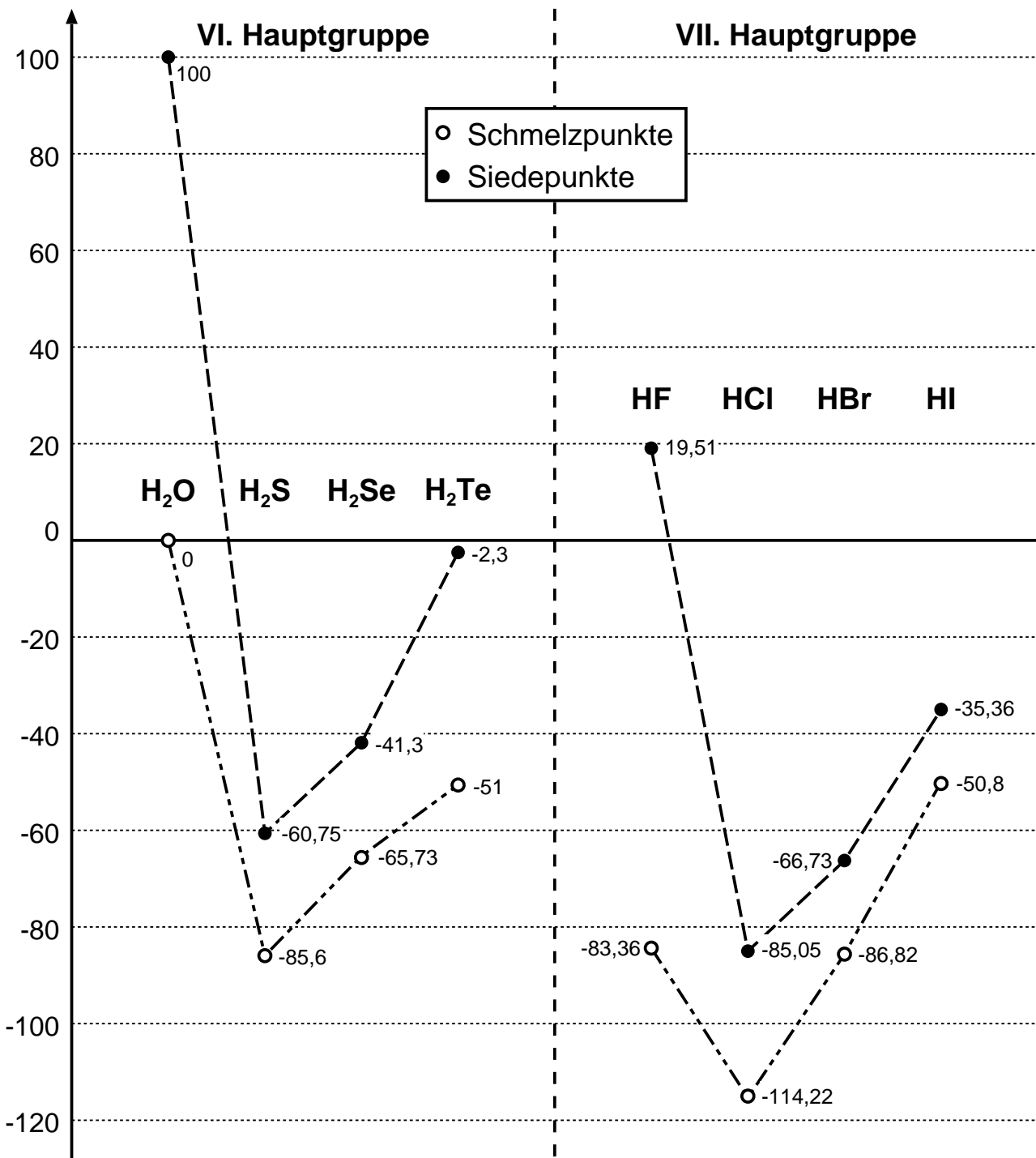


Schmelz- und Siedepunkte von Wasserstoffverbindungen



zwischenmolekulare Kräfte

Van-der-Waals-Kräfte
 Bindungsenergien: 0,5 bis 5 kJ/mol

zum Vergleich **Atombindungen:**
 Bindungsenergien: 200 bis 500 kJ/mol

Wasserstoffbrückenbindungen
 Bindungsenergien: 10 bis 50 kJ/mol

- Dipol-Dipol-Wechselwirkungen
- Wechselwirkungen zwischen Dipolen und unpolaren Molekülen
- Wechselwirkungen zwischen unpolaren Molekülen oder Atomen

