

ils empoisonnent leurs flèches. On avait cru, se fondant sur la supériorité de cette substance, quand elle est employée par voie endermique, que son principe actif est un venin, mais cette idée est abandonnée. Le curare se présente sous l'aspect d'une poudre grossière, brun noir, d'apparence résinoïde, soluble dans l'eau, surtout quand on fait intervenir la chaleur. Ses propriétés paraissent résider dans un alcaloïde non oxygéné, la *curarine* ($C^{10}H^{15}Az$), se rapprochant de la nicotine et susceptible de former avec l'acide sulfurique un sulfate de curarine soluble dans l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Elle s'exerce principalement sur les nerfs moteurs dont l'action est suspendue, celle des nerfs sensitifs restant probablement intacte; mort par arrêt du cœur.

APPLICATIONS. — Elles sont encore mal déterminées: strychnisme(?), épilepsie, tétanos.

Cyanhydrique (Acide). — L'acide cyanhydrique pur ou absolu (CyH) est un liquide suavé, d'une odeur caractéristique d'amandes amères, entrant en ébullition à 29° (et non pas à 90°, comme il a été dit, par erreur typographique, au t. I, p. 188); il ne peut donc être manié, principalement pendant l'été, qu'en maintenant le récipient qui le contient dans un vase réfrigérant. Il est sans usage.

L'acide cyanhydrique médicinal est au 10°.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Sédatif de la sensibilité et de la motilité.

APPLICATIONS. — Analgésique, amyosthénique, antispasmodique.

Cyanogène. — Ce gaz (CAz ou Cy), obtenu en décomposant par la chaleur le cyanure mercurique, est incolore, d'une odeur suave, caractéristique, d'amandes

amères, d'une densité de 1,8; soluble dans l'eau et l'alcool; il brûle avec une flamme bleue.

APPLICATIONS. — Nulles; le cyanogène est la base de tous les médicaments cyaniques.

Cyanure mercurique (Hg Cy²). — Le cyanure de mercure correspond par sa composition et sa toxicité au bichlorure de mercure. On l'obtient en faisant bouillir ensemble du cyanure ferroso-ferrique et de l'oxyde mercurique. C'est un sel blanc, de saveur désagréable, soluble dans l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Elles sont plutôt celles des composés mercuriels que des cyaniques.

Cyanure de potassium (CAzK). — Ce sel, préparé d'après le procédé de Wigger, par l'action d'un courant d'acide cyanhydrique sur une dissolution alcoolique de potasse, est blanc, demi-transparent, cristallin, sans odeur quand il est sec, mais dégagant l'odeur d'essence d'amandes amères quand il subit l'action de l'humidité et celle de l'acide carbonique de l'air qui le transforme partiellement en carbonate de potasse; il est alors déliquescant.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action irritante locale; action générale des cyaniques.

APPLICATIONS. — Analgésique et antispasmodique.

Cyanure de zinc (CAzZn). — Ce sel s'obtient en faisant passer des vapeurs d'acide cyanhydrique dans de l'eau tenant en suspension de l'hydrate d'oxyde de zinc récemment préparé. C'est un sel blanc, inodore, insipide, assez stable, insoluble.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Sédatif, peu marquée.

APPLICATIONS. — Antispasmodique, sédatif, lombricide.

D

Daphnés. — Le genre *Daphne*, de la famille des Thymélées, fournit à la matière médicale: 1° le garou ou sain bois (Voy. GAROU) (*Daphne gnidium*); 2° le bois-gentil (*Daphne mezereum*); 3° le daphné lauréole (*Daphne laureola*); 4° le tarton-raire (*Daphne tarton-raira*). Les

écorces de ces arbustes contiennent de la *daphnine*, amide analogue à l'asparagine.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action irritante locale; moyen de produire des ulcérations suppuratives; à l'intérieur, les écorces des daphnés sont employées à titre d'antiscrofuleux, d'antisy-

philitiques (?). Médicaments très-actifs et dont l'action doit être surveillée.

