

2013 januari examen

EXAMEN VAN 11/01/2013

Theorie

Vraag 1: Leg uit: covalente binding en ionbinding met HNO_3 en NaCl . + 2 voorbereidingsvragen daarover

Vraag 2: Als een reactie snel verloopt bij kamertemperatuur, wat is dan zijn activeringsenergie? - Leg uit met energieverloop en Arrhenius vergelijking.

Vraag 3: $2 \text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2 \text{SO}_3 + 197 \text{ kJ/mol}$ Wat gebeurt er met het evenwicht als het volume van HI wordt vermindert? (een vraag: hoe kan HI verminderd worden als deze NIET in de vergelijking is gegeven??) Wat gebeurt er met het evenwicht als HI wordt afgekoeld?

Multiple choice vragen

Oefeningen

Lector: Hilde Janssen

1. Reacties uitschrijven + splitsen in ionen en vernoemen welke reactie het is.
2. 2 Redoxreacties.
3. Vraagstuk met bepaal de brutoformule van een CHON verbinding.
4. Vraagstuk met een evenwichtsreactie van $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$ (Gegeven: beginmol H_2 en I_2 + eindmol HI) met hoeveel mol H_2 moet je toevoegen als je van 0,4mol naar 0,480 mol HI wilt gaan? (zoeken in evenwichtsreactie: x)
5. Vraagstuk waar je met m%, M, ppm en ppb vanalles moet doen.

EXAMEN VAN 11/01/2013

Theorie

Vraag 1: Leg uit: Hoe komt een ion of covalente binding binding tot stand met CaBr_2 & HNO_2 .

Bijvragen:

- Elektronenconfiguratie van alle elementen en laatste schil tekenen. - Hoe ontstaat ion en covalente binding tot stand komen (met jouw vb.) - De lewisstructuur van HNO_2 (gegeven), daar moest je de hybridisatie van uitleggen ook aanduiden van de dative bindingen.

Vraag 2: Ging over chemisch evenwicht; je kreeg een evenwichtsreactie en dan vroeg ze wat er gebeurt met dat element. Als je de temperatuur laat stijgen of als je de druk laat dalen (in die aard).

Bijvraag:

Welke reacties het rapst voorloopt met of zonder activeringsenergie tekenen met de Arrheniusverloop ofzo en het energiediagram

- Meerkeuzevragen

Oefeningen

Eerste blad was reacties en namen schrijven. Tweede blad was zo een oefening dat je de brutoformule moest zoeken. Evenwichtsoefening Oefening over redoxreactie kwalitatief

Revision #1

Created 2 November 2021 19:55:50 by Jasper G.

Updated 3 December 2021 22:09:59 by Jasper G.