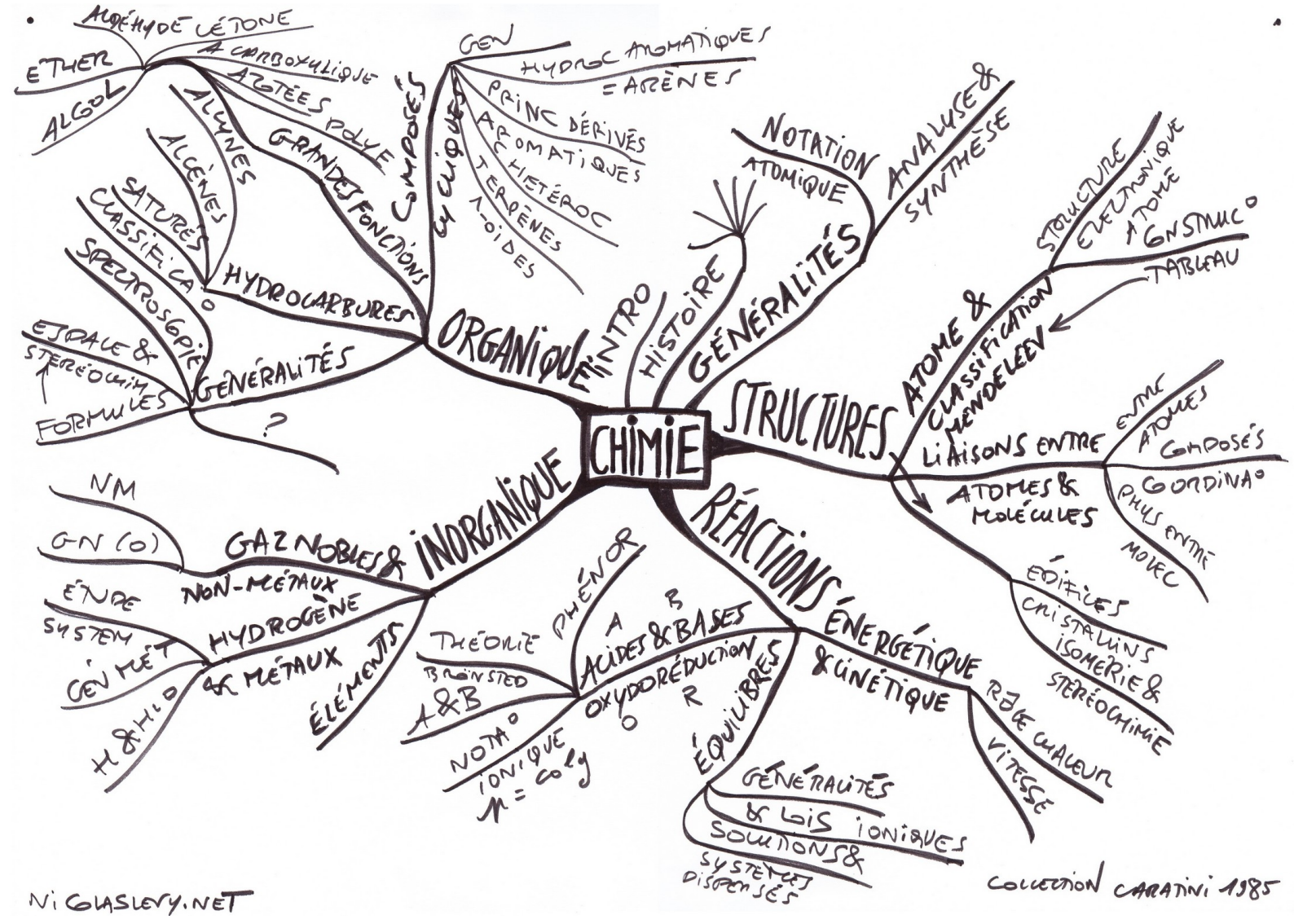
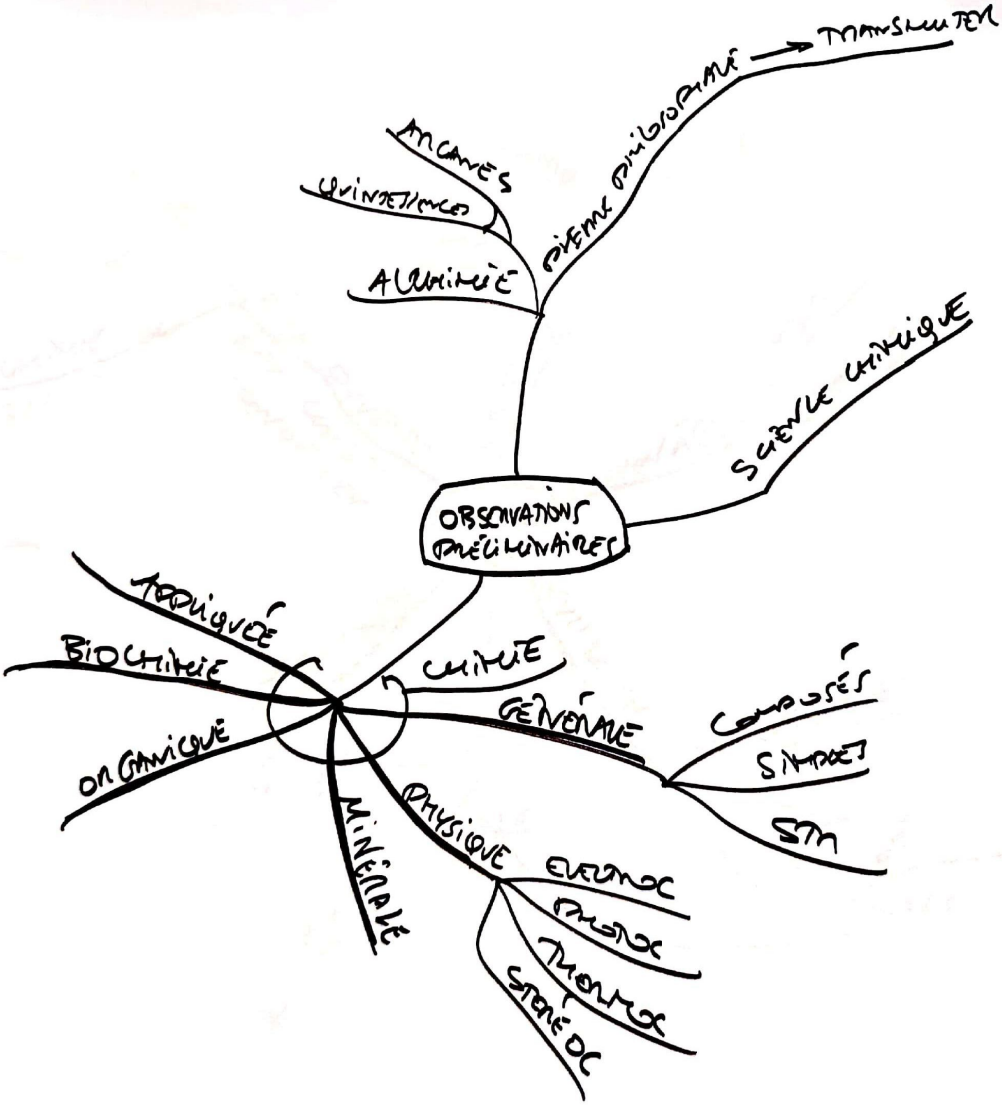
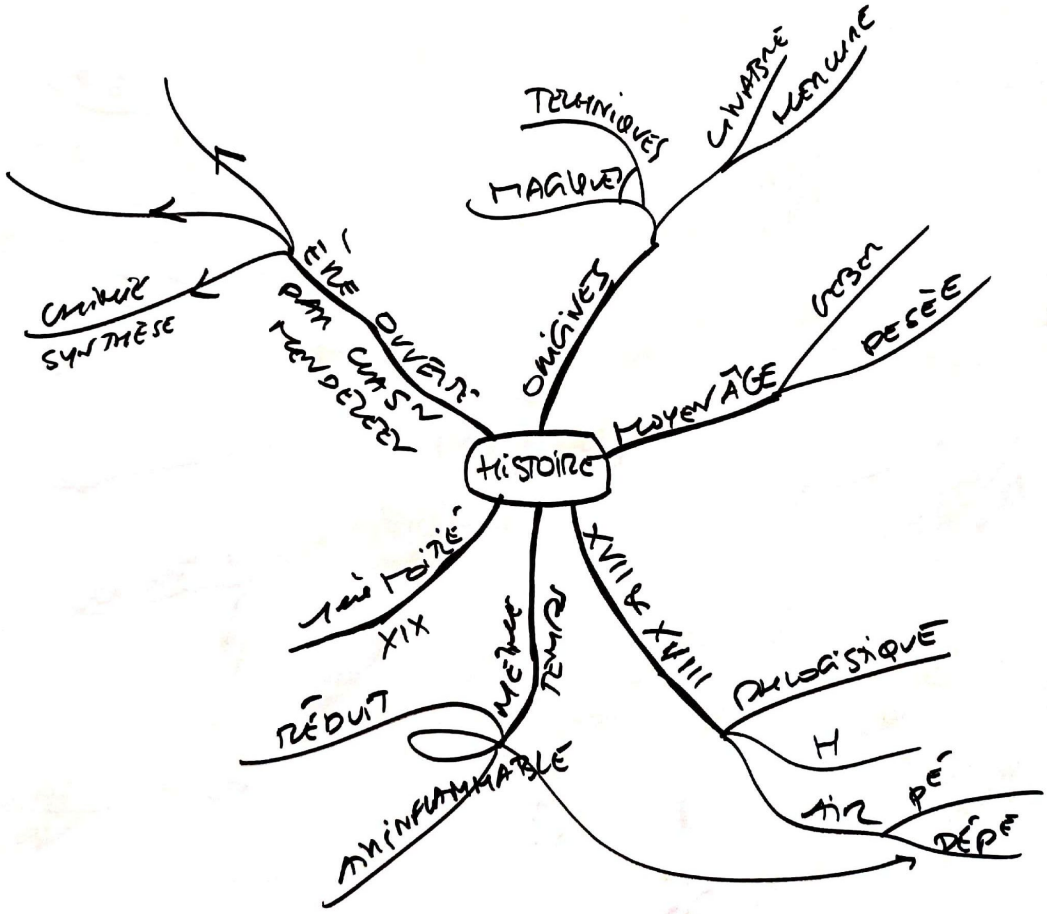


