

# 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:  $\text{N}_2\text{O}_4$  dubbel pijl  $2\text{NO}_2$ , van beide 2 massa's gegeven en ook  $k_{\text{ev}}$  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:  $\text{PCl}_3$  en  $\text{Cl}_2$  reageren tot  $\text{PCl}_5$ , je hebt dan een grafiek waar verschillende vragen bij worden gesteld:

1. Als de concentratie van  $\text{Cl}_2$  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

$\text{Fe}^{3+}$  en  $\text{OH}^-$  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  $\text{HCl}$  wordt toegevoegd aan de reactie?

### Vraag 3

$\text{PCl}_3$  lewisstructuur tekenen, partiële ladingen aanduiden, geometrie van het molecuul en de atomen geven, zeggen welke interacties er optreden wanneer  $\text{PCl}_3$  een vloeistof is, de configuratie van  $17\text{Cl}$  geven en ook zeggen welke sets kwantumgetallen je voor de  $2p_x$  kan geven. Waarom is  $\text{PCl}_3$  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