

**LP Sublimace jodu, naftalenu a kyseliny benzoové**.

**Úkol**: Prakticky se seznámit se sublimací na příkladu sublimace jodu, naftalenu, kyseliny benzoové.

**Pomůcky a chemikálie**: porcelánová miska, kahan, azbestová síťka, trojnožka, filtrační nálevka, filtrační papír, kádinka, hodinové sklo, jod, naftalen, kyselina benzoová.

**Teorie**: Některé pevné látky, které patří mezi nekovy nebo nepolární chemické sloučeniny, při zahřívání přecházejí ze skupenství pevného do skupenství plynného, tedy sublimují.

**Pracovní postup**:

1. Sublimace jodu: Jod je šedočerná pevná látka. Do porcelánové misky položené na síťce na trojnožce dáme několik krystalků jodu. Misku poklopíme nálevkou, kterou z vnější strany ochlazujeme navlhčeným filtračním papírem. Opatrně zahříváme porcelánovou misku a pozorujeme sublimaci jodu. Pracujeme v digestoři nebo v dobře větrané místnosti.
2. Sublimace naftalenu: Na dno větší kádinky vložíme několik krystalků naftalenu. Kádinku postavíme na azbestovou síťku a zakryjeme hodinovým sklem či miskou nebo baňkou naplněnou vodou. Opatrně zahřejeme dno kádinky. Naftalen začne po chvíli sublimovat a jeho krystalky se usazují na hodinovém skle či na dně misky či dně baňky.
3. Sublimace kyseliny benzoové: Na dno větší kádinky vložíme několik krystalků kyseliny benzoové. Kádinku postavíme na azbestovou síťku a zakryjeme hodinovým sklem či miskou nebo baňkou naplněnou vodou. Opatrně zahřejeme dno kádinky. Kyselina benzoová začne po chvíli sublimovat a její krystalky se usazují na hodinovém skle či na dně misky či dně baňky.

Otázky k řešení:

1. Vysvětli co je sublimace a uveď její využití v běžném životě při věšení prádla v zimě?

**Závěr**: