

2016 januari examen

Examen 1

Vraag 1

a) geef de elektronen configuratie van N, O, Co. Geef het aantal valentie elektronen en teken deze rond het atoom (bijvraag tijdens het mondeling: geeft de aangeslagen toestand van O)

b) Geef de Lewis-structuur van HN_3 . Duid de dative covalente bindingen aan.

Vraag 2

a) Geef het verband tussen de temperatuur en de reactiesnelheid. Geef hierbij de Maxwell-Boltzmann verdelingscurve en de botsingstheorie

b) Geef de vergelijking tussen concentratie en tijd bij een reactie van de 1e orde en geef deze grafisch weer.

Vraag 3

a) Geef de K_c vergelijking voor een reactie

b) Verstoren volgende factoren het chemische evenwicht? Zoja hoe en naar welke richting?

- de hoeveelheid van 1 van de reactieproducten verhogen
- het mengsel laten afkoelen

Vraag 4 a) Wat bedoelt men met... (leg duidelijk en volledig uit)

- een zuuroxide (leg het woord zuur uit aan de hand van een reactie)
- een polair deeltje (leg uit met een voorbeeld)
- de verdringingsreactie van...

b) Rangschikken van moleculen volgens stijgende pH -waardes

Bij sommige gaf ze een K_b of K_c waarde sommige niet.

Examen 2

1. Elektronenconfiguratie tekenen van H, Cl, O en daar de covalente binding van HCl en HClO₃ (duid de gewone en datieve aan)

2. Katalysator bespreken + grafiek en Eerste orde grafieken geven

3. K_c van een reactie geven, le chatelier toepassen (concentratie stijgen en temperatuur stijgen van exotherme reactie)

4. Definities

- $E^{\circ}1 < E^{\circ}2$ geef de half reacties en de nulwaarden en de reactie duid de Sterkste ox en sterkste red aan.

- Zuur-base reactie tussen NH₃ en H₃PO₄, leg aan de hand daar van uit wat zuur en base is

- Londen, dispersiekrachten uitleggen + vb

- 6 stoffen volgens stijgende pH rangschikken (je krijgt een paar K_z en K_b)

Revision #2

Created 19 November 2021 23:49:35 by Jasper G.

Updated 19 November 2021 23:50:34 by Jasper G.