NICOLASLERY.NET

COLLECTION CARATINI 1985


OBSERVATIONS PRÉLIMINAIRES
SCIENCE CHIMIQUE
SYSTÈME PÉRIODIQUE
TRANSMUTER
ANCIENNES
UNIVERSELLES
ALCHIMIE
CHIMIE
GÉNÉRALE
COMPOSÉS
SIMPLES
SM
PHYSIQUE
ELECTROC
PHOTOC
THERMOC
SONOC
MINÉRALE
ORGANIQUE
BIOCHIMIE
TOPOLOGIE


Histoire
Origines
Techniques
Magie
Chimie
Mécanique
Moyen Âge
Poser
Pesée
XVII & XVIII
Phlogistique
H
Air
Pé
Dépé
Mêmes temps
Réduit
Ininflammable
Ère ouvert. par Cuson Rendezer
Chimie
Synthèse
Mi Moitié XIX

GÉNÉRALITÉS

- RÉVERSIBLE
- RÉACTION CHIM
- TRANSF MATIÈRE
- MOLÉCULE
- GROUPE NOMMER
- IONS
- ONS
- CS
- SEL
- BASE
- ACIDE
- NOTION FONCTION CHIM
- FORMULE CHIM
  - BRUTE
    - H_2O LIQUIDE
    - DIAMANT
    - MOLÉCULES
- CS
- CC
- MÉTALLIQUE OU GRISONNÂTRES
- CORPS PURS PRIMS
- P CHIM
- STRUCTURE
- MOLÉCULES LIÉS
- RAPPEL
- THÉORIE ATOMIQUE
- CORPS SIMPLES & COMPOSÉS
- NOTATION ATOMIQUE
- NOMENCLATURE
- MASSE ATOMIQUE & MOLÉCULES
- ANALYSE & SYNTHÈSE
- DÉTONANT
- PONDÉRALE
- VOLUMÉTRIQUE
- QUALITATIVE
- QUANTITATIVE
- MOLE
- NA
- NA/NA ATOMIQUE
- UMA
- $^{12}_{6}C$ $^{13}_{6}C$ $^{14}_{6}C$
- SYMBOLE CHIM
- ELTT TRANS UNITÉS
- ÉLÉMENT
- ISOTOPES

