

열가소성 가황물: 2. 기계물성 및 팽윤거동

도 인 환 · 김 병 규

1. 서 론

TPV는 혼련과정에서 주로 동적가황을 통해 플라스틱 matrix내 미세하게 잘 분산된 고무입자를 완전히 가교(full cure)시킴으로써 고무상이 미가교 또는 부분가교로 제조되는 TPE의 약점인 내유성, 내열성 및 고무탄성을 향상시킨 재료이다. 이러한 TPV의 기계물성은 고무와 플라스틱성분의 임계표면장력(γ_c), 경질(hard)상의 결정화 무게분율(W_c), 경질상의 인장강도(σ_H) 및 연질(soft)상의 임계꼬임간격(N_c)등에 좌우된다.

γ_c 는 극성을 나타내는 척도로서 용해도 파라미터와 관계되며, 연질상과 경질상 물질간의 γ_c 차($\Delta\gamma_{SH}$)는 다른 액체에 분산된 한 액체의 입자크기를 결정하는 계면장력을 의미한다.¹ 동적가황에 의한 용융 블렌드도 일종의 액체-액체 분산이므로 TPV의 기계물성경향을 살피는데 있어 γ_c 를 고려하는 것은 타당하다.

경질상의 W_c 는 다소 경험적인 이유로 인해 고려되는데, TPV의 기계적강도에 미치는 W_c 의 영향이 크기 때문이다.

경질상의 σ_H 는 고무-플라스틱 블랜드의 극한을 의미한다. 결정성 물질의 경우 σ_H 는 병목현상(necking)과 연신(drawing)후에 일어나는 파단응력보다는 항복응력을 나타내는데, 고무-플라스틱 블랜드에서는

병목현상과 연신거동이 나타나지 않기 때문이다.

연질상의 N_c 는 단위 사슬원자당의 분자량(M_0/Z)과 관계된다.² 여기서 M_0 는 고분자 반복단위의 분자량이고, Z 는 반복단위당의 고분자 사슬원자수를 나타낸다. 일반적으로 낮은 N_c 값을 갖는 고분자는 높은 꼬임밀도와 plateau 탄성을 보이나, 꼬임사이의 분자량은 작다. 높은 N_c 의 acrylate고무보다 낮은 N_c 의 NBR과 CPE로 만들어진 TPV가 물성면에서 더 낫다는 사실을 토대로 N_c 를 고려한다.

이상의 네가지 변수를 토대로 먼저 TPV에 있어서 일반적인 기계물성경향을 살펴보고, 의도하는 기계물성을 갖는 TPV를 만드는데 적합한 고분자의 선택방법에 대해 기술하고자 한다. 그리고 PP-EPDM TPV를 모델로 하여 TPV 제조방법과 고무의 가황정도에 따른 유체내에서의 팽윤거동을 살펴보고자 한다.

2. TPV의 기계물성경향

Table 1에는 3가지 고무와 4가지 플라스틱에 대한 γ_c , W_c 및 σ_H 값들과 혼련 및 성형온도를, Table 2에는 이들 3가지 고무와 4가지 플라스틱으로 제조한 12가지 TPV에 대한 기계물성의 실험치를 나타내었다. 먼저 TPV의 기계물성에 관한 이론적인 식들에 Table 1의 값들을 대입하여 얻어진 결과를 Table 2

Table 1. Mixing and molding temperature and approximate characteristics

Polymer	$\gamma_{C,m}$ N/m	W_c	$\sigma_{H_i}^a$ MPa	E ^b MPa	Mixer oil bath temperature, %	Mixing stock temperature, %	Molding temperature, %
PP	28	0.63	30(Y)	660	180	185-190	210
PS	33	0.0	42(B)	1550	170-180	170-190	210
SAN	38	0.0	58(B)	1730	170-180	170-190	210
Nylon 11	31	0.25	43(Y)	850	185	185-190	210
Nylon 69	39	0.25	46(Y)	1250	210	210	220
Nylon 6,66	40	0.25	29(Y)	700	220	210-220	220
EPDM	28	0.0	-	3	-	-	-
EVA	34	0.0	-	3	-	-	-
NBR	39	0.0	-	3	-	-	-

^aThe strength of the hard phase material is stress at yield(Y) for crystalline polymers or stress at break(B) for glassy materials.

^bAs in the strength determinations, the values of tensile(Young's) modulus E were determined in the same way as for the blend compositons, by using compression molded specimens.

Table 2. Rubber-Plastic compositions and the resulting of the testing

Rubber plastic	EPDM PP	EPDM PS	EPDM SAN	EPDM PA-6,66	EVA PP	EVA PS	EVA SAN	EVA PA-11	NBR PP	NBR PS	NBR SAN	NBR PA-69
Zinc oxide	3	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
Stearic acid	0.6	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
Sulfur	1.2	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
TMTD	0.6	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
MBTS	0.3	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
HVA-2	-	1.2	1.2	-	-	0.9	0.9	-	0.9	-	-	0.6
MgO	-	-	-	-	0.9	0.9	0.9	0.9	0.9	-	-	-
TAC	-	-	-	-	0.9	-	-	-	-	-	-	-
L-101	-	0.6	0.6	0.6	0.75	0.75	0.75	0.75	0.75	0.75	0.75	-
SR-351	-	-	-	2.4	-	-	-	-	-	-	-	-
Polygard	-	-	-	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	-
Flectol	-	-	-	-	0.6	-	-	0.6	0.6	0.6	0.6	0.6
σ_B , MPa	24.3	7.9	5.6	11.0	17.8	12.7	12.9	18.6	17.0	7.7	25.8	21.6
$\sigma_{100\%}$ ϵ , MPa	8.0	-	-	-	9.9	11.3	12.9	14.9	12.2	-	18.6	12.6
E, MPa	58	131	274	183	76	143	176	130	129	215	162	121
ϵ_B , %	530	69	5	52	349	166	109	190	204	20	196	320
Hardness, D	42	38	35	48	40	44	45	38	39	46	40	42
Ten. Set, %	16	-	-	-	36	70	-	65	31	-	55	44
σ_B^* MPa	153	13.4	5.9	16.9	80	33.8	26.9	51.7	51.7	9.3	76.4	90

1)Rubber/plastic=60/40 2) TMTD: Tetramethylthiuram disulfide. 3) MBTD: 2-Benzothiazolyl disulfide.

4) HVA-2: *m*-Phenylenebismaleimide. 5) TAC: Triallyl cyanurate. 6) SR-351: Trimethylolpropane triacrylate.

7) Polygard: Trisnonylphenyl phosphate. 8) Flectol: Antidegradant.

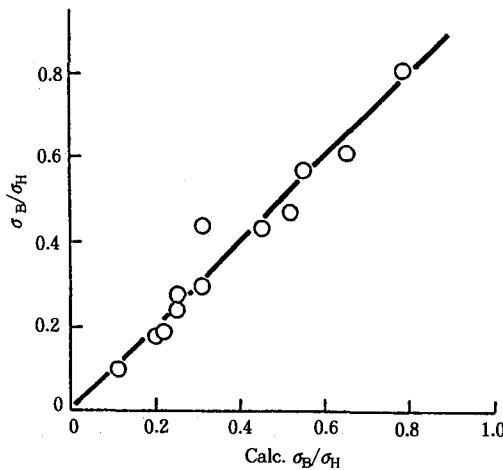


Fig. 1. The agreement between calculated [Equation(1)] and determined relative tensile strengths

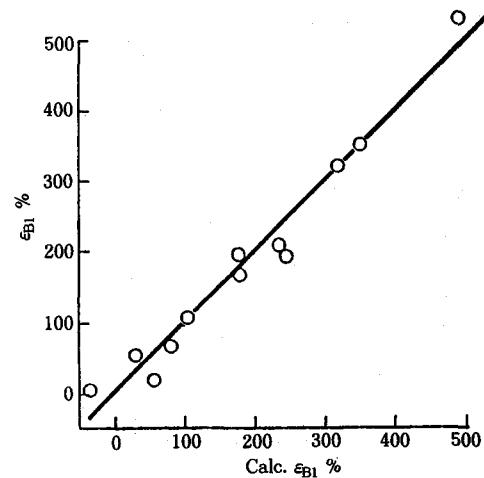


Fig. 2. The agreement between calculated [Equation(2)] and determined values of strain at break.