Daturas. — Le genre *Datura*, de la famille des Solanacées, comprend diverses espèces employées en médecine: la stramoine (*Datura stramonium*), le datura métel, le datura tatula. La stramoine est le datura officinal. Son principe actif est la daturine (voy. ce mot), qui paraît exister en quantités plus fortes et plus stables dans les semences. On emploie les feuilles et les graines.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Mydriase, obnubilation, éruption scarlatiniforme, dysurie, sécheresse de la gorge; à hautes doses, délire halluciné et furieux, convulsions ou paralysies, stupeur, etc.

APPLICATIONS. — Analgésiant, mydriatique, amyosthénique, moyen de produire un délire substitutif.

Daturine. — Alcaloïde découvert par Geiger et Hesse dans les semences du *datura stramonium*, très-analogue à l'atropine, mais en différant cependant par quelques caractères chimiques, entre autres par la propriété qu'il a de précipiter en blanc par le perchlorure d'or, tandis que l'atropine précipite en jaune.

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

Dawlish. — Station hibernale de la côte SO d'Angleterre.

Deuto-iodure de mercure. — Le deuto-iodure de mercure, ou iodure mercurique (Hg Cy²), se prépare en faisant réagir une solution de sublimé sur une solution d'iodure de potassium; ce sel cristallise en prismes rhomboïdaux d'un beau rouge; il devient jaune lorsqu'on le chauffe, une action mécanique le ramène au rouge.

APPLICATIONS. — Antisymphilitique.

Dextrine (C⁶H¹⁰O⁵)². — Cette substance a une couleur blanc jaunâtre; elle se dissout dans l'eau; elle est insoluble dans l'alcool; elle se change en glycose sous l'influence de la diastase et des acides faibles, bouillants; elle dévie à droite le plan de la lumière polarisée; elle ne réduit pas la solution de tartrate cupro-potassique.

APPLICATIONS. — Usages mécaniques d'isolement et d'agglutination.

Diastase. (Voy. *Maltine*.)

Digitale. — La digitale officinale est la digitale pourprée (*Digitalis purpurea*), de la famille des Scrofulariacées. On n'emploie que ses feuilles, que l'on récolte en juin et juillet, peu avant la floraison. La poudre de feuilles doit être d'une belle couleur verte; elle n'a pas d'odeur, son goût est âcre et un peu nauséux. Elle contient: une huile essentielle, une matière grasse, une substance amère, du tannin, un glucoside, la *digitaline*, de la *digitalose*, du *digitalin*, des acides *digitale* et *digitaléique*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Nausées, vomissements, troubles cérébraux, vertiges, obnubilation, diurèse, ralentissement du pouls, dépression de la température, etc.

APPLICATIONS. — Anaphrodisiaque; palpitations nerveuses et organiques du cœur; anévrysmes, hémoptysies; hyposthénisant dans les inflammations viscérales; agent diurétique.

Digitaline (C²⁷H⁴⁵O¹⁵). — Glucoside qui constitue le principe actif de la digitale. Substance blanche, d'aspect résinoïde, amère; peu soluble dans l'eau, l'éther; elle se dissout dans l'alcool, le chloroforme. En s'hydratant, elle se transforme en glucose (C⁶H¹²O⁶) et en *digitalitérine*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action irritante locale; action générale accusée par du ralentissement du pouls, de l'augmentation de la tension vasculaire, de l'abaissement de la température, de la diurèse des troubles cérébraux (vertiges, obnubilation), de la dilatation papillaire; à doses très-élevées, troubles digestifs, nausées, vomissements, délire, convulsions, stupeur, coma, mort par paralysie du cœur suivant les uns, par contracture de cet organe suivant d'autres (Gubler).

APPLICATIONS. — Semblables à celles de la digitale: palpitations nerveuses ou organiques du cœur, maladie de Basedow; action hyposthénisante, défervescente, antiphlogistique, diurétique, anaphrodisiaque.

Douce-amère. — La douce-amère (*Solanum dulcamara*), de la famille des Solanacées, tribu des Morelles, est une plante ligneuse et grimpante, à baies rouges, non vénéneuses. Les tiges em-

ployées en médecine contiennent de la *solanine*.

