

que chez l'adulte et qu'il faut employer des sondes de plus forte courbure.

La détermination du calibre de la sonde pour les différents âges est un point de pratique qui n'a suscité jusqu'ici aucune recherche. Mon excellent collègue, le professeur Dubrueil, que j'ai interrogé au sujet de cette graduation, a bien voulu me communiquer à ce propos la note suivante : « Chez l'adulte, la sonde ordinaire présente un diamètre de 7<sup>mm</sup> environ. Chez l'enfant naissant, il est prudent d'employer une sonde dont le calibre ne dépasse pas 2<sup>mm</sup>. Ce diamètre devra être conservé jusqu'à l'âge de deux ans. De deux ans à cinq ans, on peut employer une sonde de 3<sup>mm</sup>. De cinq ans à huit ans, on peut recourir à un calibre de 4<sup>mm</sup>. Vers huit ans, on devra se servir d'une sonde de 5<sup>mm</sup> et conserver ce calibre jusqu'à douze ans. De douze à seize, on se servira de sondes de 6<sup>mm</sup>. »

Dans le plus grand nombre des cas, l'enfant peut être suffisamment contenu pour que le cathétérisme soit facile ; mais, si l'on rencontrait une indocilité trop grande ou si le spasme du canal s'opposait au cathétérisme, il ne faudrait pas hésiter à faire intervenir la chloroformisation.

## DICTIONNAIRE

# DE PHARMACOLOGIE <sup>(1)</sup>

COMPRENANT

LES STATIONS CLIMATIQUES ET LES EAUX MINÉRALES

LES PLUS IMPORTANTES

### A

**Absinthes.** — Les absinthes sont des plantes de la famille des Composées. On en emploie quatre espèces : 1<sup>o</sup> la grande absinthe (*Artemisia absinthium*), 2<sup>o</sup> la petite absinthe (*Artemisia pontica*), 3<sup>o</sup> l'absinthe maritime (*Artemisia maritima*), 4<sup>o</sup> l'absinthe glaciale (*Artemisia glacialis*). L'absinthe officinale est la grande absinthe (*Artemisia absinthium*).

Cette plante contient, indépendamment d'un extractif amer (*absinthine*) et d'une matière résinoïde soluble dans l'eau froide, peu soluble dans l'alcool, une essence, qui est verte et âcre.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Celle des essences en général, avec électivité spéciale sur le système nerveux ; céphalalgie, vertiges ; confusion actuelle des accidents de l'absinthisme avec ceux de l'alcoolisme ; action apéritive due à l'*absinthine*.

**APPLICATIONS.** — Apéritive, stimulante, vermicide, fébrifuge.

**Acétate d'ammoniaque.** — Ce sel s'obtient par l'action de l'acide acétique

sur le carbonate d'ammoniaque. Il a pour formule  $C^2H^3O^2.AzH^4$ . C'est une substance blanche, solide, à odeur piquante et ammoniacale, très-soluble dans l'eau et dans l'alcool. On ne l'emploie que sous forme d'une solution incolore, d'odeur et de goût désagréables, d'une densité de 1,036.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Action stimulante diffusible, diaphorétique.

**APPLICATIONS.** — Régulateur des fonctions nerveuses ; antispasmodique, avec électivité sur le spasme utérin ; antagoniste de l'alcoolisme aigu.

**Acétates de cuivre.** — On connaît plusieurs acétates de cuivre : 1<sup>o</sup> l'*acétate neutre*, ou verdet cristallisé  $(C^2H^3O^2)^2Cu$ , 2<sup>o</sup> un *acétate bibasique* bleuâtre, 3<sup>o</sup> le *verdet* de Montpellier, mélange de plusieurs acétates basiques.

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

**Acétates de plomb.** — On emploie en médecine l'*acétate neutre de plomb*  $(C^2H^3O^2)^2Pb + 3H^2O$  ou sel de Saturne, à

(1) J'ai adopté, pour les substances chimiques, la notation atomique, comme étant le plus en rapport avec les tendances de la chimie contemporaine ; mais, par respect pour les habitudes, j'ai conservé les anciennes dénominations de *sulfate de soude*, *azotate de potasse*, au lieu de *sulfate de sodium*, *azote de sodium* ; d'*acide sulfurique anhydre*, au lieu d'*anhydride sulfurique*, etc.

saveur sucrée ou astringente, cristallisant en prismes rhomboïdaux, soluble dans les  $\frac{7}{100}$  de son poids d'eau; 2° l'*extrait de Saturne*, mélange d'acétate tribasique de plomb et d'acétate sesquibasique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Les acétates de plomb ont une action locale, styptique et astringente. A l'intérieur, et donnés par doses prolongées, les acétates de plomb produisent le saturnisme, que caractérisent des coliques avec contraction des muscles abdominaux, rétraction des testicules, une profonde altération du sang, de l'ictère, de l'amaigrissement, une cachexie nutritive, des névralgies, des arthralgies; puis de l'anesthésie, une paralysie portant électivement sur les muscles postérieurs de l'avant-bras, de l'albuminurie, des accès d'encéphalopathie.

