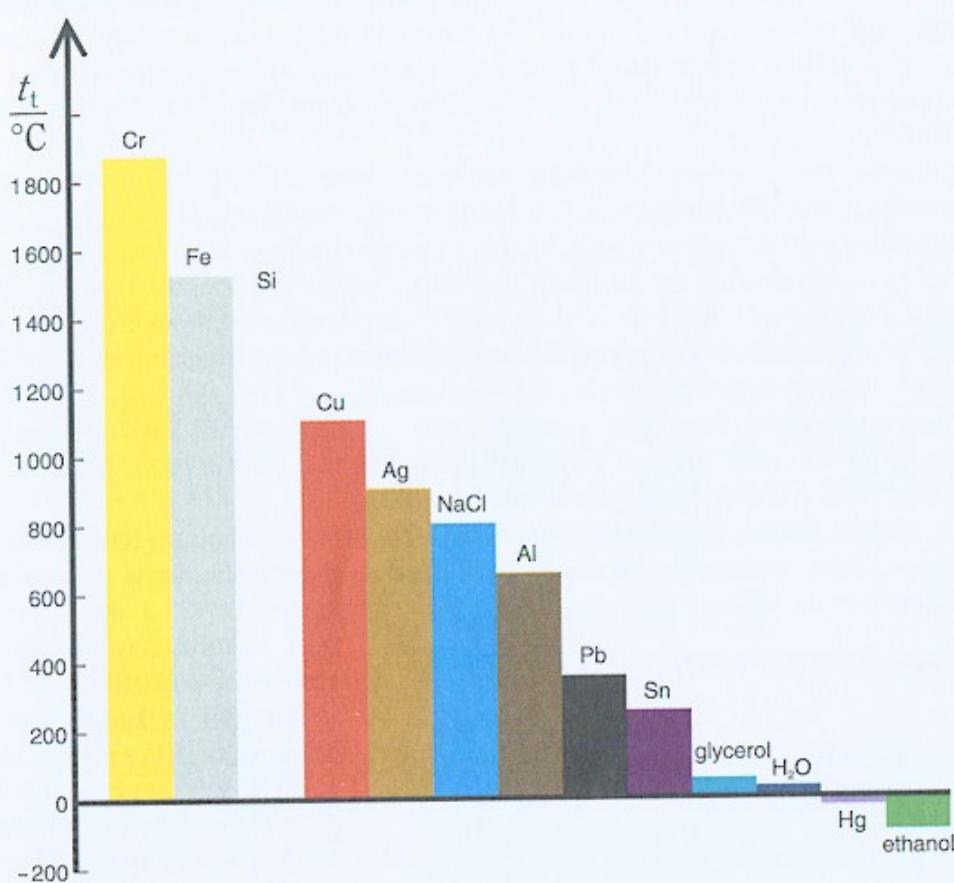


# Otázky a úlohy

- Popiš pokus tání thiosíranu sodného (obr. 1.44). Jak se měnila teplota thiosíranu sodného během pokusu? Jakou nejmenší teplotu musí mít voda v kádince, aby pokus mohl probíhat?
- Napiš normální tlak v pascalech. Vyjádři ho v kPa, hPa a MPa.
- Uved' dvě podmínky tání pevné krystalické látky. Vyjádři tyto podmínky pro vodu a pro olovo.
- Vysvětli, co znamená, že led má měrné skupenské teplo tání 340 kJ/kg a cín 60 kJ/kg.
- Pomocí obr. 1.45 a 1.46 urči přibližně, při jaké teplotě se začne tavit železo a kolik tepla by bylo přibližně třeba na roztavení 1 kg železa.
- Uved' dvě podmínky tuhnutí látky. Vysvětli tyto podmínky pro vodu v nádobě při normálním tlaku.
- Změní se hmotnost tělesa při tání nebo tuhnutí?
- Změní se objem tělesa při tání nebo tuhnutí? Vysvětli pro led a vodu podle obr. 1.42.
- Proč nemá sklo určitou teplotu tání? Jak se nazývají pevné látky, které mají stejnou vlastnost? Uved' příklady.
- Podle obr. 1.45 uspořádaj následující kovy podle vzrůstající teploty tání při normálním tlaku: cín, hliník, měď, olovo, železo, stříbro. Na základě nalezeného uspořádání rozhodni, které z uvedených kovů bys mohl roztavit v hliníkové nádobě? Zdůvodni.
- Podle Tabulek rozhodni, v jakém skupenství je při teplotě 1 000 °C a při normálním tlaku: hliník, měď, platina, stříbro, zlato. Svůj poznatek zdůvodni.
- Je možno roztavit kousek zinku v albalové misce? Odpověď zdůvodni s využitím Tabulek.
- Proč dovedli lidé tepelně zpracovávat bronz ( $t_t = 800$  °C) dříve než železo? Využij obr. 1.45.
- Vlož kousek cínu položený na ocelové lžíci do plamene svíčky. Potom uchop kleštěmi kousek oceli (např. malý klíč) a vlož ho do plamene svíčky. Popiš, jaký je rozdíl v průběhu obou pokusů. Co usoudíš z této zkušenosti o teplotě plamene svíčky?
- Nasyp rozdrcený parafín do kádinky a zahřívej ji v horké vodní lázni. Když se všechn parafín roztaví, vhod' do něho kousek pevného parafínu. Pozoruj a popiš, co se stalo. Z výsledku usud', jak se změní objem tělesa z pevného parafínu při roztavení.
- Připrav si v mrazicím oddílu chladničky ledové kuličky. Potom jednu z nich vhod' do kádinky se studenou vodou. Pozoruj a porovnej s výsledkem úlohy 6. Jak se změní objem kusu ledu při přeměně v kapalinu?

Obr. 1.45 Grafické porovnání teplot tání různých látek při normálním tlaku.



Obr. 1.46 Grafické porovnání měrných skupenských tepel tání různých látek.

