

Ce qu'il faut savoir (cinétique)

- Connaître la loi générale de vitesse d'une réaction chimique totale qui lie la vitesse, la constante de vitesse, les concentrations (activités) des réactifs ainsi que leur ordre partiel
- Utiliser les équations de cinétique d'ordre 0, 1 et 2 (avec un seul réactif) pour faire des calculs de cinétique formelle (Calcul de quantités de réactifs consommés ou de produits générés en fonction du temps.)
- Calculer le temps de demi-vie de réactions avec une cinétique d'ordre 0, 1 et 2
- Déterminer, pour une réaction avec plusieurs réactifs, les ordres partiels associés à chaque réactif en utilisant la méthode des vitesses initiales et la méthode des réactifs en excès.
- Calculer la variation de la constante de vitesse avec la température en utilisant la loi d'Arrhenius
- Connaître le principe de la catalyse