: Vulcanization and Vulcanizing Agents, p. 288(1967)
- 9) H. Fisher: Ind. Eng. Chem., 31, (1939) p.1381

大内新興化学工業株式会社