

Examen chemie 22 januari 2020

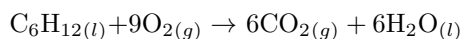
February 2, 2020

Theorie

1. Bespreek de werking van een katalysator. Geef een concreet voorbeeld. Geef ook het verband met thermodynamica. (.../4)
2. Leid het verband tussen de standaardredoxpotentiala van een redoxhalfreactie en de evenwichtsconstante van de volledige reactie af. Geef ook de gevolgen. (.../4)
3. Geef de drijfveren van een complex ion. Leg uit aan de hand van een paar goed gekozen voorbeelden. Leg uit uit aan de hand van de factoren die invloed hebben op de stabiliteits constante. (.../6)

Oefeningen

1. Toon eerst aan dat volgende reactie aflopend bij een temperatuur van 80 °C is aan de hand van berekeningen.



Wat is het volume van CO_2 na verbranding met ???M (0.5M ofzo) benzeen (C_6H_{12} (In Bod staat dat benzeen C_6H_6 is maar dit is niet wat op het examen stond)) bij een overmaat aan zuurstofgas? Bij een druk van 1atm bij dezelfde temperatuur. (.../2.5)

2. Bereken de ph van $1.00 \cdot 10^{-8}\text{M}$ HBr. (.../1.5)