

Suhdekaava ja
molekyylikaava

- **Suhdekaava** eli **empiirinen kaava** on yksinkertaisin orgaaniselle yhdisteelle kirjoitettava kaava. Se ilmoittaa yhdisteessä olevien alkuaineatomien pienimmän kokonaislukusuhteen. Esim. $(\text{CH}_2)_x$.
- **Molekyylikaava** ilmoittaa alkuaineatomien todelliset ainemäärät yhdessä moolissa tarkasteltavaa yhdistettä. Esim. C_3H_6

Suhdekaavasta $(\text{CH}_2)_x$ voidaan saada esimerkiksi seuraavat molekyylikaavat C_2H_4 , C_3H_6 jne. sijoittamalla x:n paikalle positiivisia kokonaislukuja.

- Kirjan tehtävä 1 s. 100 teen esimerkkinä e ja f kohdat, tee itse a)-d)