

# Table des matières

<b>Atomes et molécules</b>	<b>5</b>
Constitution de l'atome .....	7
Modèle de Bohr .....	10
Modèle quantique de l'atome .....	12
Classification périodique .....	17
Structure de Lewis et géométrie .....	21
Hybridation des orbitales atomiques .....	36
Effets électroniques et interactions de faible énergie .....	39
<b>Réactions en solution aqueuse</b>	<b>45</b>
Réactions acido-basiques.....	46
Réactions d'oxydo-réduction.....	59
Réactions de dissolution et de précipitation .....	69
<b>Thermodynamique</b>	<b>73</b>
Gaz parfaits.....	75
Calorimétrie .....	78
Enthalpie.....	79
Entropie.....	83
Tableaux d'avancement-Rendement.....	84
Énergie de Gibbs et équilibre chimique.....	87
<b>Structure des molécules organiques</b>	<b>95</b>
Représentation des molécules.....	96
Nomenclature .....	101
Isométrie plane.....	110
Stéréoisomères .....	113
Bio-molécules.....	125
Réactivités des molécules organique.....	128
<b>Cinétique</b>	<b>135</b>
<b>Corrections détaillées</b>	<b>143</b>