Eaux-Chaudes. — Station hydrominérale des Basses-Pyrénées; altitude de 680^m; eaux sulfo-chloruro-sodiques faibles, température de 10° à 36°. Saison en juillet et août.

APPLICATIONS. — Scrofules; rhumatismes, goutte, anémie et chlorose.

Eau de mer. — L'eau de mer, d'une densité moyenne de 1027, contient, sur 1000 parties, 962 d'eau, 27,1 de chlorure de sodium et 10,9 d'autres sels (chlorures de magnésium, bromures de magnésium, sulfates de magnésium et de chaux, carbonate de chaux), plus une petite quantité de matières organiques. L'eau de mer est donc 4 fois plus salée que l'eau de Balaruc et de Bourbonne, un peu moins de 2 fois que Salins et la source la plus salée de Kreusnach. On pourrait charger l'eau de mer de gaz acide carbonique, comme l'a recommandé il y a longtemps Pasquier (de Fécamp). Les appareils gazogènes de nos tables serviraient très-bien à cet office. Il est inutile d'ajouter que l'eau de mer doit être recueillie à une certaine distance du littoral.

APPLICATIONS. — Scrofules.

Eaux-mères des salines. — Les eaux-mères des salines naturelles ou artificielles constituent d'admirables médicaments qui sont exploités partout excepté chez nous. Fournies abondamment par nos salines artificielles de l'Ouest et de la Méditerranée et par celles de l'Est, elles ont pour base le chlorure de sodium, qui constitue souvent la moitié de leur résidu salin; elles contiennent aussi du chlorure de calcium, du chlorure de magnésium, des traces d'iode et des quantités très-notables de bromures alcalins; de sorte que ces eaux-mères peuvent être considérées plutôt comme des médicaments bromiques que comme des médicaments iodiques. Elles ne sont, bien entendu, employées qu'en bains.

Eau régale. — Produit de la réaction de 1 partie d'acide azotique (Az O³H) et 4 parties d'acide chlorhydrique (HCl).

APPLICATIONS. — Destruction des tissus.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Dépurative et antisiphilitique.

E

Elatérium. — Ce médicament est ou un extrait du fruit du *momordica elaterium* (concombre sauvage, concombre d'âne), de la famille des Cucurbitacées, ou le suc exsudant des incisions de cette péponide. Ce dernier élatérium est beaucoup plus actif que l'autre. L'*élatérin* est un principe cristallisable, d'une extrême activité purgative et qui se retire de cet extrait ou de ce suc.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Le plus énergique des drastiques.

Ellébore blanc. — Cette plante, de la famille des Colchicacées, contient dans son rhizome de la *vératrine*, de la *jervine* et diverses autres substances.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Irritation de la peau, sternutation, vomissements, effets drastiques.

APPLICATIONS. — Sternutatoire, émétocathartique, épizoticide.

Ellébore noir. — L'ellébore noir (*Helleborus niger*), de la famille des Renonculacées, fournit à la matière médicale sa racine, qui contient une résine âcre (*helléborine*).

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Irritant local, éméto-drastique.

Emétine. — L'émétine est un alcaloïde retiré de l'ipéca; c'est une poudre blanc grisâtre, sans odeur, amère, soluble dans l'alcool et le chloroforme, insoluble dans l'eau froide, l'éther, les huiles grasses, formant des sels cristallisables avec les acides énergiques, se dissolvant dans les alcalis caustiques. L'*émétine impure* est un extrait alcoolique d'ipéca. L'*émétine indigène* ou *violine* s'obtient de la violette odorante (*Viola odorata*), de la famille des Violariées.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Vomitif, action analogue à celle de l'ipéca.

Emulsine (Voy. *Amygdaline*.)

Ems (Eaux d'). — La station hydrominérale d'Ems, dans le duché de Nassau, possède des sources d'une température de 30 à 47°, bicarbonatées sodiques (un peu

moins de 2 gram. par litre), chloruro-sodiques faibles (1 gram. 62). Saison: de juillet à septembre.

APPLICATIONS. — Maladies du foie et de l'estomac; gravelle, goutte, rhumatisme, phthisie, maladies de peau.

