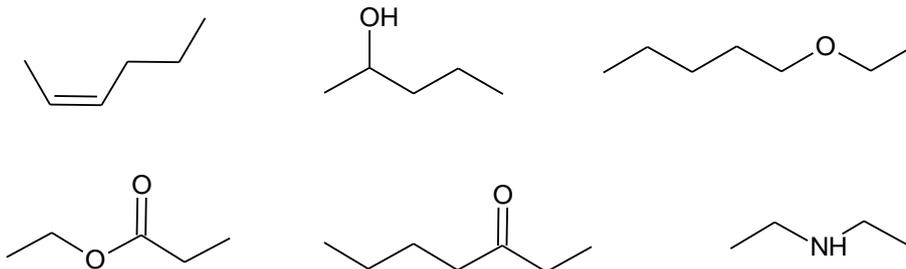


FORMELN UND NAMEN IN DER ORGANISCHEN CHEMIE

1. Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 8“ Punkt 4 B „wichtige Verbindungsklassen“ und Punkt 5 „Nomenklatur“ genau durch.
2. Gib die Strukturformel und den Namen der jeweils kleinstmöglichen Moleküle der in der → *Zusammenfassung* „Kapitel 8“ Punkt 4 B genannten Verbindungsklassen an.
3. Gib die Struktur- und Strichformel folgender Moleküle an: Propanal, (E)-2-Penten, 2-Propanol, Ethansäurebutylester, Butanal, Ethoxyethan, Pentansäure, Methansäurepropylester, 1-Butin, Ethylamin.
4. Gib den Namen und die Summenformel folgender Moleküle an:



5. Welche Besonderheit haben die Doppelbindungselektronen in Benzol?
6. Lösungsblatt in die Mappe einheften.