

Mourad AMARA

CHIMIE GÉNÉRALE ET ORGANIQUE

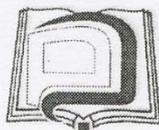


OFFICE DES PUBLICATIONS UNIVERSITAIRES

Mourad AMARA



CHIMIE GENERALE ET ORGANIQUE



OFFICE DES PUBLICATIONS UNIVERSITAIRES

Office des Publications Universitaires: 10-2017
EDITION: 1.03.2017
I.S.B.N.: 978-9951-0-2032-6
1^{er} Semestre 2017

SOMMAIRE

CHAPITRE I. ATOMISTIQUE	
<u>DEFINITIONS</u>	13
<u>NUCLEIDE</u>	14
<u>UNITES</u>	14
<u>ISOTOPES</u>	15
<u>EXERCICES ATOMISTIQUES</u>	16
CHAPITRE II. CLASSIFICATION PERIODIQUE DES ELEMENTS	
<u>NOMBRES QUANTIQUES</u>	20
<u>REGLES DE REMPLISSAGE</u>	21
<u>REGLE DE KLECHKOWSKI</u>	21
<u>PRINCIPE D'EXCLUSION DE PAULI</u>	23
<u>REGLE DE HUND</u>	23
<u>EXCEPTIONS</u>	24
<u>TABLEAU PERIODIQUE</u>	24
<u>POSITION D'UN ELEMENT DANS LE TABLEAU PERIODIQUE</u>	26
<u>PROPRIETES DES ELEMENTS DANS LE TABLEAU PERIODIQUE</u>	27
<u>RAYON ATOMIQUE</u>	27
<u>ELECTRONEGATIVITE</u>	27
<u>ENERGIE D'IONISATION</u>	28
<u>IONS LES PLUS STABLES</u>	29
<u>EXERCICES TABLEAU PERIODIQUE</u>	30
CHAPITRE III. LIAISONS CHIMIQUE	
<u>LIAISON IONIQUE</u>	41
<u>LIAISON COVALENTE</u>	42
<u>MOMENT DIPOLAIRE</u>	42
<u>DIAGRAMME DE LEWIS</u>	44
<u>REGLE DE GILLESPIE</u>	44
<u>HYBRIDATION DES ORBITALES</u>	46
<u>HYBRIDATION SP³</u>	46
<u>HYBRIDATION SP²</u>	47
<u>HYBRIDATION SP</u>	48
<u>INTERACTIONS ENTRE ORBITALES</u>	49
<u>DETERMINATION DE L'HYBRIDATION D'UN ATOME</u>	49
<u>CAS PARTICULIER D'UNE DELOCALISATION</u>	50
<u>DETERMINATION DES ATOMES DANS LE MEME PLAN</u>	50
<u>LIAISONS INTERMOLECULAIRES</u>	51
<u>FORCES DE VAN DER WAALS</u>	52
<u>FORCES DE KEESOMS</u>	52
<u>FORCES DE DEBYE</u>	52
<u>FORCES DE LONDON</u>	52
<u>LIAISONS HYDROGENE</u>	53

<u>EXERCICES LIAISONS CHIMIQUES</u>	55
CHAPITRE IV. EFFETS ELECTRONIQUES	
<u>EFFET INDUCTIF</u>	67
<u>INDUCTIF DONNEUR</u>	68
<u>INDUCTIF ATTRACTEUR</u>	68
<u>EFFET MESOMERE</u>	69
<u>MESOMERE DONNEUR</u>	69
<u>MESOMERE ATTRACTEUR</u>	70
<u>FORMES LIMITEES</u>	70
<u>EXERCICES EFFETS ELECTRONIQUES</u>	72
CHAPITRE V. NOMENCLATURE	
<u>NOMENCLATURE DES HYDROCARBURES</u>	77
<u>NOMENCLATURE DES FONCTIONS ORGANIQUES</u>	79
<u>EXERCICES NOMENCLATURE</u>	84
CHAPITRE VI. STEREOCHIMIE	
<u>ISOMERIE PLANE</u>	87
<u>ISOMERIE DE CHAINE</u> :	87
<u>ISOMERIE DE FONCTION</u>	88
<u>ISOMERIE DE POSITION</u>	88
<u>STEREOISOMERIE GEOMETRIQUE</u>	90
<u>REGLE DE CAHN, INGOLD ET PRELOG</u>	91
<u>STEREOISOMERIE OPTIQUE</u>	92
<u>NEWMAN</u>	94
<u>FISCHER</u>	95
<u>ACTIVITE OPTIQUE</u>	97
<u>EXERCICES STEREOCHIMIE</u>	99
CHAPITRE VII. THERMOCHIMIE	
<u>NOTIONS ELEMENTAIRES</u>	107
<u>TEMPERATURE</u>	107
<u>PRESSION</u>	107
<u>SYSTEME</u>	107
<u>ETAT</u>	108
<u>TRANSFORMATION</u>	108
<u>PREMIER PRINCIPE DE LA THERMODYNAMIQUE</u>	108
<u>FONCTIONS D'ETAT</u>	108
<u>CHALEUR LATENTE</u>	113
<u>DEUXIEME PRINCIPE DE LA THERMODYNAMIQUE</u>	114
<u>EXERCICES THERMOCHIMIE</u>	117
CHAPITRE VIII. EQUILIBRES CHIMIQUES	
<u>CONSTANTES D'EQUILIBRE</u>	123
<u>EVOLUTION DE L'EQUILIBRE</u>	125
<u>DEPLACEMENT DE L'EQUILIBRE</u>	126

