

# 2014 januari examen

## Theorie

- Lewisstructuur tekenen + hybridisatie atoom bepalen + geometrie.
- Kunnen uitleggen wat verhogen van de druk en temperatuur doet met het evenwicht + wat de verdelingsgraad doet met de reactiesnelheid.
- Kunnen aantonen met een grafiek/formule hoe een katalysator werkt.
- Kunnen zeggen of een zout zuur/basisch reageert (met reacties aantonen) (je krijgt een tabel met de  $K_z$  en  $K_b$  waarden).
- Meerkeuzevragen

## Oefeningen

- Enkele reacties & redoxreacties schrijven
- Naamgeving
- Het aantal C N Cl O H - atomen in een organische verbinding bepalen (je weet welke eindproducten je vormt bij de verbranding ervan en de massa van deze eindproducten).
- De eveniwichtsconstante van een evenwichtsreactie bepalen.
- Stoichiometrisch rekenen.
- Gaswetten.

---

Revision #1

Created 3 December 2021 21:47:46 by Jasper G.

Updated 3 December 2021 21:47:56 by Jasper G.