

**12.1** *Určete koeficient zaplnění a koordinační čísla FCC a BCC kubické mříže, srovnajte s HCP hexagonální mříží.*

Koordinační číslo určuje počet sousedů daného atomu, koeficient zaplnění je poměr objemu atomů k objemu zvolené buňky. Prvé se určí poměrně jednoduše, u druhého je potřeba menší (FCC/BCC) či větší (HCP) počet aplikací Pythagorovy věty či jiného oblíbeného nástroje. Klíčovým je určení možného poloměru atomů (*linie dotyku*) pro danou buňku, u SC je jedná o hrany pro dva atomy v rozích, FCC jsou to tři atomy napříč úhlopříčkou stěny, BCC totéž pro tělesovou úhlopříčku. U HCP vyjdeme ze čtyřstěnu (s atomy ve vrcholech) s podstavou tvořenou rovnostranným trojúhelníkem o hraně  $a$  a výškou  $c/2$ .

Základní vodítko a výsledky poskytuje tabulka na následující straně, je třeba nezapomenout na různý počet atomů v základní buňce.

**12.2** *Grafit má vrstevnatou strukturu, ve které je vazba mezi atomy v různých vrstvách výrazně menší než vazba mezi atomy jedné vrstvy. Experimentálně se ukazuje, že měrné teplo v nízkých teplotách ukazuje úměrnost  $T^2$ . Dá se (a případně jak) toto chování vysvětlit pomocí Debyova odvození příspěvku fononů k měrnému teplu?*

Budeme postupovat analogicky k postupu v přednášce. Vyjdeme z předpokladu Debyeova modelu  $\omega_D \sim k$  a určíme počet stavů v jednotkové buňce jedné dvourozměrné vrstvy a následně hustotu stavů  $g(\omega)$  (v souladu s nároky kladenými zadáním se nebudeme trápit konstantami)

$$N = \frac{\pi k^2}{\left(\frac{2\pi}{L}\right)^2} \rightsquigarrow g_{2D}(\omega) \sim \frac{dN}{d\omega} \sim \omega .$$

Dále budeme předpokládat, že vrstvy spolu mizivě interagují, tj. výsledná hustota stavů bude v prvním přiblížení dána prostým součtem

$$g_{3D} = \sum g_{2D} \sim \omega .$$

Toto vložíme do výrazu pro střední hodnotu energie našeho systému a vyjádříme v "obvyklém" tvaru

$$\langle U \rangle = \int g(\omega) f(\omega) E d\omega = \int \omega \frac{\hbar\omega}{e^{\beta\hbar\omega} - 1} d\omega \sim T^3 \int_0^{\frac{\omega_D}{T}} \frac{x^2}{e^x - 1} dx$$

Pro měrné teplo v nízkých teplotách pak platí<sup>1</sup>

$$\left. \frac{\partial U}{\partial T} \right|_{T \rightarrow 0} \sim T^2 .$$

<sup>1</sup>Analogicky s příkladem 9.1 pro určení charakteru chování v nízkých teplotách považujeme integrál za konstantu.

buňka	SC	FCC	BCC	HCP
objem	$a^3$	$a^3$	$a^3$	$\frac{3\sqrt{3}}{2}a^2c$
počet atomů	1	4	2	$6 = 12 \cdot \frac{1}{6} + 3 \cdot 1 + 2 \cdot \frac{1}{2}$
klíčový vztah	$r = \frac{a}{2}$	$4r = \sqrt{2}a$	$4r = \sqrt{3}a$	$2r = a \quad c = \sqrt{\frac{8}{3}}a$
koefficient zaplnění	$\frac{1 \cdot \frac{4}{3}\pi(\frac{a}{2})^3}{a^3} = \frac{\pi}{6} \doteq 0.52$	$\frac{4 \cdot \frac{4}{3}\pi(\frac{\sqrt{2}a}{4})^3}{a^3} = \frac{\sqrt{2}\pi}{6} \doteq 0.74$	$\frac{2 \cdot \frac{4}{3}\pi(\frac{\sqrt{3}a}{4})^3}{a^3} = \frac{\sqrt{3}\pi}{8} \doteq 0.68$	$\frac{6 \cdot \frac{4}{3}\pi(\frac{a}{2})^3}{\frac{3\sqrt{3}}{2}a^2\sqrt{\frac{8}{3}}a} = \frac{\sqrt{2}\pi}{6} \doteq 0.74$
koordinační číslo	6	12	8	12