# 2. VAJA

Ločevanje zmesi treh snovi

1. Naloga :

Loči železne opilke (Fe), kuhinjsko sol (NaCl) in kristalčke joda (J2) na osnovi različnih fizikalnih lastnosti.

2. Priprava dela :

1. pripomočki :
* lij ločnik
* trinožno stojalo
* filtrirni obroč
* magnet
1. kemikalije :
* CCl4
* NaCl
* H2O

3.Delo :

Najprej smo zmesi približali v papir zavit magnet. Magnet je privlekel Fe, ki se je pod vplivom magenta obdržal na papirju. Preostala sta še J2 in NaCl, ki ju stresemo v časo in dolijemo vodo. Sol se v vodi stopi, ker je polarna, jod, ki ni polaren pa se ne raztopi. Dodamo še CCl4, ki je nepolarno topilo, in v njem raztopimo jod. To zmes sedaj vlijemo v lij ločnik. Ko se čez čas jod raztopi v CCl4 in se tekočine ločita (CCl4 in H2O), jo ločimo : čez pipico odlijemo CCl4 in J2, čez vrat pa NaCl in H2O.

4.Vrednotenje:

* ko ločimo Fe, opazimo majhne kristalčke J2
* lij ločnik

5.Opombe :

* regeneracija CCl4 :

2 Na2S2O3 + J2 (CCl4) 2 Na J(aq) Na2S4O6 + CCl4(čist)

Zmes zlijemo še v lij ločnik in jo ločimo. Dobimo čist CCl4, ki ga lahko spet uporabimo.

* pri vaji sem bil odsoten