**APPLICATIONS.** — Astringent, styptique, résolutif (brûlures, bosses sanguines, inflammations), hémostatique.

**Acétate de potasse.** — Ce sel, qui portait jadis le nom de *terre foliée de tartre*, a pour formule  $(C^2H^3O^2)K$ . Il est déliquescents, neutre, soluble dans l'eau et l'alcool, et cristallise en paillettes.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Agit surtout comme alcalisant de l'urine et des sécrétions de la peau par le fait de sa combustion, qui le transforme en carbonate et, au moment où il est éliminé par la sueur et les urines, il excite ces sécrétions.

**APPLICATIONS.** — Diurétique, alcalisant, tempérant, dépuratif (?).

**Acétique (acide).** — On emploie en médecine deux sortes d'acide acétique: 1° le *vinaigre radical*, obtenu en distillant de l'acétate de cuivre, et qui sert à la préparation des *sels d'Angleterre*, qui ne sont autre chose que du sulfate de potasse cristallisé, arrosé de vinaigre radical; mais le plus souvent on substitue l'acide acétique cristallisé au vinaigre radical, pour la préparation de ces flacons; 2° l'acide acétique monohydraté ou cristallisable  $(C^2H^3O^2H)$ .

L'acide acétique, qui cristallise vers  $+4^\circ$ , est liquide, d'odeur piquante, caustique; il émet une vapeur inflammable; la chaleur le décompose en oxyde de carbone, carbone et hydrogène carbonés: il se

produit aussi de la benzine et de la naphthaline (Pasteur). Il dissout le camphre, le gluten, les résines, la fibrine, le blanc d'œuf; il est miscible en toutes proportions à l'eau, à l'éther et au plus grand nombre des essences. C'est la base des vinaigres, qui jouent dans l'alimentation et la cosmétique un rôle si considérable. L'acide acétique est incompatible avec les alcalins, les sels métalliques.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Action locale rubéfiante, vésicante. Absorbé, cet acide étendu saturé des bases, se transforme en acétates qui se brûlent et deviennent des carbonates, qui agissent comme tels et alcalisent la peau et les urines.

**APPLICATIONS.** — Rubéfiant, vésicant, destructeur des tissus épidermiques, anérisique; à l'intérieur, désaltérant, tempérant, alcalisant.

**Ache.** — L'ache (*Apium graveolens*), de la famille des Umbellifères, est la souche sauvage du céleri comestible. On l'appelle aussi *céleri sauvage*, *céleri des marais*. Cette plante doit son odeur à une essence que l'on trouve surtout dans ses graines.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Action stimulante, peut-être aphrodisiaque.

**APPLICATIONS.** — Résolutif local (œdèmes, engorgements laitieux), diurétique, carminatif, fébrifuge (Chomel).

**Aconit.** — Les aconits sont des plantes toxiques de la famille des Renonculacées. Entre les divers aconits (*Ac. napellus*, *anthora*, *lycoctanum*, etc.), l'aconit napel est le seul officinal. On emploie les racines et les feuilles du napel sauvage, récoltées en juin. On trouve dans la feuille d'aconit une essence âcre, de l'acide aconitique, de l'aconitine, etc.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Action locale d'irritation, de chaleur, de fourmillement, d'engourdissement. A l'intérieur, dépression cardio-vasculaire; troubles de la sensibilité; vertiges, céphalalgie; nausées, vomissements; paralysies, prostration, algidité. Ces divers effets ne se trouvent réunis que sous l'impression de doses presque toxiques.

**APPLICATIONS.** — Névralgies, viscéralgies, rhumatisme, palpitations de cœur; diathèses purulente et érysipélateuse, syphilis (?).

**Aconitine.** — Cet alcaloïde, découvert par Brand, puis obtenu à l'état de pureté par Hesse, et en dernier lieu par Hottot et Liégeois, est une substance blanche, légère, amère, peu soluble dans l'eau froide, très-soluble dans l'alcool, l'éther, la benzine et le chloroforme.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Très-analogues à celles de l'aconit. L'aconitine, qui est, en dehors de la conicine et de la nicotine, le plus énergique des alcaloïdes, a les propriétés antinévralgiques de l'aconit, avec électivité très-acusée sur le trifacial, d'où les effets remarquables de cette substance contre la prosopalgie.

**Adraganthe (gomme).** — La gomme adraganthe, fournie par divers *Astragalus* de la famille des Papilionacées, est composée de *tragacanthine*, qui se dissout dans l'eau, et de *bassorine*, qui s'y gonfle.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — C'est une substance neutre, inerte, à usages exclusivement pharmaceutiques.

**Agnus castus.** — L'agnus castus, ou gattilier (*Vitex agnus castus*), appartient à la famille des Verbénacées. On utilise ses baies, qui nous viennent de Sicile et du Levant. Ces baies, noirâtres, à calice persistant, ont une odeur aromatique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Action stimulante, propriété anaphrodisiaque dès lors très-douteuse.

