

KARBOKSÜÜLHAPPED

1. Selgita mõisted

KARBOKSÜÜLHAPE →

NB! tüviühendi nimetusele lisatakse lõppu – **hape**

Karboksüülhapete peamised omadused:

- Karboksüülhapped on nõrgad happed, millel on hapete üldised omadused
- Reageerivad alustega (andes soola ja vee)
- Reageerivad metallidega (eraldub vesinik ja tekib sool)
- Hapu maitsega (annab toidule hapu maitse)

2. Iseloomusta erinevaid karboksüülhappeid.

NB! Agregaatolekuid on kolm: tahke, vedel, gaasiline

Nimi	Molekulivalem	Mürgisus	Agregaatolek toatemperatuuril	Lahustuvus vees	Kus leidub	Kasutusala
Metaanhape ehk sipelghape						
Etaanhape ehk äädikhape						
$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{---COOH} \\ \\ \text{HO---C---COOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{---COOH} \end{array}$ Sidrunhape	$\text{HOC}_3\text{H}_4(\text{COOH})_3$ ehk $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$					

Rasvhapped on pika ahelaga karboksüülhapped, Enamiku looduslike rasvhapete süsinikuahel on 4–28 C-aatomit pikk.

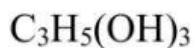
3. Mis on seebid?



4. Lõpeta reaktsioonivõrrandid



5. Vali õige vastus, kas aine on süsivesinik, alkohol, hape, alus, oksiid või sool.
Kirjuta aine alla aine nimetus.



6. Koosta struktuurivalemi põhjal lihtsustatud struktuurivalem ja molekulivalem. Kirjuta aine nimetus.

Struktuurivalem	Lihtsustatud struktuurivalem	molekulivalem
Näide <pre> H H H — C — C — H H H </pre> etaan	$\text{CH}_3 - \text{CH}_3$	C_2H_6
<pre> H H H H H — C — C — C — C — H H H H H </pre>	— — —	
<pre> H H H — C — C — O — H H H </pre>	— —	
<pre> H H — C — C // \ H O OH </pre>	—	