의 실험결과와 비교하고자 한다. 모든 TPV의 조성은 40/60의 조성이다. 이들 4가지 플라스틱과 3가지 고무를 선택한 이유는 TPV 기계물성의 90% 이상을 설명할 수 있기 때문이다.

파단응력(σ_B): σ_B 는 경질상의 σ_H , 경질상과 연질상간의 $\Delta\gamma_{SH}$, 경질상의 W_c 와 관계되며, σ_H 는 극한값이므로 상대인장강도(σ_B/σ_H)로 나타낸다. 이는 다음과처럼 $\Delta\gamma_{SH}$ 의 절대값과 W_c 와 관계된다.

$$\sigma_B/\sigma_H = 0.337 - 0.0224 |\Delta\gamma_{SH}| + 0.704 W_c \quad (1)$$

이식의 오차에 대한 자유도는 9이고 σ_B/σ_H 변화의 94.3%를 설명한다. 식1과 PP-EPDM TPV의 경우를 통해 알 수 있듯이 $\Delta\gamma_{SH}$ 값이 작을수록 경질상과 연질상간의 계면장력은 작아지고, 고무입자크기도 작아진다. 그 결과 강도는 증가한다. 실제 W_c 의 영향은 $\Delta\gamma_{SH}$ 의 영향보다 큰데, 항복과 연신에 의한 배향은 파괴에너지를 분산시켜 배향방향으로의 강도를 증가시킨다. Fig. 1은 식 1을 통한 σ_B/σ_H 의 계산치와 실험치간의 일치성을 보여준다.

파단신율(ϵ_B): ϵ_B 도 σ_B/σ_H 와 비슷하게 $\Delta\gamma_{SH}$ 와 W_c 에 관계하고, 다음의 식으로 표현된다.

$$\epsilon_B, \% = 198 - 23.7 |\Delta\gamma_{SH}| + 466 W_c \quad (2)$$

이식의 오차에 대한 자유도는 9이고 ϵ_B 변화의 96.3%를 설명한다. ϵ_B 에 미치는 $\Delta\gamma_{SH}$ 와 W_c 의 효과는 σ_B/σ_H 와 같으나, ϵ_B 의 경우에는 σ_B/σ_H 와는 달리 경질상의 기계물성과는 관계가 없다. Fig. 2는 ϵ_B 의 계산치와 실험치의 일치성을 나타내고 있다.

100% 신율에서의 응력(σ_{100}): σ_{100} 은 σ_B , σ_B 및 응력-변형곡선의 형태와 관계되고, 그 관계는 다음의 식으로 표현된다.

$$\sigma_B/\sigma_{100} = 0.778 \exp 0.00254 \epsilon_B \quad (3)$$

이식의 오차에 대한 자유도는 6이고, σ_B/σ_{100} 와 ϵ_B 변화의 97.8%를 설명한다. Fig. 3은 σ_B , σ_{100} 및 ϵ_B 의 관계를 나타내고 있다. 각각의 혼련물에 대한 응력-변형곡선이 비슷한 것은 경질상과 연질상의 부피분율의 비가 비슷하기 때문이고, 경질상과 연질상의 상대밀도차에 의해 달라진다.

영구 인장늘음률(Tension set: ϵ_s): ϵ_s 는 탄성회복과는 반대되는 개념으로 σ_B , ϵ_B 에서처럼 $\Delta\gamma_{SH}$ 가 작을수록 그리고 W_c 가 높을수록 좋으며 다음 식처럼 $\Delta\gamma_{SH}$

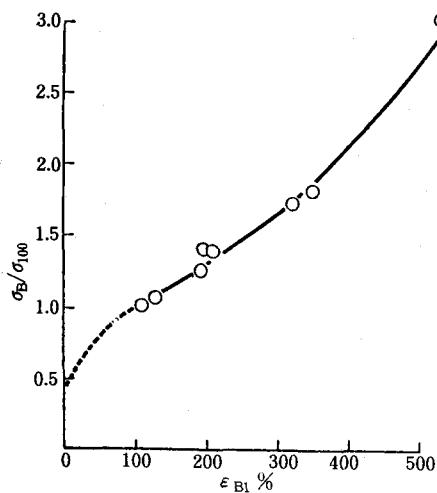


Fig. 3. The relationship between stress at break, stress at 100% strain and strain at break [Equation(3) for solid line].

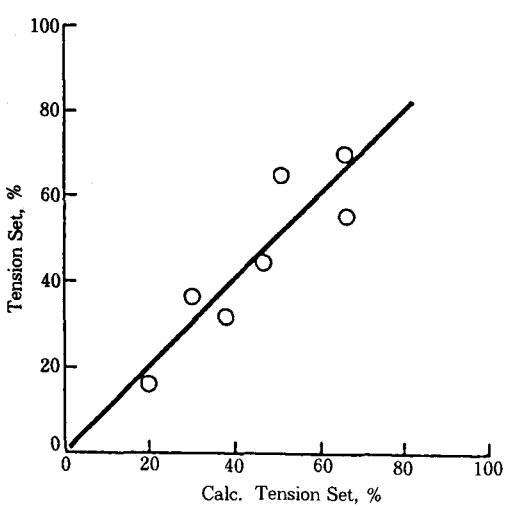


Fig. 4. The agreement between calculated [Equation(4)] and determined values of tension set.

와 W_c 에 관계한다.

$$\text{Tension set, \%} = 64.2 + 1.59 |\Delta\gamma_{SH}| - 70.0 W_c \quad (4)$$

이 식의 오차에 대한 자유도는 4이고 ϵ_S 변화의 81/1 %를 설명한다. $|\Delta\gamma_{SH}|$ 의 값이 클수록 경질상과 연질상

의 접착성은 떨어지고 이것은 큰 변형에 대해 공동화 (cavitation)를 허용하여 고무입자와 플라스틱 matrix 간의 회복력을 방해한다. W_c 의 영향은 명확하지 않다. Fig. 4는 계산치와 실험치의 일치성을 나타낸다.