$\# p = \# e = Z$ NUMÉRO ATOMIQUE

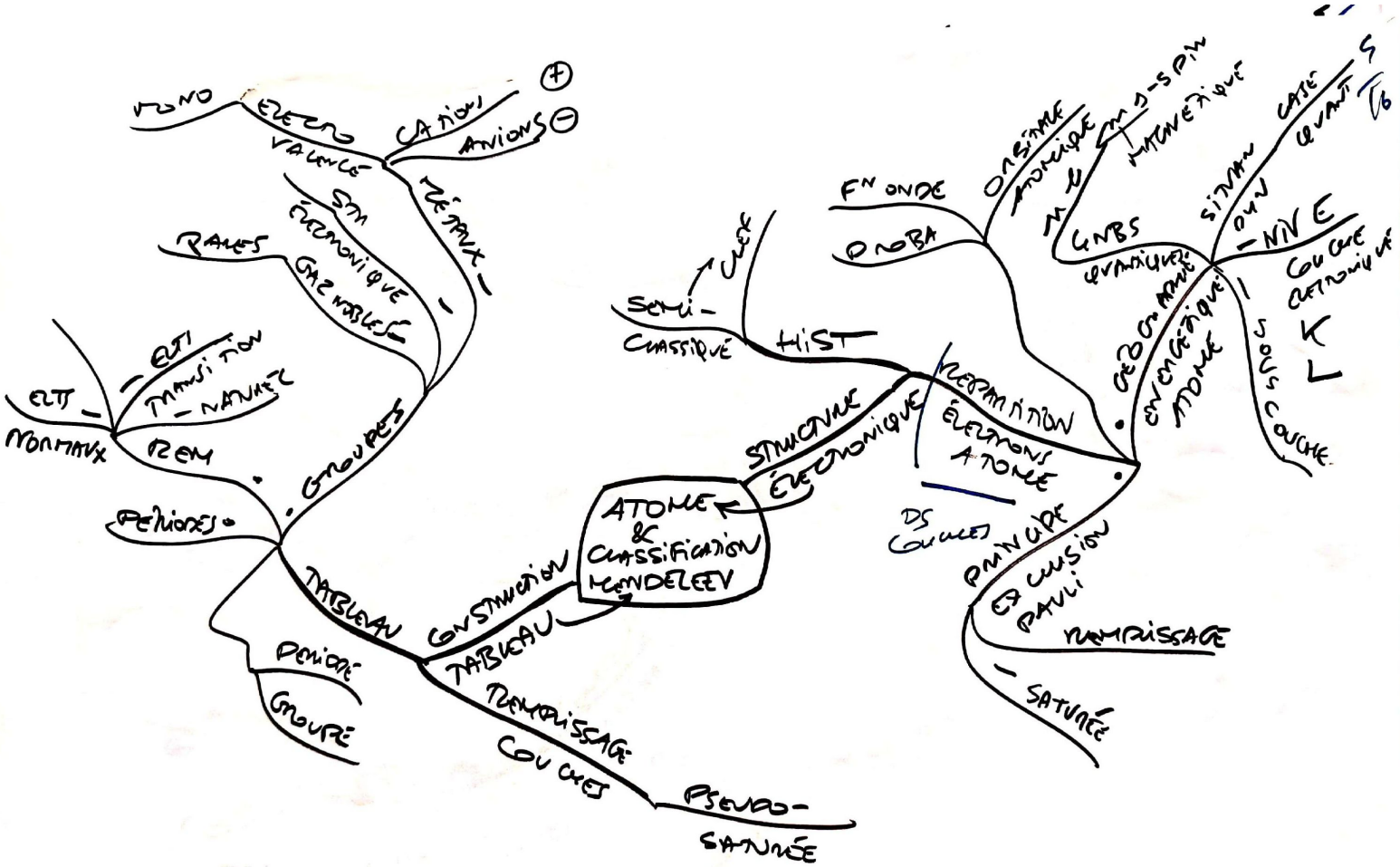
$\# n$ PEUT ÊTRE NUL

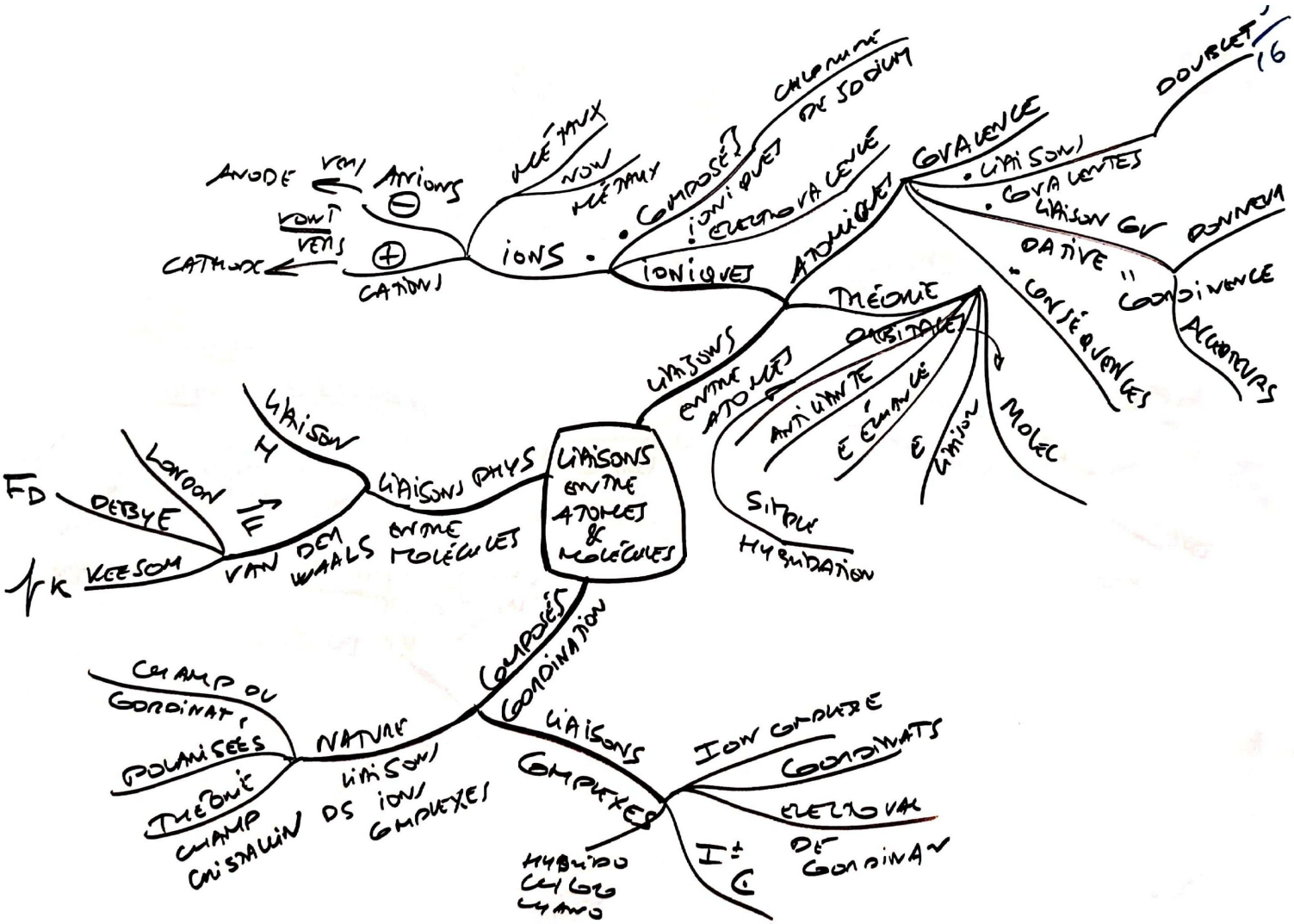
$A = Z + N$ = NB MASSE

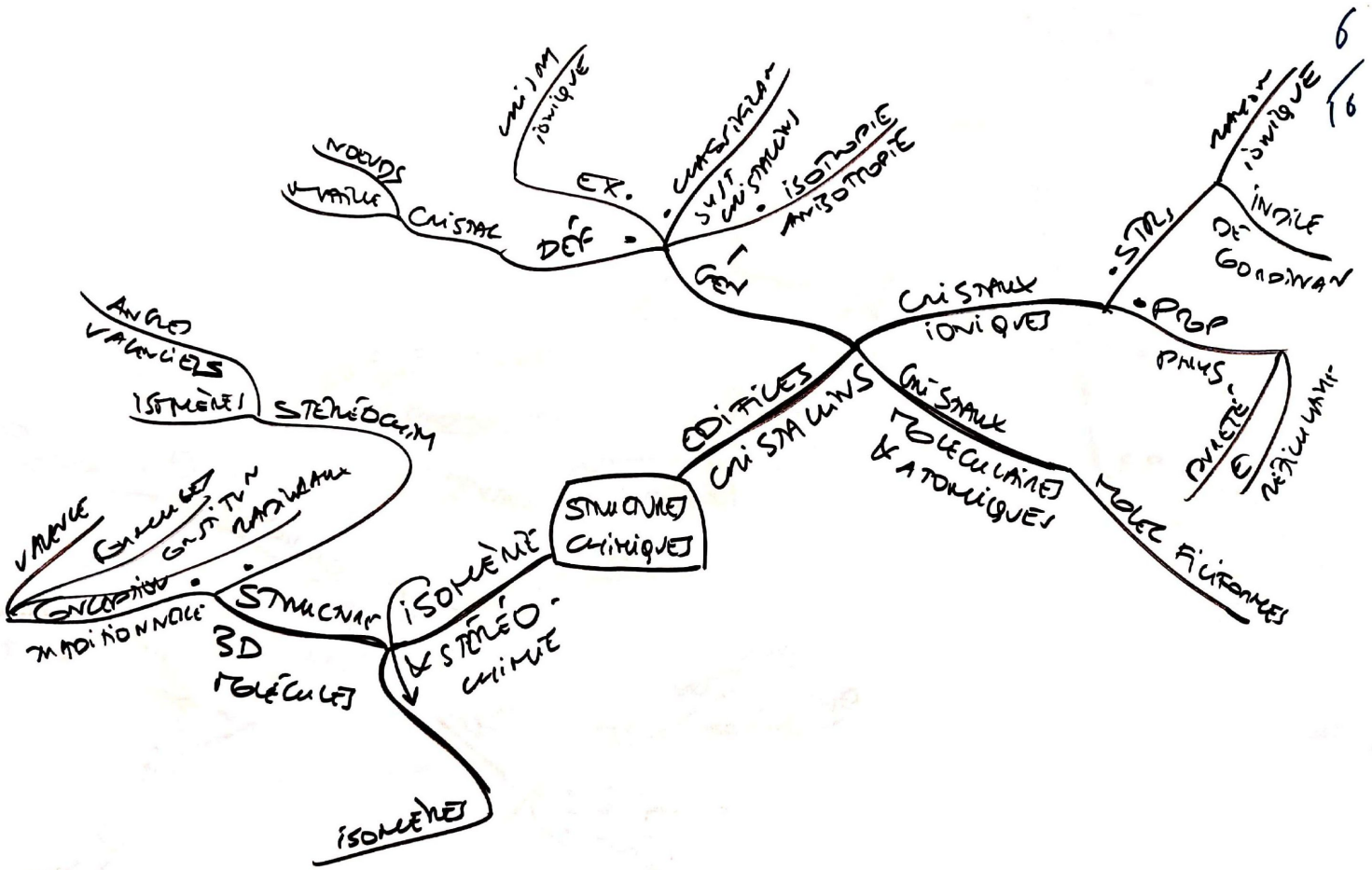
$H \quad Z = 1 = A$

$A = Z + 1 = 2$ DEUTÉRIUM 1n

$A = Z + 2 = 3$ TRITIUM 2n


ATOME & CLASSIFICATION MENDELEEV
HIST
SEMI-CLASSIQUE
CUEX
FN ONDE
DUALITÉ
ONDE ATOMIQUE
M U
M S-SPIN
MOMENTIQUE
GNBS
QUANTIQUE
SITUATION
DANS
CASÉ
QUANT
NIVEAU
COUCHE ÉLECTRONIQUE
K
L
SOUS COUCHE
GÉOGRAPHIE ÉNERGÉTIQUE ATOME
RECOMPOSITION
ÉLÉMENTS ATOME
DS COUCHES
STRUCTURE ÉLECTRONIQUE
PRINCIPE EXCLUSION PAULI
REMPLISSAGE
SATURÉE
PSEUDO-SATURÉE
REMPLISSAGE COUCHES
CONSTRUCTION TABLEAU
TABLEAU
PÉRIODE
GROUPE
PÉRIODES
GROUPES
ELT TRANSITION
NATURE
ELT NORMAUX
REM
RAYES
GAZ NOBLES
STM ÉLECTRONIQUE
VALENCE
ÉLECTRO
MONO
CATIONS
ANIONS
RÉMANX


LIAISONS ENTRE ATOMES & MOLÉCULES
IONS
ANIONS
CATIONS
ANODE
CATHODE
VONT VERS
MÉTAUX
NON MÉTAUX
COMPOSÉS IONIQUES
CHLORURE DE SODIUM
IONIQUES
ÉLECTROVALENCE
ATOMIQUES
COVALENCE
LIAISONS COVALENTES
DOUBLETS
16
LIAISON COV
DATIVE
CONSÉQUENCES
COORDINENCE
ACCEPTEURS
THÉORIE ORBITALES
ANTILIANTE
ÉCLATÉE
MOLEC
SIMPLE HYBRIDATION
LIAISONS ENTRE ATOMES
LIAISONS PHYS
LIAISON H
LONDON
DEBYE
KEESOM
FD
VAN DER WAALS
ENTRE MOLÉCULES
COMPOSÉS COORDINATION
LIAISONS COMPLEXES
ION COMPLEXE
COORDINATS
ÉLECTROVAL
DE COORDINAT
HYBRIDO
CHLORO
CYANO
NATURE LIAISONS DS IONS COMPLEXES
CHAMP DU COORDINAT
POLARISÉES
THÉORIE CHAMP CRISTALLIN


STRUCTURES CHIMIQUES
