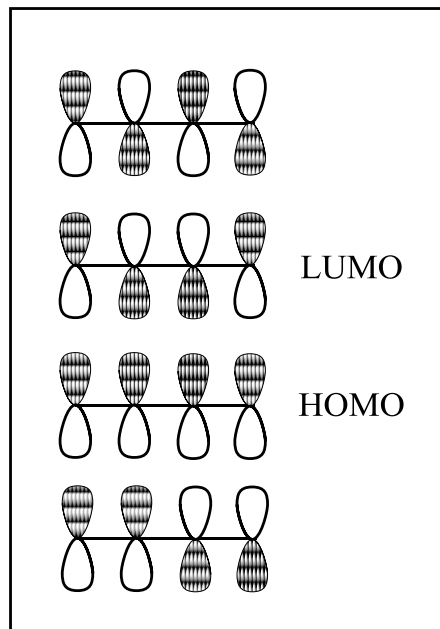
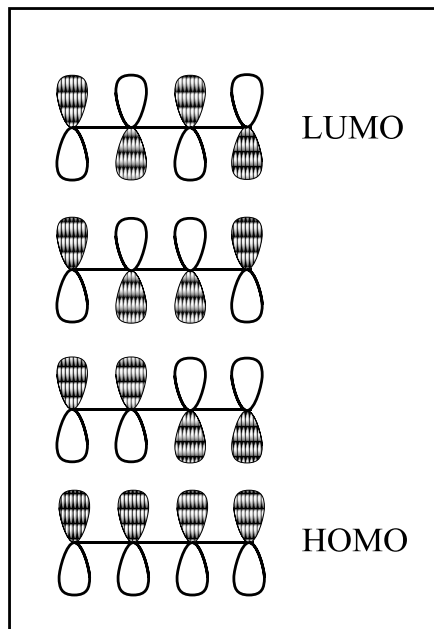


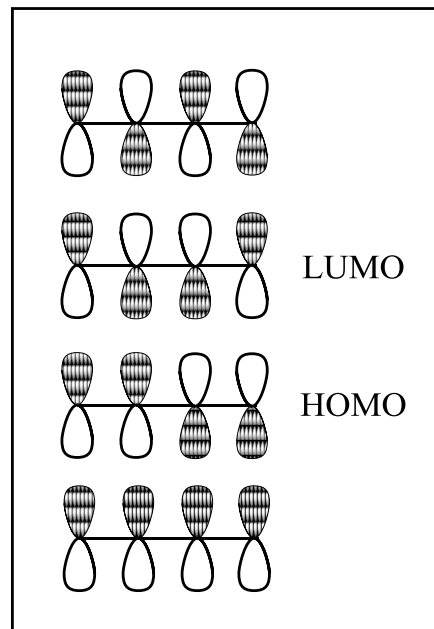
butadien



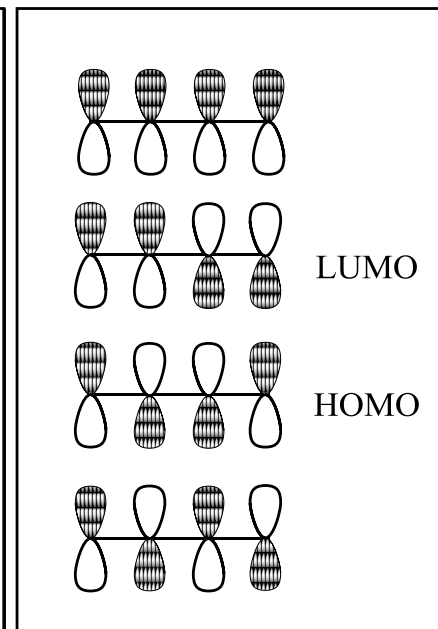
1



2



3

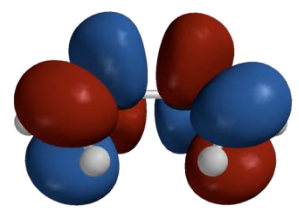
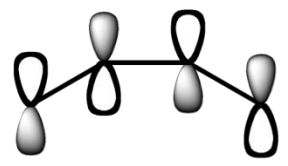


4

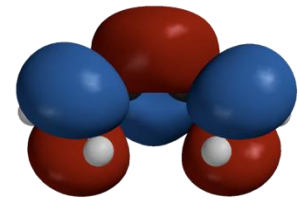
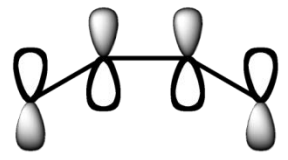
E



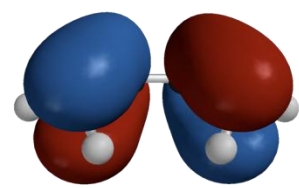
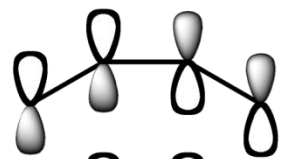
— π_4