Encens. — L'encens ou oliban est un suc gomme-résineux fourni par divers arbres de la famille des Burseracées et du genre *Boswellia*, en particulier *Boswellia Carteri*, *Boswellia Bahu-Dajama*. L'encens contient 56 d'une résine soluble dans l'alcool; 30 d'une matière gommeuse soluble dans l'eau; 5,2 d'une matière insoluble dans l'eau et l'alcool; huile volatile et perte 8 (Braconnot).

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.

— Stimulant et agent d'irritation substitutive pour les muqueuses; antiseptique.

Enghien. — Station minérale située dans Seine-et-Oise. Altitude de 48^m. Eau sulfurée calcique froide. Saison du 1^{er} mai au 1^{er} octobre.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Catarrhes chroniques, maladies herpétiques, rhumatismes.

Éponges. — Les éponges, de la famille des Spongiaires, offrent des variétés nombreuses suivant leur provenance; elles contiennent toutes de l'iode et fournissent du carbonate d'ammoniaque par la distillation sèche.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Médicament iodé.

Épurgé (huile d'). — Fournie par l'expression des semences de l'épurgé (*Euphorbia lathyris*), de la famille des Euphorbiacées, l'huile d'épurgé appartient au groupe des purgatifs huileux drastiques.

Ergots des céréales. — Diverses céréales, autres que le seigle, telles que le blé (*Triticum sativum*), l'avoine (*Avena sativa*), le maïs (*Zea maïs*), peuvent s'ergoter, et leur ergot jouit de propriétés, sinon identiques, au moins très-analogues à celles de l'ergot de seigle.

Ergot de seigle. — C'est le mycélium d'un champignon, le *claviceps purpurea*, qui vit en parasite sur le seigle. La longueur de ce corps est de 1 à 4 centim. et sa largeur dix fois moins considérable; il a une forme recourbée et sillonnée lon-

gitudinalement par trois arêtes mousses. La couleur de l'ergot est d'un brun violet à l'extérieur et jaunâtre au dedans. Cette substance attire fortement l'humidité, et de l'ergot qui a plus d'un an doit être considéré comme peu actif. L'analyse de Legrip a constaté dans l'ergot de seigle: 34 p. d'huile jaune; 2,75 d'amidon; 1,00 d'albumine; 2,25 d'inuline; 2,50 de gomme; 2,25 de sucre cristallisable, etc., etc. Le principe actif de l'ergot est l'*ergotine*, poudre brune, légèrement amère, qui paraît n'être qu'un extrait. On a retiré récemment de l'ergot deux alcaloïdes mal définis et mal étudiés: l'*ergotine*, l'*ecboline*, et de la triméthylamine (Binz).

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Diarrhée, vomissements, sensation strangulante, céphalalgie constrictive, coliques, épreintes vésicales, contracture utérine, action excitomotrice sur les vaisseaux et les muscles expliquant les deux formes convulsive et gangréneuse de l'ergotisme épidémique.

APPLICATIONS. — Ecbolique, hémostatique.

Ergotine. — Principe actif du seigle ergoté, mal défini; l'ergotine dite de *Wiggers* et l'ergotine de *Bonjean* sont les deux formes, non identiques, sous lesquelles se présente ce produit.

APPLICATIONS. — Hémostatique.

Ésérine. — Principe actif de la fève du Calabar. C'est une substance cristallisée, peu soluble dans l'eau, soluble dans l'alcool et l'éther. Les sels d'ésérine, en particulier le sulfate, sont solubles dans l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. (Voir *Fève du Calabar*.)

Essences. — Produits odorants et volatils de sécrétion des plantes et qui en sont séparables par la distillation. Ce sont des corps liquides ou solides, à action locale généralement âcre et irritante; beaucoup sont plus pesantes que l'eau; bouillant à une température élevée, brûlant avec une flamme fuligineuse, elles sont séparables par le froid en deux substances: un éléoptène, qui est liquide, et un stéaroptène solide, susceptibles de se résinifier en absorbant l'oxygène; peu solubles dans l'eau, solubles dans l'alcool, elles dissolvent le soufre, les corps gras, le phosphore, les résines, etc.

