

Kaj pojasnjuje izomerija v kemiji ogljikovodikov?

- Zakaj imajo vse spojine različna števila atomov
- Zakaj lahko več različnih spojin deli isto molekulsko formulo
- Zakaj imajo vsi ogljikovodiki enako vrelišče

Zakaj so ogljikovi atomi temelj za številne različne organske spojine?

- Ker se lahko vežejo samo v ravne verige
- Ker se lahko povezujejo na različne načine
- Ker tvorijo samo obročje

Kakšne osnovne strukture lahko tvorijo ogljikovi atomi?

- Dolge verige in ciklične obročje
- Samo dvojne vezi brez verig
- Samo posamezne atome brez povezav

Kako se lahko ogljikovi atomi med seboj povezujejo?

- Samo z enojnimi vezmi
- Samo z dvojnimi vezmi
- Z enojnimi, dvojnimi ali trojnimi vezmi

Kakšne so lahko enostavne in kompleksne strukture ogljikovodikov?

- Vedno samo ene in povsem nerazvejane
- Lahko so iz ene verige, razvejanih verig ali več obročev
- Vedno samo iz dveh obročev

Kaj pomeni povezava med verigami in obročji pri ogljikovodikih?

- Da se obročji ne morejo povezovati z verigami
- Da lahko molekule vsebujejo povezane verige in obročje
- Da imajo vse take spojine enako ime

Kaj omogoča povezovanje ogljikovih atomov z drugimi elementi?

- Nastanek samo alkanov
- Nastanek samo cikličnih spojin
- Nastanek različnih funkcionalnih skupin

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

Kaj določajo funkcionalne skupine v organskih spojinah?

- Kemične lastnosti in reaktivnost spojin
- Samo barvo spojin
- Samo njihovo agregatno stanje

Katere vrste organskih spojin lahko nastanejo zaradi različnih funkcionalnih skupin?

- Samo alkoholi in ketoni
- Alkoholi, aldehidi, ketoni, karboksilne kisline, estri in amini
- Samo ogljikovodiki brez drugih elementov

Kaj je izomerija?

- Pojav, kjer imajo vse spojine različno molekulsko formulo
- Pojav, kjer imajo spojine enako vrelišče
- Pojav, kjer imajo različne spojine enako molekulsko formulo, a različno zgradbo ali razporeditev atomov

Kaj je značilno za strukturno izomerijo?

- Spojine imajo različno molekulsko formulo
- Spojine se razlikujejo samo po barvi
- Spojine imajo enako molekulsko formulo, vendar različno razporeditev atomov v molekuli

Pri katerih spojinah se pojavlja geometrijska izomerija?

- Pri spojinah z dvojnimi vezmi ali cikličnimi strukturami
- Samo pri ravnih alkanih
- Samo pri alkoholih

Kaj je značilno za optično izomerijo?

- Gre za razliko v številu ogljikovih atomov
- Gre za različne prostorske razporeditve, ki niso zrcalno simetrične
- Gre za različne dolžine glavne verige

Zakaj je izomerija pomembna v farmacevtski industriji?

- Ker imajo vsi izomeri vedno enak učinek
- Ker imajo lahko različni izomeri zdravilnih učinkovin različne učinke na telo
- Ker se izomeri uporabljajo samo za barvila

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

Zakaj je izomerija pomembna v kemijski industriji?

- Ker vsi izomeri tvorijo iste materiale
- Ker izomeri nimajo vpliva na lastnosti plastike
- Ker imajo lahko različni izomeri različne mehanske lastnosti in uporabnost

Zakaj je izomerija pomembna v biologiji?

- Ker encimi reagirajo z vsemi izomeri enako
- Ker izomerija ne vpliva na biološke molekule
- Ker so encimi specifični za določene izomere substratov

Kaj je verižna izomerija?

- Pojav, kjer imajo spojine različno molekulsko formulo
- Pojav, kjer imajo vse spojine enako zgradbo
- Pojav, pri katerem imajo spojine enako molekulsko formulo, vendar različno razporeditev ogljikovih atomov v verigi

Kako si pogosto predstavljamo aciklični ogljikovodik z osmimi ogljikovimi atomi?

- Kot ravno verigo ogljikovih atomov
- Kot izključno obročasto strukturo
- Kot spojino brez verig

Koliko različnih spojin z molekulsko formulo C₄H₁₀ sta predstavljeni v primeru verižne izomerije?

- Tri
- Dve
- Štiri

Kaj je značilno za n butan?

- Ima razvejano verigo
- Ima ravno verigo štirih ogljikovih atomov
- Ima ciklično strukturo

Kaj je značilno za izobutan?

- Ima ravno verigo brez razvejanja
- Ima razvejano verigo
- Ima dvojno vez med ogljikoma

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