Young 탄성율(E): E는 전단탄성율(G')과 같은 방식으로 분석되는데, G' 에서 사용되었던 식들을 다시 인용해보면 다음과 같다.

$$G' = \varphi_H^n (n\phi_S + 1) (G'_U - G'_L) + G'_L \quad (5)$$

여기서 φ_H 와 φ_S 는 각각 경질과 연질성분의 부피분율을 나타내고, G'_U 와 G'_L 은 각각의 탄성율로서 다음과 같이 표현된다.

$$G'_U = \varphi_H G'_H + \varphi_S G'_H \quad (6)$$

$$G'_L = (\varphi_H G'_H + \varphi_S / G'_H)^{-1} \quad (7)$$

여기서 G' 대신 E를 대치하면 Young 탄성율에 대한 것이 된다. 미가황 블랜드에서와는 달리 동적가황된 TPV에서 n은 다음 식처럼 $|\Delta\gamma_{SH}|$ 와 W_c 에 의존한다.

$$n = 2.39 - 0.0103 (|\Delta\gamma_{SH}|)^2 - 2.70 W_c + 5.46 W_c^2 \quad (8)$$

이 식은 n변화의 95.3%를 설명하고, 오차에 대한 자유도는 8이다. Fig. 5는 변수 n과 $|\Delta\gamma_{SH}|$ 의 관계를 나타내고 있는데, 표면장력차가 클수록 n값은 작아지고,

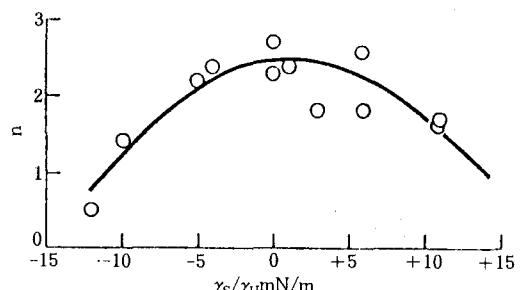


Fig. 5. The relationship between the parameter n, of Equation(5) (an inverse function of Young's Modulus E), and surface energy mismatch.

E 는 증가함을 알 수 있다(식 5). Fig. 6은 이렇게 추정된 n 과 식 5~7을 사용하여 계산한 값과 실험치와의 일치성을 나타낸다.

이상과 같이 고무와 플라스틱 성분의 $\Delta\gamma_{SH}$, σ_H , W_c 로 표현되는 TPV의 여러 기계물성에 관한 식들을 통해 TPV의 극한기계물성(σ_B 와 ϵ_B)과 탄성회복은 $\Delta\gamma_{SH}$ 에 반비례하고, W_c 에는 비례함을 알 수 있다. 한편 TPV의 견고성(E)은 $\Delta\gamma_{SH}$ 와 비례관계에 있음을 알 수 있다.

3. TPV용 고분자 선택

의도하는 물성을 갖춘 TPV를 만들기 위한 고분자의 선택용령을 기술하기 위해서는 앞서 논의된 12가지 TPV 경우의 기계물성경향은 확장되어야 한다. 그러므로 여기에서는 11가지 플라스틱과 9가지 고무로부터 가능한 100여 가지 TPV의 경우를 고려한다. 앞서 논의된 Young 탄성율과 100% 신율에서의 응력은 고려하지 않는다. 그 이유는 고무-플라스틱 블랜드

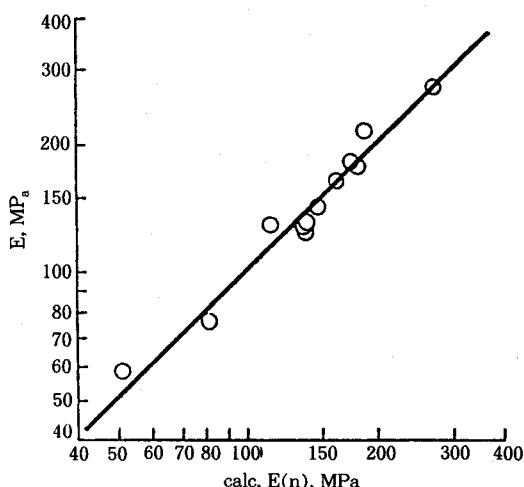


Fig. 6. The agreement between calculated and determined values of Young's Modulus E . Each calculated value E was obtained from Equation(5) containing a value of n obtained from Equation(8).

에서 적당한 고분자의 선택은 극한강도물성과 탄성회복을 토대로 하는데, 경도, Young 탄성율, 100%신율에서의 응력 등과 같은 TPV의 견고성은 고무와 플라스틱의 조성에 의해 주로 결정되고,^{3,4} 조성이 비록 TPV의 극한성질과 회복성질에 영향을 미친다 하더라도 본래 의미로서의 TPV를 얻는데에는 크게 중요하지 않기 때문이다. Table 3에는 TPV의 물성에 영향을 미치는 9가지 고무와 11가지 플라스틱 성분들의 특성치를 나타내었는데, 앞서와 같이 이하 설명될 이론적인 식들에 Table 3의 값들을 대입해봄으로써 얻을 수 있는 계산결과와 Table 4, 5, 및 6에 있는 실험결과를 비교해 볼 수도 있을 것이다.

Table 3. Approximate polymer characteristics

	σ_G_H MPa	E , MPa	γ_c (mN/m)	N_c	W_c (wt)
Polypropylene(PP)	30.0	660	28	-	0.63
Polyethylene(PE)	31.7	1218	29	-	0.70
Polystyrene(PS)	42	1550	33	-	0.00
ABS	58	865	38	-	0.00
SAN	58	1730	38	-	0.00
Polymethylmethacrylate(PMMA)	61.3	1316	39	-	0.00
Polytetramethylene terephthalate(PTMT)	53.3	1322	39	-	0.31
Nylon 6, 9(PA)	46	850	39	-	0.25
Polycarbonate(PC)	66.5	1255	42	-	0.00
IIR	-	3	27	570	0.00
EPDM	-	3	28	460	0.00
Poly-trans-pentenamer(PTPR)	-	3	31	417	0.00
IR(NR)	-	3	31	454	0.00
BR	-	3	32	416	0.00
SBR	-	3	33	460	0.00
Ethylene - vinylacetate rubber(EVA)	-	3	34	342	0.00
ACM	-	3	37	778	0.00
Chlorinated polyethylene(CPE)	-	3	37	356	0.00
CR	-	3	38	350	0.00
NBR	-	3	39	290	0.00

Table 4. Tensile strength σ_B of 60-40 rubber-plastic TPVs

Rubber	PP	PE	PS	ABS	Plastic SAN	PMMA	PTMT	PA	PC
IIR	21.6	14.9	0.9	1.7	4.3	5.4	1.4	4.0	1.3
EPDM	24.3	16.4	7.9	3.2	5.6	6.0	12.2	7.7	15.7
PTPR	22.7	12.1	6.9	11.0	13.4	4.7	12.1	10.8	2.5
NR	26.4	18.2	6.2	5.8	8.4	1.8	10.9	5.7	6.7
BR	20.8	19.3	11.6	9.9	8.3	3.5	12.8	16.3	2.1
SBR	21.7	17.1	15.8	10.8	8.1	5.7	21.7	14.6	7.3
EVA	17.8	18.9	12.7	9.6	12.9	9.3	(3.4)	10.9	9.6
ACM	4.04	4.21	11.4	9.4	7.7	6.21	14.6	16.1	5.2
CPE	12.3	10.5	14.0	13.7	17.9	17.0	(13.0)	17.3	20.8
CR	13.0	13.8	15.5	12.8	12.5	8.9	(13.5)	(3.2)	14.7
NBR	17.0	17.6	7.7	13.6	25.8	10.8	19.3	21.5	18.2

Values are in MPa.

