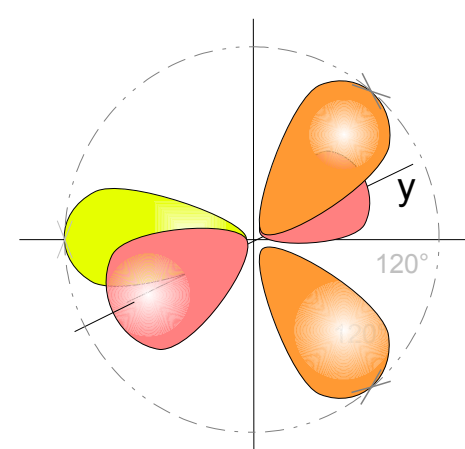
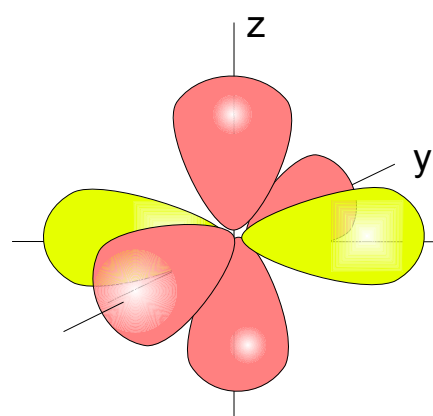
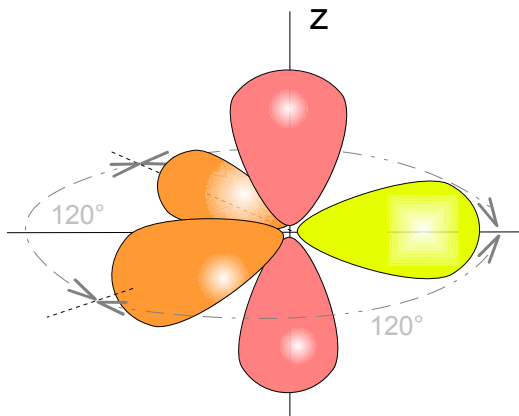
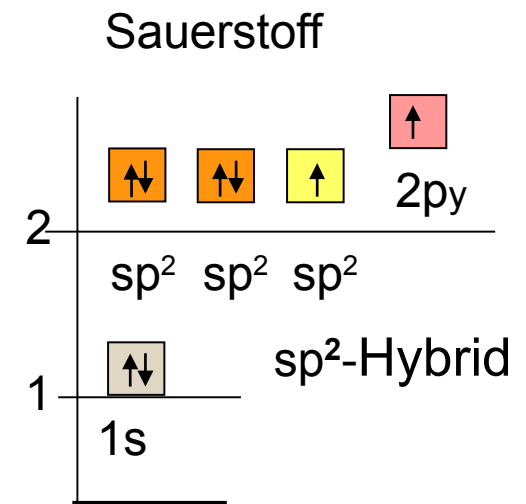
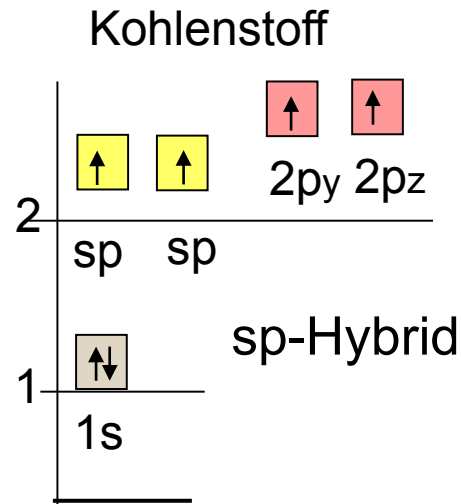
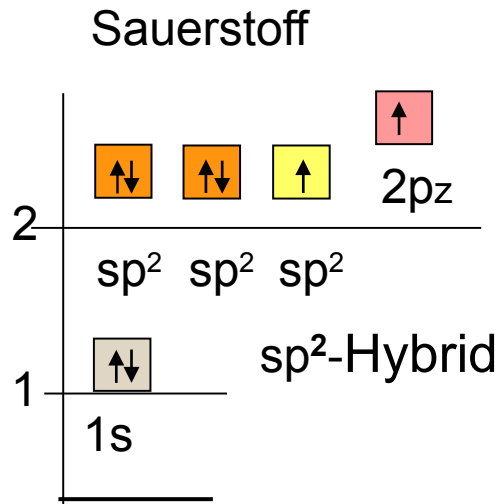