<u>PRINCIPE DE LECHATelier :</u>	126
<u>EXERCICES EQUILIBRES CHIMIQUES</u>	128
<u>CHAPITRE IX. ACIDES ET BASES</u>	
<u>DEFINITIONS</u>	135
<u>ARRHENIUS</u>	135
<u>BRÖNSTED – LOWRY</u>	135
<u>LEWIS</u>	135
<u>FORCE DES ACIDES ET DES BASES</u>	136
<u>CALCUL DES</u>	
<u>CONCENTRATIONS</u>	139
<u>DILUTION ET LOI D'OTSWALD</u>	140
<u>CALCUL DU PH</u>	141
<u>ACIDE FORT</u>	142
<u>BASE FORTE</u>	142
<u>ACIDE FAIBLE</u>	143
<u>BASE FAIBLE</u>	144
<u>SOLUTION TAMPON</u>	145
<u>NEUTRALISATION DES ACIDES ET DES BASES</u>	145
<u>DOSAGE D'UN ACIDE FORT PAR UNE BASE FORTE</u>	146
<u>DOSAGE D'UNE BASE FORTE PAR UN ACIDE FORT</u>	148
<u>DOSAGE D'UN ACIDE FAIBLE PAR UNE BASE FORTE</u>	150
<u>DOSAGE D'UNE BASE FAIBLE PAR UN ACIDE FORT</u>	153
<u>EXERCICES ACIDES ET BASES</u>	156
<u>CHAPITRE X. SOLUBILITE</u>	
<u>CONSTANTE D'EQUILIBRE</u>	163
<u>CALCUL DE LA SOLUBILITE</u>	164
<u>EFFET DE L'ION EN COMMUN</u>	166
<u>EFFET DE LA TEMPERATURE</u>	166
<u>EFFET DU PH</u>	167
<u>REACTIONS COMPETITIVES</u>	166
<u>CONDITION DE PRECIPITATION</u>	168
<u>EXERCICES SOLUBILITE</u>	170
<u>CHAPITRE XI. OXYDO-REDUCTION</u>	
<u>DEFINITIONS</u>	173
<u>COMMENT EQUILIBRER UNE REACTION REDOX?</u>	174
<u>REACTION DE DISMUTATION</u>	176
<u>PREVISIONS DES REACTIONS REDOX</u>	176
<u>EQUATION DE NERNST – PILE ELECTROCHIMIQUE</u>	178
<u>CONSTANTE D'EQUILIBRE</u>	180
<u>POTENTIEL STANDARD APPARENT</u>	180
<u>EXERCICES OXYDO-REDUCTION</u>	183

<u>PREMIERE EMD DE CHIMIE SUJET A 01/02/2012</u>	279
<u>CORRECTION</u>	280
<u>PREMIERE EMD DE CHIMIE SUJET B 01/02/2012</u>	283
<u>CORRECTION</u>	286
<u>DEUXIEME EMD DE CHIMIE SUJET A 28/05/2012</u>	289
<u>CORRECTION</u>	290
<u>DEUXIEME EMD DE CHIMIE SUJET B 28/05/2012</u>	294
<u>CORRECTION</u>	295
<u>SYNTHESE DE CHIMIE 24/06/2012</u>	300
<u>CORRECTION</u>	304
<u>RATTRAPAGE DE CHIMIE 09/09/2012</u>	309
<u>CORRECTION</u>	310
<u>PREMIERE EMD DE CHIMIE SUJET A 06/02/2013</u>	315
<u>CORRECTION</u>	318
<u>PREMIERE EMD DE CHIMIE SUJET B 06/02/2013</u>	322
<u>CORRECTION</u>	326
<u>DEUXIEME EMD DE CHIMIE SUJET A 04/06/2013</u>	330
<u>CORRECTION</u>	332
<u>DEUXIEME EMD DE CHIMIE SUJET B 04/06/2013</u>	336
<u>CORRECTION</u>	338
<u>SYNTHESE DE CHIMIE 24/06/2013</u>	342
<u>CORRECTION</u>	344
<u>RATTRAPAGE DE CHIMIE 03/09/2013</u>	348
<u>CORRECTION</u>	349
<u>PREMIERE EMD DE CHIMIE SUJET A 10/02/2014</u>	354
<u>CORRECTION</u>	357
<u>PREMIERE EMD DE CHIMIE SUJET B 10/02/2014</u>	361
<u>CORRECTION</u>	365
<u>DEUXIEME EMD DE CHIMIE 01 /06/ 2014</u>	369
<u>CORRECTION</u>	375
<u>SYNTHESE DE CHIMIE 19/06/2014</u>	377
<u>CORRECTION</u>	383
<u>RATTRAPAGE DE CHIMIE 07/09/2014</u>	385
<u>CORRECTION</u>	390
<u>PREMIERE EMD DE CHIMIE 16 /12/ 2014</u>	392
<u>CORRECTION</u>	393
<u>DEUXIEME EMD DE CHIMIE 17 /03/ 2015</u>	397
<u>CORRECTION</u>	399
<u>TROISIEME EMD DE CHIMIE 16 /06/ 2015</u>	404
<u>CORRECTION</u>	419