

# 2013 januari examen

## EXAMEN VAN 11/01/2013

### Theorie

**Vraag 1:** Leg uit: covalente binding en ionbinding met  $\text{HNO}_3$  en  $\text{NaCl}$ . + 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:**  $2 \text{SO}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow 2 \text{SO}_3 + 197 \text{ kJ/mol}$  Wat gebeurt er met het evenwicht als het volume van  $\text{HI}$  wordt vermindert? (een vraag: hoe kan  $\text{HI}$  verminderd worden als deze NIET in de vergelijking is gegeven?? ) Wat gebeurt er met het evenwicht als  $\text{HI}$  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  $\text{CHON}$  verbinding.
4. Vraagstuk met een evenwichtsreactie van  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$  (Gegeven: beginmol  $\text{H}_2$  en  $\text{I}_2$  + eindmol  $\text{HI}$ ) met hoeveel mol  $\text{H}_2$  moet je toevoegen als je van 0,4mol naar 0,480 mol  $\text{HI}$  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  $\text{CaBr}_2$  &  $\text{HNO}_2$ .

Bijvragen:

- Elektronenconfiguratie van alle elementen en laatste schil tekenen. - Hoe ontstaat ion en covalente binding tot stand komen (met jouw vb.) - De lewisstructuur van  $\text{HNO}_2$  (gegeven), daar moest je de hybridisatie van uitleggen ook aanduiden van de datieve 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.