

ÜBERBLICKSWISSEN ZUM KAPITEL 8**„GRUNDLAGEN DER ORGANISCHEN CHEMIE“**

1. Zeichne die Strichformeln und benenne alle Isomere mit der Summenformel
 - a) C_3H_8O (3 Isomere)
 - b) C_4H_8 (6 Isomere, ringförmige nicht vergessen!)
2. Zeichne die Strichformeln und benenne alle isomeren Aldehyde und Ketone mit der Summenformel C_4H_8O . (3 Isomere)
3. Zeichne die Strichformeln und benenne alle isomeren Carbonsäuren und Ester mit der Summenformel $C_4H_8O_2$. (6 Isomere)
4. Bestimme die molare Masse folgender Moleküle, ordne sie nach steigendem Siedepunkt an und begründe deine Lösung: 2-Butanol, Pentan, Propansäure, Butanal, 2-Hydroxyethansäure.
5. Lösungsblatt in die Mappe einheften.