**Aigremoine.** — L'aigremoine (*Agri-monia eupatoria*), de la famille des Rosacées, tribu des Sanguisorbées, fournit ses feuilles à la matière médicale; elles doivent leurs propriétés à un principe analogue au tannin.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Action locale astringente, action générale légèrement stimulante.

**APPLICATIONS.** — Inflammation chronique de la muqueuse de l'arrière-gorge; propriétés alexitères (?).

**Ail cultivé.** — L'ail cultivé (*Allium sativum*), de la famille des Liliacées, ne fournit à la matière médicale que ses bulbes, qui doivent principalement leurs propriétés à une essence sulfurée, le *sulfure d'allyle*, laquelle peut aussi être obtenue en traitant l'essence de moutarde (qui n'est qu'un sulfoeyanate d'allyle) par

la potasse. Indépendamment du sulfure d'allyle, on trouve dans l'ail du mucilage, du sucre, des sels.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Action locale irritante, action générale stimulante. Le sulfure d'allyle n'a pas encore été essayé. Il est probable qu'il y a là un médicament énergétique et, par suite, utile.

**APPLICATIONS.** — Rubéfiant, pyrétogène.

**Aix-la-Chapelle.** — Station hydro-minérale de la Prusse rhénane, située par 180<sup>m</sup> d'altitude. Ses diverses sources contiennent en moyenne 2 gram. 50 centigr. de chlorure de sodium, 50 à 60 centigr. de carbonate de soude, d'autres principes en quantité minime et des gaz azote, acide carbonique, hydrogène protocarboné et sulfhydrique. Saison du 1<sup>er</sup> mai au 1<sup>er</sup> novembre.

**APPLICATIONS.** — Scrofule, rhumatisme, dermatoses chroniques, paralysies, peut-être ataxie locomotrice.

**Aix-en-Savoie.** — Cette station, appelée aussi Aix-les-Bains, est située dans le département de la Haute-Savoie, par 258<sup>m</sup> d'altitude, à proximité de Marlioz et de Challes. Ses eaux sont chaudes (45°); elles contiennent, par litre: 1j3 de litre d'acide sulfhydrique, 1 gram. 18 centigr. de carbonate de chaux et 34 centigr. de sulfate de soude. Saison: du 15 mai au 1<sup>er</sup> novembre.

**APPLICATIONS.** — Scrofules, rhumatisme, dermatoses chroniques, atrophies et paralysies musculaires, peut-être ataxie locomotrice progressive.

**Alcali volatil.** (Voy. *Ammoniaque*.)

**Alchimille.** — L'alchimille vulgaire (*Alchemilla vulgaris*), de la famille des Rosacées, appelée vulgairement *ped-dellion*, entre dans la préparation des mélanges dits *vulnérinaires*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Plante légèrement astringente, assez insignifiante.

**Alcool.** — Le mot générique d'*alcool* exprime en chimie des hydrates de radicaux différents (éthyle, méthyle, amyle, benzyle, propyle, etc.), correspondant à divers acides: acétique, formique, valérique, benzoïque, propionique, etc.) Dans un sens plus limité, on entend par alcool, l'alcool éthylique ou alcool de vin. Cet alcool a pour

formule  $C^2H^5OH$ . On le retire par distillation de toutes les plantes qui, contenant du sucre, ont fermenté directement, ou dont la fécule s'est transformée, au préalable, en matière saccharine. L'alcool anhydre, ou à 100° centésimaux, n'a pas d'usage en médecine. Les alcools à 88, 80 et 56 degrés sont les plus employés. L'alcool pur bout à 78°; à - 100°, il prend une consistance oléagineuse; il se mêle à l'eau avec contraction et chaleur. Il dissout les résines, les essences, l'iode, etc., et joue le rôle le plus utile dans les préparations pharmaceutiques (alcoolés, alcoolats, alcoolatures, extraits alcooliques).

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**—1° *Locale*: astringent, réfrigérant par volatilité; action irritante locale, variable suivant sa concentration; action coagulante; 2° *générale*: stimulation cardio-vasculaire et thermogénétique; action inébrillante; au degré le plus élevé, anesthésie, torpeur, paralysies, coma, asphyxie.

**APPLICATIONS.**—1° *Locales*: réfrigérant, agent de substitution locale, résolutif; 2° *générales*: pyréto-gène, hémostatique, thermogénétique.

**Alcool nitrique.**—L'alcool nitrique, appelé aussi esprit de nitre dulcifié, se prépare avec 1 partie d'acide nitrique marquant 1,309, et 3 parties d'alcool à 85°. C'est une eau de Rabel à base d'acide nitrique. L'éther nitreux qui se forme donne à cet acide alcoolisé une odeur spéciale et très-agréable.

