

COLLECTION
LE COURS
DE CHIMIE

CENTRE UNIVERSITAIRE DE

TIZI OUZOU

Pierre MOSKOWITZ

L'ATOME
ET
LA
MOLECULE

C. 001

Réimpression 1987



2-530-218-1

1, Place Générale de Ben Aknoun (Alger)

UNIVERSITAIRES



CENTRE UNIV

2-530-218-1

Pierre MOSKOWITZ

L'ATOME
ET
LA
MOLECULE

C. 001

réimpression 1987



OFFICE DES PUBLICATIONS UNIVERSITAIRES
1, Place Centrale de Ben Aknoun (Alger)

A. INTRODUCTION.	1
B. MISE EN EVIDENCE DES CONSTITUANTS DE L'ATOME.	1
1. Aspects de la matière.	1
2. Éléments et atomes.	2
3. L'électrom :	2
a) Franklin (XIX ^e siècle),	2
b) loi de Faraday (1833),	2
c) tube de Crooks,	3
d) expérience de J.J.Thomson - mesure de e/m :	4
d.1. déviation d'un électron dans un champ électrique, ...	4
d.2. déviation d'un électron dans un champ magnétique, ...	5
d.3. mesure de e/m,	5
e) expérience de Millikan - mesure de e :	6
e.1. pas de rayonnement X,	7
e.2. avec rayonnement X,	7
f) l'électron : une particule fondamentale.	8
4. Le noyau de l'atome :	8
a) expérience de Goldstein,	8
b) expérience de Rutherford,	9
c) le proton,	9
d) le neutron,	10
e) autres particules.	10
C. LES PROPRIÉTÉS DU NOYAU.	11
1. Spectrographie de masse :	11
a) déviation d'une particule électrique dans un champ électrique,	11
b) déviation d'une particule électrique dans un champ d'induction magnétique	11
c) spectrographie de masse d'Aston.	11
2. Isotopie.	13
3. Radioactivité et réactions nucléaires :	13
a) radioactivité naturelle,	13
b) la désintégration radioactive,	14
c) radioactivité artificielle,	16
d) stabilité du noyau,	17
e) énergie et perte de masse,	18
f) la fission nucléaire,	18
g) la fusion nucléaire,	18
h) applications et dangers de la radioactivité.	19

3. Les groupes chimiques.	46
4. Les propriétés périodiques :	46
a) caractère métallique,	46
b) énergie d'ionisation,	47
c) électronégativité.	47