

# 2016 januari examen

**Dit examen viel vroeger onder het vak Fysicochemie - deel 1**

## Examen 1

Theorie:

Schriftelijk:

1)

- a. afleiding tot  $(dU/dT)_v = c_v$  en  $(dH/dT)_p = c_p$  halen uit de formule voor de warmtecapaciteit, de inwendige energie en enthalpie.
- b. Hieruit molaire warmtecapaciteiten afleiden

Mondeling:

2) De differentiaalvergelijking van de vrije Gibbs-energie afleiden en van 1 van de 2 differentialen integreren volgens de ideale gaswet. (er kan er maar 1 geïntegreerd worden)

3)

- a. Temperatuur-samenstellingsgrafiek tekenen van een gedeeltelijk mengbare oplossing (+ bijvragen)
- b. dampdruk-samenstelling en temperatuur-samenstelling grafiek tekenen van een ideale oplossing.

Oefeningen:

4)  $dS$  berekenen in een cyclisch proces

5) proces spontaan of niet (molaire entropiën, temperatuur en reactie-enthalpie gegeven)

---

Revision #1

Created 3 December 2021 22:16:40 by Jasper G.

Updated 4 December 2021 16:13:43 by Jasper G.