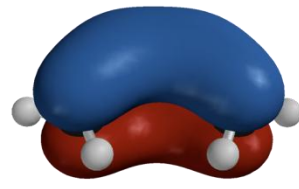
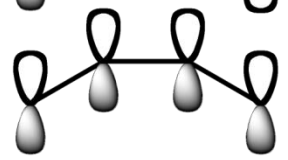
— π_3



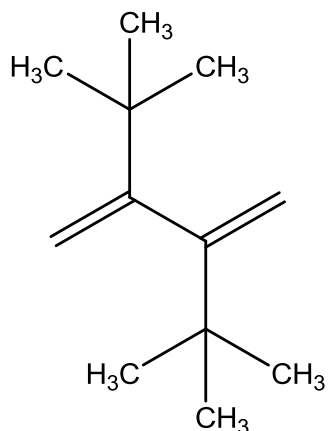
$\uparrow\downarrow$ π_2



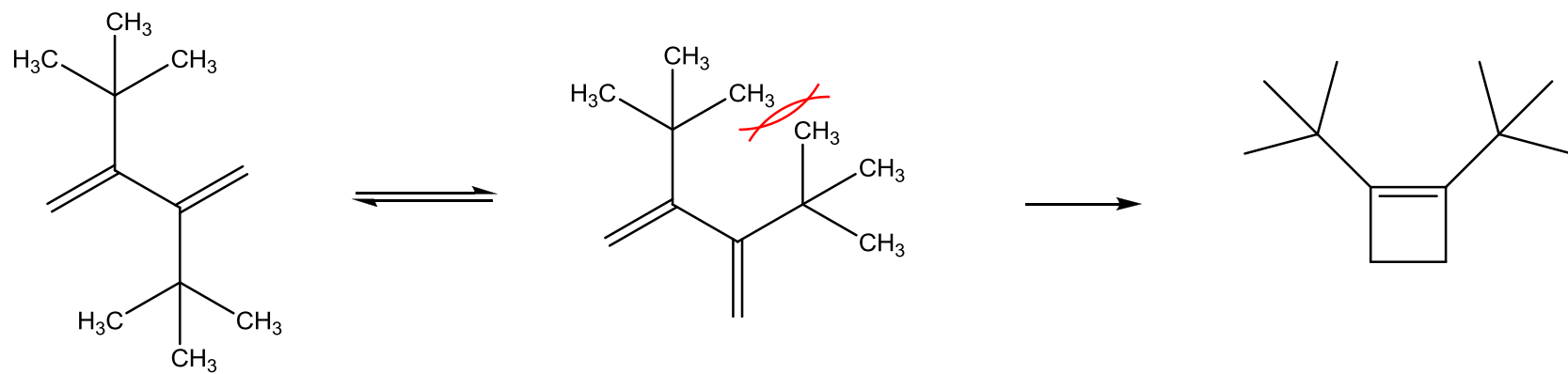
$\uparrow\downarrow$ π_1

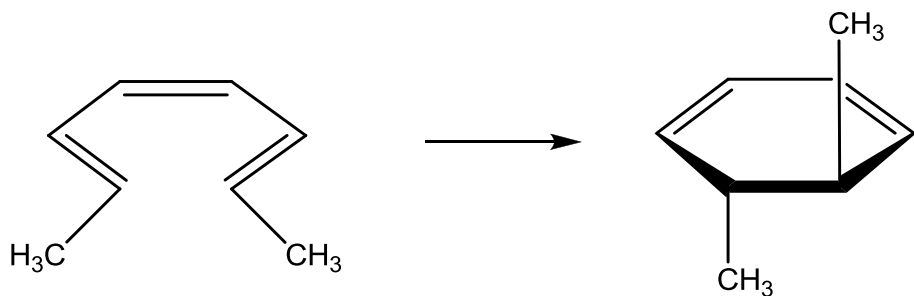


Tato molekula bude v elektrocyklizační reakci reagovat velmi pomalu...



- 1 ...protože donorní substituenty zpomalují pericyklické reakce
- 2 ...protože objemné *tert*-butylové skupiny brání vytvoření reaktivní konformace
- 3 ...to není pravda! Bude reagovat rychle.
- 4 ...protože molekula bude rychleji reagovat Dielsovou-Alderovou reakcí





- 1 došlo ke konrotaci, reakce běží s fotochemickou aktivací
- 2 došlo k disrotaci, reakce běží s fotochemickou aktivací
- 3 došlo ke konrotaci, reakce běží s termickou aktivací
- 4 došlo k disrotaci, reakce běží s termickou aktivací

