

# TABLE DES MATIÈRES

Introduction.....	XVIII
<b>Chapitre 1 BASES DE LA CHIMIE: DU TABLEAU PÉRIODIQUE À LA MATIÈRE .....</b>	
<b>1.1</b> Introduction à la chimie.....	2
1.1.1 Définition de la chimie.....	2
1.1.2 Chimie et sécurité incendie.....	3
<b>1.2</b> Structure de l'atome.....	3
1.2.1 Bref historique des découvertes liées à la structure de l'atome.....	3
1.2.2 Constituants de l'atome : électrons, protons et neutrons.....	5
1.2.2.1 Notation de Lewis.....	6
1.2.3 Isotopes et notation atomique .....	7
1.2.3.1 Notation atomique .....	7
<b>1.3</b> Tableau périodique .....	8
1.3.1 Structure du tableau : numéro atomique, familles et périodes, métaux et non-métaux .....	8
1.3.2 Concepts de mole et de masse molaire .....	10
<b>1.4</b> Liaisons chimiques .....	12
1.4.1 Molécules et liaison covalente .....	12
1.4.2 Composés ioniques et liaison ionique.....	13
1.4.3 Métaux et liaison métallique .....	14
<b>1.5</b> Classification de la matière.....	15
1.5.1 Substances pures .....	16
1.5.1.1 Corps simples .....	16
1.5.1.2 Corps composés.....	17
1.5.2 Mélanges homogènes et hétérogènes.....	17
1.5.2.1 Mélanges homogènes (solutions) .....	17
1.5.2.2 Mélanges hétérogènes .....	19
<b>1.6</b> États de la matière.....	19
<b>1.7</b> Forces intermoléculaires.....	21
1.7.1 Forces intermoléculaires et état physique de la matière .....	23

1.7.2	Forces intermoléculaires et solubilité .....	23
<b>1.8</b>	Changements d'état .....	24
	Exercices de fin de chapitre.....	28
<b>Chapitre 2 CONCEPTS PHYSICOCHIMIQUES .....</b>		32
<b>2.1</b>	Observations qualitatives et quantitatives .....	33
<b>2.2</b>	Unités de mesure et conversions d'unités .....	33
2.2.1	Préfixes utilisés avec le SI.....	34
<b>2.3</b>	Énergie .....	35
2.3.1	Formes d'énergie : transformations, transferts, travail et puissance .....	35
2.3.2	Chaleur et température .....	38
<b>2.4</b>	Propriétés de la matière .....	40
2.4.1	Masse volumique .....	40
2.4.2	Densité des solides et des liquides .....	41
2.4.3	Densité des gaz.....	41
2.4.4	Température d'ébullition et pression de vapeur .....	43
2.4.5	Viscosité .....	46
<b>2.5</b>	Propriétés des substances inflammables.....	46
2.5.1	Plage d'explosibilité.....	47
2.5.2	Point d'éclair .....	49
2.5.3	Température d'inflammation .....	51
2.5.4	Température d'auto-inflammation .....	51
2.5.5	Chaleur de combustion.....	52
<b>2.6</b>	Gaz .....	54
2.6.1	Théorie cinétique des gaz.....	54
2.6.2	Compressibilité des gaz.....	55
2.6.3	Expansion des gaz .....	55
2.6.4	Diffusion et effusion des gaz .....	56
2.6.5	Paramètres des gaz .....	58
2.6.5.1	Pression.....	58
2.6.5.2	Température .....	59
2.6.5.3	Quantité de matière.....	59
2.6.5.4	Volume .....	59

