

## 1. poskus: ZMESI NaCl, CaCO<sub>3</sub>

### Namen vaje:

Namen naše vaje je bil ločiti dve spojini iz zmesi. Te dve spojini sta bile natrijev klorid in kalcijev karbonat.

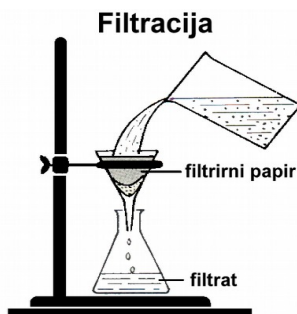
### Materiali:

- 2 čaši 100 cm<sup>3</sup>
- steklena palčka
- trinožno stojalo
- prižema
- železni obroč
- stekleni lij
- filtrirni papir

### Metode:

V 100 ml čašo smo dali približno 5 g zmesi in dodali toliko vode (približno 20 ml), da se je natrijev klorid popolnoma raztopil. Pripravili smo aparaturo za filtracijo in dobljeno suspenzijo smo prefiltrirali v izparilnico. Natrijev klorid in vodo smo ločili s pomočjo kristalizacije.

### Rezultati:



### Odgovori na vprašanja:

1. Komponente v zmesih lahko ločujemo na osnovi strukture, agregatnega stanja pri sobni temperaturi, topnosti v vodi in glede na višino vrelišča.
2. Trdno zmes kalcijevega karbonata in sladkorja bi zmešali z vodo in ločili s filtracijo. Vodo in sladkor bi ločili s segrevanjem.
3. Zmes železa, sladkorja in peska bi ločili tako, da bi z magnetom pobrali železo iz zmesi, sladkor in pesek bi pa zmešali z vodo in prefiltrirali. Dobljeno raztopino bi segrevali dokler se nebi nabrali kristali od sladkorja na kristalizirki.
4. Zmes etanola in vode bi ločili z destilacijo, zato ker etanol hitreje hlapi kot voda pri nižji temperaturi.

### Sklepi:

Naučili smo se kako lahko različne spojine ločimo glede na njihovo strukturo, agregatno stanje, topnost v vodi in glede na višino vrelišča.