

2017 januari examen

Dit examen viel vroeger onder het vak Fysicochemie - deel 1

Examen 1

Theorie:

- 1) Formule voor c_m en E_k afleiden en interpreteren, gegeven is: $E_k = mc^2/2$ en $c(\text{ms}) = \sqrt{c^2}$
- 2) De entropie afleiden in functie van P en T , gegeven is: $dH = TdS + VdP$.
- 3) Vraag uit 2.19, geef de temperatuur-samenstellingsdiagramma en dampdruk-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 , F , G , H van zowel reversibel en irreversibel bepalen, drukverandering en uitwendige druk (bij irreversibel) is gegeven en $T = \text{cst}$
- 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 22:16:52 by Jasper G.

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