2.6.6	Lois des gaz : lois simples et loi générale .....	60
2.6.6.1	Relation entre volume et pression (loi de Boyle-Mariotte).....	60
2.6.6.2	Relation entre volume et température (loi de Charles) .....	62
2.6.6.3	Relation entre pression et température (loi de Gay-Lussac) .....	63
2.6.6.4	Relation entre volume et quantité de matière (loi d'Avogadro) .....	64
2.6.6.5	Relation entre pression et quantité de matière.....	66
2.6.6.6	Loi générale des gaz .....	67
2.6.7	Loi des pressions partielles (loi de Dalton).....	68
<b>2.7</b>	<b>Solutions .....</b>	<b>69</b>
2.7.1	Solutions aqueuses .....	70
2.7.1.1	Solutions d'électrolytes et de non-électrolytes.....	72
2.7.1.2	Propriétés des solutions : abaissement de la température de congélation et augmentation de la température d'ébullition.....	73
2.7.2	Unités de concentration.....	74
2.7.2.1	Concentration molaire volumique (mol/L) .....	74
2.7.2.2	Pourcentages massique, volumique et masse/volume (% m/m, % v/v, % m/v).....	74
2.7.2.3	Parties par million (ppm) et leur lien avec le pourcentage (%).....	75
2.7.2.4	Interprétation des mesures prises avec un explosimètre .....	76
	Exercices de fin de chapitre .....	80
	<b>Chapitre 3 COMPOSÉS ORGANIQUES .....</b>	<b>86</b>
<b>3.1</b>	<b>Éléments constituant les composés organiques.....</b>	<b>87</b>
<b>3.2</b>	<b>Introduction à la nomenclature organique.....</b>	<b>89</b>
3.2.1	Squelette .....	90
3.2.2	Préfixes et suffixes .....	91
3.2.3	Principales familles de composés organiques.....	94
<b>3.3</b>	<b>Hydrocarbures.....</b>	<b>94</b>
3.3.1	Hydrocarbures saturés : les alcanes .....	95
3.3.2	Hydrocarbures insaturés : les alcènes et les alcynes .....	96
3.3.2.1	Effet de la présence d'insaturation sur la réactivité et la plage d'explosibilité.....	96
3.3.2.2	Effet de l'agencement des atomes de carbone sur le point d'ébullition : introduction à l'isomérie .....	97
3.3.3	Principaux dérivés du pétrole.....	98

<b>3.4</b>	Polarité .....	98
3.4.1	Détermination de la polarité d'une liaison à l'aide de l'électronégativité.....	99
3.4.2	Disposition des liaisons polaires .....	101
3.4.3	Nombre d'atomes de carbone et longueur des chaînes de carbone .....	101
<b>3.5</b>	Composés organiques possédant un groupe fonctionnel .....	102
3.5.1	Acides carboxyliques (acides organiques).....	102
3.5.2	Alcools .....	103
3.5.3	Aldéhydes.....	104
3.5.4	Cétones .....	106
3.5.5	Esters .....	107
3.5.6	Amines (bases organiques) .....	108
3.5.7	Composés halogénés .....	110
3.5.8	Composés nitrés .....	111
3.5.9	Éthers.....	112
3.5.10	Peroxydes organiques.....	114
<b>3.6</b>	Composés aromatiques .....	115
<b>3.7</b>	Polymères .....	116
3.7.1	Polymérisation.....	118
	Exercices de fin de chapitre .....	121
	<b>Chapitre 4 ÉLÉMENTS ET COMPOSÉS INORGANIQUES .....</b>	123
<b>4.1</b>	Éléments .....	124
4.1.1	Éléments métalliques .....	125
4.1.1.1	Métaux alcalins.....	125
4.1.1.2	Métaux alcalino-terreux .....	128
4.1.1.3	Métaux lourds .....	129
4.1.1.4	Autres métaux .....	130
4.1.2	Éléments semi-métalliques .....	130
4.1.3	Éléments non métalliques .....	131
4.1.3.1	Halogènes .....	132
4.1.3.2	Gaz nobles .....	134
4.1.3.3	Autres non-métaux .....	136

