

vraisemblablement les mêmes que celles du chlorure de baryum.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. (Voy. *Chlorure de baryum*.)

**Azotate de plomb.** — L'azotate de plomb ( $AzO^3 Pb$ ) s'obtient par la réaction de l'acide azotique sur le carbonate de plomb. Ce sel, assez soluble dans l'eau bouillante, est insoluble dans l'alcool.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Astringent.

**Azotate de potasse.** — Ce sel, appelé aussi *nitre*, *sel de nitre*, a pour formule  $AzO^3 K$ ; il est blanc, il cristallise en prismes hexaèdres, cannelés, fond vers  $350^\circ$ , cristallise alors en rhomboèdres et prend le nom de *sel de prunelle*; de saveur fraîche, l'azotate de potasse est très-soluble dans l'eau, qui en dissout, à  $18^\circ$ , plus du tiers de son poids; il fuse sur des charbons ardents et active la combustion.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — L'azotate de potasse est un sédatif de la circulation et par suite un diurétique; il diminue la plasticité du sang.

APPLICATIONS. — Diurétique, antiphlogistique (rhumatisme articulaire aigu), tempérant. Le *sel de prunelle* a la propriété remarquable de calmer la soif. C'est le seul anadipsique médicamenteux réellement efficace que nous possédions.

**Azotate de soude** ( $AzO^3 Na$ ). — C'est le nitre de soude. Plus inoffensif que le nitre de potasse quand on l'emploie à haute dose. Même action physiologique et mêmes applications que le sel correspondant de potasse.

**Azotique** (acide). — Cet acide, appelé aussi *eau forte*, *esprit de nitre*, etc., a pour formule  $AzO^3 H$ ; il se prépare en décomposant l'azotate de potasse par l'acide sulfurique; liquide, fumant à l'air, d'une densité de 1,52, il bout à  $86^\circ$ . C'est un des agents chimiques les plus puissants.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Caustique énergique quand il est concentré; action générale des acides quand il est dilué.

APPLICATIONS. — Destructeur des tissus, tempérant, hémostatique, antiseptique.

## B

**Baden-Baden.** — Eaux chloruro-sodiques du grand duché de Bade. Température de  $45$  à  $65^\circ$ ; résidu salin de 3 gram. par litre, dont 2 gram. de chlorure de sodium.

APPLICATIONS. — Scrofule, rhumatisme.

**Badiane.** (Voy. *Anis étoilé*.)

**Baguenandier.** — Le baguenandier commun, ou *séné* d'Europe (*Colutea arborescens*), de la famille des Papilionacées, a des propriétés analogues à celles du *séné*, mais plus faibles. On isolera sans doute, plus tard, un principe actif analogue à celui du *séné*, et qui pourra être dénommé la *colutéine*.

**Bankoul** (Huile de). — L'*Aleurites triloba* ou *noyer de Bankoul*, *noyer des Moluques*, fournit à la matière médicale une huile purgative analogue à celle du ricin, mais d'action plus douce.

**Bagnoles.** — Cette station hydrominérale, située dans le département de l'Orne,

par  $163^m$  d'altitude, a des eaux faiblement minéralisées, complexes, sulfato-calciques, chloruro-sodiques, ferrugineuses. Température,  $25$  à  $27^\circ$ . Saison: du 15 mai au 1<sup>er</sup> novembre.

APPLICATIONS. — Dyspepsie, gastralgie, dysenterie, paralysies.

**Balaruc.** — Station thermale placée au niveau de la mer, sur les bords de l'étang de Thau, dans l'Hérault. Cette eau, chloruro-sodique, d'une température de  $45^\circ,9$ , contient, par litre, 6 gram. 80 centigr. de chlorure de sodium et 1 gram. 7 centigr. de chlorure de magnésium. Les *boues* de Balaruc sont un mélange d'argile et des sels dissous dans l'eau. Saison d'avril à novembre.

APPLICATIONS. — Scrofule, rhumatisme, hémiplegies, paraplégies, ataxie locomotrice progressive.

**Bardane.** — La bardane (*Lappa major*), de la famille des Composées, est une plante qui mérite peu les éloges qu'on lui

a donnés comme dépurative et antisyphilitique.

**Baréges.** — Station hydrothermale des Hautes-Pyrénées, située par  $1270^m$  d'altitude. Ses eaux sont chaudes, minéralisées par le sulfure de sodium. Saison: juillet et août.

