**POSTUPCI ZA RAZDVAJANJE SASTOJAKA HETEROGENIH I HOMOGENIH SMJESA**

1. **POSTUPCI ODJELJIVANJA SASTOJAKA IZ HETEROGENE SMJESE**

a) Magnetom

Tvari s magnetičnim svojstvima su: željezo, kobalt i nikal

b) Dekantiranje – odlijevanje bistre tekućine iznad neotopljene tvari koja se istaložila (sedimentirala)

SEDIMENT - istaložena tvar

SEDIMENTACIJA- taloženje

c) Centrifugiranje – odjeljivanje čestica male mase iz heterogene smjese vrtnjom uzorka velikom brzinom

uporaba:

- odvajanje krvnih stanica od krvne plazme

- odvajanje organela biljne stanice

d) Filtriranje (filtracija) – odjeljivanje neotopljene čvrste tvari(taloga) od tekućine pomoću filtra

- temelji se na različitoj veličini čestica pomiješanih tvari

- talog – čvrsta tvar koja zaostaje na filtrirnom papiru

- filtrat – bistra tekućina koja se dobije filtriranjem

- sadrži otopljene tvari

e) Sublimacija - postupak odjeljivanja čvrstih sastojaka heterogene smjese na temelju različitih tlaka para

–primjenjuje se onda kada jedna od čvrstih tvari iz heterogene smjese lako sublimira (ima visok tlak para)

d) Odjeljivanje lijevkom za odjeljivanje – razdjeljivanje dviju tekućina koje se međusobno ne

miješaju na temelju njihove različite gustoće

1. **POSTUPCI ODJELJIVANJA SASTOJAKA IZ HOMOGENE SMJESE**
2. Isparavanje (PRIJELAZ TVARI IZ TEKUĆEG U KRUTO AGREGACIJSKO STANJE PRI

TEMPERATURI VRENJA)

aa) Hlapljenje (PRIJELAZ TVARI IZ TEKUĆEG U PLINIVTO AGREGACIJSKO STANJE PRI

TEMPERATURI **NIŽOJ** OD TEMPERATURE VRENJA)

b) Destilacija – odjeljivanje tekućine od otopljene čvrste tvari (razdvajanje tekućih smjesa) na

temelju različitih vrelišta

- temelji se na isparavanju tekućine i njezinoj ponovnoj kondenzaciji

- destilat – bistra tekućina koja se dobije destilacijom

- ne sadrži otopljene tvari

c)Kristalizacija – izlučivanje otopljene čvrste tvari u obliku kristala iz otopine

- temelji se na različitoj topljivosti tvari pri različitim temperaturama