(19) 대한민국특허청(KR)
(12) 공개특허공보(A)

(51) Int. Cl.[6]
C08C 19/08

(11) 공개번호 특1996-0010687
(43) 공개일자 1996년04월20일

(21) 출원번호 특1995-0029739
(22) 출원일자 1995년09월13일

(30) 우선권주장 94-220538 1994년09월14일 일본(JP)

(71) 출원인 스미토모고무고교 가부시키가이샤 니시후지 나오토

일본국 효고켄 고베시 쥬오쿠 와키노하마초 3초메 6반 9고가오 가부시키가이샤 도키와 후미가쓰

일본국 도쿄도 쥬오쿠 니혼바시 가야바초 1초메 14반 10고후지라텍스 가부시키가이샤 오카모토 요시히코

일본국 도쿄도 지요다쿠 간다 니시키초 3초메 19반지 1닛토덴코 가부시키가이샤 가마이 고로

일본국 오사카후 이바라키시 시모호즈미 1초메 1반 2고

(72) 발명자 다나카 야스유키

일본국 도쿄도 하치오지시 우치코시초 1481-184

사카키 도시아키

일본국 효고켄 가코가와시 오노에초 요타 1314반지의 1

가와사키 아쓰코

일본국 효고켄 아카시시 오쿠보마치 야마테다이 3초메 3반

하야시 마사하루

일본국 와카야마켄 와카야마시 미나토 1334

가나마루 에이지

일본국 도쿄도 지요다쿠 간다 니시키초 3초메 19반지 1

시바타 가즈히코

일본국 오사카후 이바라키시 시모호즈미 1초메 1반 2고

(74) 대리인 이병호, 최달용

심사청구 : 없음

(54) 탈중합화 천연 고무 및 이의 제조방법

요약

탈단백화 턴연 고무의 탈중합화에 의해 수득되는, 수 평균 분자량이 2,000내지 50,000인 액체 고무인 탈증합화 천연 고무가 기술되어 있다. 탈중합화 천연 고무의 테조 방법 또한 기술되어 있는데, 이는 탈단백화 천연 고무를 유기 용매중에, 수득되는 용액의 중량을 기준으로 하여 1내지 30중량% 농도가 되도록 용해시키고, 수득된 용액을 금속 촉매는 존재하에 공기 산화시킴으로써 수행된다. 탈중합화 천연 고무는 통상의 가황 고무에서와 동일한 물리적 특성을 제공할수 있다. 천연 고무의특징적인 냄새 또는 색상을 나타내지 않으며, 단백질에 의해 야기되는 즉각적인 앨러지를 유발시키지 않는다.

명세서

[발명의 명칭]

탈중합화 천연 고무 및 이의 제조방법

(57) 청구의 범위

청구항 1

탈단백화 천연 고무의 탈중합화에 의해 수득되는, 수 평균 분자량이 2,000 내지 50,000 인 액체 고무인 탈중합화 천연 고무.

청구항 2

제1항에 있어서, 탈단백화 천연 고무가 실질적으로 어떠한 단백질로부터도 유래되고, 질소 함량이 0.02 %미만인 탈중합화 천연 고무.

청구항 3

제1항에 있어서, 분자쇄당 1개 이하의 에폭시 그룹을 함유하고 천연 고무에 특징적인 높은 시스 구조를 유지하는 탈증합화 천연 고무.

청구항 4

제1항에 있어서, 하나의 분자쇄당 하나의 C=C결합(이중 1개의 탄소 원자는 알돌 축합 반응에 의해 생성되는 포르밀 그룹 (-CHO 에의해 치환된다)을 함유하고, 분자쇄의 양 말단이 케톤 그룹에 의해 종결되는 텔레케릭 액체 고무를 포함하는 탈중합화 천연 고무.

청구항 5

탈단백화 천연 고무를 유기 용매중에, 수득되는 용액의 중량을 기준으로 하여 1내지 30중량%의 농도가 되도록 용해시키는 단계 및 생성되는 용액을 금속 촉매의 존재하에 공기 산화키는 단계들을 포함하여, 탈중합화 천연 고무를 제조하는 방법.

청구항 6

제5항에 있어서, 탈단백화 천연 고무가 실질적으로 어떠한 단백질로부터도 유래되고, 질소 함량이 0.02 % 미만인 방법.

청구항 7

제5항에 있어서, 유기 용매가 방향족 탄화수소인 방법.

청구항 8

제5항에 있어서, 금속 촉매가 코발트 촉매인 방법.

청구항 9

제5항에 있어서, 공기 산화를, 탈단백화 천연 고무 용액을 진탕시킴으로써 수행하는 방법.

※ 참고사항 : 최초출원 내용에 의하여 공개하는 것임.