

METODE LOČEVANJA ZMESI

Za ločevanje uporabljamo fizikalne lastnosti: topnost, velikost delcev, vrelišče, kristalizacija, izparevanje, sublimacija, agregatna stanja...

1. mehansko ločevanje: prebiranje, presejanje, precejanje, filtracija, centrifugiranje, dekantiranje, odlivanje, kristalizacija, sublimacija, magnetizem, destilacija. Izločevanje po velikosti-ROČNO!

FILTRACIJA-metoda ločevanja netopne snovi(oborina) iz raztopine
Kar steče skozi filter papir =filtrat-raztopina, ostane v čaši
Kar ostanena filter papirju =obrina-netopna snov

CENTRIFUGIRANJE-ločevanje trdnega od tekočega, in sicer delcev ki so zelo majhni(vloga centrifugalne sile)

KRISTALIZACIJA-iz raztopine ločimo snov v trdnem agregatnem stanju, topilo izhlapi, ostane topljenec-dobimo kristalčke.
Raztopina je lahko nasičena ali nenasičena, pri nasičeni raztopini kristalizacija steče hitreje.

DEKANTIRANJE-odlivanje(kava)

SUBLIMACIJA-prehod iz trdnega agregatnega stanja v plinasto(brez tekočega vmes) in obratno. (jod, kafa-organski keton, naftalen, žveplo, CO₂, led, sneg), zaradi šibkih vanderwaalsovih medmolekulskih vezi

MAGNETIZEM-železo
Nerjaveče jeklo nima magnetnih lastnosti

DESTILACIJA-ločevanje zmesi na osnovi različnih temperatur vrelišča, snovi se morajo razlikovati za najmanj 10 stopinj C. pri destilaciji tekoče snovi najprej uparimo in nato ponovno ohlajamo oz. kondenziramo. Iz tekočega v plinasto!

Kako bi ločili žagovino in raztopino alkohola?
Filtriranje-na filter papirju ostane oborina-žagovina, skozi filter papir pa steče raztopina alkohola-filtrat. Raztopina alkohola je alkohol raztopljen v vodi. To bi ločili tako da bo to snov destilirali- naprej izhlapi alkohol(ima nižje vrelišče), ostane voda.