EDIFICES CRISTALLINS
CRISTAUX IONIQUES
CRISTAUX MOLÉCULAIRES & ATOMIQUES
MOLÉC. FILIFORMES
DÉF
CRISTAL
NOEUDS
MAILLE
EX.
CRISTAL IONIQUE
CARACTÉRISTIQUES
SUIT CRISTALLIN
ISOTROPIE
ANISOTROPIE
GÉN
STRUCT
PROP
PHYS
DUCTILITÉ
MALLÉABILITÉ
NAMEUR IONIQUE
INDICE DE GOLDSCHMIDT
ISOMÉRIE
STÉRÉOCHIM
ISOMÈRES
ANGLES VALENCIELS
VARIÉ
CONFIGURATION
CONFORMATION
STRUCTURE
3D MOLÉCULES
ISOMÉRIE & STÉRÉO-CHIMIE
ISOMÈRES

ÉNERGÉTIQUE & CINÉTIQUE

RÔLE CHALEUR (THERMOCHIMIE)

- CHALEUR DE RÉACTION
  - n(n) VOL CT = ISOCHORES
  - P CT
  - ISO BARES
  - CHALEUR R^{n} CT
  - À VOL / P CTE
- PRÉVISION RÉACTIONS
  - Loi HESS
  - COROLLAIRES
  - F^{N} ENTHALPIE
  - F^{N} ÉQUILIBRE
  - F^{N} ENTHALPIE LIBRE
- ENDO THERMIQUE
- EXOTHERMIQUE
- BILAN THERMIQUE
- SYS CLOS

VITESSE RÉACTIONS

- DÉF
  - SYS HOMOGÈNE / HÉTÉROGÈNE
  - $\vec{v}$ REAC^{N}
  - DÉTERMINÉ EXPÉRIMENTALEMENT
  - $\vec{v}$ VARIAN DÉTERMINÉ AVANCT
  - DS APPLICAN EXPER.
- MÉCANISMES
  - PAR ANALYSE
    - SPÉCIFIQUES
    - PROTOTYPES
    - BIOCATALYSEURS
  - EN CHAINE
  - PHOTOCHIMIQUES
- FACTEURS
  - EXTERNES
    - Loi ARRHENIUS TEMP
  - INTERNES
    - REPRODUIBLE
    - ORDRE
      - MOLÉCULARITÉ
      - ORDRE
        - BI
      - OU MOLARITÉ

ÉQUILIBRES CHIMIQUES

GÉNÉRALITÉS & LOIS

DÉF

- PHASES
  - MONO
  - POLY
  - PHASÉ
  - NB CONSTITUANT
  - INVAR
  - VARIANCE
  - RÈGLE GIBBS OU PHASES
- DIVERS TYPES PHASES
  - RÉVERSIBLE
  - UNITÉ
  - COMPLÈTE
- ÉQUILIBRE
  - RÉACTIF OU RÉPARTI
  - STABLE