**Aldéhydes.**—Le mot *aldéhyde*, qui signifie *alcool déshydrogéné*, indique une série de composés dérivant des divers alcools auxquels ont été enlevées 2 molécules d'hydrogène. Il y a théoriquement autant d'aldéhydes que d'alcools. Les aldéhydes ne sont que des hydrures de radicaux acides. L'aldéhyde éthylique, la seule dont j'aie à m'occuper, est un *hydrure d'acétyle* ( $C^2H^3O.H$ ). Cette aldéhyde, obtenue par la réaction de l'acide sulfurique et du peroxyde de manganèse ou du bichromate de potasse sur l'alcool, est liquide, incolore, d'une odeur suffocante, d'une densité de 0,790 à + 18°; elle bout à 21°, brûle avec une flamme blanche, réduit l'azotate d'argent ammoniacal à l'état métallique et forme avec le bisulfate de soude une combinaison cris-

talline, qui mériterait d'être étudiée au point de vue médical.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Anesthésique.

**Algaroth** (poudre d').—La poudre d'Algaroth est de l'oxychlorure d'antimoine ( $SbOCl$ ) mélangé d'oxyde d'antimoine ( $Sb^2O^3$ ). On la prépare en versant du protochlorure d'antimoine liquide dans 40 fois son poids d'eau. On lave le précipité à l'eau froide et on le fait sécher.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Caustique.

**Alger.**—Station hivernale maritime, située par 38° 40' de lat. N. et 0° 44' de long. O. et par une altitude de 20<sup>m</sup>.—**Thermologie.** Moyenne annuelle, 19° 7'. Moyennes saisonnières: printemps, 19° 7'; été, 25° 4'; automne, 17° 6'; hiver, 13° 8'. Moyennes mensuelles: janvier, 13° 2'; février, 13° 4'; mars, 14° 8'; avril, 16° 9'; mai, 19° 5'; juin, 23° 8'; juillet, 25° 6'; août, 26° 3'; septembre, 24° 3'; octobre, 20°; novembre, 17° 3'; décembre, 14° 19'. Climat assez variable, oscillations brusques.—**Hygrométrie.** Moyenne de pluie, 904<sup>mm</sup>. Nombre de jours de pluie, 95,6, ainsi répartis: de novembre à avril, 72 jours; d'avril à novembre 23 jours.—**Anémologie.** Vents dominants, N.-O.; vents du S. et du S.-E. plus rares; vents d'Ouest plus fréquents que les vents d'Est.

**Alleverd.**—Station hydrominérale située dans l'Isère, par 475<sup>m</sup> d'altitude. Eau protothermale (24°), amétallite, sulfureuse et carbonique faible (Rotureau). Indépendamment des gaz sulfhydrique et carbonique, cette eau renferme 33 centigr. de chlorure de sodium par litre. Saison: du 1<sup>er</sup> juin au 1<sup>er</sup> septembre.

**APPLICATIONS.**—Affections chroniques de la poitrine, scrofules, maladies de peau, syphilis (?).

**Aloès.**—Les aloès sont des plantes des pays chauds, de la famille des Liliacées. L'aloès vulgaire (*Aloe vulgaris*), l'aloès socotrin (*A. socotrina*), l'aloès en épi (*A. spicata*), etc., sont les espèces les plus importantes au point de vue médical. L'aloès des pharmacies est l'extrait desséché du suc des feuilles de l'aloès. On en connaît plusieurs sortes: 1° l'aloès socotrin dont la variété translucide est la meilleure;

2° l'aloès hépatique; 3° l'aloès des Barbades; 4° l'aloès du Cap. L'aloès se compose d'une matière extractive, d'une résine soluble dans l'alcool et dans l'éther, d'une substance cristallisable jaunâtre, rougissant en s'oxydant, l'aloétine. On a aussi retiré de l'aloès une autre substance, l'aloïne, jaune, cristalline, d'une saveur sucrée et amère, soluble dans l'eau bouillante, l'alcool, l'éther acétique, quatre ou cinq fois plus active que l'aloès.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**—Action apéritive; hypersécrétion biliaire; effet purgatif; hyperhémie de la fin de l'intestin et de l'utérus.

**APPLICATIONS.**—Purgatif cholagogue, emménagogue, provocateur du molimen hémorrhoidal.

**Aloïne.**—L'un des principes de l'aloès; résine cristallisée, jaune, rougissant à l'air.

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

**Alun.**—Le mot *alun* est un terme générique, désignant des sulfates doubles dans lesquels le sulfate de potasse est associé aux sulfates d'alumine, de chrome, de fer. L'alun employé en médecine est celui d'alumine; c'est le sulfate double de potasse et d'alumine  $SO^4 \cdot 3Al^2 + SO^4 \cdot K^2 + 24H^2O$ . C'est un sel blanc, cristallisant en octaèdres ou en cubes, suivant le mode de préparation; susceptible de fondre par la chaleur, de perdre son eau et de passer à l'état anhydre, il constitue alors l'*alun calciné*. Son goût est styptique et astringent; sa densité est de 1,71; l'eau à + 10° en dissout 9,52 parties.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**—Action astringente pour l'alun ordinaire; irritante et même cathérétique pour l'alun calciné. A l'intérieur, il resserre les vaisseaux, diminue les sécrétions.

