

Atividade extra

Exercício 1 – Cecierj – 2013

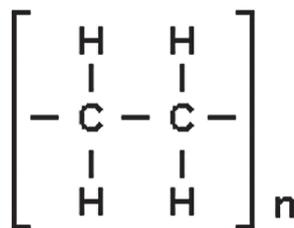
Os plásticos, produtos obtidos através de reações de polimerização, representam um grande avanço tecnológico, sendo um grande triunfo da Química Industrial.

A substância que é passível de polimerização chama-se:

- a. catalisador.
- b. monômero.
- c. petróleo.
- d. plástico.

Exercício 2 – Adaptado de UFSC – 2007

A fórmula do polietileno é representada na figura a seguir:



Qual o monômero que origina esse polímero?

- a. Metano
- b. Etano
- c. Eteno
- d. Etino

Exercício 3 – Adaptado de UFSCar – 2009

A borracha natural é um elastômero (polímero elástico), que é obtida do látex coagulado da *Hevea brasiliensis*.

Suas propriedades elásticas melhoram quando aquecida com enxofre, processo inventado por Charles Goodyear, que recebe o nome de:

- a. pirólise.
- b. calcinação.
- c. galvanização.
- d. vulcanização.

Exercício 4 – Cecierj – 2013

Os elastômeros são polímeros de alta elasticidade, que podem, em condições naturais, deformarem-se e voltar ao seu estado inicial.

O polímero que é um elastômero é o(a):

- a. PET.
- b. PVA.
- c. PVC.
- d. borracha.

Exercício 5 – Cecierj – 2013

Muitos são os processos químicos de produção dos polímeros, mas, basicamente, todos eles têm como objetivo aumentar o tamanho de uma molécula.

Qual a característica principal de uma reação de polimerização por condensação?

Gabarito

Exercício 1 - Cecierj - 2013

- A** **B** **C** **D**

Exercício 2 - Adaptado de UFSC - 2007

- A** **B** **C** **D**

Exercício 3 - Adaptado de UFSCar - 2009

- A** **B** **C** **D**

Exercício 4 - Cecierj - 2013

- A** **B** **C** **D**

Exercício 5 - Cecierj - 2013

A reação de polimerização por condensação possui dois ou mais monômeros e, além do polímero, formam-se subprodutos, como a água.