LOIS

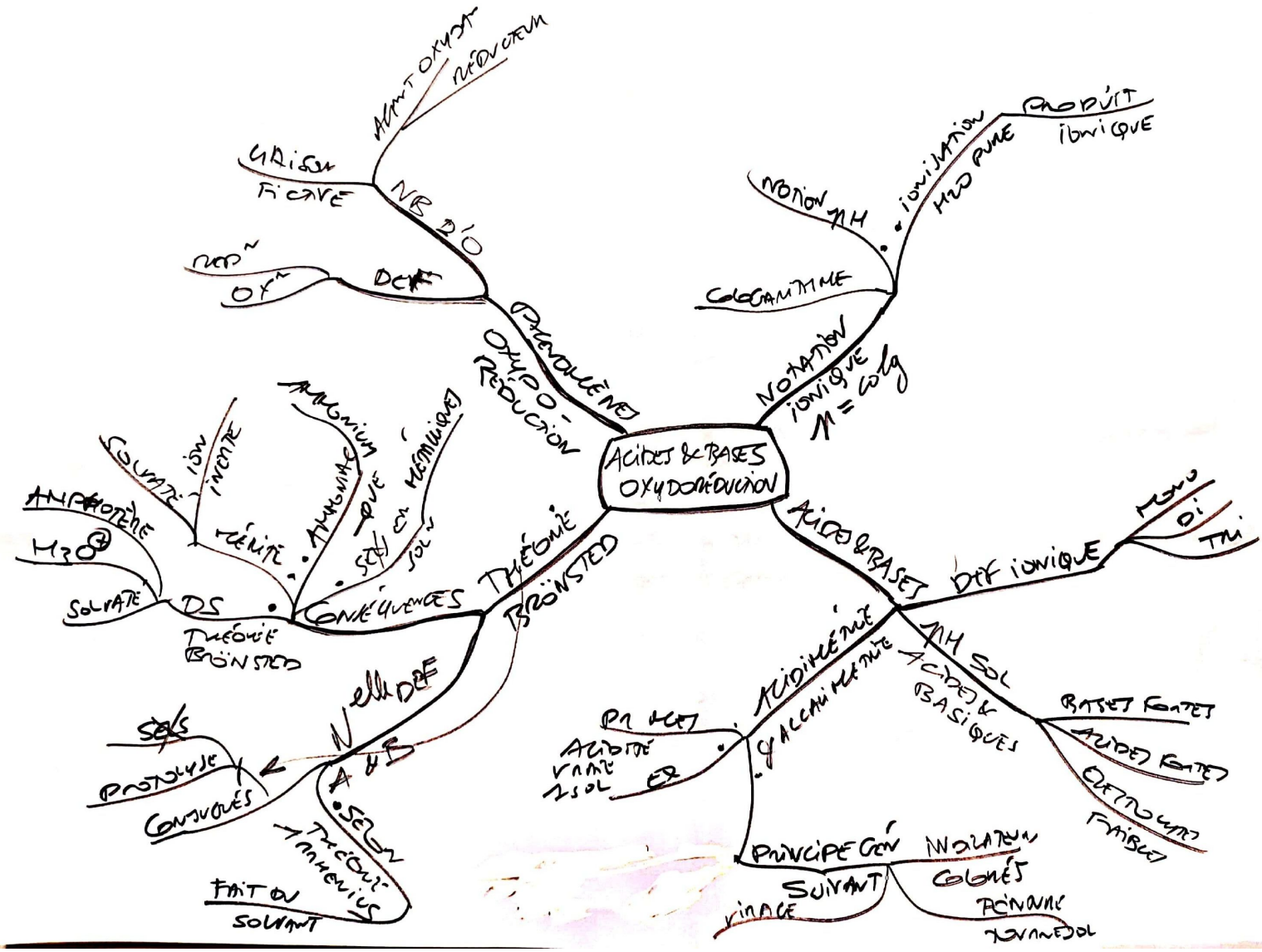
- QUALITATIVES
  - VAN 'T HOFF
  - LE CHATELIER
- QUANTITATIVES
  - ACTION DE MASSE

ÉQUILIBRES IONIQUES

- HYPOTHÈSE ARRHENIUS
  - ELECTROLYTES
  - $C^{\oplus}$
  - $A^{\ominus}$
  - FAIT
  - COEF IONN
- LOI DILUTION OSTWALD
  - DEGRÉ DISSOCIATION 1 ELECTROLYTE
    - FORT
    - FAIBLE
  - PRÉCIPITÉS SÉGNOMMES ÉLECTROLYSE