<b>4.2</b>	Composés inorganiques .....	138
4.2.1	Acides et bases inorganiques .....	139
4.2.1.1	Acides inorganiques .....	139
Réactions dangereuses des acides .....	141	
4.2.1.2	Bases inorganiques .....	142
Ammoniac ou ammoniaque? .....	142	
Chaux vive et chaux éteinte.....	143	
4.2.1.3	pH, de concentration des ions en solution et dilution .....	143
4.2.1.4	Neutralisation.....	146
4.2.2	Composés covalents .....	147
4.2.2.1	Oxydes .....	147
Monoxyde de carbone, CO.....	147	
Dioxyde de carbone, CO <sub>2</sub> .....	148	
4.2.2.2	Autres composés covalents.....	148
4.2.3	Peroxydes inorganiques .....	150
4.2.4	Composés ioniques.....	151
4.2.4.1	Carbure de calcium.....	153
4.2.4.2	Hydrures métalliques.....	153
	Exercices de fin de chapitre .....	154
<b>Chapitre 5 RISQUES ASSOCIÉS AUX PROPRIÉTÉS TOXIQUES DES MATIÈRES DANGEREUSES .....</b>		157
<b>5.1</b>	Voies d'absorption.....	158
5.1.1	Voie respiratoire .....	159
5.1.2	Voie digestive.....	161
5.1.3	Voie cutanée .....	161
5.1.4	Contact oculaire.....	163
<b>5.2</b>	Normes toxicologiques .....	163
<b>5.3</b>	Types de toxicité.....	165
<b>5.4</b>	Modes d'intoxication .....	166
5.4.1	Produits corrosifs.....	167
5.4.2	Produits irritants et inflammatoires.....	168
5.4.3	Produits asphyxiants simples et chimiques.....	168
5.4.4	Produits allergisants .....	168

5.4.5	Produits bioaccumulables .....	169
5.4.6	Produits cancérogènes.....	169
5.4.7	Produits mutagènes .....	171
5.4.8	Produits tératogènes .....	171
5.4.9	Produits pulvérulents.....	172
<b>5.5</b>	<b>Réversibilité des effets toxiques.....</b>	<b>173</b>
	Exercices de fin de chapitre.....	175
<b>Chapitre 6 CLASSES DE MATIÈRES DANGEREUSES.....</b>		<b>177</b>
<b>6.1</b>	<b>Neuf classes de marchandises dangereuses selon le <i>Règlement sur le transport des marchandises dangereuses</i> (TMD).....</b>	<b>178</b>
6.1.1	Classe 1, Explosifs .....	179
6.1.1.1	Types d'explosions .....	182
	Explosions chimiques.....	182
	Deux types d'explosion chimique: la déflagration et la détonation ....	183
	Explosions de poussières.....	184
6.1.2	Classe 2, Gaz .....	187
6.1.2.1	Ébullition-explosion (BLEVE: <i>Boiling Liquid Expanding Vapor Explosion</i> ).....	190
6.1.2.2	Dangers associés aux gaz .....	192
	Particularités des gaz liquéfiés réfrigérés appelés «liquides cryogéniques» .....	194
	Vases de Dewar pour liquides cryogéniques.....	195
6.1.3	Classe 3, Liquides inflammables .....	196
6.1.3.1	Toxicité et corrosivité.....	197
6.1.3.2	Incendie et explosion .....	198
6.1.3.3	Retour de flamme .....	198
6.1.3.4	Polymérisation .....	198
6.1.3.5	Combustion spontanée d'huiles végétales ou animales .....	199
6.1.4	Classe 4, Solides inflammables.....	202
6.1.4.1	Combustion: une réaction d'oxydoréduction.....	203
6.1.4.2	Agents réducteurs .....	204
6.1.4.3	Agents oxydants .....	205