Table 5. Ultimate elongation ϵ_B of 60-40 rubber-plastic TPVs

Rubber	PP	PE	PS	ABS	Plastic SAN	PMMA	PTMT	PA	PC
IIR	380	312	3	18	7	6	156	34	161
EPDM	530	612	69	18	5	6	102	30	66
PTPR	210	280	35	15	10	10	47	60	5
NR	390	360	85	56	14	58	62	42	21
BR	258	229	73	64	12	5	52	121	5
SBR	428	240	89	70	12	15	102	201	19
EVA	349	349	166	102	109	59	(126)	160	84
ACM	18	20	20	144	18	21	135	163	140
CPE	314	224	140	197	151	146	(159)	160	136
CR	144	390	67	96	7	5	(65)	(6)	94
NBR	204	190	20	164	196	56	350	320	130

Values are in %

1. 기계물성경향의 일반화

파단응력(σ_B): 고강도의 플라스틱 성분을 사용함으로써 고강도의 TPV를 얻을 수 있으며³ 상대인장강도는 다음의 식처럼 $\Delta\gamma_{SH}$, W_c 및 N_c 와 관계한다.

$$\begin{aligned} \sigma_B/\sigma_H &= 0.244 + 1.02W_c - 0.000032(\Delta\gamma_{SH})N_c \\ &\quad - 0.0296(\Delta\gamma_{SH})W_c - 0.00076N_cW_c \end{aligned} \quad (9)$$

이 식은 σ_B/σ_H 변화의 77.3%를 설명하고, 오차에 대

한 자유도는 90이다. 식 1과 마찬가지로 고무와의 표면장력이 비슷하고 고강도의 결정성 플라스틱을 사용하면 고강도의 TPV를 얻을 수 있음을 알 수 있다. 덧붙여, 낮은 N_c 혹은 높은 꼬임밀도의 고무를 사용하면 또한 고강도의 TPV획득이 가능하다. 이는 혼련동안에 파단이 일어나기 전 고무의 더 큰 연신을 가능하게 만들기 때문이다.^{5,6} $\Delta\gamma_{SH}$, N_c , W_c 가 강도에 미치는 효과는 Fig. 7 하단에, 식 9에 의한 σ_B/σ_H 의 계산치와 실험치간의 일치성을 Fig. 8에 나타내었다.

Table 6. Tension set of 60-40 rubber-plastic TPVs

Rubber	PP	PE	PS	ABS	Plastic SAN	PMMA	PTMT	PA	PC
IIR	23	28	-	-	-	-	-	-	26
EPDM	16	-	-	-	-	-	-	-	-
PTPR	20	27	-	-	-	-	-	-	-
NR	24	-	-	-	-	-	-	-	-
BR	27	-	-	-	-	-	-	-	-
SBR	30	-	-	-	-	-	-	-	-
EVA	36	36	70	-	-	-	(-)	25	-
ACM	-	-	-	-	-	-	41	56	17
CPE	55	58	-	65	91	82	(40)	59	85
CR	38	37	-	-	-	-	(-)	(-)	-
NBR	31	-	-	-	55	-	25	44	-

Values are in %.

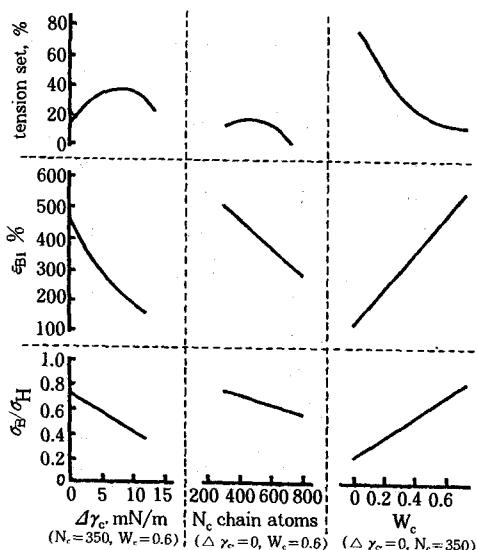


Fig. 7. The effect of pure component characteristics on the properties of thermoplastic vulcanizate compositions.

식 9를 통한 실험치와의 일치성은 식 1을 통한 것보다는 좋지 못하나 많은 자료를 생각하면 여전히 중요하다. 참고로 N_c 는 다음 식을 이용해 구한다.²

$$N_c = 275 + 10.5(M_o/Z) \quad (a)$$

$$N_c = 125 + 10.2(M_o/Z) \quad (b)$$

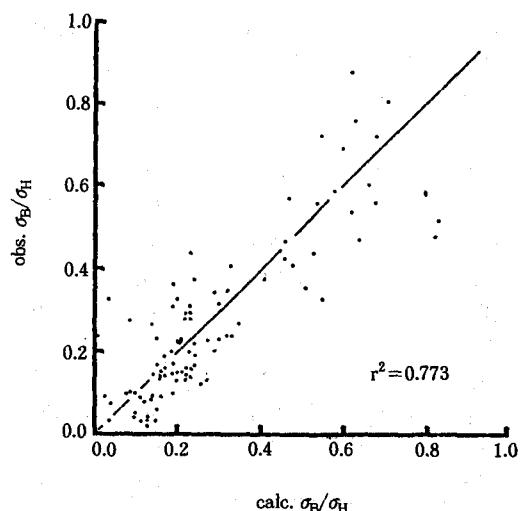


Fig. 8. The agreement between observed and calculated relative strengths.

(a)는 IIR, EPDM, PTPR, IR, BR, SBR과 같은 순수한 탄화수소고무의 경우에, (b)는 EVA, ACM, CPE, CR, NBR과 같은 고무의 경우에 사용된다. 공중합체 고무의 경우, M_o/Z 는 적당한 비로 단량체 전부를 갖는 큰 반복단위를 가정하여 평균분자량으로 셰계산된다.

파단신율(σ_B): $\Delta\gamma_{SH}$, W_c 및 N_c 와 관련된 ϵ_B 식은

다음과 같다.

$$\begin{aligned}\epsilon_B &= 130.8 - 24.07(\Delta\gamma_{SH}) + 858.5W_c + 1.39(\Delta\gamma_{SH})^2 \\ &\quad - 32.07(\Delta\gamma_{SH})W_c - 0.742N_cW_c\end{aligned}\quad (10)$$

이 식은 ϵ_B 변화의 79.0%를 설명하고 오차에 대한 자유도는 89이다. ϵ_B 에 미치는 $\Delta\gamma_{SH}$, W_c 및 N_c 의 효과는 σ_B/γ_H 에서 설명한 것과 같고, Fig. 7에 나타나 있다.

영구 인장률(Stretch set: ϵ_S): 다음 식은 $\Delta\gamma_{SH}$, W_c 및 N_c 의 함수로서 ϵ_S 를 나타낸다.

$$\begin{aligned}\epsilon_S &= -0.2125 + 0.297N_c - 127.9W_c - 0.3441(\Delta\gamma_{SH})^2 \\ &\quad - 0.000197N_c^2 + 146.7W_c^2 + 9.148(\Delta\gamma_{SH}) \\ &\quad W_c - 0.1926N_cW_c\end{aligned}\quad (11)$$

이 식은 ϵ_S 변화의 80.1%를 설명하고, 오차에 대한 자유도는 20이다. ϵ_S 에 미치는 $\Delta\gamma_{SH}$, W_c , N_c 의 영향은 Fig. 7상단에 나타내었는데, $\Delta\gamma_{SH}$ 와 N_c 가 증가함에 따라 ϵ_S 는 증가후 감소하는 것으로 보아 $\Delta\gamma_{SH}$ 와 N_c 의 중간정도에서 탄성회복력이 가장 나쁘고, W_c 가 증가할수록 탄성회복력은 향상됨을 알 수 있다.

TPV의 일반적인 기계물성 기계물성 경향으로서 Fig. 7을 인정한다면, 플라스틱 성분의 W_c 가 증가할수록 탄성회복력과 기계적 강도는 향상되고, 고무상의 꼬임밀도가 높고, N_c 가 낮고, 고무와 플라스틱간의 표면장력차가 작을수록 기계강도를 증가시킨다는 결론을 얻을 수 있다.