**APPLICATIONS.**—Dépresseur des sécrétions, hémostatique, astringent, cathérétique en applications locales.

**Amadou.**—L'amadou est une substance tomenteuse fournie par des bolets, en particulier le *polypore ongulé* et le *polypore amadouvier* (*Polyporus ignarius*).

**APPLICATIONS.**—Action purement mécanique, moyen d'hémostasie.

**Amand (Saint-).**—Station hydrominérale du département du Nord. Cette

eau, sulfato-calcaire, est à 20°; elle contient par litre 87 centigr. de sulfate de chaux, 23 centigr. de sulfate de soude, 15 centigr. de sulfate de magnésie, de l'acide carbonique et de l'acide sulfhydrique. Les boues de Saint-Amand sont surtout employées. Noires, à odeur sulfhydrique, elles contiennent des quantités notables de fer et de soufre. Saison du 1<sup>er</sup> juin au 30 septembre.

**APPLICATIONS.**—Rhumatisme et affections des voies digestives (dyspepsie, engorgement du foie).

**Amandes douces** (Huile d').—Les amandes douces, semences de la variété douce de l'*Amygdalus communis*, contiennent, sur cent, 54 d'une huile fixe, pesant 0,918, d'odeur et de goût agréables, soluble dans l'éther, et dont la présence dans le tissu de l'amande, où elle est associée à l'*amandine*, albumine particulière, lui donne la propriété émulsive.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Émolliente, laxative.

**Amandes amères.**—Semences de l'*Amygdalus amara*, de la famille des Rosacées, tribu des Amygdalées. Elles contiennent deux principes: l'*émulsine* ou *synaptase*, qui est un ferment, et l'amygdaline, glucoside dont la formule est de  $C^{20}H^{27}Az. O^{11}$ . Sous l'influence de l'*émulsine*, l'amygdaline se dédouble et donne naissance à de l'essence d'amandes amères ou *hydrure de benzoïle* ( $C^7H^5O.H$ ), à de l'acide cyanhydrique et à un peu d'acide formique. La mixture de Wöhler et Liebig, préparée avec 8 gram. d'amandes douces émulsionnées et 1 gram. d'amygdaline, contient 5 centigr. d'acide cyanhydrique absolu et 40 centigr. d'essence d'amandes amères.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** (Voy. Cyanhydrique (acide).)

**Ambre gris.**—L'ambre gris est une matière animale fournie vraisemblablement par les excréments alvins de divers Cétacés. Sa base est une matière grasse particulière, l'*ambréine*, associée à une substance balsamique. L'ambre gris se dissout à peu près complètement dans l'alcool et dans l'éther.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**—Action stimulante, nerveine, antispasmodique (?).

**Ambrette.** — L'ambrette (*Hibiscus abelmoschus*), appelée aussi *abelmosque*, *kedmie musquée*, est une Malvacée de l'Inde dont les graines exhalent une odeur de musc et d'ambre quand on les frotte.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Antispasmodique.

**Amiante.** — L'amiante, ou *asbeste*, est un silicate composé, à bases de chaux, de magnésie et d'alumine, en forme de fils susceptibles d'être tissés et jouissant de la précieuse propriété d'être incombustible.

**ACTION ET APPLICATIONS.** — Action irritante locale, érythémogène.

**Amidon.** — On donne ce nom à la fécule du grain de blé (*Triticum sativum*) que l'on retire des gruaux. Les grains de l'amidon de blé ont un diamètre de 50 millièmes de millimètre; ils sont aplatis, comme lenticulaires, de diamètres inégaux. (Voy. *Fécule*.)

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Absorbant des liquides, émollient.

**Ammoniaque liquide.** — Le gaz ammoniac,  $AzH^3$ , est très-soluble dans l'eau. A 0°, l'eau en dissout 1,000 fois son volume. La dissolution de gaz ammoniac, appelée aussi *alcali volatil*, *alcali volatil fluor*, *esprit de sel ammoniac*, contient à + 20°, et sous la pression de 760<sup>mm</sup>, 650 volumes de gaz ammoniac, et le poids de ce gaz égale les 46 centièmes de celui de l'eau. Cette dissolution est incolore, d'une saveur brûlante, d'une odeur spéciale, pénétrante, qui provoque le larmolement, le resserrement de la poitrine et la toux. L'ammoniaque s'affaiblit peu à peu par dégagement de gaz, quand les vases qui la contiennent ne sont pas hermétiquement clos. On lui enlève tout son gaz ammoniac en la chauffant. **Antagonistes:** acides, sels acides, le charbon, les sels métalliques, qu'elle décompose en se substituant à leur base.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Irritation, brûlure, vésication, alcalisation des liquides acides.

**APPLICATIONS.** — Neutralisant des acides, alexitère, stimulante diffusible, dia-phorétique; agent rubéfiant, vésicant.

**Amygdaline.** (Voy. *Amandes amères*.)

**Amylène.** — C'est un carbure d'hydrogène dont la formule est  $C^6H^{10}$ . Il se

prépare en faisant réagir le chlorure de zinc fondu sur l'alcool amylique, ou essence de pomme de terre. Ce corps est incolore, d'une odeur agréable; il bout à 35°, se combine avec le brome, les acides chlorhydrique, bromhydrique, iodhydrique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Celles des anesthésiques.

