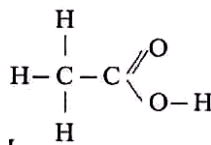
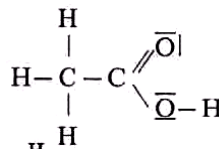


TYPY VZORCOV v organickej chémii

- vzorec: slúži k popisu molekuly (zloženie molekuly, priestorová orientácia, náboj, ...)
- typy vzorcov: na príklade kyseliny octovej: CH_3COOH
 - **EMPIRICKÝ** (stechiometrický)
 - udáva najmenší celočíselný pomer atómov prvkov v molekule (atómy sú podľa abecedy)
 - empirický vzorec kyseliny octovej: CH_2O
 - **SUMÁRNÝ (molekulový)**
 - udáva skutočný, presný počet atómov v molekule
 - sumárny vzorec kyseliny octovej: $C_2H_4O_2$
 - **ŠTRUKTÚRNÝ**
 - udáva zloženie molekuly a jej konštitúciu, nevyjadruje priestorovú orientáciu v molekule
 - štruktúrny vzorec kyseliny octovej:



- **RACIONÁLNY (funkčný)**
 - zjednodušený zápis štruktúrneho vzorca
 - racionálny vzorec kyseliny octovej: CH_3-COOH
- **ELEKTRÓNOVÝ**
 - štruktúrny vzorec, ktorý má vyznačené aj neväzbové elektrónové páry
 - elektrónový vzorec kyseliny octovej:



- **PRIESTOROVÝ**
 - udáva priestorovú orientáciu molekuly
 - priestorový vzorec kyseliny octovej:

