

Simpósio de Integração Acadêmica

Universidade Federal de Viçosa

"Ciências Básicas para o Desenvolvimento Sustentável"

INFLUÊNCIA DO NEGRO DE FUMO NA VULCANIZAÇÃO DA BORRACHA NATURAL COM UM ACELERADOR EXPERIMENTAL DE ZINCO(II) COM DITIOCARBIMATO

Júlia A.A. Miranda¹ (julia.alhadas@ufv.br); Mayura M.M. Rubinger¹ (mayura@ufv.br); Antonio E.C. Vidigal¹; Nathalia M. Albuini-Oliveira²; Leila L.Y. Visconte³ e Thiago C. Lopes³

1. Departamento de Química da UFV; 2. Departamento de Engenharia Civil da UFV; 3. Instituto de Macromoléculas Profa. Eloisa Mano da UFRJ

Palavras chaves: Borracha natural; Ditiocarbimatos; Vulcanização

Área temática: Química Orgânica

Grande Área: Química

Categoria: Pesquisa

Introdução

A borracha natural (NR) é um polímero de importância econômica. A borracha não vulcanizada é pouco resistente, não recupera sua forma quando submetida a uma grande deformação e, por isso, é necessário vulcanizá-la. Para aumentar a velocidade de reação do enxofre com a borracha e melhorar as propriedades do produto, podem ser utilizados aditivos, entre eles os aceleradores de vulcanização e o negro de fumo. Complexos metálicos com ditiocarbimatos apresentam atividade aceleradora da vulcanização, porém ainda são pouco estudados e não são usados industrialmente.^{1,2}

Objetivos

Estudar a ação vulcanizadora do sal complexo bis-(N-fenilsulfonilditiocarbimato)zincato(II) de benziltrifenilfosfônio com a adição de negro de fumo como carga de reforço na vulcanização da borracha natural. Comparar, por reometria, a ação desse acelerador experimental com a de aceleradores comerciais.

Material e Método

O Esquema 1 mostra a rota sintética utilizada para a síntese do acelerador experimental (1).

$$K_{2}[RSO_{2}N=CS_{2}] \xrightarrow{ij) ACI} [A]_{2} \begin{bmatrix} O \\ R-S \\ N-C \\ S \\ V \end{bmatrix} ZnNSO_{4} \\ MeOH:H_{2}O 1:1 \end{bmatrix}$$
Grupo R:
$$Cation A:$$

$$Cation A:$$

Esquema 1 – Rota sintética utilizada

O processo de vulcanização foi estudado a 160 °C por reometria para obter os tempos ótimos de cura (t_{90}) e as variações de torque (ΔM) , utilizando misturas de borracha natural (100g) com: ácido esteárico (2,5g), óxido de zinco (3,5g), irganox (2,0g), enxofre (2,5g) e o sal complexo (1) (1,17g), (0,95) mmol), na ausência e na presença de negro de fumo (20g). Os experimentos foram repetidos nas mesmas condições, substituindo o complexo (1) por (0,95) mmol dos celeradores comerciais (1,17g)0, (20g)1.

Resultados e Discussão

A temperatura de fusão e o espectro no infravermelho confirmaram a obtenção do sal complexo (1), por comparação com dados da literatura².

A partir das curvas reométricas foram obtidos os tempos ótimos de cura (t_{90}) e as variações de torque (ΔM) . O valor de t_{90} para o complexo (1) foi menor que os valores obtidos com os aceleradores comerciais, tanto na presença quanto ausência de negro de fumo. Com a adição do negro de fumo, o valor de t_{90} para o complexo passou de 2,47 min para 2,18 min. Essa situação foi inversa para os aceleradores comerciais. Por exemplo, para o ZDEC, o t_{90} passou de 3,67 para 4,21 min.

A variação de torque (ΔM) dá informações sobre a quantidade de ligações cruzadas formadas. Observou-se que, apesar de mais rápido, o complexo (1) gerou um valor de ΔM (2,87 dN.m) menor que aquele obtido com os aceleradores comerciais ZDEC (3,90 dN.m) e TBBS (3,30 dN.m). Na vulcanização com o complexo (1) com a adição de negro de fumo, o valor de ΔM aumentou para 4,00 dN.m. Nas mesmas condições, o valor de ΔM aumentou para 3,53 dN.m com o TBBS, e 4,57 dN.m com o ZDEC. Observa-se que a adição do negro de fumo na composição da borracha natural melhora a quantidade de ligações cruzadas para todos os aceleradores testados. Porém há um aumento do tempo de cura para os aceleradores comerciais e uma redução do tempo para a vulcanização com o complexo (1).

Conclusões

Conclui-se que o sal complexo de zinco (1) é um superacelerador, mais rápido que os aceleradores comerciais ZDEC e TBBS. A adição de negro de fumo a 20 phr melhora ainda mais o tempo de cura com esse novo acelerador e aumenta o valor de ΔM , gerando um torque semelhante ao observado com os aceleradores comerciais.

Bibliografia

¹CUNHA, L.M.G. *et al.* Inorganica Chimica Acta, 383, 194-198, 2012. ²ALBUINI-OLIVEIRA, *et al.* Polymer Bulletin, 80, 3717–3743, 2023.

Agradecimentos





