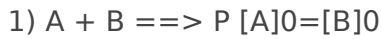


2014 juni examen

Dit examen viel vroeger onder het vak Fysicochemie - deel 2

Theorie:



$$v = k[A]$$

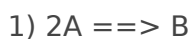
- Afleiden van snelheid waarmee A en B vertrekken (+grafisch weergeven)
- Hoe bepaal je experimenteel de snelheidsconstante? (+grafisch weergeven)
- Leid de halfwaardetijd af.

2) Adsorptietheorie van katalysator uitleggen + 4 redenen waarom snelheid toeneemt

3) Vibratie-rotatiespectrum uitleggen

- Geef het absorptiespectrum en verklaar met energetische overgangen
- Welke twee gegevens (fysische grootheden) kan je hieruit afleiden?

Oefeningen:



- $[B]$ en t gegeven: toon aan dat deze reactie van de eerste orde is
- Bereken k , $t_{1/2}$ en $[A]$ na 0,4 u

2) Ontbinding van ozon (steady state)

- toon aan dat $v = -1/2 \frac{d[O_3]}{dt} = k \frac{[O_3]^2}{[O_2]}$

Revision #1

Created 3 December 2021 22:19:11 by Jasper G.

Updated 4 December 2021 16:13:43 by Jasper G.