On les divise en : 1° essences *hydrocarbonées* (essence de térébenthine); essences contenant de l'oxygène, du carbone et de l'hydrogène (camphres, essences des Labiées, essence d'amandes amères, etc.); essences sulfurées (essence de moutarde).

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Substances stimulantes à petites doses, enchaînant à hautes doses les fonctions du système nerveux.

APPLICATIONS. — Anesthésiques, analgésiques, somnifères, antispasmodiques, antihystériques, aphrodisiaques à petites doses, anaphrodisiaques à doses élevées.

Étain. — L'étain (Sn) est blanc, mou, inoxydable à l'air, fondant à 228°, d'une densité de 7,2, susceptible de s'allier avec le plomb, le cuivre.

APPLICATIONS. — Vermifuge.

Éther acétique. — L'éther acétique ($C^2H^3O.O^2C^2H^5$), ou *acétate d'éthyle*, est de l'acide acétique dont 1 atome d'hydrogène est remplacé par le radical éthyle. C'est un liquide suave, bouillant à +74°, soluble dans 7 parties d'eau, soluble en toutes proportions dans l'alcool et l'éther sulfurique.

APPLICATIONS. — Action analgésiante locale.

Éther chlorhydrique chloré. — Ce corps, liquide, odorant, mélange de plusieurs substances à points d'ébullition différents, se prépare en faisant réagir le chlore sur l'éther chlorhydrique ou chlorure d'éthyle ($C^2H^4Cl.Cl$).

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action locale moins irritante que celle du chloroforme; action sur la sensibilité analogue à celle de ce dernier corps.

APPLICATIONS. — Emploi comme analgésique local dans les névralgies et dans les contractures.

Éther nitrique. — Cet éther, qui serait mieux appelé azotate d'éthyle ($AzO^2C^2H^5$), s'obtient par la réaction de l'alcool à 86° sur l'acide azotique; d'une densité de 1,31 à 1,33, il a une saveur sucrée et bout à 85°.

Éther sulfurique. — L'éther sulfurique (C^2H^5) $_2$ O, obtenu par l'action de l'acide sulfurique sur l'alcool, est l'oxyde d'un radical récemment isolé, l'éthyle (C^2H^5).

En même temps qu'il se forme de l'éther il y a production simultanée d'eau, d'acide sulfureux (SO^2), de gaz oléfiant (C^2H^4), d'huile lourde de vin. L'action de la chaux et la distillation sur le chlorure de calcium purifient l'éther et l'amènent à l'état d'éther rectifié. C'est un liquide suave, d'une densité de 0,73 à 0°, bouillant à 35°; très-inflammable, dissolvant les matières grasses, le camphre, les résines, l'iode, le brome, le soufre, le phosphore, etc. L'eau en dissout le 10° de son poids. Pour l'usage médical, il doit être pur; ne pas contenir d'eau, ni d'alcool; ne pas être acide; ne laisser, quand on l'évapore dans le creux de la main, aucune odeur particulière, etc.

Ethiops martial. — L'éthiops martial est l'oxyde ferroso-ferrique ($FeO Fe^2O^3$) ou oxyde magnétique. Cette substance s'obtient par l'oxydation de la limaille de fer très-fine, au contact de l'eau. Elle est noire foncée, impalpable, et se dissout sans effervescence dans l'acide chlorhydrique.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Celles des ferrugineux.

Ethiops minéral. (Voy. *Sulfure de mercure*.)

Eucalyptus. — L'*eucalyptus globulus*, de la famille des Myrtacées, originaire de l'Australie, doit ses propriétés à une essence liquide, verte, à odeur fragrante, tenant de celle de la menthe et du camphre, bouillant à 175°, contenant une essence oxygénée, l'*eucalyptol*, et une essence hydrocarbonée, l'*eucalyptène*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action irritante locale; effets hypersthéniques; stimulation puis sédation cérébro-rachidiennes.

APPLICATIONS. — Agent de stimulation diffusible; antispasmodique; modificateur des muqueuses respiratoire et génito-urinaire; fébrifuge; parasiticide; diaphorétique; antiseptique.

