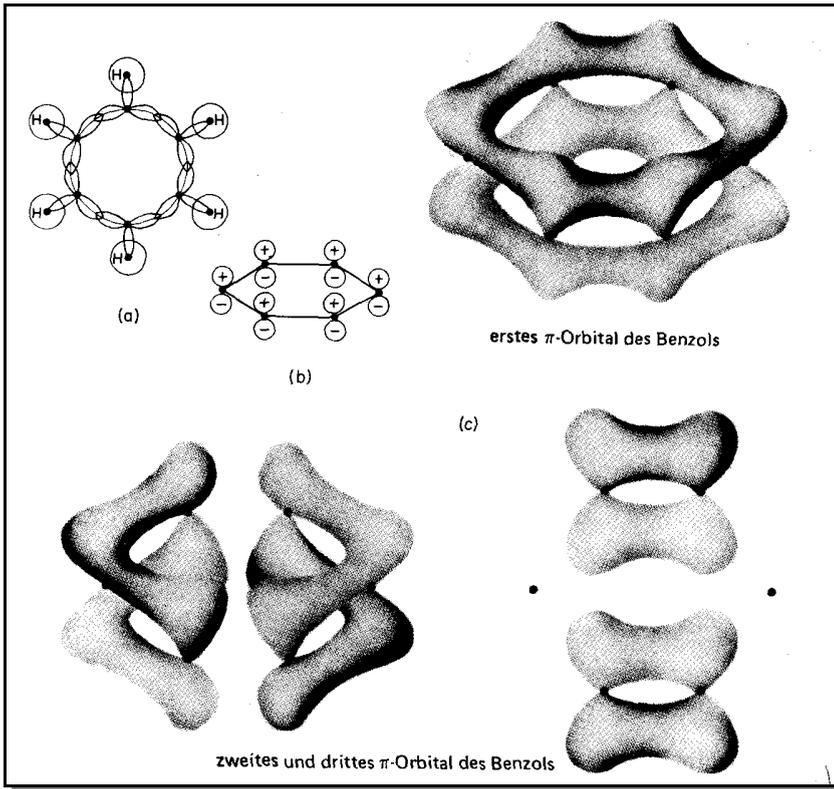


Orbitalmodell(X)-Benzolmolekül (3)



- a) Überlappung von sp^2 - σ -Orbitalen
- b) $2p_z$ -Orbitale überlappen sich zu π -Orbitalen
- c) Darstellung der drei energetisch niedrigsten π -Orbitale