

KE-42.3100 Kemian laitetekniikka IIa
Teoriatentti 9.1.2008

Kirjoita jokaiseen vastauspaperiin

- nimi, myös entiset
- opintokirjan numero
- koulutusohjelma
- kotilaskujen suorittamisvuosi

*Suoritus aika 1 tunti. Jokainen vastaus **omalle** arkilleen, kiitos.*

Vastaa kahteen valitsemaasi tehtävään ! Jos vastaat useampaan kuin kahteen, niin kaksi numerojärjestyksessä ensimmäistä tarkastetaan. Vastauspaperin molempiin reunoihin n. 2 cm marginaali, kiitos.

Teht 1. Termodynaaminen tasapainoehto neste-höyry-tasapainoissa. Mitä eri termodynaamisia malleja on tämän laskemiseen ?

Teht 2. Johda binäärisen panostislauksen yhtälöt alkutilasta 1 lopputilaan 2 ja selitä ratkaisumenetelmät, kun höyryn mooliosuuden riippuvuus nesteen mooliosuudesta on tunnettu.

Teht 3.

Luonnosteletuotossa käytetty kolmikomponentti neste-neste-tasapainokäyrä ja selitä miten siitä luetaan ekstraktin ja raffinaatin pitoisuudet.

Miksi tuotossa käyttöviiva ei yleensä ole suora ?

Milloin tuotossa voidaan olettaa käyttöviivan olevan suora ?