**Anémones.** — Le genre Anémone, de la famille des Renonculacées, fournit un assez grand nombre de plantes vénéneuses, âcres, parmi lesquelles l'*anémone sylvie*, l'*anémone pratensis*, mais surtout la *pulsatille* (voy. ce mot), offrent le plus d'intérêt au médecin. Elles doivent leurs propriétés toxiques et thérapeutiques à l'*anémone*, substance blanche, cristallisable, transformable en acide oxalique sous l'action de l'acide azotique.

**Anda** (Huile d'). — Extraite des semences de l'*Anda brasiliensis*, de la famille des Euphorbiacées, cette huile constitue un purgatif très-sûr. Une semence d'*anda* suffit pour purger.

**Angélique.** — L'angélique officinale (*Angelica archangelica*), de la famille des Umbellifères, tribu des Angélicées, est cultivée en Bohême, dans les Pyrénées, l'Auvergne. Sa racine contient une essence, un acide volatil, l'acide *angélicique*; une résine cristallisable, l'*angélicine*; un principe amer, du tannin. Les tiges fraîches de cette plante, confites au sucre, constituent un article de confiserie assez important. Les meilleures angéliques confites nous viennent de Niort et de Châteaubriand.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Celle de la plupart des essences, de nature stimulante, à petites doses.

**APPLICATIONS.** — Médicament digestif, carminatif, hypersthénisant.

**Angusture (fausse).** — La fausse angusture, ou angusture de l'Inde orientale (par opposition avec l'angusture vraie, fournie par le *galipea cusparia*, ou angusture des Indes occidentales), a été introduite en 1816 dans la thérapeutique par Virey. En 1837, le docteur O' Shaugnessy établit d'une manière encore plus complète l'identité de l'écorce de fausse angusture avec l'écorce du vomiquier (*Strychnos nux vomica*). L'analyse de l'écorce de fausse angusture rend compte

de son extrême toxicité: elle y constate, en effet, la présence de la *strychnine*, en beaucoup moins grande quantité, il est vrai, que dans la noix vomique; mais la *brucine*, qui n'existe qu'en petite quantité dans la noix du vomiquier, domine au contraire dans son écorce.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Très-analogue à celle de la noix vomique, apéritive, convulsivante.

**APPLICATIONS.** — Dyspepsie atonique, paralysies.

**Angusture vraie.** — L'angusture vraie (*Galipea cusparia*) est une Rutacée de l'Amérique méridionale. Les Anglais l'appellent *West India or true angustura*, pour la distinguer de la fausse angusture des Indes-Orientales, *East India or false angustura*. L'analyse de Fischer a constaté dans cette écorce 0,3 d'essence; 3,7 d'un principe amer particulier; 1,7 d'une résine amère; 1,9 d'une résine balsamique; 5,7 de gomme et 89 de ligneux. Saladin y a découvert un alcaloïde, l'*angusturin* ou *cusparin*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Substance amère, apéritive, tonique, fébrifuge.

**Anis étoilé.** — Le badianier (*Illicium anisatum*), de la famille des Magnoliacées, est un arbre qui croît dans l'Inde, en Chine et au Japon; il fournit un fruit composé de huit carpelles rayonnants, brun, coriace, à odeur aromatique, à saveur chaude, sucrée. On y trouve une essence, une huile grasse, du tannin, une résine, de la gomme, de l'acide benzoïque.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Action stimulante; eupeptique ou digestif; carminatif.

**Anis ordinaire.** — L'anis ordinaire, *anis vert* (*Pimpinella anisum*), est une Umbellifère aromatique, qui fournit à la matière médicale ses fruits ou diakènes. Originaire de l'Asie Mineure, cette plante est cultivée à Malte, à Alicante, en Touraine, dans le Midi. L'essence d'anis est incolore; elle se fige au-dessous de 17°; elle est très-soluble dans l'alcool concentré.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** (Voy. *Anis étoilé*.)

**Anthracokalis.** — On donne ce nom,

dérivé de *ζυροξέ*, charbon, et du mot arabe *kali*, potasse, au mélange du produit de la décomposition du carbonate de potasse par l'eau de chaux avec du charbon de terre en poudre. L'anthracokali sulfuré se prépare de la même façon; seulement on ajoute au charbon de terre un dixième de fleur de soufre.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — L'*anthracokali sulfuré* joint à l'action des alcalins celle des sulfureux. Traitement des dermatoses chroniques.

**Antimoine.** — Ce métal (Sb), retiré par l'opération du grillage du trisulfure d'*antimoine naturel* ou *stibine*, est blanc, brillant, d'aspect argenté, à texture lamelleuse, cristallisant en feuilles de fougère, d'une densité de 6,7, fondant à 450°, se volatilisant à la température blanche; d'une oxydation facile, il a une grande affinité pour le chlore; il s'allie avec divers métaux; il doit, pour l'usage médical, être débarrassé du soufre qu'il contient.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** (Voy. *Tartre stibié*, *kermès*.)

