

2. poskus: LOČEVANJE ZMESI NaCl, I₂

Namen vaje:

Namen vaje je bil ločiti zmes natrijevega klorida in joda.

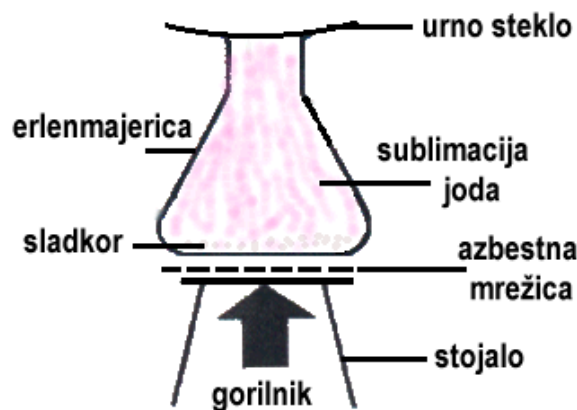
Materiali:

- bučka za sublimacijo
- trinožno stojalo
- azbestna mrežica
- gorilnik

Metode:

Natrijev klorid in jod v zmesi smo ločili s sublimacijo. V 250 ml čašo smo dali približno 2 g zmesi natrijevega klorida in joda. Sestavili smo aparaturo za sublimacijo in zmes previdno segrevali. Pri tem je ena od komponent sublimirala. To je bil jod. Čaša se je obarvala roza - vijolično. Na stenah čaše so se nabrali kristali.

Sublimacija



Odgovori na vprašanja:

1. Sublimacija je proces pri katerem prehaja snov iz trdnega agregatnega stanja direktno v plinasto agregatno stanje.
2. Zmes etanola in vode bi ločili z destilacijo, zato ker etanol hitreje hlapi kot voda pri nižji temperaturi.

Sklepi:

Spoznali smo kako lahko snov prehaja iz trdnega agregatnega stanja direktno v plinasto stanje in da lahko to izkoristimo za ločevanje snovi.