

SNOV za ponedeljek 1.6.2020

- Prepišite snov v zvezek
- Ne pozabite urediti zvezkov
- Se vidimo

C-atom tvori 4 skupne elektronske pare



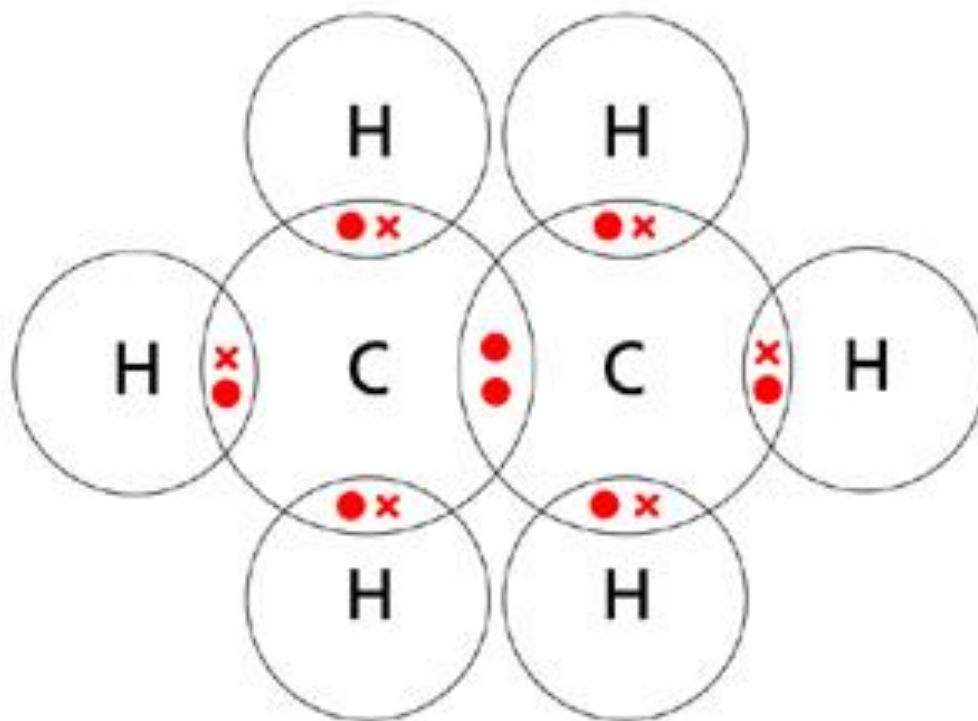
1. **OGLJIKOVODIKI** so organske spojine, ki vsebujejo C in H atome. So nepolarne molekule. Gradniki v kristalih organskih spojin so molekule.

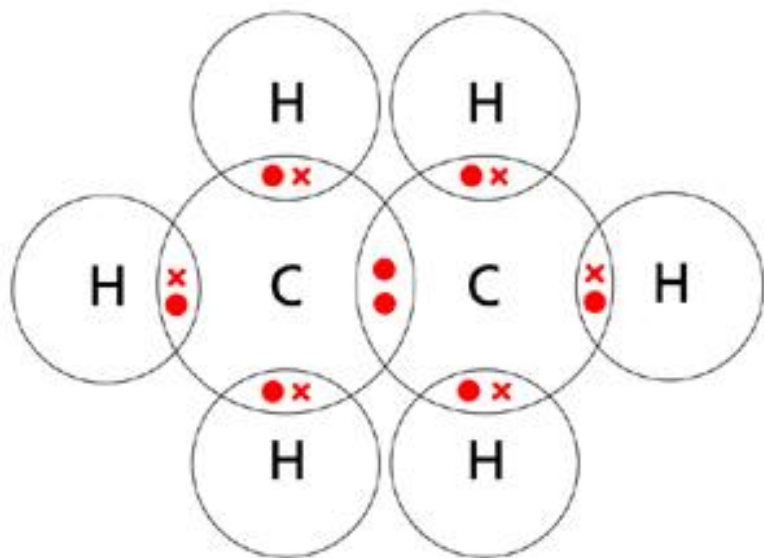
a) ETAN

Et pomeni, da spojina vsebuje 2 C-atoma

končnica **-an** pomeni, da je med C-atomoma **enojna kovalentna vez**

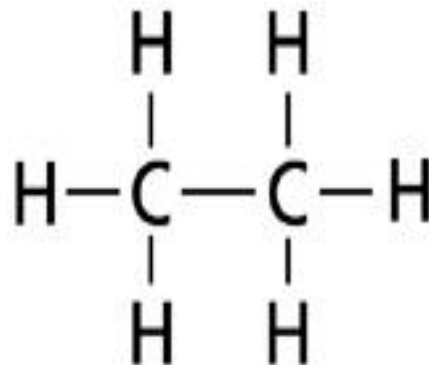
Atom ogljika ima **4 zunanje e-** (ker v IV.skupini). Za polno lupino potrebuje še **4 e-**. To doseže tako, da prispeva **4 e- v 4 skupne elektronske pare**.



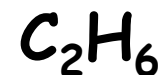


shema molekule s prikazanimi zunanji elektroni

ali



ali



Strukturna formula etana

Za skupne elektronske pare narišemo vezi

Prešteješ atome C: sta 2 in atome H: jih je 6, ter zapišeš število desno spodaj ob simbolu elementa

molekulska formula

Molekula **etana**: C atoma si delita 1 skupni elektronski par, med njima je **enojna kovalentna vez**, prav tako si delita po 1 skupni elektronski par atom C in H- **enojna kovalentna vez**.