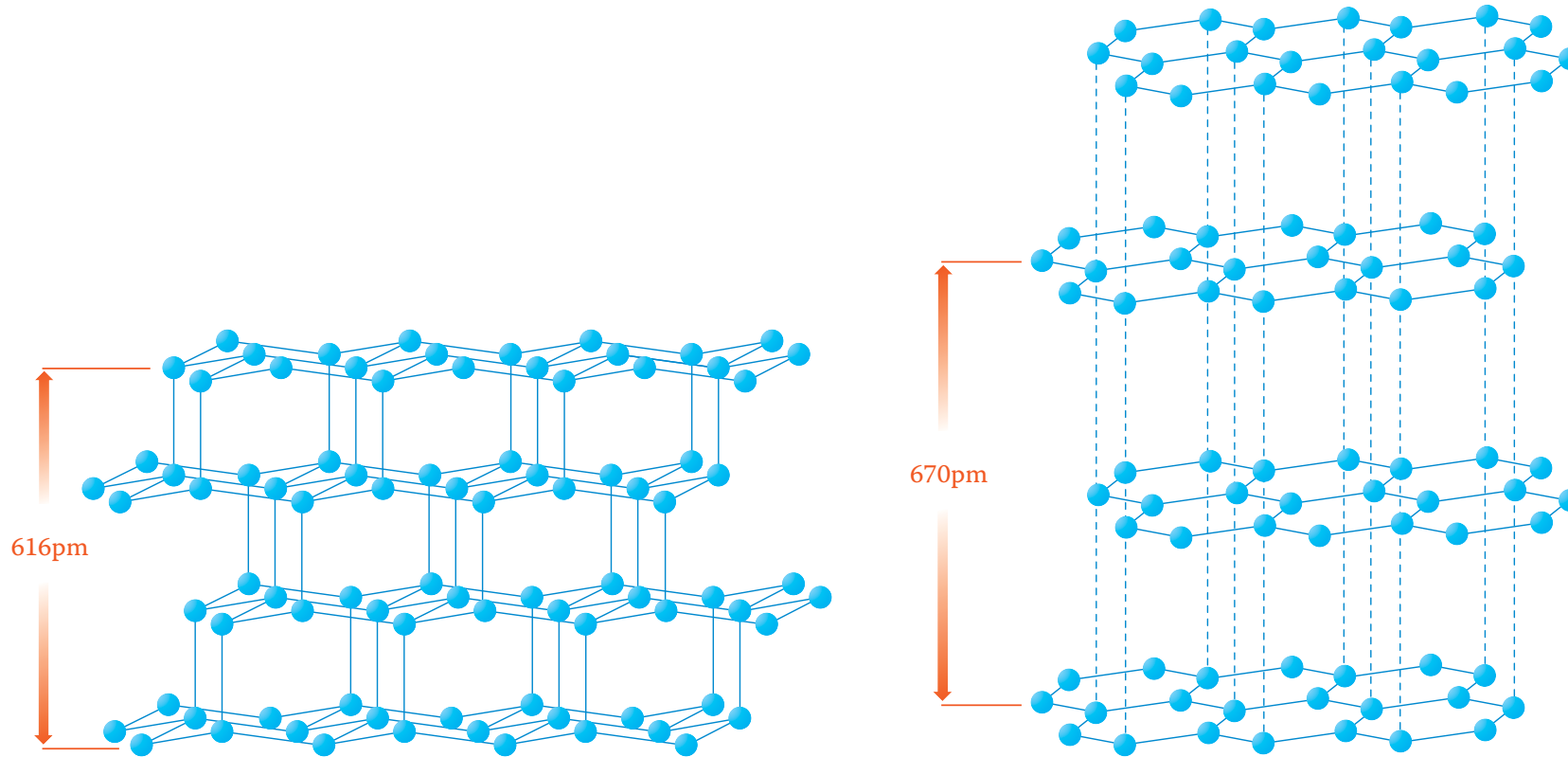


*Abb. 1.11 Temperaturkurve und Energieverbrauch (pro Gramm) beim Erwärmen von Wasser (1 Schmelztemperatur, 2 Siedetemperatur). Das Verdampfen von Wasser braucht rund 7 mal mehr Energie als das Schmelzen von Eis*



*Abb. 1.16 Im Graphit (rechts) bilden die Kohlenstoff-Atome ebene Schichten. Zwischen den Schichten wirken nur schwache Kräfte. Im Diamant (links) ist jedes Kohlenstoff-Atom mit vier anderen Atomen verbunden. Die Atome bilden gewellte Schichten. Auch zwischen den Schichten wirken starke Kräfte*