

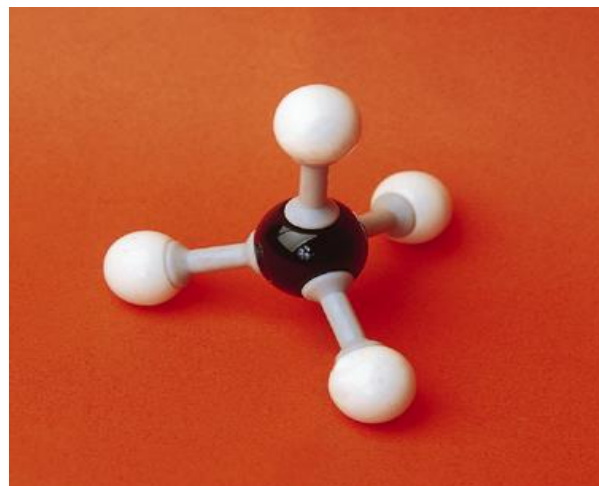
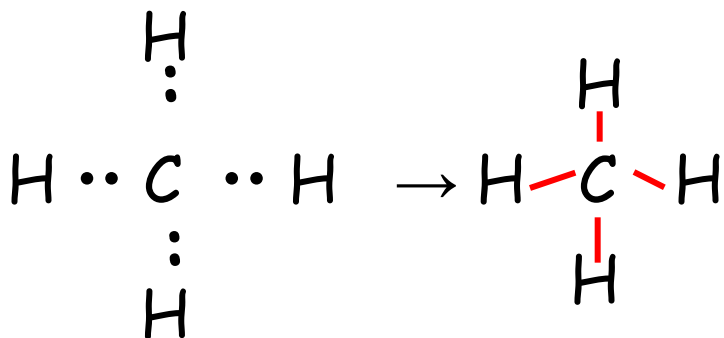
SNOV JE ZA CEL TEDEN

- Delo si enakomerno porazdeli
- V zvezek prepisi strani označene z zvezdico

c) IZJEME (vez polarna, molekula je nepolarna)



a) Molekula CH₄



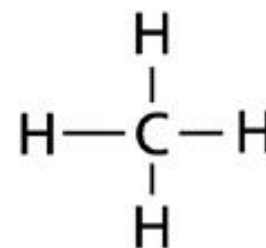
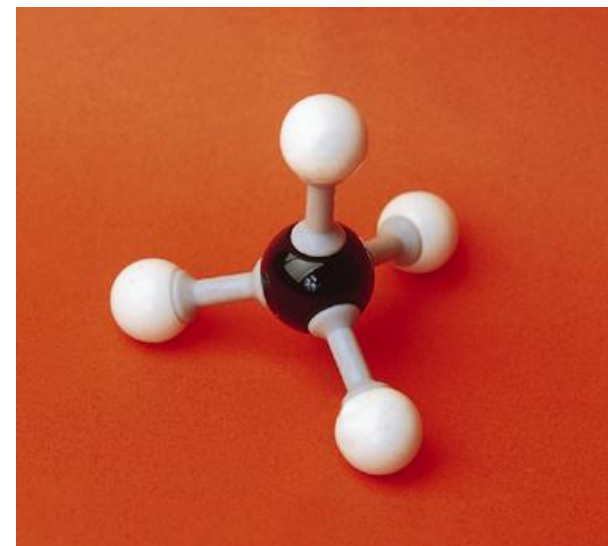
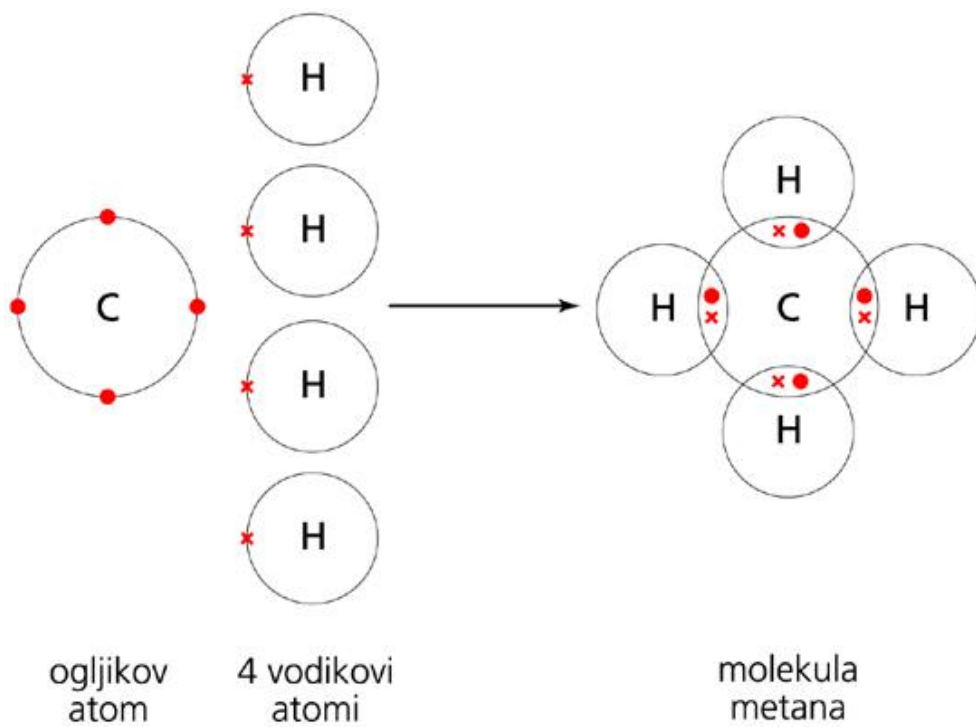
Vezi: 4 enojne, polarne, kovalentne

