

sommaire

1. **Cinétique et thermodynamique**
2. **Problèmes préalables**
3. **Équation de vitesse – Cas simples**
4. **Réactions simples – Cas général**
5. **Énergie d'activation**
6. **Interprétation de l'ordre d'une réaction**
7. **Réactions équilibrées I**
8. **Réactions équilibrées II**
9. **Réactions parallèles**
10. **Réactions consécutives**
11. **Théories cinétiques**
12. **Influence du solvant sur la vitesse**
13. **Catalyse homogène, acido-basique et enzymatique**
14. **Réactions complexes**
15. **Catalyseur**
16. **Chimisorption**
17. **Catalyse hétérogène gaz-solide**
18. **Catalyse hétérogène liquide-solide**

☐ Exemple de présentation détaillée

Partie I — Cinétique chimique

- Cinétique et thermodynamique
- Équations de vitesse
- Réactions simples
- Énergie d'activation
- Ordre des réactions
- Réactions équilibrées

- Réactions parallèles et consécutives
- Théories cinétiques

Partie II — Catalyse

- Catalyse homogène
- Catalyse acido-basique
- Catalyse enzymatique
- Catalyseurs
- Chimisorption
- Catalyse hétérogène
- Systèmes gaz-solide
- Systèmes liquide-solide

Partie III — Applications

- Réactions complexes
- Détermination des paramètres cinétiques
- Interprétation des résultats expérimentaux
- Applications aux réacteurs chimiques