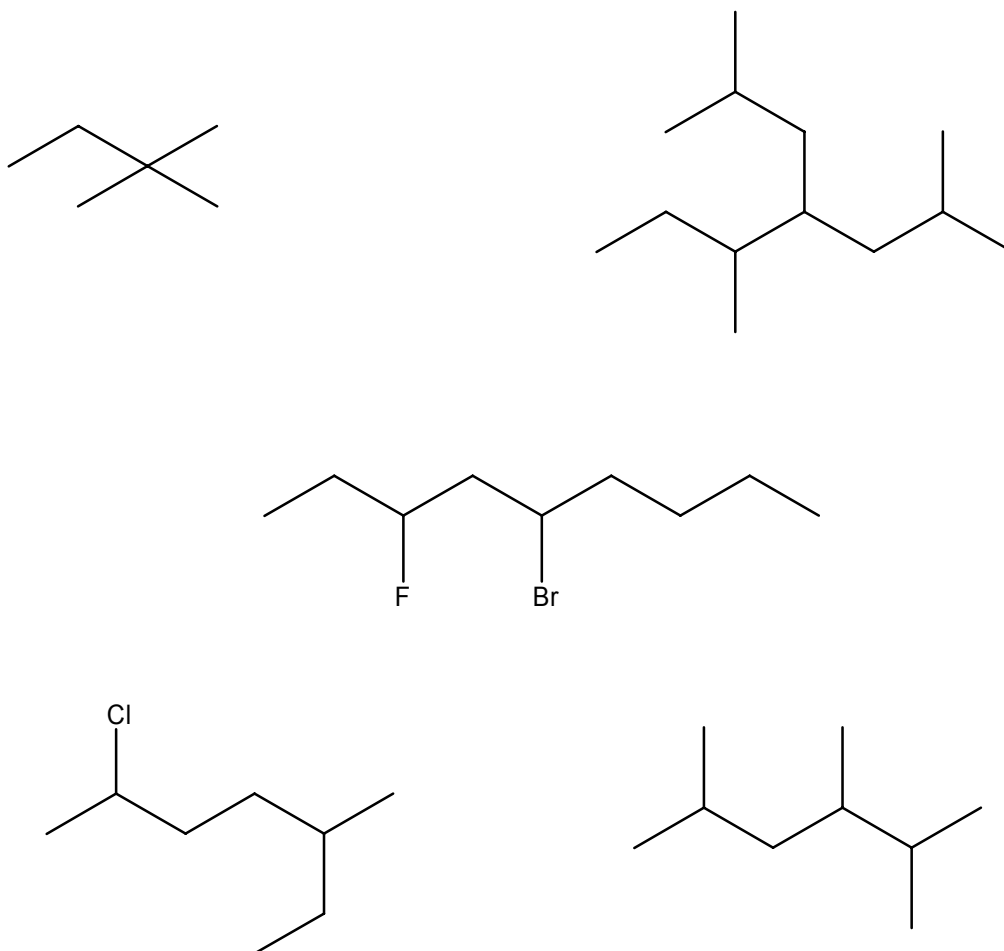


Übungen zur Einführungen in die organische Chemie im SS 2007

Blatt 1

- 1.) Diskutieren Sie die Bindungsverhältnisse und die Hybridisierung der Kohlenstoffatome in Ethan, Ethen, Ethin, Allen, Tetrachlorkohlenstoff und skizzieren Sie die jeweils beteiligten Hybridorbitale. Geben Sie außerdem für die ersten drei Verbindungen jeweils die Bindungswinkel und –länge an.
Diskutieren Sie die C-C-Bindungsenergien in Ethan, Ethen und Ethin.
- 2.) Benennen Sie die folgenden Verbindungen nach IUPAC:



- 3.) Zeichnen Sie die Strukturformeln von:
2-Methylheptan, 2,2-Dichlorbutan, 3-Ethyl-2,2,6-trimethyloctan,
2-Chlor-2,3,3-trimethyldodecan

Einige der gestellten Aufgaben gehen über den bisher in der Vorlesung behandelten Stoff hinaus – Sie können dennoch eine Lösung entwerfen.