APPLICATIONS. — Scrofule, maladies chroniques de la peau, rhumatisme, syphilis, ostéites, traumatismes anciens.

**Baryum.** — Métal terreux, obtenu par Davy en 1808, en décomposant la baryte par la pile. Il est, bien entendu, sans usages en médecine. La baryte caustique ( $BaO$ ) pourrait, mais sans avantages, remplacer la potasse caustique. L'hydrate de baryte ( $BaO H^2O$ ), qui s'obtient en éteignant la baryte caustique dans l'eau, constitue en dissolution l'eau de baryte, qui n'a que des usages chimiques.

**Basilic.** — Le basilic (*Ocimum basilicum*) est une plante annuelle originaire de l'extrême Orient, et qui appartient à la famille des Labiées. Elle doit son odeur et ses propriétés à une essence qu'il conviendrait sans doute de lui substituer pour l'usage médical.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action stimulante à petites doses, antispasmodique.

APPLICATIONS. — Médicament antispasmodique, nervin, céphalique, sternutatoire.

**Bébéru.** — Le bébéru (*Nectandra Rodiei*), appelé aussi *bois à cœur vert* (*green heart* des Anglais), est fourni par la famille des Lauracées et provient de la Guyane. On emploie l'écorce et l'amande, qui contiennent un alcaloïde, la *bébérine*, matière incristallisable, peu soluble dans l'eau, soluble dans l'alcool, l'éther.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Amer, tonique, fébrifuge.

**Belladone.** — La belladone (*Atropa belladonna*), de la famille des Solanacées, tribu des Atropées, contient dans ses racines, ses feuilles et ses semences, un alcaloïde d'une extrême énergie, l'*atropine*, qui en résume assez fidèlement les propriétés. Cet alcaloïde s'y trouve à l'état de malate acide d'atropine, associé à de la gomme, de l'amidon, de la chlorophylle, du ligneux, des sels. La racine contient

des quantités plus constantes d'atropine que les feuilles et devrait être seule employée en médecine.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. (Voy. *Atropine*.)

**Benjoin.** — Le benjoin est un baume qui distille par incisions du bois du *Styrax benzoin*, de la famille des Styracinéées. Il contient de l'acide benzoïque et une essence analogue à l'essence d'amandes amères, et qui n'est autre chose que de l'hydrure de benzoïle. On en connaît deux espèces: le benjoin en sorte et le benjoin en larmes, ou amygdaloïde.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Analogues à celles des balsamiques; l'acide benzoïque qu'il contient passe dans les urines à l'état d'acide hippurique.

**Benzine.** — Cette substance est appelée aussi *hydrure de phényle*, *benzol*. Sa formule est  $C^6 H^6$ . On l'obtient en distillant l'acide benzoïque avec un excès de chaux ou, plus économiquement, en distillant l'huile de goudron. C'est un liquide incolore, à odeur suave, pesant 0,899, bouillant à  $82^\circ$ , cristallisant à  $0^\circ$ ; soluble dans l'alcool, l'éther, l'esprit de bois, insoluble dans l'eau. La benzine dissout le caoutchouc, la gutta-percha, la cire, le soufre, le phosphore, l'iode. Elle est très-inflammable et brûle avec une flamme fuligineuse (Malaguti).

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Analogue à celle de l'essence de térébenthine, du pétrole.

APPLICATIONS. — Analgésique, parasiticide, vermifuge, antispasmodique.

**Benzoates d'ammoniaque.** — Il en existe deux: l'un neutre  $C^7 H^5 O^2 Az H^4$ , l'autre acide. Ce dernier se produit quand on laisse évaporer à l'air une solution de benzoate neutre, et par le fait du dégagement d'une partie de l'ammoniaque. Sels cristallisés, déliquescents, solubles dans l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Diurétique; médicamenteux de la diathèse urique.

**Benzoïque** (acide). — Cet acide a pour formule  $(C^7 H^5 . CO . OH)$ . Il s'obtient en décomposant par l'acide chlorhydrique l'acide hippurique des urines des herbivores, ou en oxydant les matières albu-

minoïdes par le permanganate de potasse. Corps blanc, cristallisant en aiguilles par sublimation; soluble dans l'alcool et l'éther, soluble dans 1,000 parties d'eau, fondant à 121°, bouillant à 249°.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Propriétés stimulantes analogues à celles du benjoin.

