

# Table des matières

Avant-propos.....	III
Comment utiliser ce manuel ? .....	IV

## UAA3 La réaction chimique : approche quantitative

Chapitre 1	Nomenclature des corps minéraux .....	3
	<i>Pour en savoir plus... Quand l'histoire de la nomenclature m'était contée.....</i>	14
Chapitre 2	La mole, unité de quantité de matière .....	17
	<i>Pour en savoir plus... Ah, si la mole m'était « comptée ».....</i>	31
Chapitre 3	Concentration molaire.....	33
	<i>Pour en savoir plus... Les unités de concentration dans une prise de sang .....</i>	42
Chapitre 4	Résolution de problèmes de chimie .....	45
	<i>Pour en savoir plus... La soude SOLVAY à l'origine d'un empire industriel.....</i>	65

## UAA4 Identifier une espèce chimique par une réaction chimique

Chapitre 1	Réaction de précipitation .....	69
	<i>Pour en savoir plus... Des précipités très douloureux : les calculs rénaux.....</i>	80
Chapitre 2	Préparation et identification de quelques gaz $H_2$ , $O_2$ , et $CO_2$ .....	83
	<i>Pour en savoir plus... L'hydrogène, comment le stocker ?.....</i>	93
Annexes.....		95
Annexe 1	Tables de données.....	96
Annexe 2	Tableau qualitatif de la solubilité dans l'eau (à 25°C) de quelques sels et hydroxydes.....	98
Annexe 3	Canevas de rapport de laboratoire .....	99
Annexe 4	Codes et mentions de danger et de prudence .....	100
Annexe 5	Matériel de laboratoire .....	104
Annexe 6	Techniques de laboratoire .....	107
Annexe 7	Liste des réactifs utilisés lors des expériences décrites dans ce manuel .....	110
Index.....		111

Tableau de Mendeléeïv