

manière sûre la différence qui existe entre la chaux et la magnésie, après plusieurs années de recherches.

Jean Rey s'occupa des métaux et découvrit, quelques temps après, que quand on calcine les métaux il se produit une augmentation de poids.

La découverte de l'hydrogène par Jean Moyou, conduisit à d'autres recherches sur la manière de recueillir les gaz; et Stahl, quelques années plus tard, établit sa fameuse théorie du phlogistique.

Au commencement du XVIIIe siècle, l'acide carbonique fut découvert par Black, qui s'occupa aussi de l'étude des alcalis.

Margraff établit la différence entre la soude et la potasse, et Bergram fit connaître la constitution des carbonates, émit l'idée des proportions et des affinités chimiques, et découvrit l'acide oxalique.

L'acide acétique, le chlore, l'acide tartrique, la barite, le manganèse, le molybdène, l'acide arsénieux, l'acide hydrofluosilicique, la glycérine, l'acide prussique, l'acide lactique, l'acide malique, l'acide urique, l'éther acétique, l'acide gallique furent successivement étudiés par Scheele.

Priestley découvrit l'oxygène, le bioxyde et le peroxyde d'azote, l'acide chlorhydrique, et la respiration des végétaux.

Puis enfin Lavoisier parut avec une série de découvertes de la plus haute importance, qui lui valurent le nom de "père de la chimie." D'abord, il établit le principe des éléments simples résistants à l'analyse chimique, il étudia la composition de l'eau, de l'air et rangea tous les métaux dans la catégorie des corps simples. Il découvrit la constitution chimique des oxydes métalliques et l'absence d'oxygène dans les métaux chauffés au contact de l'air. Il constata le rôle de l'oxygène dans la combustion, et la composition des sels; il établit les règles de proportions dans les combinaisons, il découvrit l'identité du carbone avec le diamant, et l'analogie qui existe entre la respiration et la combustion, et il posa la loi connue sous le nom de loi de Lavoisier.

A la même époque parurent trois autres célèbres chimistes: Cavendish, à qui nous devons la connaissance de la composition de l'acide azotique.

Berthollet qui découvrit l'ammoniaque, et a laissé des lois si célèbres sur les sels, connues sous le nom de "lois empiriques de Berthollet."

Puis, Guyton de Morveau qui proposa la nomenclature chimique, réforme qui fut définitivement adoptée par une commission de savants composée de Berthollet, Guyton de Morveau, Fourcroy et Lavoisier. On décida de changer des noms qui n'exprimaient rien du tout, en donnant des terminaisons uniformes pour un même état de différents sels.

Ils opérèrent une foule de changements qu'il serait trop long de relater ici. L'introduc-

tion de la pile voltaïque dans les recherches analytiques vint plus tard éclaircir les points laissés obscurs par Guyton de Morveau, Lavoisier, de Fourcroy et Berthollet.

Klaproth, leur contemporain, découvrit le zircon, la strontiane, le tellure, le titane et l'urane. Vauquelin découvrit l'existence du chrome et de la glycine dans l'émeraude. Wallaston constata l'identité du columbium et du tantate, et fit la découverte du palladium et du rhodium. Smithson Fennant découvrit l'iridium et l'osmium.

Hazenfratz et Adet proposèrent une réforme plus importante que celle de la nomenclature, en proposant celle de l'écriture chimique. Selon eux, l'écriture chimique devrait être une sorte de langue idéographique, comme l'écriture algébrique, et servir à répandre les connaissances chimiques au lieu de les dérober au vulgaire. Mais les signes qu'ils employaient dans leur notation étaient trop compliqués, en ce qu'ils consistaient en lignes droites, triangles, carrés, cercles, demi-cercles, comme aux temps anciens; et en lettres. Berzélius corrigea les défauts de cette notation, en employant la lettre initiale du nom latin des corps. Dans le cas de deux ou plusieurs corps commençant par la même lettre, il conserva la lettre initiale pour le corps le plus anciennement connu, et prit les deux premières lettres de leur nom, pour les autres. C'est du tableau préparé par Berzélius dont nous nous servons aujourd'hui.

En 1807, Davy introduisit l'électricité dans l'analyse chimique, et démontra la composition de la soude, de la potasse, de la chaux et de la barite, et découvrit le potassium, sodium, le calcium et le barium. Le même chimiste en même temps que Gay-Lussac découvrit le bore et le silicium.

Les travaux de Wenzel, Berzélius, Dalton, Richter et Comptons conduisirent à la découverte des équivalents. Wenzel en était occupé tout d'abord, mais ses travaux passèrent inaperçus de ses contemporains et tombèrent dans l'oubli. Richter, savant chimiste de Berlin, y ramena l'attention; c'est à ce savant que nous devons les premières tables d'équivalents chimiques.

