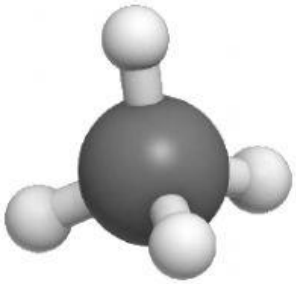
LIHTSAMAD SÜSINIKUÜHENDID

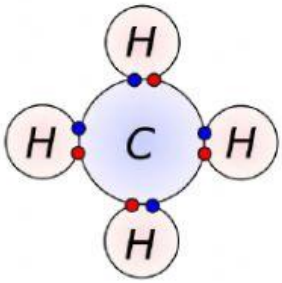
Loe õpikust pt. „Lihtsamad süsinikuühendid" lk. 86-88.
Vaata e-õpikust metaani molekuli videokujutist (illustratsioon, mis on tetraeeder).

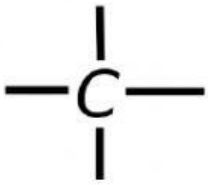
1. METAAN **CH_4** Iseloomusta metaani

Värvus	Lõhn	Maitse	Agregaatolek	Tihedus võrreldes õhuga	Kus leidub	Kasutusalad

2. Uuri erinevaid metaani molekuli kujutamise viise. Kirjuta kujutistele õigesse kohta metaani aatomi koostises olevate elementide sümbolid.







3. Võrdle omavahel süsinikoksiidi ja süsinikdioksiidi.

Oksiid	Lõhn	Maitse	Agregaatolek	Tihedus võrreldes õhuga	Tekkimine	Kasutusalad
Süsinikoksiid C0						X
Süsinikdioksiid $C0_2$						

4. Süsihappegaas on happeline oksiid.
Selle lahustumisel vees tekib nõrk süsihape.

$$CO_2 + H_2O \leftrightarrow \underset{\text{süsihape}}{H_2C0_3}$$

Miks süsihappegaasi ei peeta happesademe tekitajaks, kuigi ta on happeline oksiid?

5. Miks süsinikoksiid on eluohtlik?



LIVEWORKSHEETS