

Kaj so poliamidi?

- Majhne anorganske molekule brez verig
- Pomembna skupina polimerov
- Kovine z visoko prevodnostjo

Kaj je polimerizacija?

- Proces, pri katerem se monomeri povezujejo v dolge verige
- Proces, pri katerem se polimeri razgradijo v atome
- Proces taljenja kovin

Kaj velja za adicijsko polimerizacijo?

- Pri njej vedno nastaja voda
- Poteka samo pri beljakovinah
- Monomeri z dvojnimi ali trojnimi vezmi se povežejo brez izgube majhnih molekul

Kaj velja za kondenzacijsko polimerizacijo?

- Pri povezovanju monomerov nastajajo majhne molekule
- Poteka brez kakršnih koli stranskih produktov
- Značilna je samo za kovine

Kaj je značilno za poliamide?

- Monomeri so povezani z ionskimi vezmi
- Monomeri so povezani z amidnimi vezmi
- Vsebujejo samo atome ogljika in vodika

Kako nastane amidna vez?

- Med dvema hidroksilnima skupinama
- Med karboksilno skupino ene molekule in amino skupino druge molekule
- Med dvema kisikovima atomoma

Kaj se pri sinteznih poliamidih dogaja v kondenzacijski polimerizaciji?

- Monomeri se združujejo brez izločanja snovi
- Povezujeta se dva alkana
- Diamin in dikarboksilna kislina se povezujeta ob odstranjevanju majhne molekule

Več kot 260 učnih listov kviz vprašanj z rešitvami za predmet KEMIJA – 9. razred je na voljo v naši spletni trgovini: trgovina.otroci.org

Kemija za 9. razred O.Š.

Sintezni poliamidi - Kviz vprašanja

www.otroci.org

Otrokom in staršem prijazna
stran na internetu

Iz katerih dveh spojin nastane najlon v opisanem primeru?

- Iz heksametilendiamina in adipinske kisline
- Iz etena in propena
- Iz glukoze in fruktoze

Kdo je razvil najlon leta 1935?

- Stephanie Kwolek
- Herbert Blades
- Wallace Carothers

Kakšne lastnosti ima najlon?

- Krhek, težak in neprožen
- Mehak in hitro lomljiv
- Močan, lahek in elastičen

Kako nastaja najlon?

- Z adicijsko polimerizacijo etena
- S kondenzacijsko polimerizacijo med heksametilendiaminom in adipinsko kislino
- Z vulkanizacijo kavčuka

Kdo je razvila kevlar leta 1965?

- Wallace Carothers
- Stephanie Kwolek
- Friederich August Kekulé

Kaj velja za kevlar?

- Je petkrat močnejši od jekla na enoto teže
- Je mehkejši od volne
- Je naravni polimer iz svile

Kje se uporablja kevlar?

- Samo v papirni industriji
- V balističnih jopičih, zaščitni opremi in kompozitnih materialih
- Samo v prehranski industriji

Več kot 260 učnih listov kviz vprašanj z rešitvami za predmet KEMIJA – 9. razred je na voljo v naši spletni trgovini: trgovina.otroci.org

© Stran za Otroke <https://www.otroci.org> – Vse pravice pridržane. Izdelek je avtorsko delo in je zaščiten z zakonom o avtorskih pravicah. Nepooblaščenno kopiranje in uporaba v komercialne namene je PREPOVEDANA. Avtor B. Rakovec.

POZOR ! Učni listi so namenjeni samo kot pomoč pri utrjevanju že osvojenega znanja in ne nadomeščajo klasičnega učenja v osnovni šoli. Za eventualne slabe ocene in napake pri izdelavi učnih listov ne odgovarjamo. Uporaba na lastno odgovornost.

Iz katerih dveh spojin nastane kevlar?

- Iz heksametilendiamina in adipinske kisline
- Iz p fenilendiamina in tereftalne kisline
- Iz glukoze in aminokislin

Kaj so naravni poliamidi v tem besedilu?

- Beljakovine
- Plastika
- PVC izdelki

Kako nastane peptidna vez?

- Med amino skupino ene aminokisline in karboksilno skupino druge aminokisline
- Med dvema dušikovima atomoma
- Med dvema vodikovima atomoma

Zakaj so poliamidi pomembni materiali?

- Ker se vedno hitro razgradijo
- Ker imajo odlične mehanske lastnosti, kemično odpornost in temperaturno stabilnost
- Ker jih uporabljamo samo v laboratoriju

Kje se poliamidi pogosto uporabljajo?

- Samo v steklarstvu
- Samo v proizvodnji hrane
- V tekstilu, zaščitni opremi ter avtomobilski in letalski industriji

Kaj poudarja uvodni odstavek o naravnih poliamidih?

- Da so ključni gradniki številnih materialov, ki jih človek uporablja že dolgo
- Da obstajajo le v laboratorijih
- Da nimajo povezave z živimi organizmi

Kaj je celuloza?

- Naravni polimer, ki ga najdemo v rastlinah
- Sintetični poliamid iz nafte
- Beljakovina v mišicah

Več kot 260 učnih listov kviz vprašanj z rešitvami za predmet KEMIJA – 9. razred je na voljo v naši spletni trgovini: trgovina.otroci.org