Mais à Dalton revient l'honneur d'avoir établi la loi des proportions multiples, que l'on peut énoncer ainsi: quand deux corps s'unissent pour former une ou plusieurs combinaisons, les corps composés résultants de ces combinaisons contiennent toujours, pour une proportion constante d'un élément, des proportions simples ou multiples de l'autre. C'est encore Dalton qui émit la théorie de l'atmicité. Cette théorie fut tout d'abord acceptée, mais on s'aperçut bien vite qu'elle n'était fondée que sur une hypothèse, et vers 1845 on revint aux équivalents.

Cela n'empêche pas certains chimistes de croire, encore de nos jours, à la théorie atomique, exposée par Dalton, théorie en partie confirmée par la loi de Gay-Lussac. L'iode fut découvert par Courtois en 1813 fut étudié par Gay-Lussac et Orfila; ce dernier ayant étudié surtout les effets de l'iode sur l'économie, en introduisit l'application en thérapeutique. En 1826, Gay-Lussac, découvrit le cyanogène et Ballard découvrit le Brome. Berzélius, en 1828, découvrit le thorium; et la chimie organique fut étudiée par un grand nombre de chimistes, parmi lesquels nous citerons les plus célèbres: MM. Séguin et Chevreuil.

Les récentes découvertes du savant chimiste, M. Moissan, de l'Ecole de Pharmacie de Paris, nous permettent d'affirmer que la chimie n'a pas encore dit son dernier mot, et qu'avant peu surgiront des hommes qui, par leurs travaux, mériteront de prendre place parmi les Lavoisier, les Dalton, les Berthollet, les Moissan et autres célébrités.

**EXT. FLD.** Nous attirons tout spécialement l'attention de Messieurs les Pharmaciens sur l'économie à employer nos **EXTRAITS FLUIDES**. Ces extraits sont fabriqués, à froid, par un procédé de pression avec pression qui assure l'épuisement complet et sans altération des substances actives des plantes. L'emploi de ce procédé des plus économiques, nous permet d'offrir des Extraits fluides d'une qualité supérieure à des prix très bas.

**EXTRAIT FLUIDE DE CASCARA AROMATIQUE**, 1/2 le litre. Chaque once de cet extrait contient toutes les substances actives d'une once de Cascara Sagrada de première qualité, dont la substance active a été enlevée par un procédé qui ne cause aucune altération des principes actifs de l'écorce. Cet extrait est agréablement aromatisé et très facile à prendre.

PHARMACIE LECOURE.

## EMULSION

A L'HUILE DE FOIE DE MORUE

Avec Pancréatine, Créosote et Eucalyptol contre les Affections de la Poitrine

Préparé par **S. LACHANON**  
Rue Ste-Catherine

DEMANDEZ LE...

## Vin Nutritif

A L'HUILE DE FOIE DE MORUE

DE

**JACKSON**

PASTILLES ET PILULES

## Hyoscia

Pour le traitement des maladies des femmes

PHARMACIE NATIONALE

Si Vous Toussez

PRENEZ LE

**BAUME RHUMAL**

En vente partout. 25 cts la bouteille

L. R. BARIDON

Propriétaire pour la France, le Canada et les Etats-Unis.

## VIN LAURENCE

Au Quina, Boeuf pentonisé et Chlorhydrophosphate de Chaux.—Tonique, stimulant, nutritif, reconstruisant, pour le traitement de la faiblesse, épuisement nerveux, maladies des os.

PRÉPARÉ PAR

**A. J. LAURENCE**, Pharmacien  
MONTREAL

Pharmacie Robert

Produits Chimiques de Première Qualité, toujours en mains.

COIN DES RUES SAINT-LAURENT ET CRAIG  
MONTREAL

Imprimerie du...

"SAMEDI"

+ + + Impressions en tous res  
à prix modérés

NO 516 RUE CRAIG

MONTREAL

## ANALYSE Chimique et Microscopique DE L'URINE

Dosage de l'Albumine, du Sucre, etc., etc.

Examen des Crachats, du Pus Blennorrhagique, etc.

Tarif spécial pour les pharmaciens et les médecins.

**HENRI LANCOTOT**, Pharmacien  
299 RUE ST-LAURENT

## Poudre Dentifrice au Quinquina de MOUT

Excellente Préparation pour Nettoyer les Dents, en Arrêter la Carie et donner aux Gencives et aux Lèvres une couleur rosine ainsi qu'une odeur agréable à l'haleine

En dépôt à la PHARMACIE LECOURE