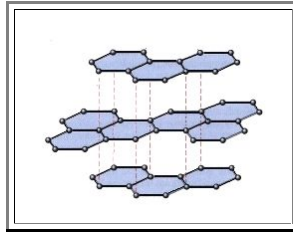


Übung 3.3-5:

Hat Graphit eine hcp-Struktur?

Das nachfolgende Bild zeigt die Graphitstruktur



- Die Atome in den (blauen) Ebenen sind kovalent gebunden, zwischen den Ebenen gibt es nur schwache [van-der-Waals Bindungen](#)
- Ist das ein [hcp Kristall](#)? man beachte, daß das Zentralatom in den Sechsecken fehlt - im Vergleich zu der [gezeichneten hcp Struktur](#)!
- Hier die wesentliche Frage: *Was ist die Elementarzelle und die Basis für Graphit?*

Lösung