Euphorbes. — Plantes diverses de la famille des Euphorbiacées, indigènes ou exotiques, à suc laiteux âcre, éméto-dras-tique. On donne spécialement, en pharmacologie, le nom d'*euphorbe* ou d'*euphorbium* à une résine irritante fournie par l'*euphorbia canariensis*.

APPLICATIONS. — Topique irritant, eczémogène, vésicant.

Eupione. — C'est un des produits de la distillation du goudron de bois, obtenu en préparant la créosote.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Analogues, si ce n'est identiques, avec celles de la créosote.

F

Faine (Huile de). — Cette huile grasse est retirée, par expression, des faines ou fruits du hêtre (*Fagus sylvatica*), de la famille des Cupulifères. Elle est épaisse, d'une densité de 0,92, jaune-clair, fade et inodore.

Fécule. — Ce principe végétal a pour formule ($C^6H^{10}O^5$). Ses grains ont une forme et une grosseur qui varient suivant les plantes féculentes; elle se colore en bleu par l'iode; insoluble dans l'eau, l'alcool, l'éther, elle donne de la dextrine et du glucose par l'action de la diastase.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Emollient, analeptique.

Fenouil. — Le Fenouil (*Anethum feniculum*), de la famille des Umbellifères, donne à la matière médicale ses feuilles, ses fruits et ses racines, qui entrent dans la composition des *cinq racines diurétiques*. Toutes les parties de cette plante ont une odeur vive et aromatique qu'elles doivent à une essence.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Très-analogues à celles de l'anis. (Voyez ce mot.)

Fer. — Métal d'un blanc argentin quand il est pur; brillant, dur, tenace, ductile, malléable, d'une densité de 7,8; fondant à 150° W; attiré par l'aimant, il devient magnétique dans certaines conditions; le fer se combine avec l'oxygène et forme divers oxydes: le protoxyde FeO ; le sesquioxyde ou peroxyde Fe^2O^3 ; un oxyde intermédiaire magnétique Fe^3O^4 ; et un peroxyde ferrique FeO^3 . Le fer donne, avec les acides, un grand nombre de sels dont les plus usités en médecine sont les sulfates, carbonates, tartrates, citrates, oxalates, etc.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — (Voyez les ferrugineux en particulier.)

Fer hématite. — C'est un sesquioxyde de fer Fe^2O^3 qui constitue le minerai de fer le plus répandu. Le *colcothar* ou *rouge de Prusse* est un sesquioxyde formé par la calcination du sulfate de fer.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — (Voyez *Ferrugineux*.)

Fer réduit par l'hydrogène. — Le fer réduit par l'hydrogène s'obtient en décomposant par l'hydrogène, et sous l'action de la chaleur, le peroxyde de fer hydraté, précipité d'une solution de perchlorure de fer par l'ammoniaque. Il faut que l'hydrogène soit exempt d'hydrogène sulfuré ou d'acide sulfureux, car le fer réduit serait mélangé de sulfure de fer qui, au contact de l'estomac, produirait de l'hydrogène sulfuré. C'est une poudre grise, attirable à l'aimant, soluble en totalité dans les acides.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Celles des ferrugineux insolubles.

Fève du Calabar. — On donne ce nom à la semence du *physostigma venenosum*, plante de la famille des Papilionacées, tribu des Euphaséolées, qui croît au vieux Calabar, l'une des bouches du Niger. Ces graines sont grises quand elles sont fraîches et prennent plus tard une couleur brun chocolat. Chacune pèse, en moyenne, 80 centigr. Les feuilles et l'écorce de la plante sont inoffensives. Eben Watson croit que les cotylédons sont plus actifs que l'épisperme. On y trouve de 2 à 6 d'une matière soluble dans l'alcool et qui contient le principe actif de la fève du Calabar ou *ésérine*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Contracte la pupille; produit un tremblement suivi de paralysie; action nulle ou peu apparente sur la sensibilité; action sialagogue, diurétique; effet d'hypercrinie intestinale.

APPLICATIONS. — Médicament myosique et dépresseur de la convulsibilité.

