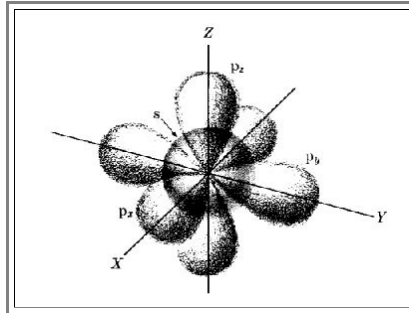


Übung 2.2-4

C und Si Verbindungen mit und ohne Hybridisierung

- Ohne Hybridisierung müssen wir C- oder Si - Atome zusammenfügen, deren Bindungsarme (die p - Orbitale) [so aussehen](#)



- Zwei der 6 "p-Arme" können Bindungen eingehen, jedoch nicht gegenüberliegende Keulen

Welche Bindungen zwischen mehreren solchen Gebilden sind möglich?

Was erhält man für sp^1 , sp^2 oder sp^3 Hybridisierung?

- Die grundsätzliche Struktur für die verschiedenen Hybridisierung findet sich im [Link](#).

Was geht? Was geht nicht? Warum kann man nur mit Hybridisierung "ordentliche" Kristalle bilden?

[Lösung](#)