

# Kapalnění, Sublimace, Desublimace

- **Kapalnění (kondenzace)** je přeměna plynu na kapalinu.
  - Páru můžeme zkapalnit jejím stlačením nebo snížením její teploty.
  - Při kapalnění musí nejprve vzniknout z přehřáté páry sytá pára a až potom vznikne kapalina.
  - Při kapalnění se teplo uvolňuje do okolí.
  - Příklady:
    - rosa
    - mlha
- **Sublimace** je změna skupenství pevného na plynné (např. jod po zahřátí sublimuje).



Do kádinky nasypeme krystalky jódu. Při zahřívání kádinky jód sublimuje. Plynný jód má fialovou barvu. Stoupá vzhůru a ochlazuje se na stěnách baňky naplněné studenou vodou. Dochází k desublimaci. Na stěnách baňky se objevují krystalky jódu.

Podobné vlastnosti jako jód mají i další pevné látky, například naftalín, salmiak, suchý led (oxid uhličitý v pevném skupenství), ...

Rychlost sublimace závisí především na teplotě. S rostoucí teplotou sublimují látky rychleji.



Sublimace se používá k čištění a k izolaci krystalických látek od netěkavých nebo málo těkavých příměsí.

## Shrnutí



- **Desublimace** je změna skupenství plynného na pevné (příkladem jsou sněhové vločky a jinovatka).

