

2015 januari examen

Theorie

1) Lewisstructuur gegeven van CO₂: (6p)

- elektronenconfiguratie (1s 2s ..)
- hybridisatie uitleggen
- energiediagram van C (zo met die pijltjes)
- energiediagram van O
- de orbitalen tekenen en de elektronen hierin zetten (geef aan waar de vrij elektronen zitten + de sigma- en pi-bindingen)

2) Chemisch Evenwicht (H6) (4p)

- evenwichtsconstante bereken
- uitleggen wat er gebeurt met het evenwicht als de druk verhoogd wordt + wanneer een vaste stof aan wordt verbruikt
- Arrhenius vergelijking: uitleggen + tekenen

3) Thermochemie (H10) (5p)

- Wat is vormingsenthalpie? (ΔH_f)
- iets berekenen in standaardtoestand (1atm+25°C) en bij een gegeven druk + 27°C
- Born-Haber cyclus tekenen + Er berekenen

4) 10 Meerkeuzevragen (zonder giscorrectie) (5p)

- 4 molecules gegeven: welke hebben datief covalente binding?
- ...
- ...

(zeker meerkeuzevragen van proefexamen bekijken; er zijn altijd enkele die daarop lijken)

Oefeningen

1) naamgeving + reacties

- 4 soorten reacties
- 4 redoxreacties

- formule is gegeven -> geef de naam (1 complex, andere gewone)
- naam gegeven -> geef formule

2) meest eenvoudige formule + brutoformule zoeken

- Gegeven: CaHbOcNdCle (oefzoiets) + O_2 -> ..% H_2O + ..% NO_2 + ...

(andere oefeningen weet ik niet meer)

Revision #1

Created 3 December 2021 21:48:00 by Jasper G.

Updated 3 December 2021 21:48:11 by Jasper G.