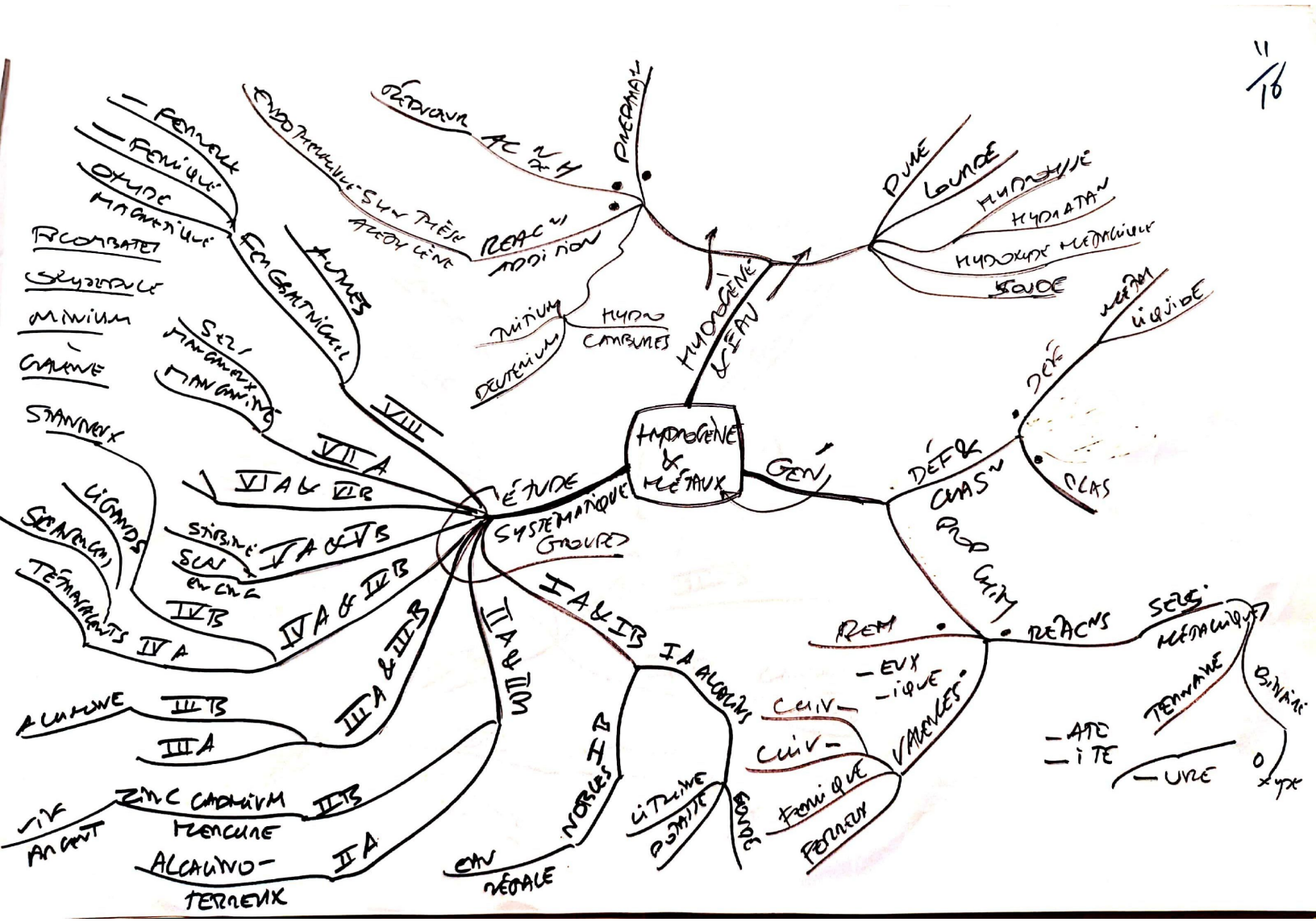
SOLUTIONS & SYSTÈMES DISPERSÉS

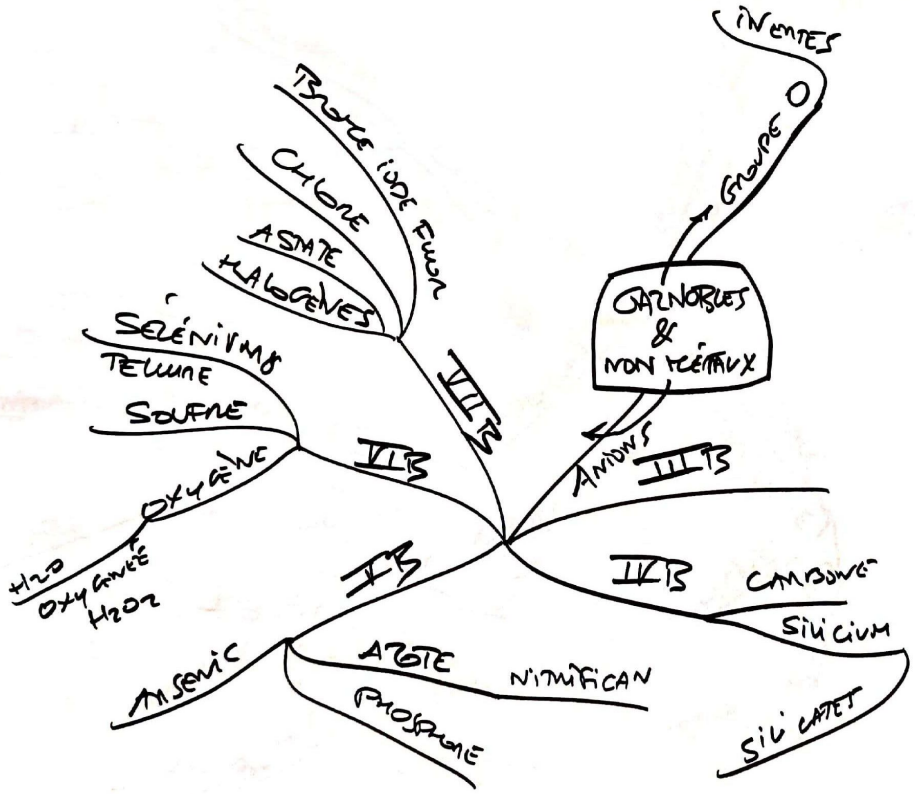
- SYSTÈMES DISPERSÉS
  - SOL
    - COLLOÏDES
    - SUSPENSION
    - EMULSION
    - ÉTHÉROSOLS
    - HYDROSOL
- LOIS RAOULT
  - ÉBULLIOSCOPIE
  - CRYOSCOPIE
- LOIS
  - PRESSION OSMOTIQUE
  - OSMOMÉTRIE
  - MEMBRANE PERMÉABLE
- SOLUTIONS
  - CONCENTRATIONS
    - MOLAIRE
    - MASSIQUE OU VOLUMIQUE
    - ÉQUIVALENTS
    - DÉCIVOLUMIQUE
    - mEq
  - SATURÉE
  - SOLUBILITÉ
  - SOLVANT
  - SOLUTÉ


ACIDES & BASES
OXYDORÉDUCTION
OXYDO-RÉDUCTION
NB DÉ
AGENT OXYDANT
RÉDUCTEUR
RAISON FICTIVE
DCF
NOTATION IONIQUE
M = colg
IONISATION
PRODUIT IONIQUE
NOTION NH
COLOGARITHME
ACIDES & BASES
DIF IONIQUE
NH SOL
ACIDES & BASIQUES
BASES FORTES
ACIDES FORTES
ELECTROLYTES FAIBLES
ACIDITÉ ÉLEVÉE
ALCALINITÉ ÉLEVÉE
PRINCIPE GÉN
SUIVANT
INDICATEUR COLORÉS
VIRAGE
THÉORIE BRÖNSTED
CONSÉQUENCES
AMPHOTÈRE
SOLVATE
DS
THÉORIE BRÖNSTED
SOLVATE
IÓN IONITE
RÉALITÉ
AMMONIUM
AMMONIAC
SEL EN MÉTHANIQUES
SOL
N elle DCF
SELS
PROTONYLE
CONJUGUÉS
A & B
SELON
THÉORIE ARRHENIUS
FAIT DU SOLVANT

ÉLÉMENTS

répartition
CO en M+
(ou acc. carbonique)

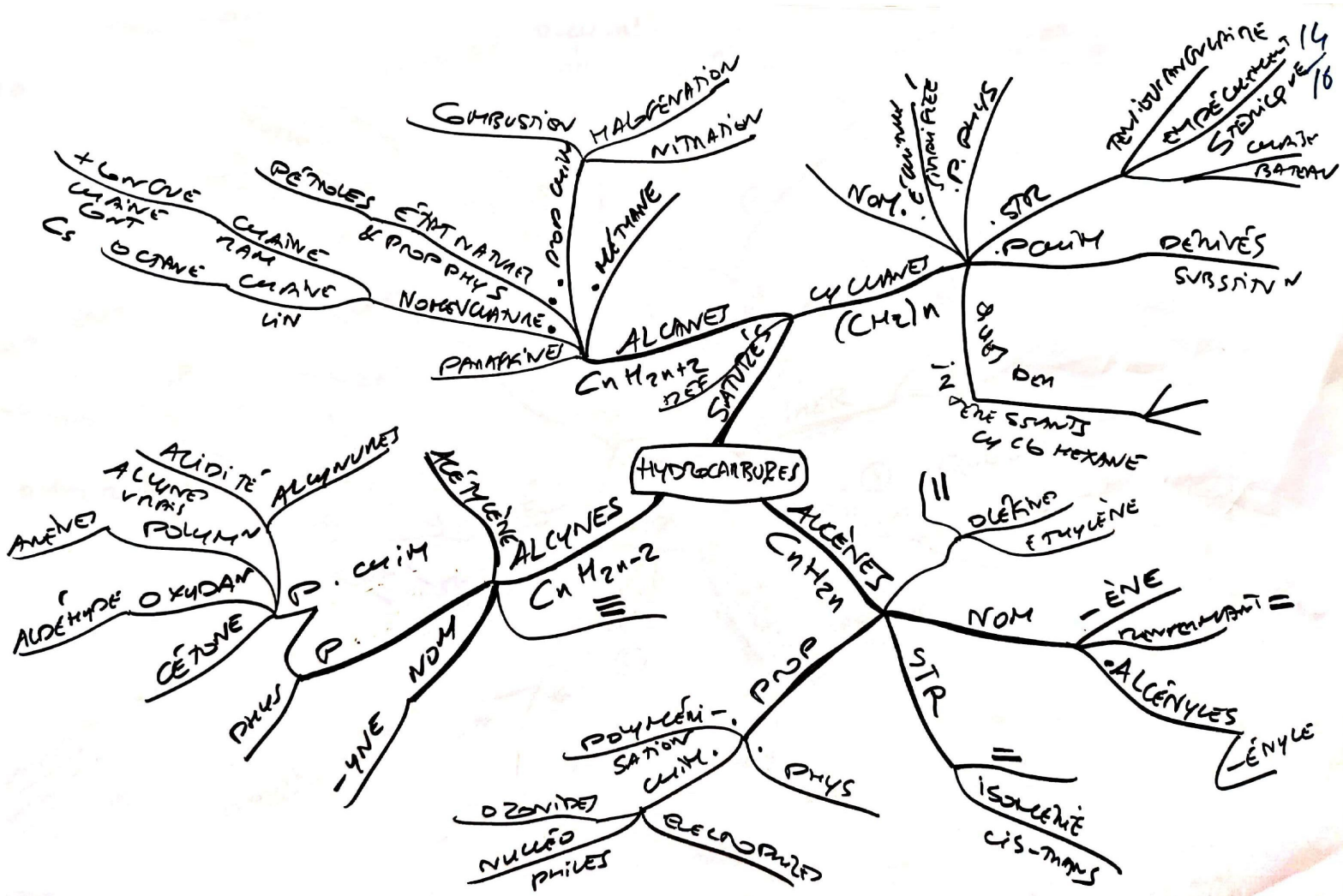

HYDROGÈNE & MÉTAUX
ÉTUDE SYSTÉMATIQUE GROUPES
HYDROGÈNE & MÉTAUX
PREPARATION
REACTION ADDITION
TRITIUM
DEUTERIUM
HYDRURES
PURE
LOURDE
HYDROXYDE
HYDRATATION
HYDROXYDE MÉTALLIQUE
SOUDE
GÉN
DÉFIN CLASSIF PROP CHIM
SOLIDE
LIQUIDE
GAZ
CLAS
REACTNS
SÉRIE MÉTALLIQUE
TERNAIRE
BINAIRE
REM
EUX
IQUE
VALENCES
ATE
ITE
URE
IA ALCALINS
IA & IIB
IIA & IIB
IIIA & IIIB
IVA & IVB
VA & VB
VIA & VIB
VIIA
VIII
ALCALINO-TERREUX
ZINC CADMIUM MERCURE
ARGENT
ALUMINE
IVB
IVA
STANNEUX
LIGANDS
SELENIUM
TÉTRAHALOGÉNURES
MANGANÈSE
MANGANEUX
MANGANIQUE
FER
COBALT
NICKEL
CUIVRE
CUIVRE
FERRIQUE
FERREUX
LITHIUM
POTASSIUM
SODIUM
EAU
MÉTALLE
NORMALES
HYDRURES
COMPLEXES
ENDOTHERMIQUE-SUR THÉR
ALLOTROPIE
RÉDUCTION
ACIDE
FUMÉES
ÉLÉMENTAIRES
FERRIQUE
FERREUX
OXYDE
MAGNÉTIQUE
RECOMBATEL
GLYCÉROLE
MINIUM
CHAUX