**Bergamote** (Essence de). — Fournie par l'écorce du limettier bergamotier (*Citrus limetta*), de la famille des Aurantiacées.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Stimulante, antispasmodique.

**Bétoïne.** — La bétoïne (*Betonica officinalis*), de la famille des Labiées, est une plante indigène, vivace, dont les racines, les feuilles et les fleurs, contiennent une résine amère et aromatique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Action émétique et purgative très-faible; amer aromatique; emploi comme fébrifuge, béchique, sternutatoire.

**Beurre de cacao.** — Matière grasse de l'amande du cacao (*Theobroma cacao*), de la famille des Byttneriacées. C'est un mélange d'oléine et de stéarine. Certains cacaos en contiennent 50 pour 100. Il fond à +30°.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Aliment gras, excipient de médicaments actifs.

**Bex.** — Les eaux de Bex, dans le canton de Vaud, par 370<sup>m</sup> d'altitude, sont chloruro-sodiques froides. Leur salure est de 27 gram. par litre. Les eaux-mères de Bex, seules employées, contiennent par litre 33,9 de chlorure de sodium, 142,80 de chlorure de magnésium, 212 de chlorures de calcium, de potassium; 0,65 de bromure de magnésium et 0,08 d'iodure de magnésium.

**APPLICATIONS.** — Rhumatismes, scrofules, paralysies.

**Bicarbonat de magnésie.** — Ce sel a pour formule  $(CO^2)^2H^2Mg$ . C'est la *magnésie fluide* des Anglais (*fluid magnesia*). On le prépare en faisant arriver du gaz acide carbonique dans une bouillie de magnésie blanche, lourde, et d'eau distillée.

**APPLICATIONS.** — Dyspepsie, pyrosis, diathèse urique; emploi comme laxatif.

**Bicarbonat de soude.** — Le bicarbonate de soude,  $(CO^2HNa)$ , est un sel blanc, cristallisant en prismes, soluble dans 10 parties d'eau, à réaction alcaline.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Alcalin, absorbant, tempérant, eupeptique.

Cet acide s'obtient en faisant réagir, sous l'action des rayons solaires, du chlorure de l'acide acétique hydraté.

**APPLICATIONS.** — Caustique.

**Bichlorure de méthylène.** — Ce corps, appelé aussi *chlorure de méthyle monochloré*, a pour formule  $CH^2Cl^2$ . Il précède le chloroforme  $(CHCl^3)$  dans la série des chlorures de méthyle chlorurés; c'est un liquide d'une densité de 1,34, bouillant à 30°5.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**

— Action anesthésique analogue à celle du chloroforme, un peu plus rapide; réveil prompt; vomissement dans le neuvième des cas environ.

**Bichromate de potasse**  $(Cr^2O^7K^2)$ . — Sel cristallisé en tables rectangulaires rouges, donnant une poussière orange; soluble dans 10 parties d'eau froide.

**APPLICATIONS.** — Antisyphilitique.

**Bière de spruce.** — C'est une bière préparée avec une décoction concentrée des jeunes rameaux de l'*abies nigra* et additionnée de gingembre.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Action diurétique et antiscorbutique.

**Bigorre (Bagnères de).** — Station thermale des Hautes-Pyrénées, située par 579<sup>m</sup> d'altitude. Eaux sulfatées calciques (en moyenne, 1 gram. 84 de sulfate de chaux par litre), carboniques et sulfureuses faibles.

**APPLICATIONS.** — Rhumatisme, névroses, chlorose, anémie.

**Bioxyde d'hydrogène.** — Ce corps, qui a pour formule  $H^2O^2$ , se prépare en traitant le bioxyde de baryum,  $BaO^2$ , par l'acide chlorhydrique. C'est un liquide incolore, inodore, d'une densité de 1,452, se décomposant au-dessus de 20°.

**Birmenstorff.** — Station suisse, dans le canton d'Argovie, située par une altitude de 539<sup>m</sup>. Son eau est froide (10°). Elle contient par litre 22 gram. de sulfate de magnésie, 7 gram. 08 de sulfate de

soude et, de plus, 1,046 de chlorure de magnésium. Elle est moins désagréable que l'eau naturelle de Sedlitz et celle de Pullna.

