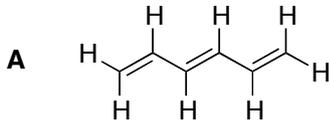


Vorlesung "Organische Chemie 1"

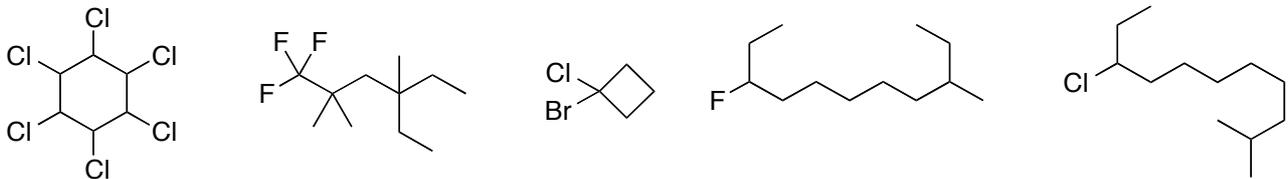
Übungsblatt 2

Ü1: Beschreiben Sie das π -System von Hexa-1,3,5-trien **A** mit der Molekülorbital-Theorie: Wieviele π -MOs erwarten Sie? Wieviele π -Elektronen sind vorhanden? Welche Struktur haben die π -MOs?



Ü2: Zeichnen Sie für folgende Verbindungen eine Strukturformel: a) 1-Brom-1,1-dichlormethan; b) 1-Fluor-1-methylcycloheptan; c) 2,2,7,7-Tetramethyloctan; e) (1-Iodpropyl)cyclohexan.

Ü3: Benennen Sie folgende Verbindungen nach der IUPAC-Nomenklatur.



Ü4: Welche Konformationen sind für 1,4-Dimethylcyclohexan denkbar, in denen ekliptische Wechselwirkungen weitgehend vermieden werden?