Fève de Saint-Ignace. — Semence de l'*ignatia amara* ou *strychnos ignatii*, contenue dans une pulpe charnue. Ces semences ont la grosseur d'une olive; elles sont anguleuses, à trois ou quatre facettes; elles contiennent de la *strychnine* combinée à l'acide *igasurique* et probablement aussi de l'*igasurine* et de la *brucine*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Médicament très-analogue à la noix vomique. Apéritif, fébrifuge, excito-moteur.

Fiel de bœuf. — Ce produit animal, qui constitue un médicament utile, a une composition très-complexe. Il contient 12,7 pour 100 de résidu salin formé de chlorure de sodium, de phosphate de soude, de potasse, de chaux et de magnésie, d'oxyde de fer et de silice; 55 à 60 p. 100 de taurocholates et de glycocholates, et de 25 à 30 de graisse et de cholestérine. L'acide taurocholique n'y existe qu'en petite quantité. Cette substance contient, de plus, des pigments biliaires (bilirubine, biliverdine, bilifuscine, biliprasine, etc.), de la mucosine, etc.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Dépresseur de la circulation; eccoprotique, substitutif de la bile; anti-héméralopique.

Foie de soufre. — C'est le nom vulgaire du quintisulfure de potassium (K^2S^5). Cette substance se prépare en chauffant ensemble du carbonate de potasse et du soufre sublimé. C'est un sel verdâtre à cassure couleur du tissu du foie, soluble dans l'eau, à laquelle il communique une couleur jaune, une odeur d'hydrogène sulfuré et un goût fortement alcalin; cette solution, traitée par un acide, dégage de l'hydrogène sulfuré et laisse précipiter du soufre très-divisé.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action réunie des sulfureux et des alcalins; maladies de peau, rhumatismes.

APPLICATION. Anti-herpétique, parasiticide; agent de substitution locale dans les inflammations chroniques des muqueuses.

Fontainea pancheri. — Les semences de cet arbre, de la famille des Euphorbiacées, tribu des Hippomanées, pèsent environ 1 gram. et contiennent 60 centigr. d'une huile drastique.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Analogues à celles de l'huile de croton;

Galbanum. — Suc gomme-résineux fourni par les tiges du *tuben galbanum*,

l'huile de *fontainea pancheri* provoque plus facilement le vomissement que l'huile de croton.

Forges-les-Bains. — Station hydro-minérale de la Seine-Inférieure. Eaux froides, faiblement gazeuses, ferrugineuses, bicarbonatées.

Fougère mâle (Racine de). — Fournie par le *nephrodium filix mas*, de la famille des Fougères; elle contient une essence, de la *flicine*, de l'acide *flicéique*.

APPLICATIONS. — Tonifuge.

Framboises. — La framboise est le fruit du *rubus idæus*, de la famille des Rosacées. Elle contient de la pectine, des acides malique et citrique, une matière colorante rouge.

APPLICATIONS. Tempérant, désaltérant.

Frêne. — Le frêne commun (*Fraxinus excelsior*), ou quinquina d'Europe, de la famille des Oléinées, contient dans ses feuilles un principe spécial nommé *fraxinine*.

APPLICATIONS. — Rhumatisme, goutte.

Friedrichshall (Eaux de). — Cette station est située dans le duché de Saxe-Meiningen. Ses eaux amères, purgatives, contiennent par litre 5 gram. 43 de sulfate de soude, 5 gram. 15 de sulfate de magnésie et 8 gram. 75 de chlorure de sodium.

APPLICATIONS. — Eaux purgatives, antiscrofuleuses.

Fucus vesiculosus. — Cette plante, de la famille des Fucacées, est vert foncé, d'une odeur marine très-forte; elle contient une huile odorante concrète, une matière analogue à la pectine, du chlorate de sodium, de l'iode. Le charbon de ce fucus contient de l'*éthiops végétal*.

APPLICATIONS. — Dépresseur nutritif; médicament iodique.

Fumeterre. — Le fumeterre (*Fumaria officinalis*), appartient à la famille des Fumariacées.

APPLICATIONS. — Propriétés dépuratives, utilisées dans l'herpétisme (?).

