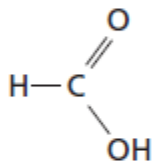


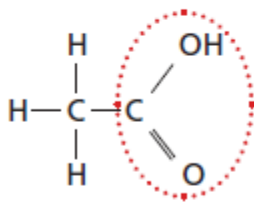
## Facit TDS

### 7.5

1. Metansyra (myrsyra). Den finns i myror. Myrorna använder den som ett vapen.  
Etansyra (ättiksyra). Den finns i ättiksinläggningar, sötsur sås och vinäger. Vi använder den för att maten ska hålla sig längre och få en speciell smak.  
Hexadekansyra (palmitinsyra). Den finns i stearin. Vi använder den till stearinljus.  
Oktadekansyra (stearinsyra). Den finns i stearin. Vi använder den till stearinljus.
2. Metansyra har strukturformeln



Propen har strukturformeln



3. Reaktionsformeln när myrsyra lämnar ifrån sig en vätejon är  
 $\text{HCOOH} \rightarrow \text{HCOO}^- + \text{H}^+$

### 7.6

1. Om man blandar en alkohol och en syra och låter dem reagera med varandra bildas det en ester. Samtidigt bildas det vatten. Vi kan ta reaktionen mellan etanol och ättiksyra som exempel. Reaktionsformeln ser ut så här:  
etanol + ättiksyra  $\rightarrow$  etyletanoat + vatten.  
Med molekylformler:  
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$
2. Det finns estrar i många frukter. Det är de som ger de olika fruktsmakerna. I godis, läsk och glass används konstgjorda estrar som smaksättning. Men estrar är inte bara smakämnen. Fetter är estrar. Oorganiska syror kan också bilda estrar tillsammans med alkoholer. Nitroglycerin bildas av salpetersyra och glycerol. Det är ett sprängämne. Men nitroglycerin kan också användas som medicin vid hjärtsjukdomar.