

PC
PC*

Lionel Vidal

Christophe Aronica

Stéphanie Calmettes

Matthieu Demange

Nadège Demange

Julien Gérard

Marie-Laure Kaiser-Lavielle

Catherine Saury

Marc Venturi

PRÉPAS SCIENCES

COLLECTION DIRIGÉE PAR **BERTRAND HAUCHECORNE**

CHIMIE

3^e édition

- Objectifs
- Cours résumé
- Méthodes
- Vrai/faux, erreurs classiques
- Exercices de base et d'approfondissement
- Résolutions de problèmes, activités numériques
- Sujets de concours (écrits, oraux)
- Corrigés détaillés et commentés

**NOUVEAUX
PROGRAMMES** !

ellipses

Sommaire

1.	Fonctions d'état	1
2.	Potentiel chimique	33
3.	Grandeurs standard de réaction, d'activation, loi de Hess.....	65
4.	Procédés industriels continus : aspects thermodynamiques et cinétiques.....	113
5.	Équilibre et évolution d'un système chimique	143
6.	Optimisation d'un procédé chimique	167
7.	Équilibres liquide-vapeur	199
8.	Thermodynamique de l'oxydoréduction	233
9.	Cinétique des réactions d'oxydoréduction	267
10.	Orbitales atomiques	303
11.	Orbitales moléculaires	335
12.	Réactivité.....	371
13.	Orbitales moléculaires et structure des complexes.....	401
14.	Activité catalytique des complexes	439
15.	Additions électrophiles sur doubles liaisons carbone-carbone	485
16.	Additions nucléophiles suivies du départ d'un nucléofuge.....	507
17.	Conversion par oxydoréduction	551
18.	Création de liaisons C-C, réaction de Diels-Alder	591
19.	Création de liaisons C-C: énolates, organomagnésiens, réaction de Michael.....	625
 ■ Annexes		
1.	Le minimum de savoir-faire en mathématiques.....	667
2.	Constantes fondamentales et ordres de grandeur classiques	670
3.	Calculs d'incertitudes.....	671