

● 2. VAJA

LOČEVANJE ZMESI TREH SNOVI

1. NALOGA :

Loči železne opilke (Fe), kuhinjsko sol (NaCl) in kristalčke joda (J_2) na osnovi različnih fizikalnih lastnosti.

2. Priprava dela :

a) pripomočki :

- lij ločnik
- trinožno stojalo
- filtrirni obroč
- magnet

b) kemikalije :

- CCl_4
- NaCl
- H_2O

3. Delo :

Najprej smo zmesi približali v papir zaviti magnet. Magnet je privlekel Fe, ki se je pod vplivom magenta obdržal na papirju. Preostala sta še J_2 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 CCl_4 , ki je nepolarno topilo, in v njem raztopimo jod. To zmes sedaj vlijemo v lij ločnik. Ko se čez čas jod raztopi v CCl_4 in se tekočine ločita (CCl_4 in H_2O), jo ločimo : čez pipico odlijemo CCl_4 in J_2 , čez vrat pa NaCl in H_2O .

4. Vrednotenje:

- ko ločimo Fe, opazimo majhne kristalčke J_2
- lij ločnik

5. Opombe :

- regeneracija CCl_4 :



Zmes zlijemo še v lij ločnik in jo ločimo. Dobimo čist CCl_4 , ki ga lahko spet uporabimo.

- pri vaji sem bil odsoten