2. 고분자 선택방법

TPV에 있어 고분자 선택기준은 기술적인 측면 뿐만 아니라, 비용과 재료의 유용성등의 측면에서도 고려할 수 있다. 사람에 따라서는 기술적인 측면 중에서도 가공성과 유독성을 포함시켜 고려할 수도 있다. 그리고 탄성회복과 기계적인 완전성(integrity)등 탄성체 물질의 우선적인 두가지 속성을 나타내는 ϵ_B 와 ϵ_S 만을 기계물성 중에서 선택하여 고려한다. 물론 강도

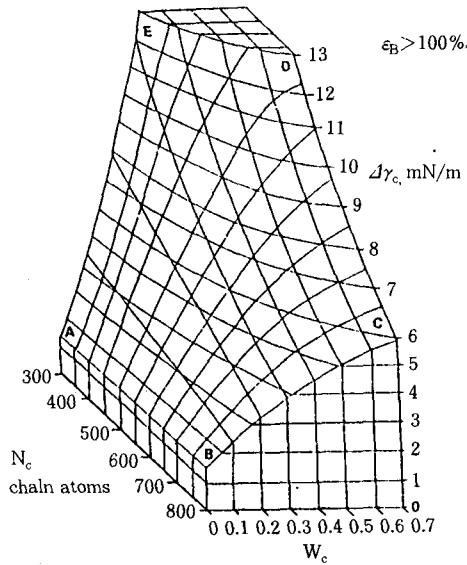


Fig. 9. Pure component requirements for ultimate elongation $\epsilon_B > 100\%$.

도 이용할 수 있으나 강도의 변화는 ϵ_B 와 유사하므로 제외한다. ϵ_B 와 ϵ_S 는 다른 여타의 기준들을 설정하는데 있어 예비적인 체(screen)에 불과하다.

TPV의 물성조건이 ϵ_B 가 단지 100% 이상이면 되는 경우 많은 고무와 플라스틱이 이에 속하는데, 식 10을 이용해서 얻은 Fig. 9를 보면 된다. 약 45% 정도의 고무-플라스틱 블랜드가 이 조건을 만족한다. 표면 ABCDE내에 있는 임의의 교점은 $\epsilon_B = 100\%$ 을 만족하는 $\Delta\gamma_{SH}$, W_c , N_c 의 범위이다.

TPV의 물성조건이 $\epsilon_B > 100\%$, $\epsilon_S < 50\%$ 인 경우는 식 10과 식 11을 이용하여 겹쳐 놓은 Fig. 10을 보면 된다. 고무-플라스틱 블랜드의 약 33%가 이에 속한다. 표면 FGHI내에 있는 임의의 교점은 $\epsilon_B = 100\%$ 와 $\epsilon_S = 50\%$ 를 만족하는 $\Delta\gamma_{SH}$, W_c , N_c 의 범위이다.

TPV의 물성조건을 $\epsilon_B > 200\%$, $\epsilon_S < 50\%$ 로 제한하는 경우는 Fig. 11을 보면 되는데, 약 25%의 고무-플라스틱 블랜드가 여기에 속한다. 여기서 N_c 가 300 ~ 400일때, W_c 는 약 0.15 ~ 0.3이고 $\Delta\gamma_{SH}$ 는 0.3 ~

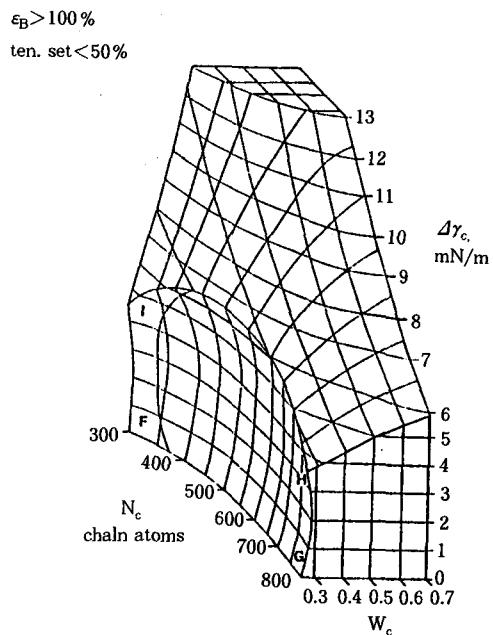


Fig. 10. Pure component requirements for ultimate elongation $\epsilon_B > 100\%$ and tension set $\epsilon_s > 50\%$.

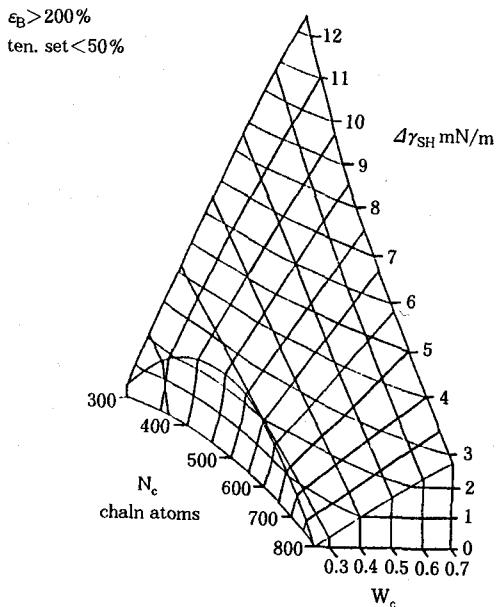


Fig. 11. Pure component requirements for ultimate elongation $\epsilon_B > 200\%$ and tension set $\epsilon_s > 50\%$

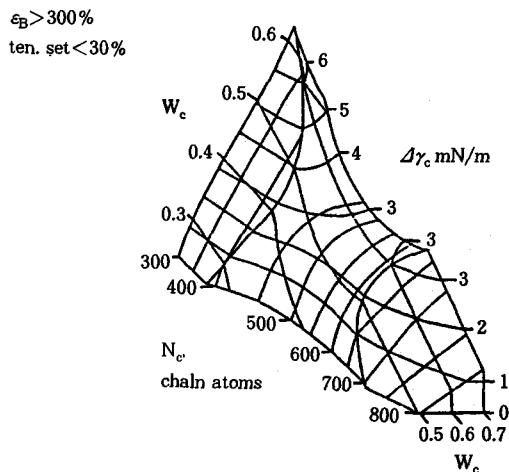


Fig. 12. Pure component requirements for ultimate elongation $\epsilon_B > 300\%$ and tension set $\epsilon_s > 30\%$

0.5이어야 한다. 만약 W_c 가 0.6~0.7로 높아지면 $\Delta\gamma_{sh}$ 도 10~12로 높아야 한다.

TPV의 물성조건을 $\epsilon_B > 300\%$, $\epsilon_s < 30\%$ 으로 더 제한할 경우 Fig. 12를 보면 된다. 10% 미만의 고무-플라스틱 블랜드가 이에 속하고, 이들은 대개 고결정성의 PP, PE와 같은 올레핀류 고분자를 플라스틱 성분으로 한 TPV이다.

