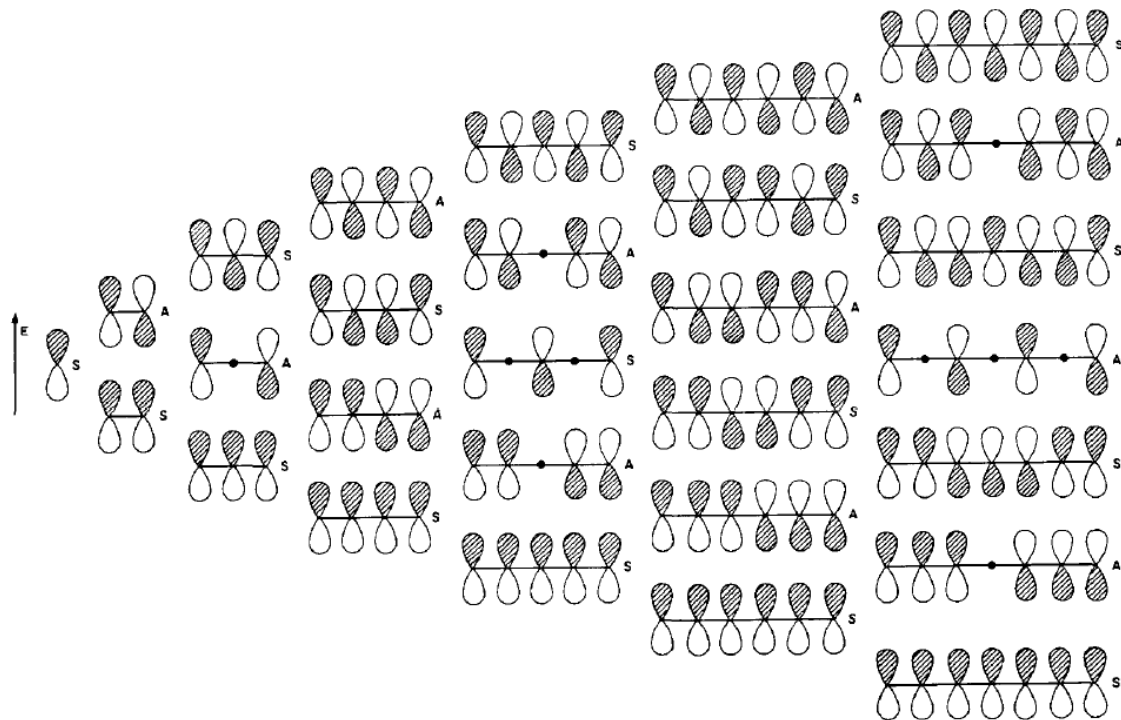


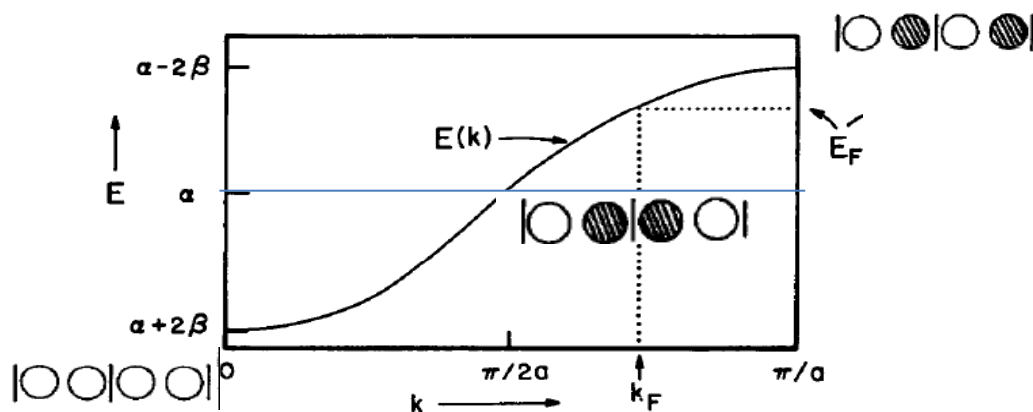
1. MO teorie planárních uhlovodíků.

Umět nakreslit rozložení hladin energie a příslušné MO pro následující systémy:
(v případě nejasností viz pdf Burdett1984.pdf, strana 8 v adresáři LITERATURE studijních materiálů).



2. Elektronová struktura pevných látek.

Umět k následujícímu grafu správně dokreslit orbitaly. (popř. Viz Burdett1984, str. 31)



Umět nakreslit polohy valenčního vs. vodivostního pásu pro typické zástupce různých skupin látek z hlediska elektrické vodivosti.

3. Uhlík a křemík. Porovnání C vs. Si, důsledky pro existenci C=C and C=O vs. Si=Si and Si=O vazeb.

Proto existence molekuly O=C=O vs. sítě –O–Si–O–.