

Separations- och Apparatteknik

Tis LV1

separationsteknik

- ↳ Utmärkande för en sep. metod
- ↳ Karaktäristiska drag
- ↳ Drivande kraft - fasjämvikt

Apparatteknik

- ↳ Funktion av kemisk utrustning
- ↳ Dimensionering

Vitlut = white liquor

Indunstning = evaporation

Lakning = leaching ex. Kaffekokning!

Störst energibehov vid torkning och indunstning!

Fluidisation: ex. på torkningsprocess, studeras i laboration!

Moléne-diagram: behandlar fuktig luft, viktigt för termodyn. data

Indunstning

Def. Indunstning innebär uppkoncentrering av en lösning genom en borttakning av lösningsmedel

dvs.



Jämför med destillation! Då har vi en vätske- resp. ängblandning vid indunstning har vi ett icke-flyktigt ämne → ängan är således rent lösningsmedel!

Ex. Industri i kem processindustrin:

- cellulosa industri (svartlutsindustri)
- Livsmedels industri (söker framställn., mjölk, kaffe)
- Läkemedelsindustri (enzym, insulin)
- "Kemisk industri" (NaOH , CaCl_2)
- Avsalting av vatten

Mängder av applikationer \rightarrow olika lösningar!

"Att tänka på vid industrier:"

- 1) Värmeväntighet
- 2) Kristallutfällning \rightarrow inkrusterbildning (försämrad värmöverföring)
- 3) Kokpunktstörning

Apparatur

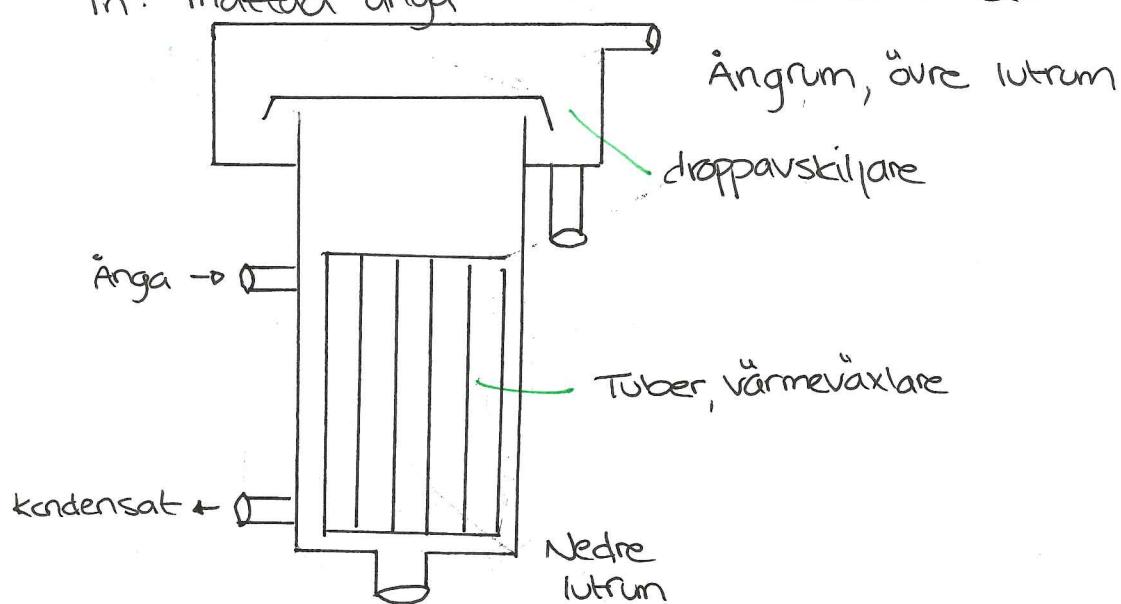
1) Värmeväxlare

{ Inflödet: en-fas, underkyld el. vid kokpunkten
utflödet: tria-fas, ångan kan vara överhettad

2) Separationszon

Uppvärmningen sker i städakortet av ångans ångbildningsvärme!

In: mättad ånga \rightarrow Ut: mättad vätska



Kokning i värmeväxlarrör

- (1) Vätska värmes till kokpunkten \rightarrow Enfas strömning
- (2) Ångblåsor bildas som slås samman till stora bubblor
 \rightarrow Pluggflöde av ånga med en tunn vätskefilm på väggen
- (3) Tunna vätskefilm

Komplicerad värmeförföring!

- Komplexa strömningsförhållanden
- Ångbildning sker ej på hela värmeförförande ytan
- Inkrusterbildning

$$Q = U \cdot A \cdot \Delta T$$

värmegenomgångstal

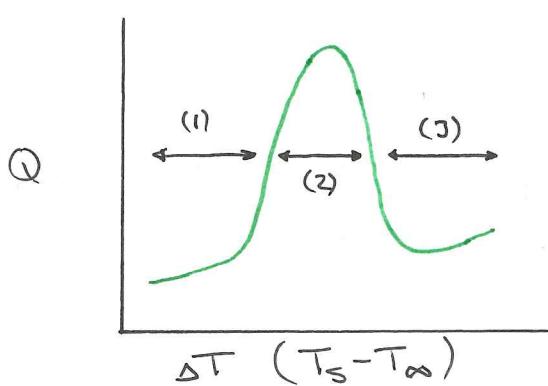
överförd
Värme
värmeflöde
värmeförförande
ytan

{ Obs! U påverkas av inkrusterbildning
 U är således olika på olika punkter i röret

U_{SKB} - skenbart värmegenomgångstal

typ ett medelvärde över hela tubens längd

(kan bortse från att det är olika U på olika ställen)



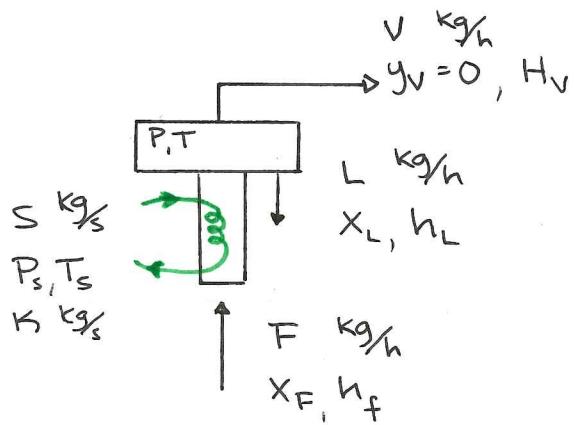
(1) Konvektion

(2) Bubbelkokning

(3) Ångfilmbildning

stråvor efter!

Balanser



h_i = entalpi för vätska
 $H_i = \dots$ ånga

Angsidsans drivande kraft: $P_s > P$

P_s : mättnadstrycket på den mätt. ångan

Materialbalanser

$$\text{Totalbalans: } F = V + L$$

$$\text{komp. balans: } Fx_F = Vy_V + Lx_L$$

$$y_V = 0$$

} Obs!
 Lutsidan
 (alltid!)

Värmebalans

$$\underbrace{S\Delta H_{\text{vap},s}}_{H_s} + Fh_f = VH_v + Lh_L + Kh_K$$

$$S = K$$

$$S(H_s - h_K) + Fh_f = VH_v + Lh_L$$

$$S\Delta H_{\text{vap},s} + Fh_f = VH_v + Lh_L$$

$$Q = U_{\text{SKB}} A \Delta T$$

Kapacitetskv.

$$\Delta T = T_s - T$$

T - temperatur i Övre lutrummet!
 T_s - ångans mättn.temp.

$$Q = S\Delta H_{\text{vap},s}$$