

Oddeľovanie zložiek zmesi 2

3. Odparovanie

- oddeľovanie kvapalnej zložky od tuhej na základe odlišnej schopnosti odparovať sa,
- Využitie: *výroba soli z morskej vody, varenie lekváru z ovocia*

4. Destilácia

- oddeľovanie kvapalných zložiek na základe odlišných teplôt varu
- Destilát je chemicky čistá látka
- Využitie: *výroba alkoholu, destilovanej vody, spracovanie ropy*

5. Kryštalizácia

- založené na schopnosti jednej látky zo zložky tvoriť kryštály
- na oddeľovanie tuhej látky, ktorá je rozpustná v kvapalnej látke
- Využitie: *výroba cukru, soli, vznik kvapľov v jaskyni*

Typy kryštalizácie

1. odparením rozpúšťadla

- a. Voľne na vzduchu
- b. Za horúca

2. Ochladením horúceho nasýteného roztoku