



Dober dan osmošolci!

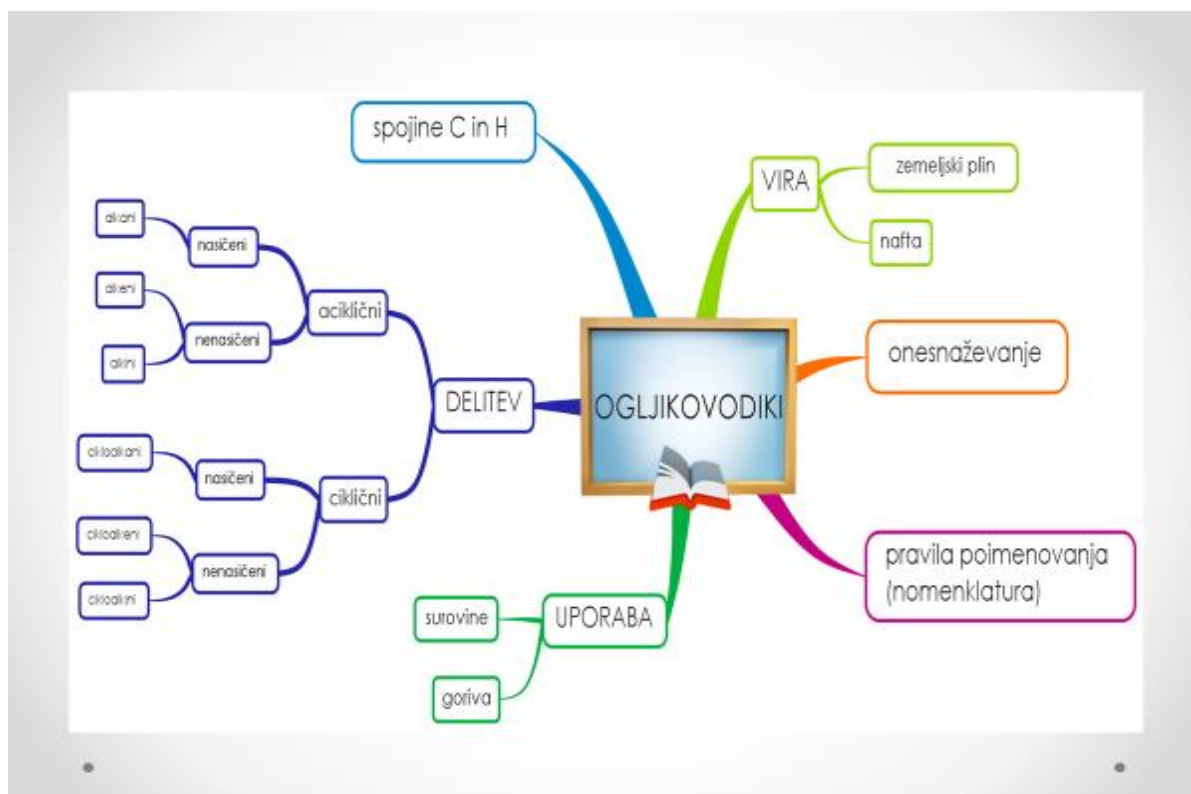
Prišli smo do zadnjega poglavja v letošnjem šolskem letu in 1. poglavja v 9. razredu.

To pomeni, da boste ohranili zvezke za naslednje šolsko leto.

Magda Kosič

Cilj: spoznati značilnosti in razdelitev ogljikovodikov.

Naloga: Prepiši v zvezek.

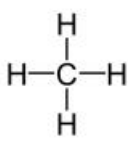


Ker se delitev slabše vidi, jo imate na naslednjem diapozitivu.

Delitev ogljikovodikov:




Zapisovanje formul:

- **SPLOŠNA FORMULA** → C_nH_{2n}
 - koliko H atomov je v primerjavi s C atomi v molekuli
- **STRUKTURNA FORMULA** →
 - koliko je C atomov
 - koliko je H atomov
 - kakšne so vezi med atomi
 - kakšna je oblika molekule

The structural formula of methane shows a central carbon atom (C) bonded to four hydrogen atoms (H) in a cross shape: H above, H below, H to the left, and H to the right.
- **RACIONALNA FORMULA** → $CH_3-CH_2-CH_3$
 - okrajšan zapis strukturne formule
 - koliko je C atomov
 - koliko je H atomov
 - kakšne so vezi med atomi

Zapisovanje formul:

- **EMPIRIČNA FORMULA** → C_2H_2
 - koliko je atomov posameznega elementa v molekuli
- **MOLEKULSKA FORMULA** → C_2H_2
 - koliko je C atomov
 - koliko je H atomov
 - značilna funkcionalna skupina
- **SKELETNA FORMULA** → 
 - koliko je C atomov
 - kakšne so vezi med C atomi
 - kakšne je oblika molekule