**APPLICATIONS.** — Celle des eaux purgatives.

**Bistorte.** — La bistorte (*Polygonum bistorta*) appartient à la famille des Polygonées. Cette plante, appelée aussi *renouée*, fournit à la matière médicale sa racine, qui contient du tannin et de l'acide gallique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Astringent, hémostatique, dépresseur des sécrétions normales et pathologiques.

**Bitartrate de magnésie.** — Ce sel est l'analogue du bitartrate de potasse.

**APPLICATIONS.** — Préparation d'une limonade tartro-magnésienne laxative et tempérante.

**Bitartrate de potasse.** — Le bitartrate de potasse  $(C^4H^4O^6KH)$ , ou *crème de tartre*, se retire de la crème de tartre des tonneaux; acide peu soluble dans l'eau.

**APPLICATIONS.** — Tempérant, laxatif; peu employé à cause de son insolubilité.

**Bittera.** — Le bittera, ou *bois amer de Saint-Martin* (*Bittera febrifuga*), est un arbre des Antilles, de la famille des Térébinthacées. C'est le *bitter-ash* ou *frêne amer* des Anglais. Girardias a trouvé dans le bois du bittera un principe amer cristallisé, vingt fois plus amer que le sulfate de quinine, et qu'il a proposé d'appeler *bittérine*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**

— Amic et Chapuis, qui ont étudié cette substance, établissant le peu d'intensité des effets physiologiques de la bittérine, ont constaté cependant qu'ils se rapprochaient de ceux de la quinine et qu'elle pouvait produire des bourdonnements d'oreille, quelquefois un peu de surdité. Pas d'effets gastriques appréciables.

**Blanc de baleine.** — Le blanc de baleine, huile de cachalot ou *cétine, spermaceti*, est retiré de la cavité crânienne de divers cachalots, en particulier du *macrocephalus physeter*. C'est une substance blanche, cristalline, fondant à 49°, soluble dans l'alcool, les huiles grasses et volatiles. C'est un composé d'acide cétique et d'éthyl.

**Blanc d'œuf.** — Composée d'albumine,

15,5; mucus, 4,5; eau alcalisée par le soude, 80, cette substance est contenue dans un réseau membraneux nommé *oonin*.

**Bleu de Prusse.** — C'est le cyanure ferroso-ferrique, dont la formule est représentée par  $(FeCy^6)^3Fe^2$ . Substance solide d'un beau bleu, inodore, insoluble dans l'eau, l'alcool, l'éther et les acides étendus.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Analogues à celles des cyaniques; activité douteuse.

**Bois de couleuvre.** — Ce bois provient d'une racine de l'Inde. Il est toxique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Amer, vermifuge antivenimeux (?)

**Borax.** — Le borax ou borate de soude  $Bo^4O^7Na^2 + 10H^2O$ , est un sel blanc, à réaction alcaline, soluble dans 2 parties d'eau bouillante et 10 d'eau froide, susceptible de revêtir deux formes cristallines différentes: celle du prisme et celle de l'octaèdre; le borax ordinaire est prismatique.

**Bordeaux (Vins de).** — Ces vins appartiennent à la catégorie des vins rouges, austères. Le bordeaux premier choix, le bordeaux fin et le bordeaux ordinaire, constituent trois groupes naturels de ces vins. Au premier se rattachent le *Château-Margaux*, le *Laffite*, le *Latour*, le *Haut-Brion*, d'une spirituosité de 8,7 à 9; au groupe des bordeaux fins appartiennent le *Mouton-Branne*, le *Léoville*, le *clos d'Estournel*, etc.

**APPLICATIONS.** — Vin par excellence des valétudinaires qui ont besoin d'être tonifiés sans être stimulés.

**Borotartrate de potasse.** (Voy. *Crème de tartre soluble*.)

**Borotartrate de potasse et de magnésie.** — Ce sel, proposé par Garot en 1848, se prépare en traitant la crème de tartre soluble par le carbonate de magnésie; il se dissout dans 8 ou 10 fois son poids d'eau andulée par l'acide citrique.

**APPLICATIONS.** — Tempérant, laxatif.

**Boules de Nancy.** — Ces boules, appelées aussi *boules de Mars*, sont préparées avec le résidu d'une décoction de limaille de fer et d'espèces vulnéraires, que l'on fait bouillir dans de l'eau contenant du tartre brut et des espèces vulnéraires; on

évapore, et le résidu subit un traitement analogue au précédent. Ces boules pèsent 30 gram.