G

de la famille des Umbellifères, à odeur forte, à saveur amère, se présentant sous

forme de petites masses jaunes transparentes. Le galbanum contient 6,3 p. 100 d'huile volatile.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — (Voir *Asa-fetida*.)

Galega. — Le galega (*Galega officinalis*, appelé aussi *rue de chèvre*) appartient à la famille des Légumineuses. On lui attribue des propriétés galactogènes.

Garance. — La racine de garance (*Rubia tinctorium*), de la famille des Rubiacées, contient de l'acide malique, du sucre, une matière colorante rouge.

APPLICATIONS. Diurétique (?).

Garou. — Le garou ou *sainbois* (*Daphne gnidium*), de la famille des Thymélées, contient dans son écorce une résine acre, principe de son action irritante, et de la *daphnine* ($C^{82}H^{42}O^{23}$).

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action irritante et ulcéreuse, application et pansement des vésicatoires suppurés.

Gastein ou Wilbad-Gastein. — Duché de Salzbourg, en Autriche; altitude de 1,075 mètres; eaux d'une température de 31° à 71°; légèrement sulfatées sodiques (20 centigrammes par litre). Ne s'emploie qu'en bains hystérie, maladies utérines.

Gattilier. — Le gattilier. (Voir *Agnus-castus*.)

Gayac. — Le gayac officinal (*Guajacum officinale*), de la famille des Rutacées, a un bois jaune à cœur vert, dont la râpure ou la poudre est employée en médecine. Il doit ses propriétés à une résine verdâtre à aspect brillant, d'une odeur aromatique, d'une saveur acre, soluble dans l'alcool; la teinture passe, sous l'influence de l'acide azotique, du vert au bleu et au brun. Cette résine contient un acide, l'*acide guayacique*, et on en retire par distillation sèche un *hydrate de salicyle*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Sudorifique, dépuratif et antisyphilitique contestés.

Geissospermine. — Alcaloïde retiré du *geissospermum leve*, de la famille des Apocynées, plante du Brésil. Cette substance a été étudiée tout récemment par Rochefontaine et Freitat.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action de sédation cardiaque.

Gélatine. — Produit animal retiré des os préalablement bouillis, et débarrassés de leur phosphate de chaux par l'acide chlorhydrique. La *grénétine* est une qualité très-belle de gélatine, retirée soit des os, soit des cartilages de veaux et des peaux récentes de jeunes mammifères. La *colle de Flandre* et la *colle de Givet*, ou colle de menuisier, sont des variétés grossières de gélatine.

Genêt à balais. — Le genêt à balais (*Sarothamnus scoparius*) appartient à la famille des Légumineuses. On emploie surtout en médecine ses sommités fleuries, qui contiennent, entre autres substances, deux principes encore mal étudiés, la *scoparine* et la *spartéine*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Diurétique avec action légèrement émétocathartique; se rapproche du caïnga.

Genévrier. — Le genévrier oxycède (*Juniperus oxycedrus*), de la famille des Conifères, fournit par la distillation sèche de son bois une huile empyreumatique, l'huile de cade. (Voy. ce mot.)

Genièvre (Baies). — Les baies de genièvre sont les fruits du *juniperus communis*, de la famille des Conifères. Elles contiennent une essence, un extrait gomme-résineux et du sucre cristallisable.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Condiment aromatique, stimulant gastrique, diurétique.

Gentiane. — La gentiane jaune (*Gentiana lutea*), de la famille des Gentianacées, fournit à la matière médicale une racine amère qui doit ses propriétés à un principe spécial, le *gentiopicroin*. J. Ville a constaté que le *gentianin* de Tromsdorff et Leconte n'est autre chose qu'un tannin, l'acide *gentianotannique*; c'est à la fois un principe colorant et un principe tannant.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Se confond avec celle des amers, légèrement astringents.

APPLICATIONS. — Apéritif, digestif, purgatif, fébrifuge, vermifuge.

Germandrée. — On connaît plusieurs sortes de germandrées: 1° la germandrée petit-chêne (*Teucrium chamædrys*); 2° la germandrée femelle (*Teucrium Botrys*);