

C. LOUIS KERVRAN

à la découverte
des
transmutations
biologiques



nouvelles
perspectives

LE COURRIER DU LIVRE

TABLE DES MATIERES

	PAGE
INTRODUCTION	7
I. — PRÉLIMINAIRES	11
a) Raccourci d'histoire	11
b) Bien définir la chimie et ses limites	14
c) Court rappel sur les symboles en chimie ..	15
d) Les symboles en physique nucléaire	17
e) Les combinaisons chimiques	19
f) Un exemple de l'insuffisance de la chimie : l'eau activée	23
g) Exemples d'inadaptation de la physique à la biologie	27
II. — EXEMPLES D'OBSERVATIONS ABERRANTES	30
1 — Dans ma jeunesse :	30
a) Sur des poules	30
b) Sur des poêles incandescents	31
2 — Discussion sur la production d'oxyde de carbone	32
3 — Chez les soudeurs	34
4 — Une explication	38

III. — OBSERVATIONS ANORMALES SUR LES PLANTES ..	43
1 — La jachère	43
2 — L'action des végétaux	44
3 — Gazon et pâquerettes	45
4 — Diverses observations	46
IV. — ANOMALIES DANS LES MINÉRAUX	48
Généralités	48
1 — Maladies des pierres	49
2 — Liens silicium et carbone	51
3 — Des contradictions sur l'origine du calcaire.	54
4 — Sur une origine du soufre — formation du gypse	56
V. — PREUVES QU'IL Y A DES TRANSMUTATIONS D'ÉLÉMENTS ET APERÇU DU MÉCANISME DU PHÉNOMÈNE .	59
1 — Preuve globale	59
2 — Mécanisme des transmutations et écriture.	60
3 — Une explication « moléculaire »	65
4 — Quelques détails sur une expérience de passage de sodium à potassium	71
A — Méthodes expérimentales	72
B — Résultats	73
a) Le potassium accroît le rendement	73
b) Comparaison des teneurs en potassium	74
c) Sans sodium ni potassium, pas de végétation	74
Conclusion	74
5 — Passage de la silice au calcaire	78
VI. — PRINCIPALES TRANSMUTATIONS ÉTUDIÉES	83
1 — Lien sodium-potassium	83
2 — Le lien sodium-magnésium	90

3 — Le lien potassium-calcium et le lien magnésium-calcium	95
4 — Calcaire et silice	101
VII. — RECHERCHES SUR LES PLANTES	107
VIII. — APPLICATIONS ET DÉVELOPPEMENT	112
1 — Géologie	112
2 — Médecine	118
3 — Agriculture — Agronomie	131
IX. — VUES D'AVENIR	149
1 — Genèse de la Terre — Silicium — Aluminium	149
2 — Houille — Pétrole	151
3 — Soufre	151
4 — Oxygène	152
5 — Magnésium	152
6 — Philosophie, Métaphysique	153
X. — CONCLUSION	155
Annexes (Compléments)	159
XI. — UNE FIGURATION DES NOYAUX DES ATOMES	159
XII. — DISCUSSIONS THÉORIQUES	172
Bibliographie sommaire	185