**Bourbon-l'Archambault.** — Cette station est située dans l'Allier, par 242 mètres d'altitude. Ses eaux sont très-chaudes (50°). Elles contiennent 4 gr. 35 de résidu salin, dont 2,24 de chlorure de sodium, 1,35 de bicarbonates alcalins.

APPLICATIONS. — Scrofule, rhumatisme, goutte.

**Bourbon-Lancy.** — Cette station, située dans le département de Saône-et-Loire, a des eaux chloruro-sodiques faibles (1 gr. 26 centigram. en moyenne par litre), d'une température variant, suivant les sources, de 28° à 56°. Saison: du 1<sup>er</sup> juin au 15 septembre.

APPLICATIONS. — Rhumatisme, syphilis constitutionnelle, anciens traumatismes.

**Bourbonne-les-Bains.** — Bourbonne-les-Bains est située dans la Haute-Marne, près de Langres, par une altitude de 225 mètres. L'eau de Bourbonne a une température qui varie, suivant les sources, de 55° à 65°. Elle contient 7 gr. 63 de résidu salin, dont 5 gr. 8 de chlorure de sodium. La saison s'étend du 15 juin au 15 octobre.

APPLICATIONS. — Anémie, rhumatisme, scrofules.

**Bourboule (Eau de la).** — Station hydrominérale du Puy-de-Dôme, à 846<sup>m</sup> d'altitude. Ces eaux, d'une température de 48° à 35°, contiennent par litre un peu plus de 3 gram. de chlorure de sodium. Elles sont arsenicales et renferment de 12 milligr. d'arséniate de soude (Grand-Bain) à 72 milligr. de ce sel (source de la Rotonde). Saison: du 1<sup>er</sup> juin au 30 septembre.

APPLICATIONS. — Celles des eaux chlorurosodiques et de l'arsenic (paludisme chronique, névroses, rhumatisme, dermatoses, phthisie, scrofule).

**Bourdaine.** — L'écorce de bourdaine est fournie par le *rhamnus frangula*, de la famille des Rhamnées.

APPLICATIONS. — Purgatif hydragogue.

**Bourgogne (Vins de).** — Les vins de Bourgogne sont des vins rouges austères, d'une spirituosité plus élevée que celle des bordeaux, et plus aromatiques. On les divise en: 1° vins de la côte de Nuits, dont

les espèces les plus renommées sont le *Chambertin*, le *Romanée*, le *Nuits*, le *Clos-Vougeot*; 2° vins de la côte de Beaune qui renferment jusqu'à 20 pour 100 d'alcool, et parmi lesquels se remarquent le *Volnay*, le *Beaune*, le *Pomard*.

APPLICATIONS. — Vins toniques, stimulants, ne convenant pas aux sujets irritables, enclins à l'insomnie.

**Bourgeons de sapin.** — Ces bourgeons sont fournis par le sapin vrai (*Abies pectinata*), de la famille des Conifères. Ils contiennent de l'essence de térébenthine et une résine.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Propriétés faibles, représentant en petit celles de l'essence et du baume de térébenthine.

**Bourrache.** — La bourrache (*Borrago officinalis*), de la famille des Borraginées, fournit ses sommités fleuries à la matière médicale. Elle contient 18 pour 100 de mucilage et des sels de potasse à acides végétaux.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Emolliente, action sudorifique et diurétique contestée.

**Brighton.** — Ville du comté de Sussex, située en face de Dieppe. Station estivale et bains de mer.

**Bristol.** — Ville de la côte occidentale d'Angleterre, située sur l'Avon. Station estivale.

**Bromal.** — Le bromal (C<sup>2</sup>Br<sup>2</sup>OH) est liquide; il se prépare par la réaction de l'acool anhydre sur le brome; au contact d'un alcali, il se transforme en un formiate alcalin et en bromoforme.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action plutôt hyperesthésique qu'anesthésique; excitation musculaire; hyper-sécrétion du mucus bronchique. Applications nulles jusqu'ici.