6.1.5	Classe 5, Matières comburantes et peroxydes organiques.....	205
6.1.5.1	Division 5.1 – Matières comburantes.....	206
	Produits instables.....	208
6.1.5.2	Division 5.2 – Peroxydes organiques.....	208
6.1.6	Classe 6, Matières toxiques et matières infectieuses .....	209
6.1.6.1	Division 6.1 – Matières toxiques.....	210
6.1.6.2	Division 6.2 – Matières infectieuses .....	212
6.1.7	Classe 7, Matières radioactives .....	215
6.1.7.1	Radioactivité .....	215
6.1.7.2	Isotopes radioactifs naturels et artificiels .....	216
6.1.7.3	Concept de demi-vie des isotopes radioactifs .....	217
6.1.7.4	Utilisations de la radioactivité .....	218
6.1.7.5	Unités de mesure de la radioactivité.....	219
6.1.7.6	Dangers de la radioactivité .....	221
6.1.7.7	Principes de protection contre le rayonnement émis par les substances radioactives .....	221
6.1.7.8	Gestion des déchets radioactifs .....	223
6.1.8	Classe 8, Matières corrosives.....	224
6.1.9	Classe 9, Produits, matières ou organismes divers .....	225
<b>6.2</b>	Agents de guerre chimique et biologique.....	229
6.2.1	Armes chimiques.....	230
6.2.2	Agents biologiques.....	232
6.2.3	Agents radiologiques, nucléaires et explosifs.....	233
Exercices de fin de chapitre .....	235	
<b>Chapitre 7 RÉACTIONS CHIMIQUES ET RÉACTIVITÉ DES PRODUITS CHIMIQUES</b>	240	
<b>7.1</b>	Réactions chimiques : transformations chimiques de la matière.....	241
7.1.1	Loi de la conservation de la masse et stoechiométrie.....	242
7.1.2	Catégories de réactions chimiques.....	244
7.1.2.1	Réactions d'oxydoréduction.....	244
	Réactions de combustion.....	244
	Réactions de synthèse.....	246
	Réactions de décomposition.....	246

7.1.2.2	Réactions de précipitation .....	247
7.1.2.3	Réactions de neutralisation.....	249
<b>7.2</b>	<b>Énergie des réactions chimiques .....</b>	<b>249</b>
7.2.1	Énergie thermique et variation d'enthalpie standard .....	249
7.2.1.1	Enthalpie .....	250
Variation d'enthalpie standard .....	250	
7.2.1.2	Diagramme énergétique.....	251
7.2.2	Calorimétrie.....	252
7.2.3	Puissance calorifique.....	253
7.2.4	Réversibilité des réactions chimiques .....	253
<b>7.3</b>	<b>Cinétique chimique.....</b>	<b>255</b>
7.3.1	Théorie des collisions.....	255
7.3.2	Facteurs influançant la vitesse de réaction.....	256
7.3.2.1	Nature des réactifs .....	256
État physique des réactifs .....	256	
Nombre et nature des liaisons.....	256	
7.3.2.2	Surface de contact.....	257
7.3.2.3	Concentration des réactifs .....	258
7.3.2.4	Température.....	258
7.3.2.5	Catalyseur et inhibiteur.....	259
<b>7.4</b>	<b>Réactivité des produits chimiques .....</b>	<b>260</b>
7.4.1	Instabilité .....	261
7.4.2	Incompatibilités.....	261
7.4.2.1	Acides et les bases .....	261
7.4.2.2	Oxydants et les réducteurs.....	261
7.4.2.3	Hydroréactifs et eau.....	262
7.4.2.4	Autres cas d'incompatibilités .....	264
Acides (ou bases) et métaux .....	264	
Dioxyde de carbone et métaux alcalins et alcalino-terreux .....	264	
Produits d'entretien pour piscines .....	265	
Exercices de fin de chapitre.....	267	

<b>Chapitre 8 INCENDIE ET PRODUITS DE COMBUSTION</b>	271
<b>8.1 Tétraèdre du feu</b>	272
8.1.1 Combustible (ou réducteur)	272
8.1.2 Comburant (ou oxydant)	273
8.1.3 Chaleur	273
8.1.4 Réaction en chaîne	274
<b>8.2 Combustion</b>	275
8.2.1 Combustions complètes	275
8.2.2 Combustions incomplètes	276
8.2.3 Combustions vives	277
8.2.4 Combustions lentes	277
<b>8.3 Modes de transmission de la chaleur</b>	278
8.3.1 Conduction	279
8.3.1.1 Conductivité thermique	280
8.3.1.2 Densité et capacité thermique massique	281
8.3.2 Convection	281
8.3.2.1 Effet de cheminée (tirage thermique)	283
Cas particulier du tirage thermique dans les bâtiments	284
8.3.3 Rayonnement	287
<b>8.4 Incendies de bâtiments</b>	289
8.4.1 Stades de développement de l'incendie	289
8.4.1.1 Inflammation ou induction	289
8.4.1.2 Développement libre du foyer	290
Stratification thermique (ou équilibre thermique)	291
Développement d'un feu couvant (contrôlé par la ventilation): une situation propice aux explosions de fumées ( <i>backdraft</i> )	292
8.4.1.3 Embrasement généralisé ( <i>flash-over</i> )	293
8.4.1.4 Combustion généralisée	293
8.4.1.5 Déclin	293

