METODY ODDĚLOVÁNÍ SLOŽEK SMĚSI

evropský sociální fond v ČR
EVROPSKÁ UNIE
MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ, MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY
OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost
INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Druhy metod:

- filtrace
- usazování
- krystalizace
- destilace
- sublimace

Filtrace

- jedná se o oddělení kapalné složky od pevné, nerozpustné složky směsi

- **druhy filtračních materiálů:**

filtrační papír, plátno, vata, gáza, písek, sítko …

- příklad:

odstranění hrubých nečistot z vody

Usazování

- jedná se o oddělení vzájemně nerozpuštěných složek směsi s odlišnou hustotou

Příklady:

- voda + olej

- voda znečištěná pískem

Krystalizace

- je schopnost některých látek vyloučit se z roztoku v podobě krystalů = krystalovat

Příklady:

- výroba cukru
- výroba soli z mořské vody

100 ^{0}C
78 ^{0}C

Destilace

- jedná se o oddělení kapalných složek, které se liší teplotou varu

Příklad:

- oddělení vody a ethanolu (alkoholu)

➢ teplota varu ethanolu =78 ^{0}C

➢ teplota varu vody = 100 ^{0}C

evropský sociální fond v ČR
EVROPSKÁ UNIE
MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ, MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY
OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost
INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Sublimace

- je změna skupenství z pevného přímo na plynné
- nedochází k tání, je vynechána kapalná fáze

Příklad:

- čištění znečištěného jodu

Desublimace je opačný proces, kdy plyn se mění přímo na pevnou látku (bez předchozí kondenzace).

evropský sociální fond v ČR
EVROPSKÁ UNIE
MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ, MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY
OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost
INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