**Bromé.** — Ce corps simple, trouvé en 1826 par Balard, est liquide, de couleur rouge hyacinthe, d'odeur désagréable; densité à 0° de 3,18; solidifiable à - 20°. Il est soluble dans 33 parties d'eau; très-soluble dans l'alcool, l'éther, le sulfure de carbone.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action et propriétés assez analogues à celles de l'iode.

**Bromhydrate de cicutine.** — Ce sel, dont la formule est C<sup>8</sup>H<sup>15</sup>AzHBr, préparé pour la première fois par Mourrut, cristallise en prismes rhomboïdaux; il est soluble dans l'eau, l'alcool et l'éther.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Analogues à celles de la cicutine, à laquelle ce sel peut être substitué, comme étant d'un dosage plus facile et pouvant être administré par voie hypodermique.

**Bromhydrates de quinine.** — Il existe deux bromhydrates de quinine: le neutre (C<sup>20</sup>H<sup>24</sup>Az<sup>2</sup>O<sup>2</sup>HBr2H<sup>2</sup>O) et le bromhydrate acide, qui contient deux molécules d'acide bromhydrique et six molécules d'eau; le premier contient 75 de quinine pour 100, et le second 60 seulement; soluble dans 5 d'eau bouillante et 60 d'eau froide.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Analogues à celles des autres sels de quinine, avec atténuation, paraît-il, des effets cérébraux de ce médicament.

**Bromoforme (CH.Br<sup>3</sup>)** Le bromoforme ou brométhéride est un liquide incolore, d'une densité de 2,13, presque insoluble dans l'eau; soluble dans l'alcool, l'éther, les essences; dissolvant l'iode avec une couleur cramoisie.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action analogue à celle du chloroforme, plus rapide et moins prolongée.

**Bromure d'ammonium.** — (BrAzH<sup>4</sup>) C'est un sel blanc cristallisant en cubes, déliquescent.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Assez analogues à celles du bromure de potassium.

**Bromure de calcium.** — Ce sel, qui a pour formule CaBr<sup>2</sup>, est encore peu connu.

**Bromure de fer.** — On connaît deux bromures de fer: le bromure ferreux, d'une couleur blanc sale, et le bromure ferrique, de couleur rouge orange.

APPLICATIONS. — Cas dans lesquels l'anémie et l'état scrofuleux sont associés.

**Bromure de lithium.** — Ce sel, dont la formule est LiBr, s'obtient par la réaction du bromure de calcium sur le carbonate de lithine.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Médicament dialytique, goutte, rhumatisme.

**Bromures de mercure.** — On en connaît deux:

1° Le *protobromure*, correspondant par la composition au calomel et au proto-iode de mercure; il est blanc, insoluble; sa formule est Hg<sup>2</sup>Br<sup>2</sup>.

2° Le *deutobromure*, cristallisant en aiguilles blanches, fusible et volatil; très-soluble dans l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Propriétés très-analogues à celles des iodures de mercure correspondants.

**Bromure de zinc.** — Le bromure de zinc (Zn Br<sup>2</sup>) s'obtient en faisant arriver du brome en vapeur sur du zinc chauffé au rouge. Ce médicament a été proposé récemment par Gibb, à titre d'antispasmodique.

**Brou de noix.** — C'est le sarcocarpe charnu du fruit du *Juglans regia* ou noyer commun, de la famille des Juglandées. Le brou contient une essence, du tannin et une matière âcre qui se colore en noir au contact de l'air; il a une odeur forte, assez analogue à celle de l'iode.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Astringent, antiscrofuleux, dépresseur des sécrétions.

**Brucine.** — La brucine, ou *pseudangustine*, a été découverte par Pelletier et Caventou dans l'écorce du vomiquier (*Strychnos nux vomica*). Elle y existe à l'état de gallate acide de brucine. Anhydre quand elle est amorphe, la brucine, combinée avec 8 éq. d'eau, cristallise en prismes obliques à 4 pans. Elle est soluble dans 850 parties d'eau froide et 500 parties d'eau bouillante; elle est très-soluble dans l'alcool. L'acide nitrique la colore en rouge; cette couleur vire au violet quand on ajoute du protochlorure d'étain. Les sels de brucine sont solubles, cristallisables, amers, et rougissent par l'acide nitrique.

