


divetyoksidi H_2O 

Typellä ja rikillä on myös eri hapetusluvullisia yhdisteitä. Näiden anionien nimeämisessä käytetään **-aatti** ja **-iitti** päätteitä.

Esim rikkihapon (H_2SO_4) anioni SO_4^{2-} on sulfaatti.
 SO_3^{2-} sulfiitti

Vastaavasti kationeilla on päätte -onium

Esim. ammoniumioni NH_4^+

Orgaanisten yhdisteiden (hiilivety-yhdisteet) nimeämisessä on erilaiset säännöt:

Sivuryhmät - perusosa - **perusosan päätte**

Esim. **metyyli**buteeni

Perusosa kertoo hiiliketjun pituuden.
(met, et, pro, but, pent, heks, hept, okt, non,...)

Pääte kertoo tärkeimmän funktionaalisen ryhmän.

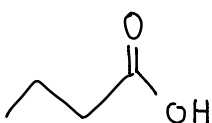
-eeni kaksoissidos =
-yyni kolmoissidos ≡
-(an)oli alkoholi -OH

-eetteri eetteri 

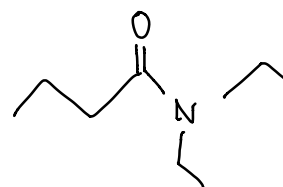
-amiini amiini 

-anaali aldehydit 

-anoni ketoni 

-aanihappo karboksyylihappo 

-anaatti esteri 

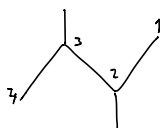
-aaniamidi amidit 

Sivuryhmät ovat tapauskohtaisia. Jos sivuryhmä on hiiliketju, nimetään se -yyli päätteellä (esim metyyli $-\text{CH}_3$)

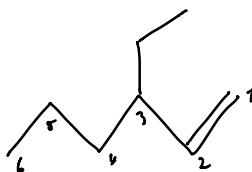
Sivuryhmissä tai perusosan **pääteissä** voi olla numerointia, joka kertoo sen paikan. Jos paikalle ei ole vaihtoehtoja, niin numerointia ei merkitä (vrt $1 \cdot x = x$) Jos samoja sivuryhmiä tai päätteitä on useampia, voidaan niitä merkitä etuliitteillä (di, tri, ...)

Esim. Piirrä yhdisteet

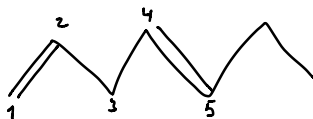
2,3-dimetyylibutaani



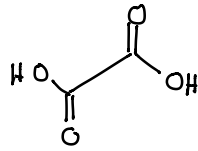
3-etyylihekseeni



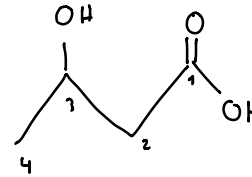
1,4-heptadieeni



etaanidihappo



3-hydroksyylibutaanihappo



metyylipropyylieetteri

