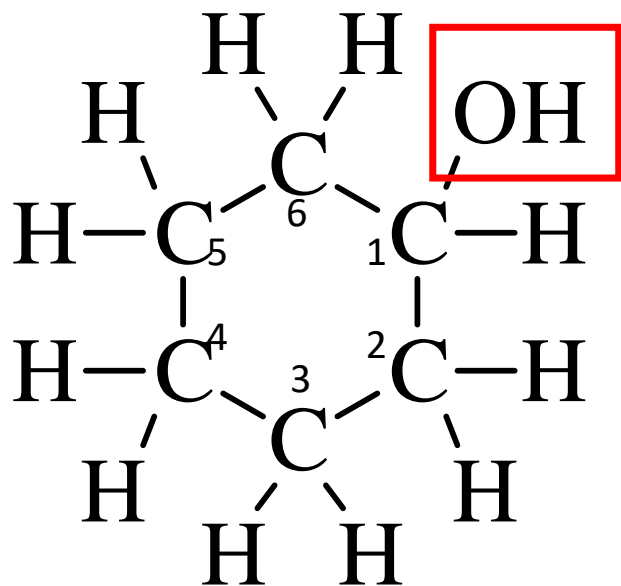


POSEBNOSTI poimenovanja alkoholov

(zapis strukturnih in racionalnih formul iz imena
spojine in obratno)



Število C atomov molekuli

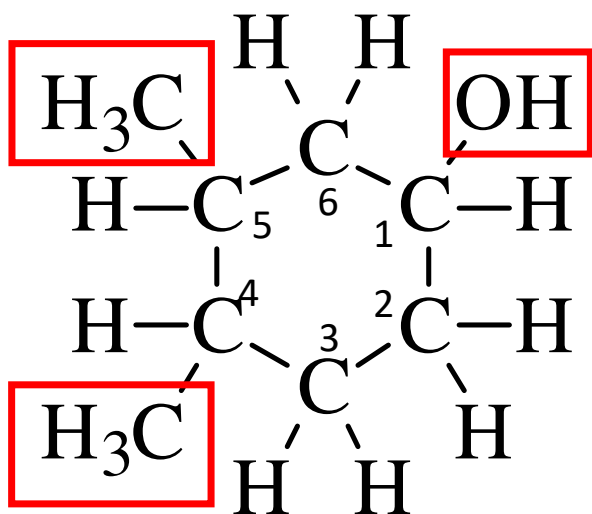
Pripona za alkohol

Cikloheksan – 1 – ol

Kadar je alkohol v ciklični obliki vedno dodamo predpono **CIKLO**

Številka na kateri je -OH skupina. Vedno mora imeti najnižjo možno številko.

PRIMER POIMENOVANJA, KJER IMAMO V MOLEKULI cikličnega ALKOHOLA metilne in hidroksilne skupine.

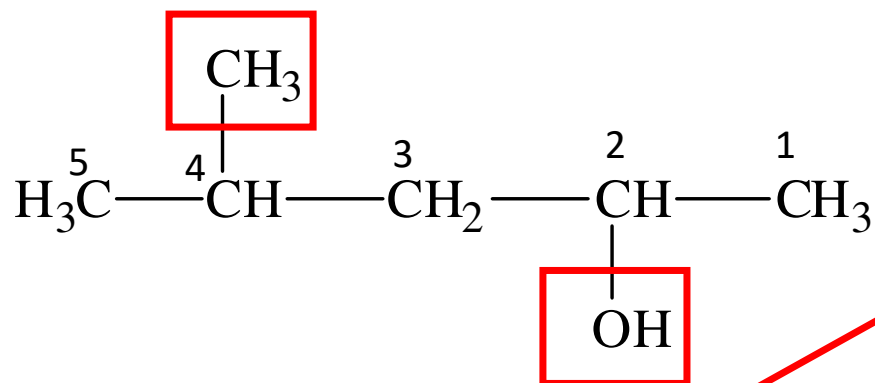


Položaj metilne skupine - H₃C ali CH₃

4,5 - dimetilcikloheksan - 1 - ol

ŠTEVILO METILNIH SKUPIN

Pove, da je molekula ciklična



Ime stranske skupine. Pri poimenovanju pogledamo **koliko ogljikovih** atomov je v stranski skupini in dodamo končnico **-il** (metil, etil, propil, butil,...)

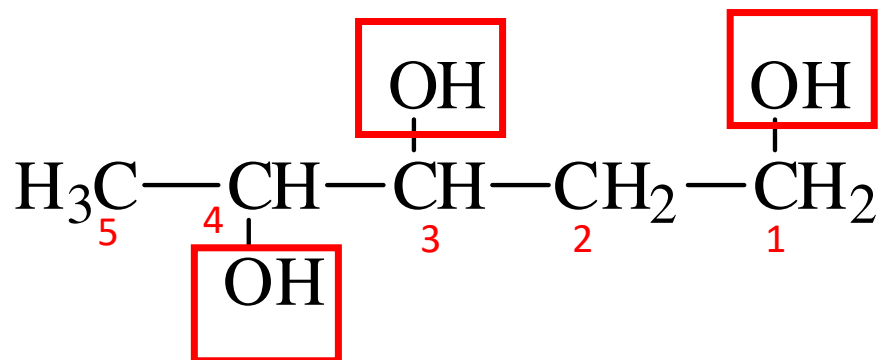
4 - metilpentan - 2 - ol

Številka **metilne** skupine.

Ta stranska skupina mora imeti **vedno VEČJO** številko od **hidroksilne** skupine, zato je oštevilčena s štirico.

Pri **poimenovanju** metilno skupino poimenujemo **pred** hidroksilno. Torej **metilna na začetku** imena (4 - metil...), **hidroksilna pa na koncu** (...- 2 - ol) imena spojine.

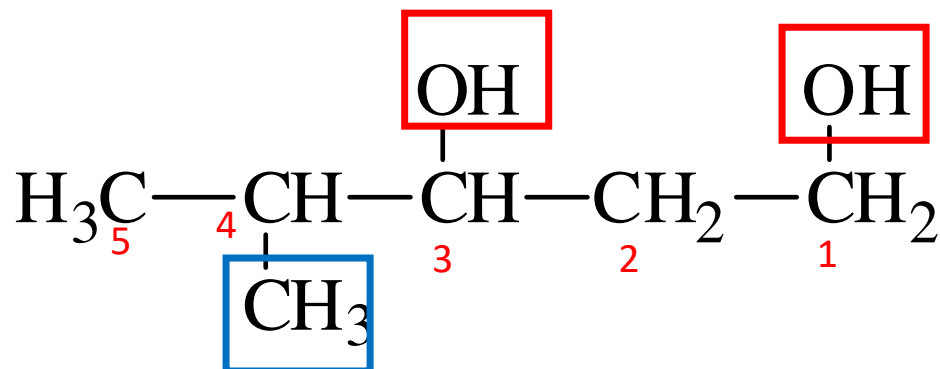
Spomni se na poimenovanje OGLJIKOVODIKOV, kjer smo tako poimenovali dvojne vezi.



pentan – 1,3,4 - triol

Če je hidroksilnih skupin več, potem velja pravilo
KJE SE NAHAJ -OH (1, 3 in 4) in KOLIKO -OH skupin je
prisotnih (tri).
Na začetku poimenovanja pa vedno ime glavne verige (pentan)

PRIMER POIMENOVANJA, KJER IMAMO V MOLEKULI ALKOHOLA metilne in hidroksilne skupine.



4 – metilpentan – 1,3 - diol