Le professeur Edmann et le docteur Fuss affirment que la brucine et la strychnine ne sont qu'un même alcaloïde; suivant cette manière de voir, la brucine ne serait que de la strychnine mêlée d'une certaine quantité de matière colorante, ce qui expliquerait sa moindre activité à dose égale. Il est difficile d'adopter cette manière de voir, si l'on songe que la strychnine est cinq fois moins soluble que la brucine; qu'elle cristallise dans un sys-

tème différent et qu'elle ne rougit pas par l'acide azotique. Il y a là, on le voit, des différences très-sérieuses; d'ailleurs, elles concordent avec des nuances d'action physiologique et thérapeutique très-apparentes, bien que leur nature ne soit pas encore suffisamment déterminée.

**Bryone.**—La racine de bryone, fournie par la *bryonia dioica* (couleuvrée, vigne blanche), de la famille des Cucurbitacées,

contient un principe azoté encore mal défini, la *bryonine*, à laquelle on attribue les propriétés drastiques de la plante, et un suc âcre et caustique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Action irritante locale, purgatif drastique.

**Bussang.**—Eaux ferrugineuses bicarbonatées, d'une température de 13°, situées dans les Vosges.

## C

**Cabaret.**—Le cabaret ou *asaret* (*Asarum europæum*), de la famille des Aristolochiées, fournit à la matière médicale sa racine ou rhizome, d'odeur forte, de saveur âcre, qui contient une essence, une huile grasse, une matière analogue à la *cytisine*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Émétique, sternutatoire.

**Cachou.**—Le cachou est une gomme résine astringente, qui est fournie par trois végétaux : les feuilles du *gambir* (*Uncaria gambir*); les noix ou semences de l'Arc (*Areca catechu*); et le bois d'un acacia (*Acacia catechu*). On en connaît deux variétés : le cachou pâle, venant de Singapour, fourni par l'*uncaria Gambir*, et le brun, fourni par l'*acacia catechu*. La variété brune est la meilleure. Cette dernière contient 50,4 de tannin, tandis que la sorte pâle n'en contient que 48,5. Indépendamment de ce principe, on trouve dans les divers cachous de l'acide mimotannique, du catéchin et de l'acide catéchique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Astringent, hémostatique, dépresseur des sécrétions normales et pathologiques.

**Café.**—Le café (*Coffea arabica*), de la famille des Rubiacées, est, en même temps qu'un aliment qui a sa place entre les plus usuels et les plus répandus, un médicament de premier ordre et auquel il ne manque que d'être étudié attentivement pour prendre son rang en thérapeutique.

Le café présente une composition chimique très-complexe. Payen lui a assigné la composition suivante : cellulose, 34; eau hygroscopique, 12; substances grasses, 10,13; glycose, dextrine, acide végétal indéterminé, 15,5; légumine, caféine, glu-

tine, 10; chloroginate double de potasse et de caféine, 3,5 à 7; organisme azoté, 3; caféine libre, 0,03; huile essentielle concrète, insoluble, 0,001; essence aromatique fluide à odeur suave et essence aromatique âcre, 0,002; substances minérales (phosphates, sulfates, silicates de potasse et de magnésie), 6,697. (Payen, *Comptes rendus de l'Acad. des sciences*, 1846, 3<sup>e</sup> mémoire, p. 249, et *Mém. sur le café in Ann. de physique et de chimie*, 1849, 3<sup>e</sup> série, t. XXXVI, p. 108.) La composition chimique du café se rapproche assez de celle du thé. La torréfaction détruit quelques-uns de ses principes, détermine de nouvelles combinaisons et développe cet arôme empyreumatique qui se retrouve dans l'infusion et lui donne en même temps sa saveur et son odeur suaves. Sous son influence, le grain de café perd de son poids et augmente de volume. La perte du poids est de 18 p. 100 dans une torréfaction bien conduite et qui donne au café la couleur aile de hanneton, recommandée par l'expérience et par les gourmets. La *caféine*, huile volatile provenant de la transformation pyrogénée de l'acide cafétannique, a des propriétés stimulantes qui établissent entre le café cru et le café torréfié une différence thérapeutique, mais légère, et dont on peut, dans la pratique, se dispenser de tenir compte.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**—Stimulation cérébrale, action noosthénique et agrypnologique; effet digestif, diurèse.

**APPLICATIONS.**—Coma morbide et toxique, migraines et céphalées, fièvres intermittentes, névralgies rhumatismales, étranglement herniaire, asthme gouteux, gravelle.