**Apiol.** — Matière huileuse, jaunâtre, retirée, par Jorét et Hamolle, des semences du persil (*Apium petroselinum*), de la famille des Umbellifères. Cette substance a une densité de 1078; elle est insoluble dans l'eau, très-soluble dans l'alcool.

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

**Apocodéine.** — Substance retirée du traitement de la codéine par l'acide chlorhydrique bouillant. Elle paraît jouir des mêmes propriétés émétiques que l'apomorphine.

**Apomorphine.** — Alcaloïde ayant pour formule  $C^{17}H^{17}AzO^2$ , différant de la morphine par une molécule d'eau en moins, obtenu par l'action prolongée de l'acide chlorhydrique sur la morphine, à la température de 150°. L'apomorphine est susceptible de se combiner avec l'acide chlorhydrique, pour former un chlorhydrate soluble. Les solutions d'apomorphine viront au vert émeraude sans que ce changement de couleur implique une diminution de l'activité du médicament.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Vomitif puissant, surtout par voie hypodermique.

**Arachides** (Huile d').— Obtenue par expression des graines de la pistache de terre (*Arachis hypogaea*), de la famille des Légumineuses.

**Araroba** (Poudre d'). Cette poudre est fournie par un arbre de l'Inde et du Brésil, que l'on croit appartenir à la famille des Légumineuses. Elle a une action très irritante; elle est connue dans l'Inde sous le nom de *poudre de Goa*, et au Brésil sous celui de *poudre de Bahia*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**— Dermaphyticide. Traitement des maladies parasitaires de la peau, notamment de l'herpès circiné.

**Arcahon.**— Station maritime, constituée par le littoral d'un bassin intérieur placé entre la Gironde et l'Adour, et située par 44° 38 latitude. *Thermologie*: Moyenne annuelle, 16°. Moyennes saisonnières: hivernale, 11°; estivale, 26°; automnale, 21°. La température moyenne de l'hiver est de 2 degrés supérieure à celle de Bordeaux. La température de la forêt est, l'hiver, plus élevée de 1 à 2 degrés que celle de la plage. — *Hygrologie et anémologie*: climat humide; prédominance, l'hiver, des vents de SO.

**Armoise.**— L'armoise vulgaire (*Artemisia vulgaris*), appelée aussi herbe de la Saint-Jean, est une Corymbifère aromatique, qui contient dans ses sommités fleuries un principe amer et une essence.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**— Amère, apéritive, tonique, stimulante à électricité utérine; emménagogue, antihystérique(?).

**Arsenic.**— Substance couleur gris d'acier, brillante au moment où on la sublime, se ternissant vite; cristallisant en rhomboïdes, d'une densité de 5,7; sa vapeur pèse 10,37; elle est inodore; oxydable rapidement à l'air, insoluble dans l'eau; l'arsenic brûle dans le chlore, etc. C'est la base des arsenicaux employés en thérapeutique (acides arsénieux et arsénique, arsénites et arséniates).

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**— Action topique irritante des arsenicaux; action générale variable mal déterminée, et de laquelle on ne peut déduire leurs applications; à doses toxiques, dépression circulatoire, vomissements, diarrhée, algidité, affaiblement cholériforme, etc.; à petites doses

répétées, stimulation nutritive, excitation des principales fonctions. Le mode d'administration peut changer du tout au tout la façon d'agir de l'arsenic.

**APPLICATIONS.**— Caustique, épilatoire; fièvres paludéennes, névralgies, névroses hyperesthésiques, herpétisme.

**Arsénieux** (acide).— L'acide arsénieux, ou *anhydride arsénieux* ( $As_2O_3$ ), se présente sous deux états isomériques: l'état vitreux, l'état porcelainique. Le premier a une densité de 3,72; le second une densité de 3,68; l'acide vitreux se dissout à + 15° dans 25 parties d'eau, et l'acide porcelainique dans 80 parties d'eau. La transformation de l'acide vitreux en acide porcelainique se fait de dehors en dedans. L'acide arsénieux est inodore, peu sapide, dégageant sur les charbons allumés, et par formation d'un sous-oxyde, une odeur alliée. Sa solution est précipitée en blanc par l'eau de chaux, en jaune par l'acide sulfhydrique; la magnésie et le sesquioxyde de fer hydraté sont aussi en état d'incompatibilité posologique avec l'acide arsénieux.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** (Voy. *Arsenic*.)

**APPLICATIONS.** (Voy. *Arsenic*.)

**Asaret.** (Voy. *Cabaret*.)

**Asbeste.** (Voy. *Amiante*.)

**Asperge.**— L'asperge officinale (*Asparagus officinalis*) appartient à la famille des Asparaginées. Elle fournit à la médecine ses racines et ses jeunes pousses ou turions. Ceux-ci contiennent, entre autres substances, de l'*asparagine*, amide qui dérive de l'acide malique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**— Sédation cardiaque, diurèse.