<b>8.4.2</b>	Facteurs influençant la vitesse de combustion dans un incendie.....	295
1)	Ouvertures permettant la ventilation .....	295
2)	Volume de la pièce où débute l'incendie.....	295
3)	Emplacement et position du premier combustible enflammé .....	296
4)	Nature et emplacement de combustibles additionnels dans la pièce.....	296
5)	État physique des combustibles.....	296
<b>8.5</b>	Produits de combustion .....	298
<b>8.5.1</b>	Gaz de combustion.....	298
<b>8.5.1.1</b>	Gaz contenant du carbone .....	299
Dioxyde de carbone, CO <sub>2</sub> , aussi appelé «gaz carbonique».....	299	
Monoxyde de carbone, CO.....	299	
Acroléine, C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O .....	301	
<b>8.5.1.2</b>	Gaz contenant de l'azote .....	301
Oxydes d'azote : monoxyde d'azote, NO, et dioxyde d'azote, NO <sub>2</sub> ....	301	
Cyanure d'hydrogène, HCN .....	302	
Ammoniac, NH <sub>3</sub> .....	302	
<b>8.5.1.3</b>	Gaz contenant du soufre .....	303
Dioxyde de soufre, SO <sub>2</sub> , aussi appelé «anhydride sulfureux» ou «gaz sulfureux».....	303	
Sulfure d'hydrogène, H <sub>2</sub> S.....	303	
<b>8.5.1.4</b>	Gaz contenant du chlore .....	303
Chlore, Cl <sub>2</sub> .....	303	
Phosgène, COCl <sub>2</sub> .....	304	
Chlorure d'hydrogène, HCl.....	304	
<b>8.5.2</b>	Fumée et suie.....	306
<b>8.6</b>	Types de flammes .....	308
<b>8.6.1</b>	Flammes de prémélange.....	308
<b>8.6.2</b>	Flammes de diffusion.....	309
<b>8.6.3</b>	Flammes réductrices, neutres et oxydantes.....	310
<b>8.6.4</b>	Lien entre la couleur des flammes et leur température.....	311
<b>8.6.5</b>	Lien entre la couleur des flammes et la présence de métaux.....	312
<b>8.7</b>	Cendres .....	313
	Exercices de fin de chapitre .....	314

<b>Chapitre 9 EXTINCTION DES INCENDIES .....</b>	316
<b>9.1 Méthodes d'extinction .....</b>	317
9.1.1 Refroidissement.....	318
9.1.2 Étouffement.....	318
9.1.3 Élimination du combustible .....	319
9.1.4 Interruption de la réaction en chaîne.....	320
<b>9.2 Classes de feu .....</b>	321
<b>9.3 Agents extincteurs.....</b>	322
9.3.1 Eau et ses propriétés.....	322
9.3.1.1 Refroidissement.....	322
9.3.1.2 Étouffement .....	323
9.3.1.3 Élimination du combustible par la capacité de dilution de l'eau .....	324
9.3.1.4 Additifs pouvant être ajoutés à l'eau .....	325
Agents retardants .....	325
9.3.1.5 Risques et limites associés à l'utilisation de l'eau .....	326
Conductivité électrique de l'eau.....	327
Réactivité de l'eau .....	327
Explosion par vaporisation ( <i>boilover</i> ).....	327
9.3.2 Mousses extinctrices .....	328
9.3.2.1 Types d'émulsifiants.....	331
9.3.2.2 Caractéristiques des mousses .....	333
Foisonnement.....	333
Décantation, fluidité et adhérence .....	335
Résistance à la chaleur et à la contamination.....	335
9.3.2.3 Avantages et risques associés à l'utilisation de la mousse.....	337
9.3.3 Poudres extinctrices .....	337
9.3.3.1 Poudres régulières et polyvalentes .....	337
Composition des poudres régulières et polyvalentes .....	338
Propriétés extinctrices des poudres régulières et polyvalentes .....	338
Risques et limites associés à l'utilisation des poudres extinctrices.....	340
Poudres extinctrices : effets sur la santé et sur l'environnement.....	341
9.3.3.2 Poudres sèches pour métaux ou poudres spéciales .....	341