Molekula : NEPOLARNA

Oblika : TETRAEDER

Vzrok za nepolarnost je simetrična razporeditev vezi, dipoli vezi se izničijo.

Dodatna razlaga



formula metana

Preberi in si poglej animacijo

- <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/941/index3.html>

Reši sam

- DZ.str.41-42 molekula CO_2



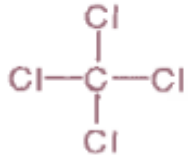
-Tetraklorometan dz. Str.41

Preglej, dopolni, popravi

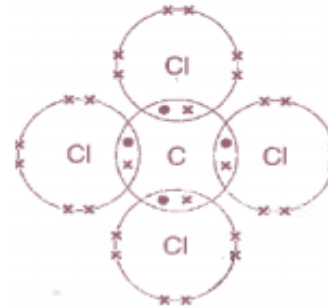
1. Molekula tetraklorometana

→ Formula tetraklorometana je CCl_4 .

Formula tetraklorometana, v kateri so prikazane vse vezi med atomi:



Shema molekule tetraklorometana z označenimi zunanjimi elektroni:



→ Molekula je tetraedrična.

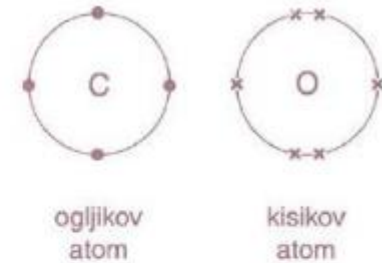
→ Molekula je nepolarna. Vsaka vez C-Cl je polarna, toda ker so vezi simetrično razporejene, se dipoli vezi izničijo in molekula nima dipola.



→ Kot, ki ga oklepata vezi Cl-C-Cl , je večji od 90° ; kot je 109° .

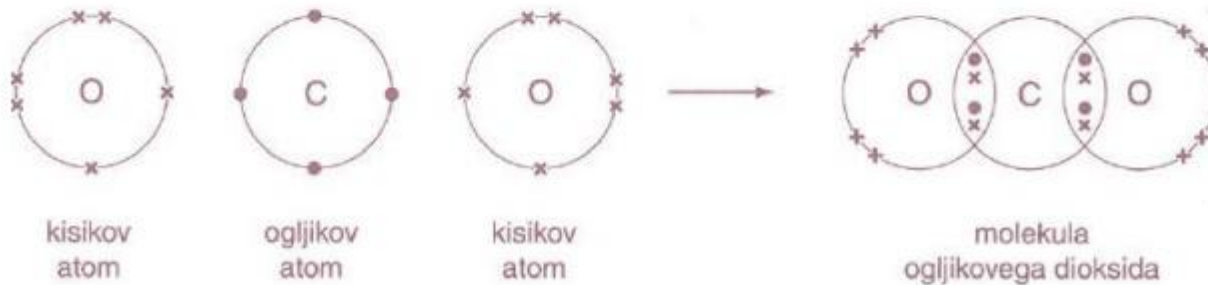
2. Molekula ogljikovega dioksida

Dopolnjeni shemi ogljikovega in kisikovega atoma:



- Ogljikov atom potrebuje 4 elektrone, da doseže oktet.
- Kisikov atom potrebuje 2 elektrona, da doseže oktet.
- Ogljikov atom mora tvoriti 4 skupne elektronske pare.
- Kisikov atom mora tvoriti 2 skupna elektronska para.

Dopolnjena shema za nastanek molekule ogljikovega dioksida:



Oblika molekule je linearna

Reši naloge za ponovitev

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/941/index6.html>

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/941/index7.html>