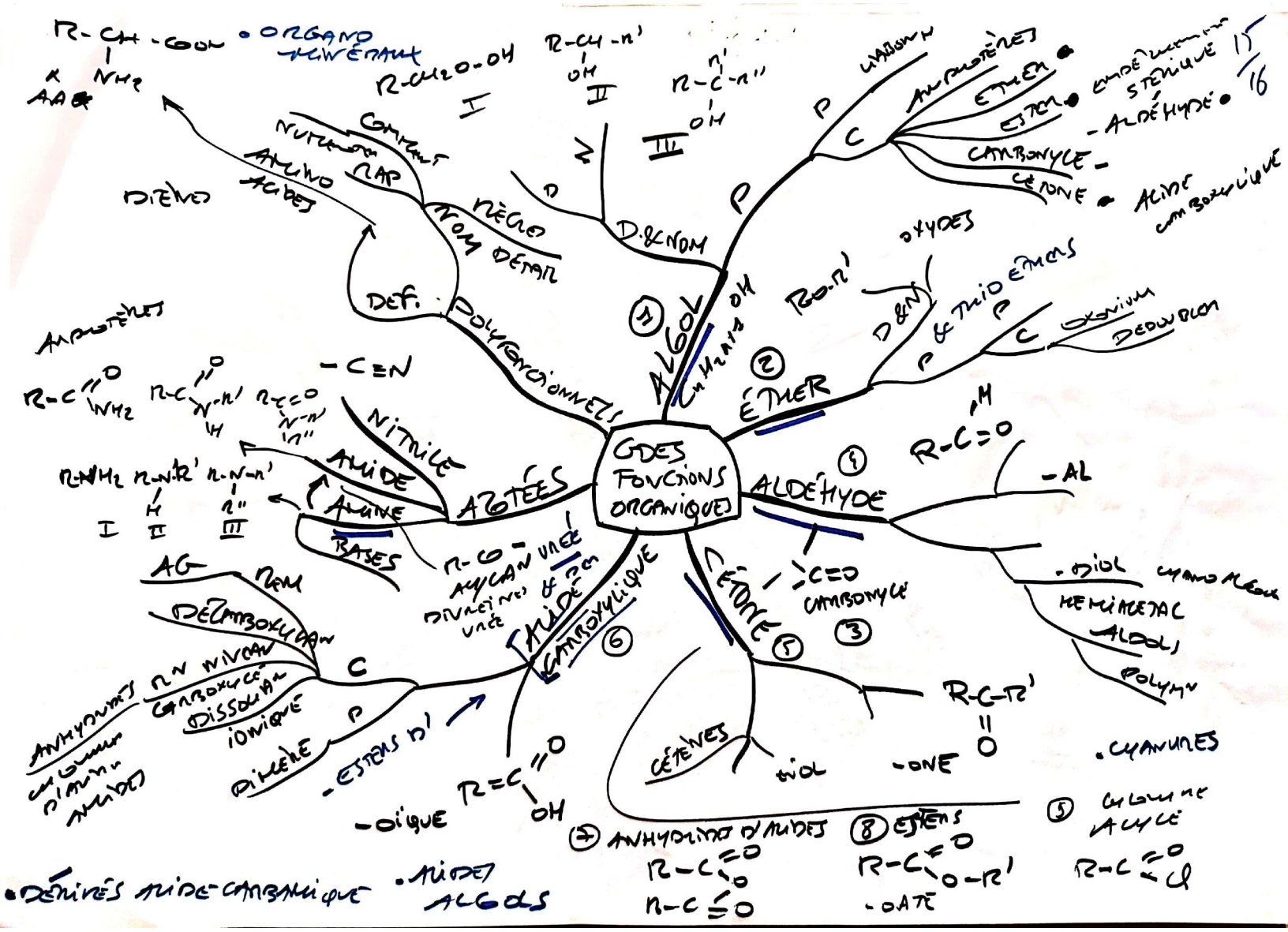

GAZ NOBLES & NON MÉTAUX
GROUPE O
INERTES
ANIONS
VII B
Bromure iode fluor
Chlore
Astate
Halogènes
VI B
Sélénium
Tellure
Soufre
Oxygène
H2O
Oxygénée
H2O2
V B
Arsenic
Azote
Nitrifican
Phosphore
IV B
Carbone
Silicium
Silicates
III B

