

2017 augustus examen

Dit examen viel vroeger onder het vak Fysicochemie - deel 1

Schriftelijk

1) Formule voor c_{ms} en E_k afleiden en interpreteren, gegeven is: $E_k = mc^2/2$ en $c(ms) = \sqrt{c^2}$

Mondeling

2) De dS afleiden in functie van P en T , gegeven is: $dH = TdS + VdP$. interpreteren: wat als P en T stijgen/dalen

3) Geef dampdruk-samenstellingsdiagramma en overeenkomstig temperatuurs-samenstellingsdiagramma van:

- a. niet ideale oplossing die een positieve afwijking heeft tov. Raoult
- b. een niet-mengbaar mengsel en hieruit stoomdestillatie uitleggen

Oefeningen:

1) q , w , U , G , H bepalen

2) Reactie is gegeven met entropie van elke stof, enthalpie van de stoffen en temperatuur. Berekenen of reactie spontaan is of niet. Zo niet spontaan, uitrekenen welke temperatuur nodig is om de reactie spontaan te laten verlopen.

Revision #1

Created 3 December 2021 22:17:08 by Jasper G.

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