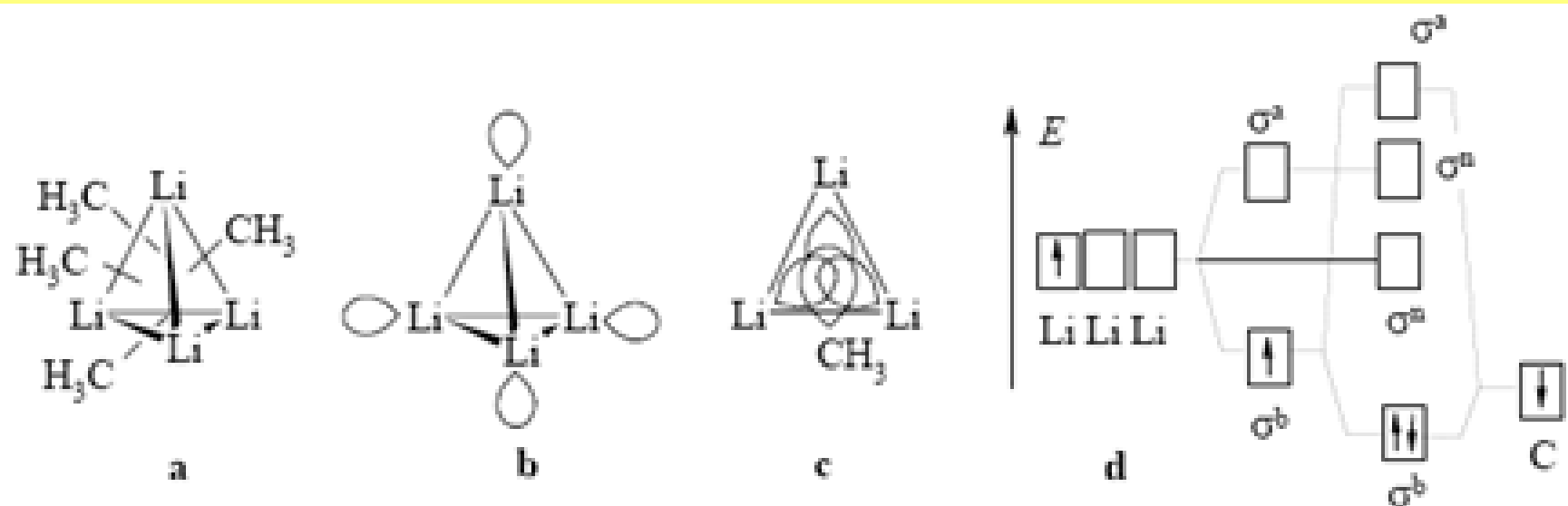


Organolithné sloučeniny



Obr. 4.1. (a) Struktura tetramerního CH₃Li, (b) vakantní AO sp^3 využité k tvorbě čtyř elektronově deficitních vazeb, (c) překryv čtyř AO podílejících se na čtyřstředové vazbě Li-CH₃, (d) diagram energetických úrovní MO znázorňující vznik čtyřstředové dvouselektronové vazby (4c-2e). Vznik 4c-2e vazby si představujeme tak, že kombinací AO tří atomů Li vznikne vazebný (σ^b), nevazebný (σ^n) a antivazebný (σ^a) molekulový orbital. Překrytím vazebného MO s atomovým orbitalem atomu C se vytvoří další dvojice MO: vazebný obsazený elektronovým párem společným pro všechny zúčastněné atomy a antivazebný orbital