4. 유체내에서의 TPV 팽윤현상

동적가황과 정적가황법으로 얻어진 PP-EPDM TPV의 팽윤현상을 조사하기 위해 가로, 세로, 높이가 각각 25, 6, 1.6mm이고, 무게가 약 1mg인 판상 시편을 얻어서, hot oil, cyclohexane, butyl acetate, methyl ketone, 2-ethylhexanol, n-propanol, nitro-methane, N, N'-dimethylformamide와 같은 용매에 팽윤시킨다. hot oil의 다른 용매에서 일정시간 팽윤시킨 시편은 용매를 닦아낸 뒤에, 팽윤후의 시편의 무게를 달고 hot oil에 팽윤시킨 시편은 무게를 달기전에 30분간의 냉각과정과 아세톤으로의 세척과정이 필요

하다.

시편에 대한 팽윤부피는 팽윤으로 증가한 무게, TPV의 밀도 및 용매의 밀도로 얻어지는데 관련식은 다음과 같다.

$$q-1 = (W_2/W_1 - 1) \rho_c / \rho_u \quad (12)$$

여기서 $q-1$ 은 팽윤부피를 의미하고, q 는 팽윤된 부피에 대한 팽윤전 부피의 비를 나타낸다. W_1 과 W_2 는 각각 TPV의 밀도와 침투용매의 밀도를 나타낸다. PP-EPDM TPV의 밀도는 약 0.91g/cm^3 이고, 용매의 밀도는 편리를 통해 알 수 있다.

팽윤으로 인한 이방성(anisotropy)은 팽윤부피비 q 와 팽윤전과 후의 시편의 두께비(R_t)로 결정되는데 다음 식으로 얻어진다.

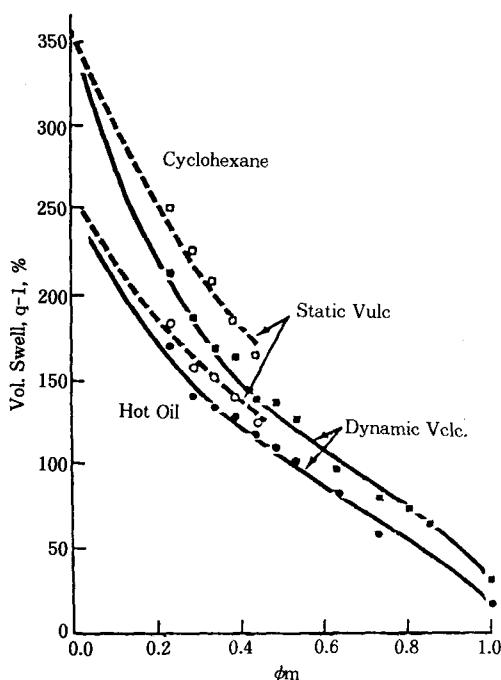


Fig. 13. Volume swelling, as a function of the volume fraction ϕ_i of polypropylene, in cyclohexane(-■- for dynamic vulcanizations and -□- for static vulcanization) and hot oil(-●- for dynamic vulcanization and -○- for static vulcanization).

$$a = \frac{R_t - (q/R_t)^{1/2}}{(q/R_t)^{1/2} - 1} \quad (13)$$

여기서 a 의 값은 두께방향으로의 선형팽윤량에 대한 수직방향으로의 평균팽윤량의 비이다.

Fig. 13에는 동적가황과 전적가황으로 얻어진 PP-EPDM TPV의 시편을 hot oil과 cyclohexane에 팽윤시킨 뒤 팽윤부피의 변화가 경질상 즉 PP의 부피분율의 함수로서 나타나 있다. 여기서 고무상과 경질상이 같은 정도로 팽윤되고, 팽윤동안에 빈 공간이 없다고 하면 팽윤부피는 경질상과 연질상의 초기 부피분율 φ_H 와 φ_S 로 결정할 수 있는 경질상과 연질상의 평균 팽윤부피와 같다. 이 가상적인 블랜드의 팽윤부피변화를 그림으로 나타내면 0에서 1.00까지의 경질상의 φ_H 범위에 대해 직선으로 나타날 것이다. 만약 빈 공간이 있다면 직선은 다소 굽을 것이고, 다시 여기에 경질상과 연질상의 팽윤정도가 다르고, 상간에 접착력이 존재한다면 억제되는 팽윤은 형태학적인 상관계의 결과이다. 이때의 팽윤부피는 바로 Fig. 13에서처럼 나타난다. Fig. 13의 곡선과 일치하는 식은 다음과 같다.

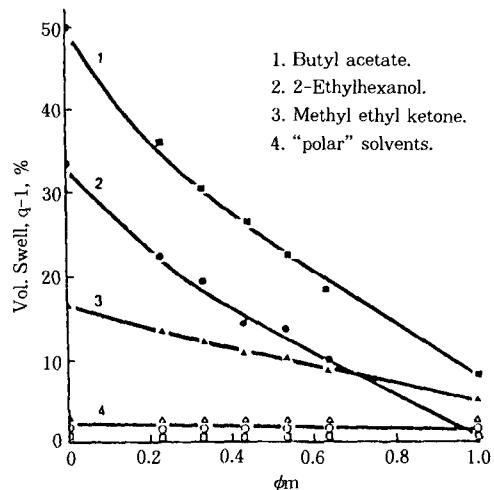


Fig. 14. Volume swelling in various fluids as functions of ϕ . Polar solvents: n-propanol, nitromethane, N, N'-dimethylformamide.

Table 7. Volume swelling of PP-EPDM TPV

Fluid	Swelling time, h	Swelling temp, °C	Vol. frace. PP, ϕ_H	Vol. swelling q-1, for D & (S) vulcanization	Swelling anisotropy, for D & (S) vulcanization	Constant, C, of eq(3)	Calc. vol. swell. from average C in eq(3)
Hot oil	168	100	0.000	2.55	-0.063	-	-
			0.234	1.71(1.84)	0.24(0.15)	0.80(0.44)	1.63(1.79)
			0.284	1.41(1.69)	0.92(0.09)	1.23(0.50)	1.49(1.66)
			0.332	1.35(1.53)	0.28(0.26)	1.06(0.60)	1.37(1.54)
			0.382	1.30(1.41)	0.34(0.34)	0.89(0.61)	1.25(1.42)
			0.429	1.18(1.25)	0.40(0.39)	0.95(0.76)	1.16(1.32)
			0.478	1.11	0.04	0.88	1.06
			0.528	1.03	0.06	0.84	0.95
			0.630	0.81	0.08	1.02	0.81
			0.730	0.59	-0.27	1.45	0.66
			1.000	0.19	-0.39	-	-
						1.01(0.58) avg.	-
Butyl acetate	500	25	0.000	0.497	0.07	-	-
			0.234	0.361	0.80	0.54	0.349
			0.332	0.309	0.33	0.63	0.302
			0.429	0.265	0.78	0.69	0.263
			0.528	0.225	0.02	0.76	0.228
			0.630	0.183	-0.44	0.94	0.196
			1.000	0.081	-0.36	-	-
						0.71avg	-
Cyclohexane	168	25	0.000	3.55	-0.03	-	-
			0.234	2.12(2.49)	0.43(0.17)	1.34(0.60)	2.09(2.40)
			0.284	1.86(2.26)	0.76(0.12)	1.43(0.69)	1.89(2.22)
			0.332	1.69(2.08)	0.42(0.28)	1.42(0.71)	1.71(2.05)
			0.382	1.63(1.84)	0.28(0.27)	1.20(0.84)	1.55(1.89)
			0.429	1.39(1.66)	0.39(0.27)	1.45(0.94)	1.42(1.75)
			0.478	1.38	0.04	1.24	1.31
			0.528	1.27	-0.01	1.23	1.20
			0.630	0.97	0.00	1.52	1.02
			1.000	0.80	-0.33	1.62	0.86
				0.30	-0.23	-	-
Methyl ethyl ketone	500	25	0.000	0.167	0.16	-	-
			0.234	0.134	0.47	0.23	0.134
			0.332	0.126	0.27	0.09	0.121
			0.429	0.108	-0.33	0.32	0.110
			0.528	0.103	-0.33	0.10	0.100
			0.630	0.085	-0.31	0.40	0.089
			1.000	0.051	-	-	-
						0.23avg	-
2-Ethyl -hexanol	830	25	0.000	0.335	0.05	-	-
			0.234	0.223	0.88	0.74	0.221
			0.332	0.192	-0.02	0.65	0.186
			0.429	0.145	-0.27	1.01	0.156
			0.528	0.137	-0.31	0.58	0.129
			0.630	0.100	-0.14	0.90	0.103
			1.000	0.004	-	-	-
N, N-dimethyl formamide, n propanol, or nitromethane	500~830	25	0.000	<0.04	-	-	-
				~1.000	-	-	-