Orbitalmodell: Kohlenstoffdioxid (CO_2 , Winkel 180°)

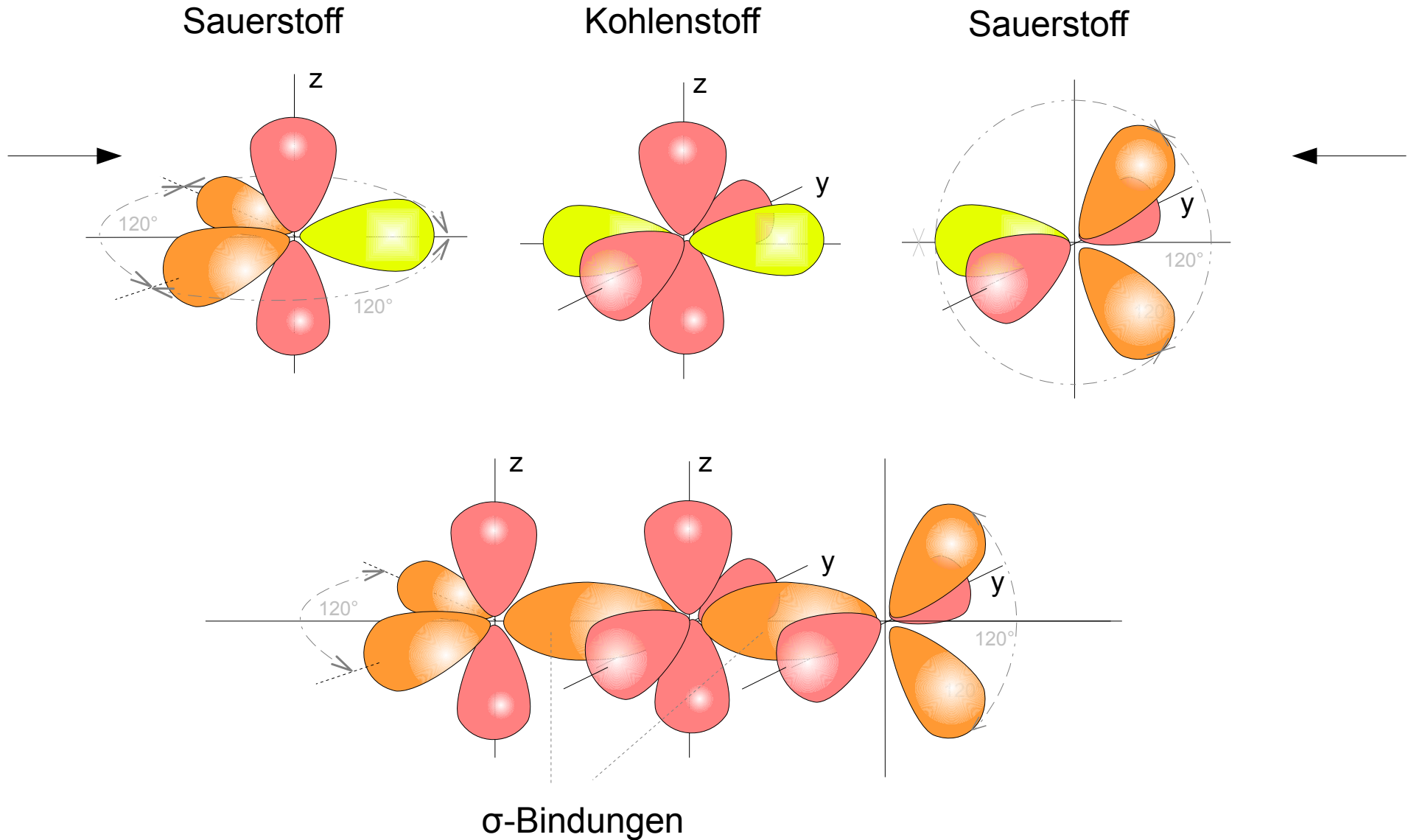
Besetzung der Energieniveaus



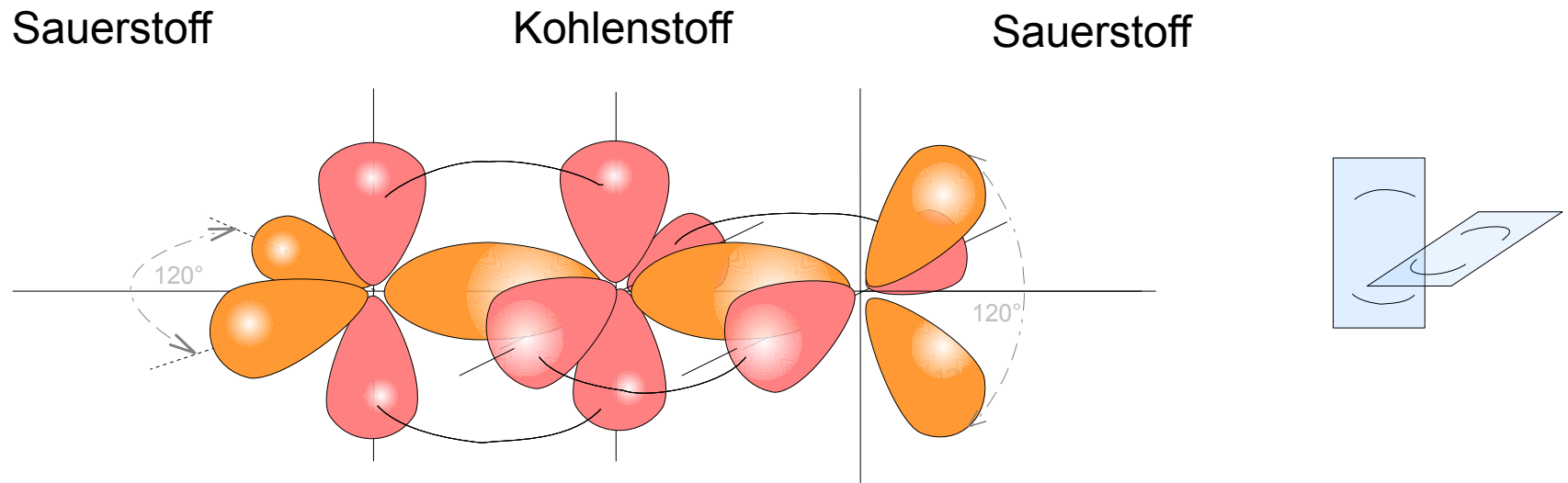
räumlicher Bau der hybridisierten Atome

Orbitalmodell: Kohlenstoffdioxid (CO_2 , Winkel 180°)

Auf einer Achse überlagern sich sp^2 -Hybridorbitale der Sauerstoffatome mit sp -Hybridorbitalen des Kohlenstoffatoms. Es entstehen σ -Bindungen.



Orbitalmodell: Kohlenstoffdioxid (CO_2 , Winkel 180°)



Überlagerung der p-Orbitale, die auf einer Ebene liegen, führt zu zwei π -Bindungen.

