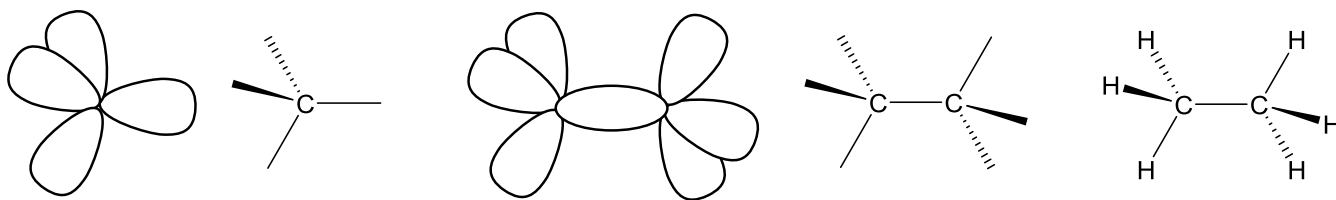


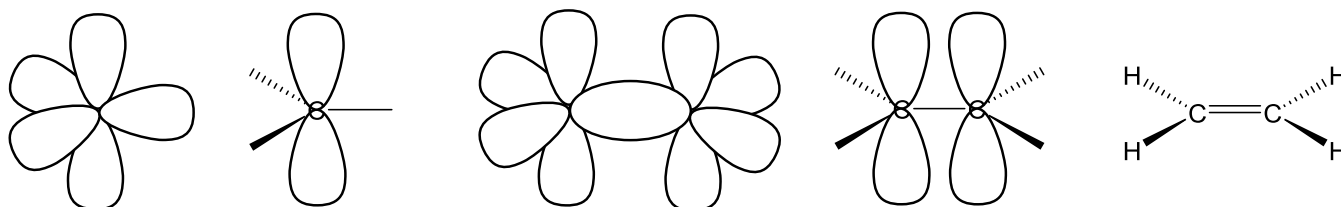
Hybridizace sp^3



$4 \times sp^3$ orbital

úhel mezi sp^3 orbitaly 109.5°

Hybridizace sp^2



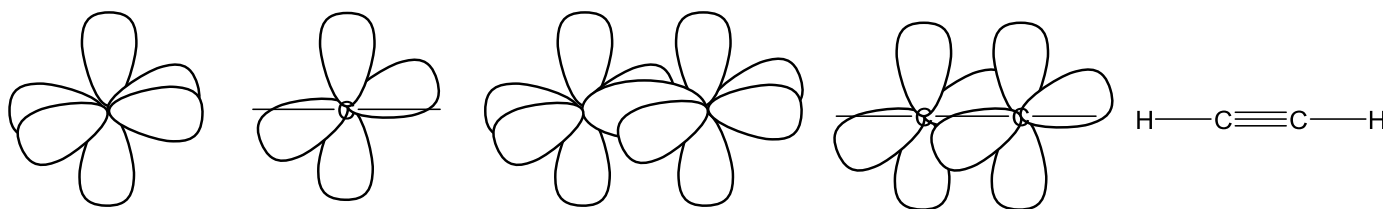
$3 \times sp^2$ orbital

$1 \times p$ orbital

úhel mezi sp^2 orbitaly 120°

π -vazba vzniká překryvem
dvojice p-orbitalů

Hybridizace sp



$2 \times sp$ orbital

$2 \times p$ orbital

úhel mezi sp orbitaly 180°

2π -vazby vznikají překryvem
dvou dvojic p-orbitalů