$$q-1 = (\phi_S q_S + \phi_H q_H - 1) (1 - C \phi_S \phi_H) \quad (14)$$

여기서 q , q_S , q_H 는 각각 TPV의 팽윤부피비, 가황고무의 팽윤부피비이고, C 는 특정용매가 혼련물에 침투하는데에 있어 억제성을 특징짓는 상수이다.^{7,8}

Table. 7에는 다양한 용매에서의 PP-EPDM TPV의 팽윤자료와 함께 C 의 값들이 있는데, C 값의 변동은 TPV의 제조와 팽윤방법에 따른 오차이다. Fig. 14에는 다양한 용매에서 팽윤부피변화가 C 의 평균값을 이용하여 ϕ_H 의 함수로서 나타나 있는데, Fig. 14에서 나타나는 $q-1$ 의 실험치와 계산치간의 일치성으로부터 식 14는 팽윤부피와 TPV 조성간의 관계를

Table 8. Average values of the swelling constraint parameter for dynamic and static vulcanizates

Fluid	C_d for dynamic vulcanizates	C_s for static vulcanizates	C_d/C_s
Hot oil, 100°C	1.01	0.58	1.74
Cyclohexane, 25°C	1.38	0.76	1.82
Butyl acetate, 25°C	0.71	-	-
Methyl ethyl ketone, 25°C	0.23	-	-
2-Ethylhexanol, 25°C	0.78	-	-

* All values of C in this table relate to fully vulcanizates.

잘 설명하고 그 관계는 단일변수 C 에 의해 정해짐을 알 수 있다.

TPV의 가황방법에 따른 팽윤현상은 Table 8에 있는 C 의 값과 Fig. 13의 팽윤부피의 변화곡선으로 설명된다. 충분한 팽윤이 일어나지 않는 극성용매의 경우에는 믿을 만한 C 값을 얻을수가 없다. hot oil과 cyclohexane의 경우 정적가황물과 동적가황물 모두에 대해 나와 있으며 C 값은 동적가황된것이 약 2배 더 크다. 이는 고무상과 플라스틱상간의 접착력보다는 형태학적인 차이 때문이다.⁹ 동적가황의 경우 가황단계와 혼련단계에서 고무입자는 더 작은 입자로 파괴되어 가교에 의해 안정화되며 PP 연속성과 EPDM 분산성이 나타난다. 따라서 PP는 그 연속성이 팽윤을 억제한다. 그러나 정적가황의 경우 T_m 이하의 온도에서 분쇄되는 PP 연속성이 기계적으로 파괴되어 다시 고무가황단계가 PP의 T_m 이상에서 행해진다 하더라도 많은 PP는 불연속적으로 존재한다. 이로 인한 형태학적인 차이로 인해 정적가황물에서 더 팽윤이 잘 일어나는데, 실제 Table 9의 기계물성과 비교해보면 그런 개념이 일치함을 알 수 있다. 즉, 정적가황물이 동적가황물보다 더 유연하고 탄성회복력이 뛰어나 것은 좀 더 고무상을 닮은 것이다.

PP가 고무상의 팽윤을 억제한다 하더라도 고무의 가황은 중요하다. Fig. 15와 Tabel 10을 보면 고무가황정도가 낮을수록 C 값은 크고, 팽윤은 더 잘 된다는

Table 9. Mechanical properties of PP-EPDM TPVs

Vulcanization type	D	S	D	S	D	S	D	S	D	S	D	D	D	S	-
EPDM, parts by wt.	75	75	70	70	65	65	60	60	55	55	45	35	25	100	0
pp, parts by wt.	25	25	30	30	35	35	40	40	45	45	55	65	75	0	100
Max. tens. str, MPa	15.5	16.0	19.2	17.2	22.4	22.3	25.5	24.4	25.9	23.7	27.6	26.7	30.7	1.6	27.9
Stress at 100% strain, MPa	6.2	3.9	8.2	4.6	8.5	6.3	8.8	7.2	10.1	8.8	11.5	13.0	-	1.2	-
Young's modulus, MPa	18.1	12.9	30.8	17.0	43	31.9	73	61	98	90	177	277	413	1.7	824
Ult. dlong., %	280	530	290	520	330	580	470	580	460	530	520	520	600	210	690
Hardness, A scale	78	70	83	76	86	83	88	86	90	-	-	-	-	50	-
Hardness, D scale	-	-	37	-	43	36	45	40	46	44	50	52	57	-	68
Tension set, %	9	5	11	8	15	13	18	16	23	21	38	52	68	3	86

The symbol D designates dynamic. : S designates static.

Table 10. The effect of curative Level on swelling

Fluid	Swelling time, h	Swelling temp, °C	Relative curative level	Vol. frac. PP, φ_H	Vol., q^{-1} % ÷ 100	Constant C of eq 3
Cyclohexane	168	25	0.0625	0.000	14.31	-
			0.0625	0.478	2.08	2.91
			0.125	0.000	8.36	-
			0.125	0.478	1.94	2.28
			0.250	0.000	5.93	-
			0.250	0.478	1.81	1.77
			0.500	0.000	4.82	-
			0.500	0.478	1.66	1.51
			1.000	0.000	3.62	-
			1.000	0.478	1.46	1.13
			-	1.000	0.30	-
Hot oil	168	100	0.0625	0.000	12.13	-
			0.0625	0.478	1.87	2.84
			0.125	0.000	6.60	-
			0.125	0.478	1.66	2.13
			0.250	0.000	4.39	-
			0.250	0.478	1.47	1.53
			0.500	0.000	3.48	-
			0.500	0.478	1.34	1.19
			1.000	0.000	2.64	-
			1.000	0.478	1.16	0.84
			-	1.000	0.19	-

것을 알 수 있다. 가황 정도에 따른 C값은 선형적인 연신간의 차이의 함수($q_S^{1/3} - q_H^{1/3}$)로 표현되는 고무와 플라스틱 상 계면에서의 전단 응력차와 온도 함수($f(T)$)로 표현되는 팽윤된 PP의 견고성, 그리고 일종의 가소제 역할을 하면서 PP의 견고성을 감소시키는 PP에 흡수된 용매의 부피분율($1-q_H^{-1}$)의 영향을 받으며 이는 다음 식처럼 표현된다.

$$C = f(T) (q_S^{1/3} - q_H^{1/3}) \exp -5.70(1-q_H^{-1}) \quad (15)$$

이 식을 이용해서 계산된 C값은 Table. 11에 있고, 또한 Fig. 16은 C의 일치성을 보여준다. $f(T)$ 는 $T=25^\circ\text{C}$ 일때 8.25이고, $T=100^\circ\text{C}$ 일때 5.25이다. 식 14와 15를 통해 PP-EPDM TPV 뿐만 아니라 다른 TPV의 팽윤에 대한 대략적인 추정이 가능하다.

