



EVROPSKÁ UNIE
Evropské strukturální a investiční fondy
Operační program Výzkum, vývoj a vzdělávání



Název projektu:

Internacionalizace, spolupráce, inovace, reflexe a evaluace v přípravě budoucích učitelů

Registrační číslo:

CZ.02.3.68/0.0/0.0/19_068/0015764

Toto dílo podléhá licenci Creative Commons 4.0 ve variantě BY-SA

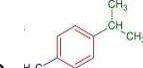


Test 21DOCHBI(4)uu

Výsledky

- Příkladem konstituční izomerie je izomerie:
 - geometrická
 - optická
 - skupinová
 - polohová
- Příkladem prostorové izomerie je izomerie:
 - řetězová
 - optická
 - skupinová
 - polohová
- Při sestavování složitějšího názvu uhlovodíku platí tyto zásady:
 - Za základní řetězec je zvolen ten nejjednodušší
 - v případě více řetězců se stejným počtem uhlíků v molekule bereme za základní ten, který má méně postranních řetězců
 - pokud je na základním řetězci navázáno více stejných substituentů, vyjadřujeme jejich počet násobící předponou (di-, tri-, tetra-, ...)**
 - substituenty řadíme od nejjednoduššího k nejsložitějšímu
- Při sestavování složitějšího názvu uhlovodíku **nenasyceného** platí tyto zásady:
 - Nalezneme nejdelší (základní) řetězec uhlíků v molekule
 - Násobné vazby mají co nejnižší čísla**
 - Při určování základního řetězce dáváme přednost trojně vazbě před dvojnou
 - Základní řetězec čísujeme od konce, ke kterému má blíže první rozvětvení
- Při určování názvu uhlovodíku **aromatického** platí tyto zásady:
 - Dává se přednost systematickému názvu před názvem triviálním
 - Odrůžením vodíku z molekuly arenu vzniká aryl**
 - název **benzyl** vzniká odrůžením vodíku z molekuly benzenu
 - odtržením dvou atomů vodíku od benzenu dostáváme skupinu zvanou fenyl**
- Vyberte správná tvrzení:
 - sloučeniny s dvěma uzavřenými řetězci (cykly), které mají dva nebo více společných atomů uhlíku nazýváme spirocyklické
 - aryly odvozené od naftalenu používají tradiční stažené názvy (např. 2-naftyl místo naftalen-2-yl)**
 - při odstranění více než dvou atomů vodíku z benzenu použijeme číselné lokanty, násobící předponu a příponu -yl**
 - polohy 1, 4, 5, 8 u naftalenu jsou si rovnocenné a bývají označovány jako polohy α**
- Vyberte správná tvrzení:
 - 2-methylhexan je možné také nazvat jako izoheptan**
 - 2,3 dimethyloktan je možné také nazvat jako neooktan
 - Oktanové číslo udává vlastně procentový obsah oktanu v benzínu
 - Vnitřní představbu struktury uhlovodíku můžeme také nazvat izomerací**
- Vyberte správná tvrzení:
 - Nejjednodušším uhlovodíkem, od kterého můžeme vytvořit izomery je propan
 - Konformace ethanu: zákrytová se označuje předponou syn- a nezákrytová anti-**
 - Triviální názvy uhlovodíků se používají u uhlovodíků aromatických častěji než názvy systematické**
 - U cyklohexanu můžeme označovat polohu dvou substituentů pomocí předpon ortho, meta a para

- Tento uhlovodík můžeme nazvat: 
 - Trifenyl
 - tricyklohexan
 - cyklononan
 - cyklododekan
- Tato sloučenina  se dá zařadit ke sloučeninám:
 - Spirocyklickým**
 - bicyklickým
 - heterocyklickým
 - dicyklickým
- Sloučenina s empirickým vzorcem CH_2 může být:
 - 1,3-butadien
 - but-1-en**
 - 4-methylcyklohex-1-en
 - cyklohexan
- Sumární vzorec C_5H_8 má :
 - pent-2-en
 - cyklopentan
 - pent-1,3-dien
 - cyklopenten
- Obecný vzorec $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ platí pro :
 - alkeny a cykloalkany
 - alkyny a cykloalkeny**
 - cykloalkeny a alkadieny
 - alkany a alkeny
- Napište názvy substituentů

A 	B 	C 	D 
A: o-tolyl	B: benzyliden	C: benzyl	D: 4-isopropyltoluen 4-methylkumen p-cymen

- V organických sloučeninách je dvojnásobným prvkem:
 - O
 - N
 - S
 - Br