

2022 Januari Examen

Lector: A. Kinnaes, open vragen en oefeningen, 2u20 (wij kregen 3uur (+30% extra tijd))

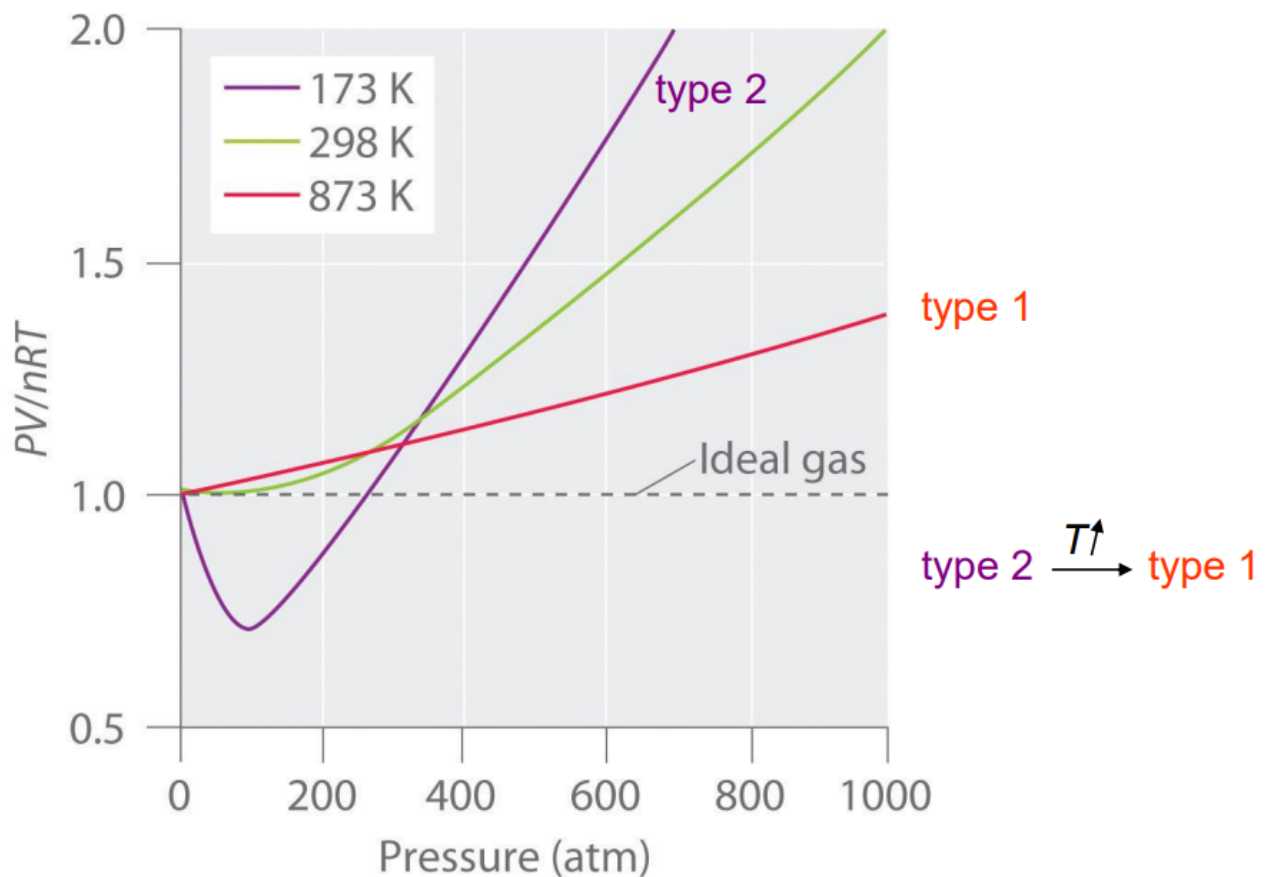
Theorie

Vraag 1 (2 punten)