**Caféine.**—Cette substance se retrouve dans le thé, sous forme de *théine*; dans le cacao, sous forme de *théobromine*; dans le guarana (*Paullinia sorbilis*), de la famille des Sapindacées, sous forme de *guaranine*. De saveur amère, cet alcaloïde cristallise en aiguilles; il est soluble dans l'eau (50 p. d'eau froide), dans l'alcool, l'éther, les acides, les alcalis. Il fond à 78° et se sublime sans altération.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**—1° Sédation circulatoire; 2° action agrypnologique, douteuse ou nulle; 3° action stimulatrice sur les fibres lisses; 4° influence sur la diminution de l'urée et des urates; 5° action diurétique.

**APPLICATIONS.**—Rhumatisme, goutte, névralgies crâniennes.

**Caillcedra.**—Le caillcedra provient du *kaya senegalensis*, de la famille des Cérélacées, plante de la Sénégambie.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Amer, fébrifuge.

**Caïnça.**—Le caïnça est une racine brésilienne fournie par le *chiococca anguifuga*, de la famille des Rubiacées, à odeur nauséuse, à saveur âcre et amère, ayant un aspect assez analogue à celui de certaines sortes d'ipéca. Elle contient une matière grasse verte, tenant en dissolution l'essence à laquelle elle doit son odeur, une matière colorante jaune, un principe cristallisable, l'*acide caïnçique*, soluble dans l'alcool et les alcalis; on y trouve aussi de l'*émétine*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Diurète-émétique.

**Cajeput** (Huile de).—C'est l'essence obtenue par distillation des feuilles du *mélaleuca minor*, de la famille des Myrtacées. Cette essence est verdâtre, à odeur spéciale, comparée par Neligan à un mélange d'odeur de rose, de camphre et de menthe; à saveur chaude; d'une pesanteur spécifique de 0,919; soluble dans l'alcool.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**—Action irritante locale; stimulation cardio-vasculaire.

**APPLICATIONS.**—Stimulant diffusible, antispasmodique, carminatif.

**Calamus.**—On donne ce nom, en pharmacologie, à la racine de l'*acorus calamus*, de la famille des Aroïdées.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**—Stimulant, apéritif, nervin.

**APPLICATIONS.**—Antispasmodique, tonique, emménagogue.

**Calomel.**—Le calomel, appelé aussi *mercure doux*, *calomelas*, a pour formule  $Hg^2Cl^2$ . Préparé par voie humide, il est plus actif et porte le nom de *précipité blanc*. Le calomel sublimé, et dont les vapeurs sont condensées dans une grande masse d'air, reçoit le nom de *calomel à la vapeur*. Ce sel est blanc, légèrement jaunâtre; il noircit un peu à l'air, par un fait de décomposition partielle et de mise à nu de mercure divisé; il cristallise en prismes; sa densité est de 7,17; insoluble dans l'eau, l'alcool et l'éther, il fournit du sublimé par l'action du sel ammoniacal, du sel marin, du chlorure de potassium; d'où son incompatibilité avec ces substances. Les amandes amères sont dans le même cas, l'action de l'hydrure de benzyle sur le calomel produisant du sublimé et de l'acide cyanhydrique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**—Elle est semblable à celle du mercure, sauf l'action purgative. (Voy. *Mercur*.)

**APPLICATIONS.**—Sialorrhéique, purgatif, antisyphilitique, vermicide, cholagogue.

**Camomille romaine.**—La camomille romaine (*Anthemis nobilis*), de la famille des Composées, fournit à la matière médicale ses fleurs, qui contiennent un principe amer, du camphre, une essence, du tannin.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Action apéritive, parfois nauséuse, carminative, antispasmodique, fébrifuge.

**Camphre.**—Le camphre est une essence concrète, oxygénée, fournie principalement par le *laurus camphora* du Japon et le *dryobalanops camphora* de Bornéo. La plupart des Labiées fournissent aussi du camphre. On obtient, enfin, un camphre artificiel en soumettant diverses essences à l'action d'un courant de gaz acide chlorhydrique. La formule du camphre du Japon est  $C^{10}H^{16}O$ . C'est une substance blanche, plus légère que l'eau (0,987), à saveur âcre, fraîche, amère, à odeur spéciale; fondant à 175°, bouillant à 204°, brûlant avec une flamme fuligineuse, soluble au 100° dans l'eau, très-