

2015 juni examen

Dit examen viel vroeger onder het vak Fysicochemie - deel 2

lector: Kinnaes

Examen 1

1) Geef de vergelijking voor de concentraties van A, B en C bij deze parallelle reactie. Geef het verloop van de concentraties per tijd grafisch weer.

Hoe bepaal je grafisch (en experimenteel) de snelheidscte? (schriftelijk en staat op /3,5)

2) Bepaling van n en k a.d.h.v. halfwaardetijd uitleggen. (mondeling en staat op /2,5)

3) Foscorescentie uitleggen m.b.h.v. energie-overgangen (grafisch weergeven).

Waarom zijn sommige organische moleculen gekleurd? (ook grafisch uitleggen). (mondeling en staat op /6)

Oef:

1) bewijzen dat de reactie van orde 1 is + waardes bepalen (zoals k en $t_{1/2}$) (/5)

2) bewijzen dat de reactie van orde 1 is a.d.h.v. steady-state + de globale snelheidscte geven (/3)

Examen 2

1) Snelheidsvergelijk van deze reactie afleiden: $2A + B \rightarrow P$

2) De kenmerken van fysische en chemische adsorptie geven

3) Rotatiespectrum geven + uitleggen

Oef:

1) waardes bepalen voor een 2de orde reactie (k en $t_{1/2}$ enzo)

2) oef op steady-state bij de 3de orde

Revision #1

Created 3 December 2021 22:18:53 by Jasper G.

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