9.3.4	Dioxyde de carbone, CO <sub>2</sub> , gaz inertes (azote, N <sub>2</sub> , et argon, Ar) et gaz inhibiteurs .....	343
	Dioxyde de carbone, CO <sub>2</sub> .....	344
	Gaz inertes (azote, N <sub>2</sub> , et argon, Ar) .....	345
	Gaz inhibiteurs.....	347
	Exercices de fin de chapitre .....	351
<b>Chapitre 10</b>	<b>RISQUES POUR LA SANTÉ ET LA SÉCURITÉ DES POMPIERS ET RISQUES ENVIRONNEMENTAUX</b> .....	353
<b>10.1</b>	<b>Risques pour la santé et la sécurité des pompiers .....</b>	354
10.1.1	Risques ergonomiques liés à la nature du travail.....	354
10.1.2	Risques thermiques .....	356
10.1.3	Risques biologiques .....	356
10.1.4	Risques chimiques.....	357
10.1.5	Risques psychologiques .....	358
10.1.6	Risques à long terme .....	358
<b>10.2</b>	<b>Risques environnementaux.....</b>	360
10.2.1	Acides et bases .....	360
10.2.2	Huiles et graisses.....	361
10.2.3	Solvants organiques .....	361
10.2.4	Hydrocarbures aromatiques polycycliques (HAP) .....	362
10.2.5	Biphényles polychlorés (BPC).....	363
10.2.6	Mercure et autres métaux lourds.....	364
10.2.7	Cyanures et sulfures .....	364
10.2.8	Eaux usées .....	365
	Conclusion.....	365
	Exercices de fin de chapitre .....	366
<b>Corrigé des exercices</b>	.....	367

<b>Annexe 1 OUTILS MATHÉMATIQUES .....</b>	396
1. Arrondissement et approximation d'un nombre.....	396
2. Produit croisé (règle de trois) .....	396
3. Opérations mathématiques et priorités d'opération .....	396
4. Isoler une variable dans une équation mathématique .....	397
5. Notation scientifique.....	397
6. Conversion d'unités de mesure .....	397
<b>Annexe 2 NORMES NFPA.....</b>	400
Bleu : santé .....	401
Rouge : inflammabilité.....	401
Jaune : instabilité/réactivité.....	402
Blanc : risque spécifique .....	402
<b>Annexe 3 SIMDUT ET SGH .....</b>	403
SIMDUT 2015 : Intégration du Système général harmonisé (SGH) .....	403
Éléments du SIMDUT 2015 .....	403
1. Étiquetage du fournisseur et pour le lieu de travail.....	403
2. Fiche de données de sécurité (FDS) .....	404
3. Formation en milieu de travail .....	408
Classes de dangers .....	408
Catégories .....	409
Pictogrammes .....	410
<b>Annexe 4 TMD ET GMU .....</b>	414
Transport de matières dangereuses (TMD).....	414
Guide des mesures d'urgence .....	417
CANUTEC .....	417
<b>GLOSSAIRE .....</b>	418
<b>MÉDIAGRAPHIE .....</b>	428
<b>SOURCES ICONOGRAPHIQUES .....</b>	439