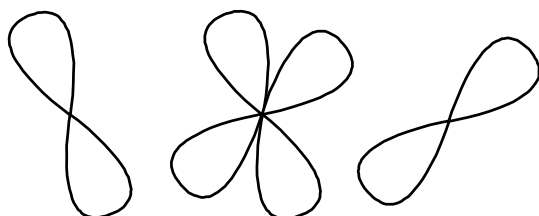
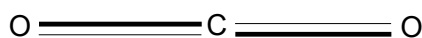
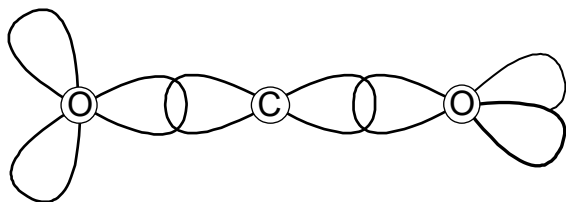
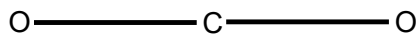


Kohlenstoffdioxid im Valence-Bond-Modell

1. Erklären Sie anhand der Abbildungen das Zustandekommen aller Bindungen im CO_2 im Licht der Valenzbindungstheorie (valence bond). Beschriften Sie die Orbitale.



Kohlenstoffmonoxid im Valence-Bond-Modell

Strukturformel

sigma-Grundgerüst (freie e-Paare und sigma-Bindungen)::

pi-Bindungen

Kohlenstoffmonoxid im MO-Modell

Ergänzen Sie ein beschriftetes MO-Schema, z.B. anhand dieses Lernvideos: <https://youtu.be/4vbBsQ54e14>

