

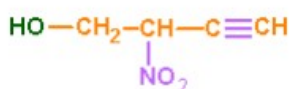
Nyní se podíváme na další téma „alkoholy“. Budeme se zabírat především názvoslovím, tedy sestavením vzorců či názvů. Jako teoretická příprava vám budou sloužit tyto snímky:

## NÁZVOSLOVÍ ALKOHOLŮ

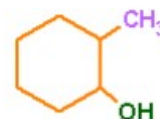
- Systematické - název základního uhlovodíku s příponou -ol
- Radikálově funkční - název uhlovodíkového zbytku s příponou -alkohol.
- Charakteristická skupina -OH má při číslování uhlovodíkového řetězce **přednost** před alkylem, násobnou vazbou, halogenem, nitroskupinou a aminoskupinou.



3-brompropan-1-ol



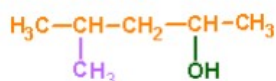
2-nitro- but-3-yn- 1-ol



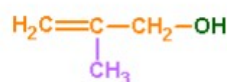
2-methylcyklohexn-1-ol

## NÁZVOSLOVÍ PŘÍKLADY

Systematický	Radikálově funkční	Triviální název	Strukturní vzorec	Model
Methanol	Methylalkohol		$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	
Ethanol	Ethylalkohol	Láh	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	



4-methylpentan-2-ol



2-methylprop-2-en-1-ol

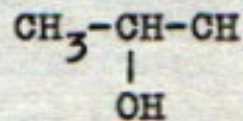
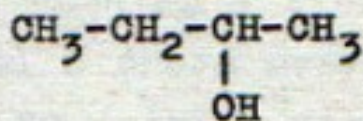
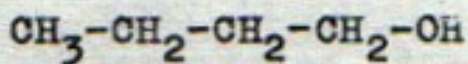
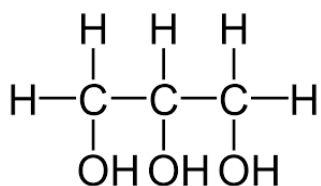
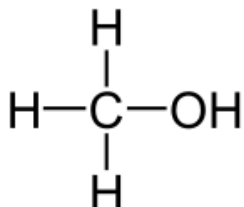
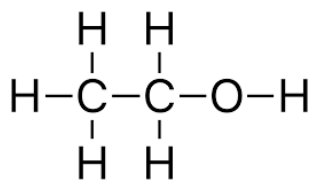
Ve své podstatě nejde o nic nového, všechno stojí jen na vytvoření uhlovodíkového řetězce, který umíte VŠICHNI.

### Nově:

- respektujeme koncovku – ol v názvu vzorce,
- alkohol se do vzorce vepíše jako hydroxylová skupina – O – H,
- číslo před koncovkou – ol nám vyjadřuje lokalizaci hydroxylové skupiny v řetězci,

- hydroxylová skupina v řetězci má přednost před jinými substituenty a dvojnýma či trojnýma vazbami, tedy číslujeme uhlíky v řetězci ze strany, kde je skupina – O – H nejbliže.
- To je všechno.

Z níže uvedených vzorců vytvořte název:




---

Překreslete, vytvořte názvy a pošlete mi nejpozději do zahájení online VH chemie na mail. Budu známkovat