**Atropine.**— L'atropine ( $C_{17}H_{23}AzO_3$ ) est le principe actif de la belladone (*Atropa belladonna*). Il existe dans les feuilles et dans les racines, mais en quantité plus constante dans cette partie de la plante, qui, d'après Trousseau, devrait être préférée aux autres pour l'usage médical. L'atropine cristallise en prismes aciculaires; sa saveur est amère et nauséuse; très-soluble dans l'alcool et dans l'éther, elle exige 200 fois son poids d'eau pour se dissoudre. Elle se combine avec les acides pour former des sels dont les deux plus usités sont le sulfate et le valérienate.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**— Action irritante locale, mydriase, sécheresse des muqueuses, diminution de la sueur, éruption scarlatiniforme, troubles cérébraux, délire halluciné; élimination principalement par les urines.

**APPLICATIONS.**— Agent des médications analgésique, amyosthénique, mydriatique, hypercrinique.

**Aulus** (Eaux d').— Cette station, située dans l'Ariège, a des eaux sulfatées calciques, qui contiennent par litre 2 gr. 64 de résidu salin, dont 1,98 de sulfate de chaux; leur température est de 20°. Saison du 1<sup>er</sup> juin au 1<sup>er</sup> octobre.

**APPLICATIONS.**— Laxatives, diurétiques, stimulantes du flux hémorrhoidal, anti-syphilitiques.

**Aunée officinale.**— L'aunée officinale (*Inula helenium*), de la famille des Composées, fournit à la matière médicale sa racine ou souche, qui est amère, aromatique, un peu âcre, camphrée. Elle contient une essence et de l'*hélémine* ou camphre d'aunée.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**— Action réunie des amers et des stimulants, et, dans une certaine mesure, du camphre.

**APPLICATIONS.**— Apéritive, stimulante.

**Avoine.**— L'avoine est le caryopse de l'*avena sativa*, de la famille des Graminées. Elle contient 50 de fécule, 4,30 d'albumine (*avénine*), 3,50 de gomme, 8,25 de sucre et de principe amer, 2 de matière grasse (Vogel). On trouve dans l'épicarpe un principe aromatique analogue à la vanille, et dans lequel paraissent résider ses propriétés diurétiques.

**Axonge.**— L'axonge ou saindoux (*adeps porcinus*) est un mélange d'oléine, de stéarine et de margarine. On la benzoinée en la chauffant avec 1 partie de benjoin pour 25 d'axonge. L'axonge benzoinée est d'une odeur agréable et se conserve longtemps sans rancir.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS THÉRAPEUTIQUES.**— Émolliente, diurétique.

**Aya-pana.**— (*Eupatorium aya-pana*). Cette plante, de la famille des Eupatoriées, a, en infusion théiforme, des propriétés nervines, céphaliques et eupeptiques analogues à celles de la mélisse.

**Azote.**— Gaz incolore, inodore, plus

léger que l'air (0,971), pesant 1 gr. 25 au litre, soluble dans 40 vol. d'eau.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**— Action négative; usages thérapeutiques encore indéterminés.

**Azotate acide de mercure.**— L'azotate d'acide de mercure est de l'azotate mercurique ( $AzO_3$ )<sup>2</sup> Hg, en dissolution dans un excès d'acide azotique. Si on l'étend d'eau, il se précipite de l'azotate basique ou *turbith nitreux*, et l'azotate acide reste dissous.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**— Action anérisique locale; employé comme caustique, il peut produire de la salivation.

**Azotate d'alumine.**— Ce sel, dont la formule est ( $AzO_3$ )<sup>6</sup> Al<sup>2</sup>, est peu employé.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.**— Assez analogues à celles du borax; antiprurigineux et antiseptique.

**Azotate d'argent.**— L'azotate d'argent ( $AzO_3$  Ag) est un sel anhydre qui s'obtient par la dissolution de l'argent dans l'acide azotique; il est blanc, noircit par la fusion, fond avant la chaleur rouge, se décompose si l'on pousse plus loin la température et abandonne de l'argent métallique. Il se présente au médecin sous les deux états d'azotate d'argent cristallisé en petites lames rhomboïdales et d'azotate d'argent fondu. Ce sel est très-soluble dans l'eau.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.**— Action irritante locale, pouvant aller jusqu'à la vésication et même jusqu'à l'escharification superficielle; action générale paraissant s'exercer principalement sur le système nerveux; production d'une coloration ardoisée de la peau.

**APPLICATIONS.**— 1° A l'extérieur: cathérétique, vésicant, agent de substitution locale pour les muqueuses enflammées; 2° à l'intérieur: névroses, épilepsie, ataxie locomotrice.

**Azotate de baryte.**— L'azotate de baryte cristallise en octaèdres; il est soluble dans l'eau. On l'obtient en traitant le carbonate de baryte par l'acide azotique. On ne l'a pas essayé jusqu'ici comparativement avec le chlorure de baryum, et les doses n'en sont pas fixées; elles sont

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 benjoin*, de la famille des Styracinées. 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-