



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Názvosloví etherů

Tvorba názvu etherů:

- ✓ obecný vzorec etherů je



R_1, R_2 – alkyl nebo aryl

- ✓ názvy se mohou tvořit 2 způsoby:
 - 1) podle principů substitučního názvosloví
 - 2) podle principů radikálového názvosloví

1. tvorba názvů podle principů substitučního názvosloví

- ✓ název skupiny R_1-O- se přiřadí jako předpona k názvu uhlovodíku $H-R_2$ (v jeho molekule došlo k náhradě vodíku)
- ✓ název skupiny R_1-O- se skládá z
 - názvu *uhlovodíkového zbytku* R_1
 - přípony *-oxy*
- ✓ pro některé uhlovodíkové zbytky se používají zkrácené názvy: methoxy-, ethoxy-, propoxy-, butoxy-, fenoxi-

- ✓ místo připojení skupiny R_1-O- k uhlovodíku se vyjadřuje číslicí, která se napíše před název skupiny

Př.



1-ethoxypropan

2. tvorba názvů podle principů radikálového názvosloví

- ✓ postupně podle abecedy se uvedou názvy obou uhlovodíkových zbytků
- ✓ připojí se zakončení **-ether**

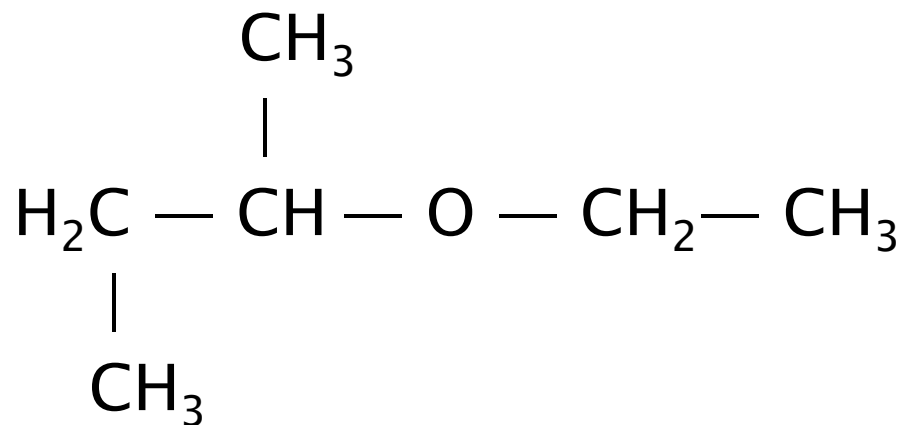
př.



ethylpropylether

Příklady k procvičení:

Napiš název



Výsledky

1-butoxymethan, butylmethyleter

1-ethoxyethylen, ethylvinylether

2-ethoxybutan, 2-butylethyleter

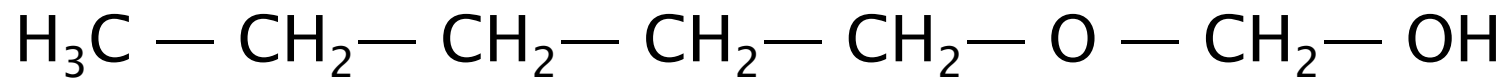
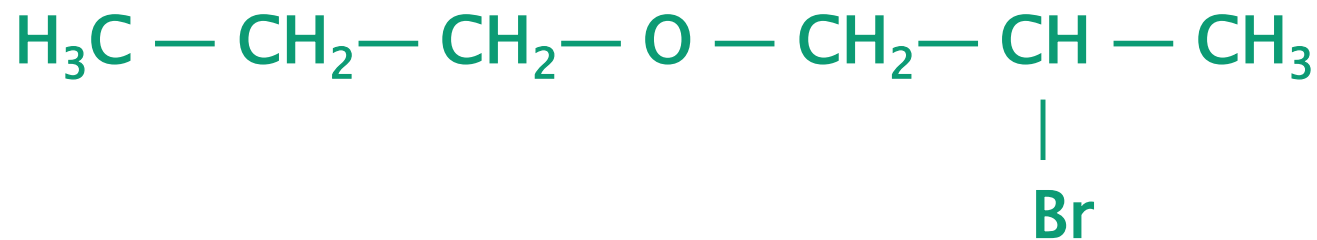
Napiš vzorec

methylvinylether

1-propoxy-2-brompropan

pentoxymethanol

Výsledky



Zdroje:

MAREČEK, Aleš, HONZA, Jaroslav. *Chemie pro čtyřletá gymnázia 3.díl.*
1.vydání. Olomouc, 2005. 250 s. ISBN 80-7182-057-1