

Programme de colle semaine 4

1. propagation d'un signal

révisions

2. Optique géométrique

révisions

3. cinétique

Pour un système fermé uniforme :

- Vitesses de disparition d'un réactif et de formation d'un produit.
- Vitesse de réaction pour une transformation modélisée par une réaction chimique unique.
- Vitesses volumiques dans le cas d'un système isochore

Lois de vitesse : réactions sans ordre, réactions avec ordre simple (0, 1, 2), ordre global, ordre partiel , ordre apparent. Loi de Van't Hoff

Energie d'activation, loi d'Arrhenius

détermination de l'ordre d'une réaction :

- Temps de demi-réaction
- méthode différentielle
- méthode intégrale
- dégénérescence de l'ordre