Z ifv p grafiek geven

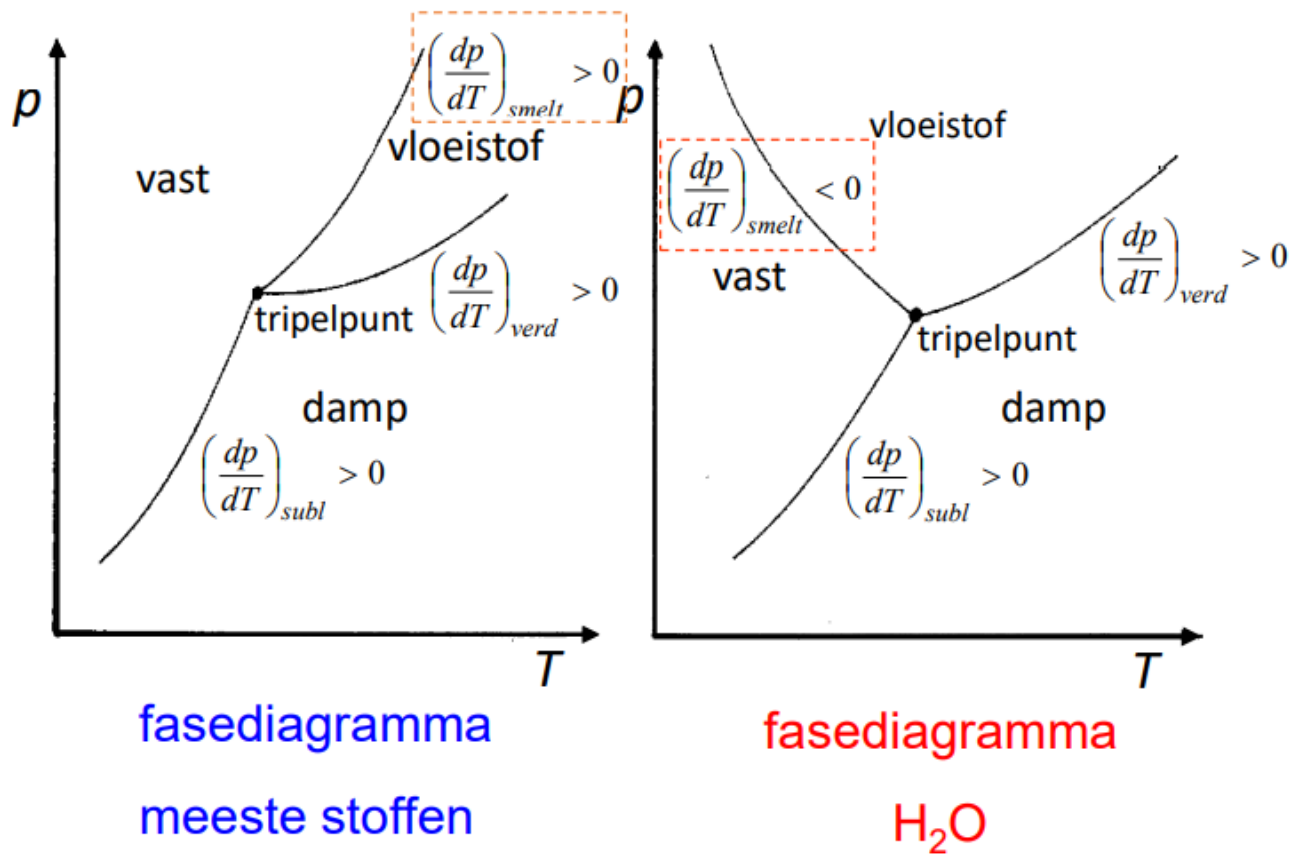
Type I en II, uitleggen wat verschil of zoiets

$$\diamond Z = f(T)$$



Vraag 2 (2 punten)

Smeltcurves water en meeste stoffen gegeven en zeggen met vgl (clayersonvgl) wat verschil is en wrm



Die grafiek kreeg je dus, wel zonder de (dp/dT) dat moest je dan als uitleg geven

Vraag 3 (2 punten)

entropie isochoor ideal gas reversibel

Afleiden

A) Differentiaal vertrekkende van tweede hoofdwet thermodynamica en dU gebruiken en eerste hoofdwet.

B) integreren

C)

D)

Oefeningen

Vraag 1 (4 punten)

Thermodynamica

1. Zeggen of reactie spontaan is of niet (was niet spontaan)
2. Indien niet spontaan zeggen bij welke temperatuur wel

Vraag 2 (6 punten)

Kinetica: 2de orde reactie $aA \rightarrow P$

1. Aantonen dat het tweede orde reactie is
2. k berekenen
3. Massa berekenen bij bepaalde tijd (300min.)

Revision #4

Created 26 January 2022 22:19:59 by Miles Morales

Updated 31 August 2022 11:51:28 by Miles Morales