판상의 두께방향으로의 팽윤변형과 평면방향으로의 팽윤변형간의 상대적인 차이를 의미하는 팽윤의 이방성을 고려할 수 있다. Table. 12에 주어진 동적가황된 TPV에 대한 이방성의 수치변화는 φ_H 의 함수로써 Fig. 17에 나타나 있는데 매우 산재해 있다. 이러한 산재는 성형과정에서 판상전체에서 일어나는 흐름의 변화때문이다. 그러나 혼련물에서 플라스틱양과 이방성수치간에는 반비례 관계에 있음을 알 수 있다.

TPV의 팽윤현상은 팽윤억제를 의미하는 변수 C에 의해 특징지워지고, C는 식 15를 이용하여 추정이 가능하다. 또한 팽윤억제(C)는 가황고무와 플라스틱성분의 팽윤차가 적을수록, 그리고 용매량이 많을수록 감소한다. 동적가황으로 제조된 TPV는 정적가황에 의한 것보다 덜 팽온되고, 특히 고무의 성분이 많은

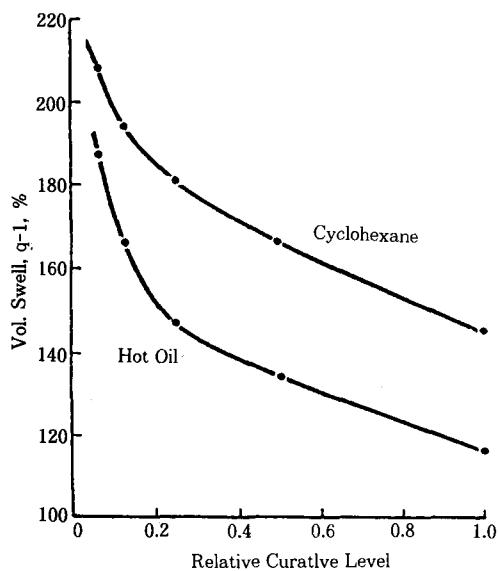


Fig. 15. Swelling as a function of relative curative level.

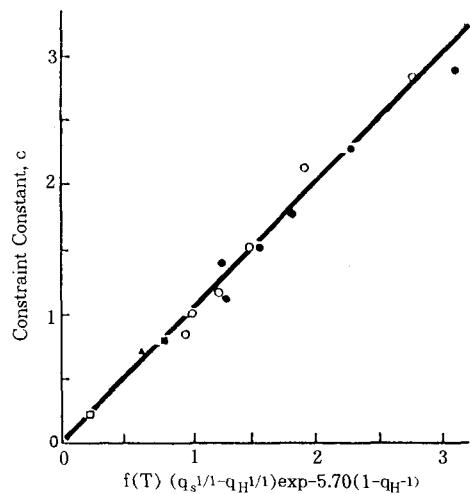


Fig. 16. The prediction of values of C [constraint constant of Equation(3)] from Equation (4).

Table 11. The swelling constraint of dynamic vulcanizates as function of unconstrained swelling of component phases

Fluid	Swelling temp, °C	Rel. cure lever	Swelling constraint parameter C of eq(1)	$q_S^{1/3}-q_H^{1/3}$	Approx. vol. frac. of fluid in swollen PP, $1-q_H^{-1}$	Calculated value of C from eq(4)
Cyclohexane	25	1.000	1.38	0.566	0.231	1.25
		1.000	1.13	0.574	0.231	1.27
		0.500	1.51	0.707	0.231	1.57
		0.250	1.77	0.815	0.231	1.80
		0.125	2.28	1.016	0.231	2.25
		0.0625	2.91	1.392	0.231	3.08
Butyl acetate	25	1.000	0.71	0.118	0.0749	0.63
Methyl ethyl ketone	25	1.000	0.23	0.0361	0.0485	0.23
2-Ethylhexanol	25	1.000	0.78	0.0998	0.0040	0.80
Hot oil	100	1.000	1.01	0.466	0.160	1.01
		1.000	0.84	0.479	0.160	0.98
		0.500	1.19	0.589	0.160	1.24
		0.250	1.53	0.694	0.160	1.47
		0.125	2.13	0.906	0.160	1.92
		0.0625	2.84	1.317	0.160	2.75

Table 12. Swelling anisotropy* of dynamic vulcanizates

φ_H	Hot oil	Cyclohexane	Butyl acetate	Methyl ethyl ketone	2-Ethyl hexanol
0.234	0.24	0.43	0.80	0.47	0.88
0.284	0.92	0.76	-	-	-
0.332	0.28	0.42	0.33	0.27	-0.02
0.382	0.34	0.28	-	-	-
0.429	0.40	0.39	0.78	-0.33	-0.27
0.478	0.04	0.04	-	-	-
0.528	0.06	-0.01	0.02	-0.33	-0.31
0.630	0.08	0.00	-0.44	-0.31	-0.14
0.730	-0.27	-0.33	-	-	-

* Calculated From equation(2)

조성에서 팽윤은 이방성이이라는 것으로 위의 논의를 요약할 수 있다.

參 考 文 獻

- I. Mikami, R. G. Cox, and S. G. Mason, *Int. J. Multiphase Flow*, **2**, 113(1975).
- S. Aharoni, *J. Appl. Polym. Sci.*, **21**, 1323 (1979).
- A. Y. Coran and R. Patel, *Rubber Chem. Technol.*, **54**, 892(1981).
- W. A. Zisman, *Adv. chem. Ser.*, **43**, 1(1964).
- S. Wu, *J. Macromol. Sci.*, C10, 1(1974).
- S. Wu, *J. Phys. Chem.*, **72**, 3332(1968).
- G. Kraus, *J. Appl. Polym. Sci.*, **7**, 861(1963).
- R. L. Zapp, *Rubber Chem. Technol.*, **46**, 251 (1973).
- R. T. Wragg, J. F. Yardley, and A. F. Nightengale, *Kautsch. Gummi. Kunstst.*, **34**, 657 (1981).

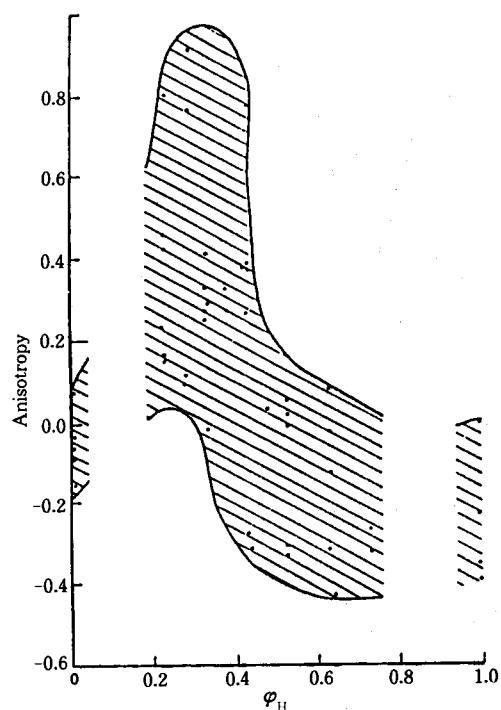


Fig. 17. Swelling anisotropy as a function of φ_H .