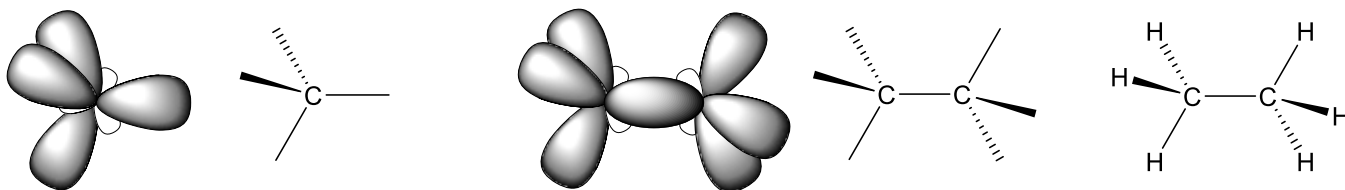
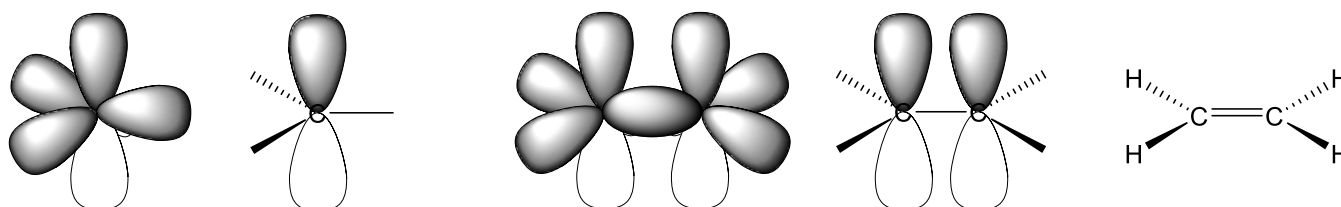


Hybridizace sp^3



$4 \times sp^3$ orbital
úhel mezi sp^3 orbitaly 109.5°

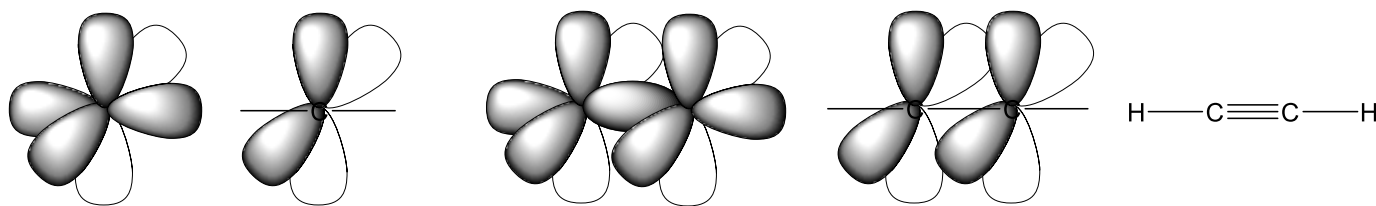
Hybridizace sp^2



$3 \times sp^2$ 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