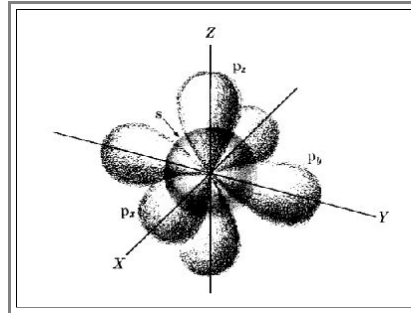


Übung 2.2-4

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 **sp¹**, **sp²** oder **sp³** 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