13/16

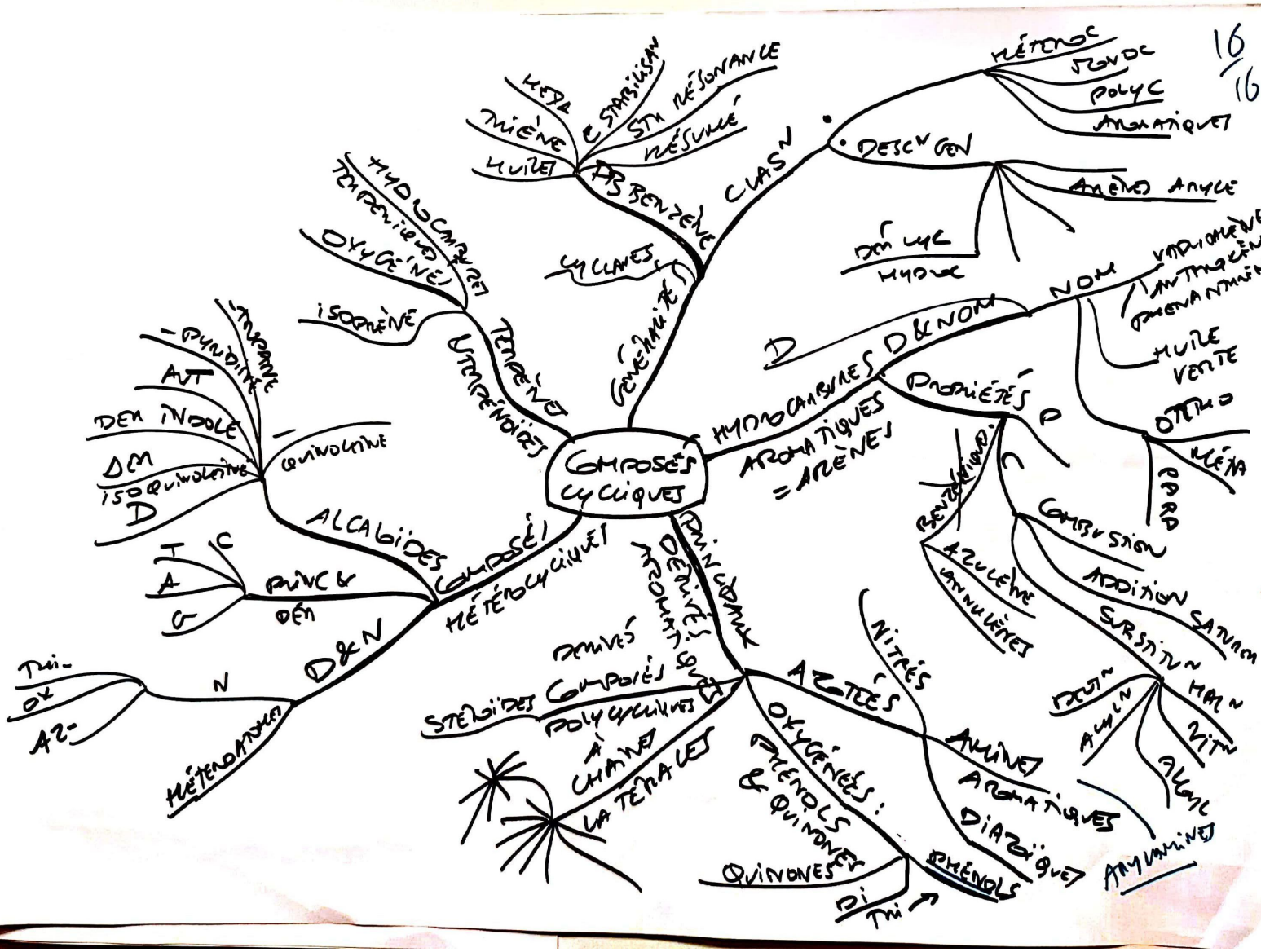
GÉNÉRALITÉS

- QU'EST CE QUE LA CHIMIE ORGANIQUE ?
  - UNITÉ DE LA MATIÈRE VIVANTE
  - CHIMIE DU CARBONE
    - ORGANIQUES
    - MINÉRALES
  - LIAISONS DU CARBONE
    - THÉORIQUEMENT
      - LIAISON ATOMIQUE
      - MÉTHANE
      - LIAISONS C-C
      - CHAÎNE CARBONÉE
- CLASSIFICATION
  - GROUPEMENT FONCTIONNELS
    - FONCTION CHIMIQUE
    - POLY FONCTIONNEL
  - SÉRIES HOMOLOGUES
    - NOMENCLATURE
      - ALC-
      - CYCL-
      - CYCLIQUES
      - ACYCLIQUE
      - METH- 1
      - ETH- 2
      - PROP- 3
      - BUT- 4
      - PENT- 5
    - DEF.
    - EX.
      - HYDROCARB
      - SATURÉS
      - ALCANES
  - COMPOSÉS ORGANIQUES
- FORMULES
  - REM GÉN
    - SIMPLE
    - ANILINE
    - BRUTE
    - DÉVELOPPÉE PLANE
    - DÉVELOP
    - NOM IUPAC
  - ÉCRITURE FORMULES
    - NOTATION LEWIS
    - FORM DÉVELOPPÉES
      - CAM
      - CHAÎNES
        - DOUBLE-T
        - LIAISON SIMPLE
        - DOUBLE
        - ÉTHYLÉNIQUE
        - TRIPLE
        - LIN
        - CYCLIQUES
          - RAM
          - SÉRIE GRASSE
          - AROMATIQUE BENZÈNE
        - SÉRIE DÉVELOPPÉES (FONCTIONNELLE)
- SPECTROSCOPIE
  - MÉTHODE
    - MASSE
    - RMN
    - INFRAROUGE
    - ANAL SPECTROSCOPIQUE
  - SPECTRES D'ABSORPTION
    - RAIES
- STÉRÉOCHIMIE DE L'ESPACE
  - ISOMÉRIE
    - DEF.
    - OPTIQUE
      - ÉNANTIOMÈRES
      - RACÉMIQUE
      - CASYM
      - POUVOIR ROTATOIRE PLAN
      - DEXTRO-
      - LÉVO-
      - ROTATION PLAN
      - POLARISAN
    - ISOMÉRES
      - ISO
      - N
      - BUTANE
    - MOD ÁRD
      - MOD COMPACTS
      - ANOMÉRES
      - VARIANTES
      - DYNAMIQUE
      - MOLÉS
      - RÉGULIÈRE DE L'ESPACE


HYDROCARBURES
SATURÉS
ALCANES
C_nH_{2n+2}
DÉF
PARAFINES
NOMENCLATURE
CHAÎNE LIN
CHAÎNE RAM
CHAÎNE CONT
+ LONGUE
C_8 OCTANE
PÉTROLES
ÉTAT NATURE & PROP PHYS
PROP CHIM
COMBUSTION
HALOGÉNATION
NITRATION
MÉTHANE
CYCLANES
$(CH_2)_n$
NOM. ÉCRITURE
P. PHYS
STR
POLYM
TRIDIMENSIONNELLE
EMPÊCHEMENT STÉRIQUE
CHAIS
BATEAU
DÉRIVÉS SUBSTITUÉS
QUOI DEM
INVÈNE ESSAIS CH C6 HEXANE
ALCÉNES
C_nH_{2n}
NOM
-ÈNE
REMPLACEMENT =
ALCÉNYLES
ÉNYLE
STR
=
ISOMÉRIE CIS-TRANS
PROP
PHYS
POLYMÉRISATION
CHIM.
OZONIDES
NUCLÉOPHILES
ÉLECTROPHILES
OLÉFINE
ÉTHYLÈNE
ALCYNES
C_nH_{2n-2}
≡
ÉTHYNÉ
NOM
-YNE
P
PHYS
P. CHIM
CÉTONE
ALDÉHYDE
OXYDAN
POLYMÈRE
ANÉVEI
ALCYNE VRAI
ACIDITÉ
ALCYNURES


GDES FONCTIONS ORGANIQUES
ALCOOL
ÉTHER
ALDÉHYDE
CÉTONE
ACIDE CARBOXYLIQUE
AZOTÉES
NITRILE
AMIDE
AMINE
BASES
AMPHOTÈRES
DIÈNES
AMINO ACIDES
NUTRITION
COMPLEXE
NAP
NÉGRO
NOM DÉTAIL
DEF.
POLYFONCTIONNELS
D.&NOM
OXYDES
ETHER OXYDES
DOUBLE
ALDÉHYDE
-AL
-DIOL
HEMIACETAL
ALDOL
POLYMÈRE
CÉTONE
CÉTÈNES
THIOL
-ONE
-ESTERS
-OÏQUE
ANHYDRIDES D'ACIDES
ESTERS
-OATE
CHLORURE D'ACYLE
CYANURES
DÉRIVÉS ACIDE CARBAMIQUE
ACIDES ALCOOLS
ORGANO MÉTALLIQUE
AA
ESTERS
CARBONYLE
CÉTONE
ACIDE CARBOXYLIQUE
STÉRIQUE
15/16

16/16


COMPOSÉS CYCLIQUES
HYDROCARBURES AROMATIQUES = ARÈNES
D & NOM
PROPRIÉTÉS
NOM
HUILE VERTE
OTHO
PARA
META
COMBUSTION
ADDITION
SUBSTITUTION
AZULÈNE
ANNULÈNES
NITRÉS
AMINES AROMATIQUES
DIAZOÏQUES
AMYLAMINES
PHÉNOLS
QUINONES
OXYGÉNÉS : PHÉNOLS & QUINONES
AZOTÉS
DÉRIVÉS AROMATIQUES
POLYCYCLIQUES À CHAÎNES LATÉRALES
STÉROÏDES
DÉRIVÉS COMPOSÉS
HÉTÉROCYCLIQUES
ALCALOÏDES
QUINOLÉINE
ISOQUINOLÉINE
INDOLE
AUT
PYRIDINE
PYRROLE
DÉN
D & N
HÉTÉROATOMES
AZ-
OX
TRI-
CLASSE
BENZÈNE
HUILES
THIÉNE
INDA
STYRÈNE
RÉSONANCE
RÉSUMÉ
CYCLANES
GÉNÉRALITÉS
TERPÈNES
TERPÉNOÏDES
OXYGÉNÉS
HYDROCARBURES
ISOPRÈNE
DESCR GÉN
HÉTÉROC
MONOC
POLYC
AROMATIQUES
ARÈNES ARYLE
DÉR LYC
HYDROC