

## 1.14. ZMĚNY SKUPENSTVÍ LÁTEK

Víme, že látky můžeme rozdělit do tří skupin – na plynné, kapalné a pevné. Přitom většina látek přechází z jednoho skupenství do druhého. Např. voda – led – voda – vodní pára ... tři různá skupenství téže látky.

Tyto tři skupenství se od sebe navzájem liší uspořádáním molekul, jejich vzájemnou vzdáleností a jejich vzájemným silovým působením.

Protože ke změnám skupenství dochází, bude nás zajímat proč a k čemu přitom dochází.



desublimace – vodní pára → sníh, zmrzlá jinovatka

↓ Tímto směrem – při kapalnění, desublimaci a tuhnutí – musíme odebírat teplo, neboli danou látku ochlazovat, aby tato změna skupenství proběhla → snižujeme vnitřní energii látek

↑ Tímto směrem – při vypařování, sublimaci a tání – musíme dodávat teplo, neboli danou látku zahřívat, aby tato změna skupenství proběhla → zvyšujeme vnitřní energii látek

