

2021 November Theorie & Oefeningen Examen

Oefeningen

Oefening 1

2 reacties zeggen of ze opgaan of niet, als ze opgaan ook zeggen wat voor reactie het is en de ionisatie vorm schrijven. De reactie is aan de linkerkant enkele gegeven in woorden.

Oefening 2

In een vat van 2L volgende: N_2O_4 dubbel pijl 2NO_2 , van beide 2 massa's gegeven en ook k_{ev} gegeven. Bereken wat de concentraties zijn van beide.

Oefening 3

Vraag over $[\text{Au}(\text{CN})_4]^-$ complex, staat normaal ook ergens tussen de oefeningen, zoals bij 1.5.2

Oefening 4

???

Theorie

Vraag 1

Gegeven: PCl_3 en Cl_2 reageren tot PCl_5 , je hebt dan een grafiek waar verschillende vragen bij worden gesteld:

1. Als de concentratie van Cl_2 verhoogt wat gebeurt er dan? Duid het verschil aan op de grafiek en verklaar?
2. Wat zou er gebeuren met de reactie als de temperatuur verhoogt wordt?
3. Wat gebeurt er met de reactiesnelheid van de reactie als de temperatuur verhoogt wordt? Geef dit ook weer met een verdelingscurve van...? (Moeilijke naam)
4. ???

Vraag 2

Fe^{3+} en OH^- reageren tot $\text{Fe}(\text{OH})_3$, dit is deel van heterogene hoofdstuk, laatste, 2 vraagjes hierbij:

1. Leg uit wat er gebeurt als het reageert en verklaar in je uitleg 2 begrippen: oplosbaarheid en verzadigde oplossing?
2. Wat gebeurt er als HCl wordt toegevoegd aan de reactie?

Vraag 3

PCl_3 lewisstructuur tekenen, partiële ladingen aanduiden, geometrie van het molecuul en de atomen geven, zeggen welke interacties er optreden wanneer PCl_3 een vloeistof is, de configuratie van 17Cl geven en ook zeggen welke sets kwantumgetallen je voor de $2p_x$ kan geven. Waarom is PCl_3 polair of apolair?

Revision #4

Created 28 December 2021 17:52:01 by Miles Morales

Updated 31 August 2022 11:55:54 by Miles Morales