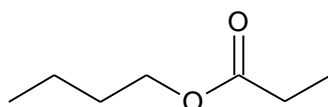
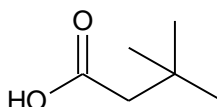
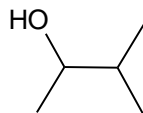
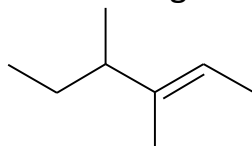


ÜBUNGSAUFGABEN ZU KAPITEL 8

1. Erstelle die Reaktionsgleichung der vollständigen Verbrennung von Octan.

2. Benenne folgende Moleküle:



3. Gib die Strichformel und die Summenformel der folgenden Moleküle an:

Butanal;

3,3-Diethylpentansäuremethylester;

3-Methyl-2-butanol;

4. Ordne folgende Moleküle nach steigendem Siedepunkt: Pentan, Propansäure, Butanal, Ethoxyethan;

5. Ordne folgenden Molekülen folgende Siedepunkte zu:

118 °C, 213 °C, 141 °C, 36 °C, 75 °C;

1,3-Propandiol	1-Butanol	Butanal	Propansäure	Pentan

6. Wie reagiert a) Ethansäure und b) Propylamin in wässriger Lösung? (Gleichung mit Strukturformeln und mit der Bewegung der Elektronenpaare!)

7. Gib die Strichformel der folgenden Moleküle an:

4-Oxopentansäure,

2-Aminobutanal,

3,3-Diethoxyhexansäuremethylester