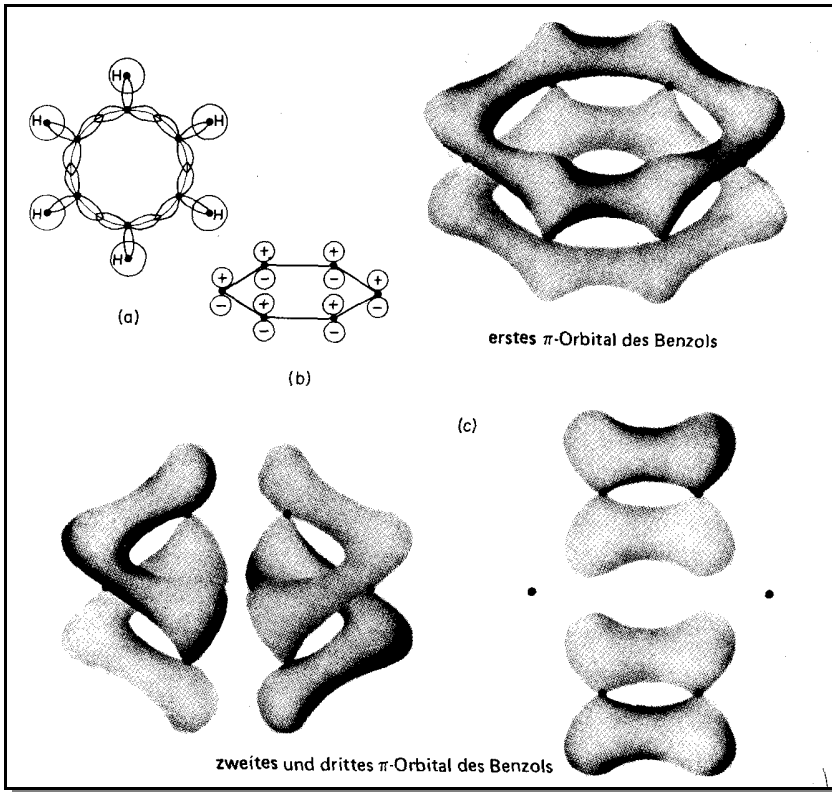


### Orbitalmodell(X)-Benzolmolekül (3)



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