

priétés principales de la plante, un acide particulier, l'acide *rutinique*, et les matières habituelles des feuilles.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.
— Action locale irritante, de forme éry-

thématique et papuleuse; irritation gastro-intestinale. Action excito-motrice sur l'utérus; dépression calorifique et circulatoire.

S

Sabine. — La sabine (*Juniperus sabina*), de la famille des Conifères, doit ses propriétés à une essence identique, comme composition ($C^{20}H^{16}$), à l'essence de térébenthine.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.
— Action irritante locale, emménagogue, antimémorrhagique.

Safran. — Le safran (*Crocus sativus*) de la famille des Iridées, originaire de l'Asie mineure et importé en Espagne par les Arabes, est cultivé dans l'Angoumois, le Gâtinais, l'Orléanais, la haute Provence, le Poitou. Il fournit à la matière médicale ses stigmates imprégnés d'une belle matière colorante jaune. On le falsifie en y mêlant les demi-fleurons du souci (*Calendula arvensis*), ceux de l'*arnica montana*, du safran bâtard ou carthame (*Carthamus tinctorius*), les fleurs d'une Labiée, le faux safran du Brésil; on y ajoute du miel; quand il est en poudre, on y mêle de la craie, etc.

Le safran de bonne qualité se présente sous l'aspect de longs filaments orangés, d'une saveur amère et aromatique, colorant la salive en jaune.

L'analyse y a démontré une huile volatile et une substance colorante, la *polychroïte*, appelée aussi *safranin* ou *crocine*, soluble dans l'eau, les alcalis, très-peu soluble dans l'éther.

L'essence est jaune, d'une saveur âcre, et brûlante; soluble dans l'alcool et les huiles grasses, un peu soluble dans l'eau.

Safran de mars apéritif. — Cette substance a pour formule $2Fe^{2}O^{3} + 3H^{2}O$. C'est de l'hydrate ferrique qui a perdu une partie de son eau.

Safran de mars astringent. — Cet oxyde provient de la calcination au rouge du safran de mars apéritif, ($Fe^{2}O^{3}$)

Sagapenum. — Gomme fétide fournie

par le *ferula persica*, de la famille des Umbellifères; elle doit ses propriétés à une huile volatile.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.
— Analogues à celles de l'asa-fœtida.

Sainbois. (Voy. *Garou*.)

Saint-Amand. — Station hydrominérale du Nord. La température des sources est de 24°. Le principe minéralisateur principal de ces eaux est le sulfate de chaux (87 centigr.). Viennent ensuite: le sulfate de soude (23 centigr.) et le sulfate de magnésie (15 centigr.). Elles sont légèrement sulfureuses. Les boues de Saint-Amand, administrées en bains, contiennent du fer, des carbonates de chaux et de magnésie, du soufre, de l'acide carbonique, de l'acide sulfhydrique. Saison: du 30 juin au 1^{er} septembre.

Saint-Christau. — Les eaux de Saint-Christau (Basses-Pyrénées) sont froides (15°), améallites, ferro-cuivreuses ou sulfocalciques faibles, azotées (Rotureau). Elles ne contiennent, au maximum, que 43 centigr. de matières fixes par litre. Saison: du 1^{er} juin au 15 octobre.

APPLICATIONS. — Herpétides, scrofulides, syphilides.

Saint-Gervais. — La station de Saint-Gervais, par 550^m d'altitude, appartient à la catégorie des eaux sulfatées sodiques. Température de 20 à 42°. Un litre de cette eau contient 40 centigr. de bicarbonate de chaux, 84 de sulfate de chaux, 2 grammes de sulfate de soude, 1 gram. 60 de chlorure de sodium. Saison: en juillet et en août.

APPLICATIONS. — Herpétisme, rhumatisme.

Saint-Honoré. — Station hydrominérale de la Nièvre, par 272^m d'altitude; température moyenne de 26°; sulfureuses faibles, carboniques moyennes (Rotureau). Saison: du 15 mai au 15 septembre.

APPLICATIONS. — Affections chroniques des voies respiratoires.

Saint-Nectaire. — Station chloruro-sodique et bicarbonate-sodique du Puy-de-Dôme. Ces eaux, fortement chargées d'acide carbonique, contiennent 7 parties sur 1,000 de résidu salin; le bicarbonate de soude (2 gram. 96 centigr.) et le chlorure de sodium (2 gram. 51 centigr.) y figurent en quantités à peu près égales; température de 22° à 44°. Saison: du 1^{er} juin au 15 septembre.

APPLICATIONS. — Scrofules, rhumatismes. Boissons, bains, douches.

Saint-Sauveur (Hautes-Pyrénées). — Altitude de 770^m; eaux sulfureuses contenant environ 20 centigr. de sulfure de sodium par litre; d'une température de 19° à 35°. Saison: du 1^{er} juillet au 15 sept.

Salep. — On donne ce nom aux tubercules féculents d'une Orchidée exotique, l'*Orchis mascula*, suppléés souvent par ceux d'autres Orchidées. La fécule du salep a la grosseur de celle du blé; elle a la propriété de gonfler considérablement par l'action de l'eau bouillante.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Propriétés analeptiques exagérées, action aphrodisiaque plus que douteuse.

Salicine. — La salicine ($C^{13}H^{18}O^7$) est un glucoside amer qui existe dans l'écorce d'un grand nombre de saules et de quelques peupliers. Le saule commun (*Salix alba*), le saule jaune (*S. vitellina*), dont le nom vulgaire, *amarinier*, laisse préjuger les propriétés actives; le saule viminal (*S. viminalis*) ou osier blanc; le saule à feuilles d'amandier (*S. amygdalina*), contiennent de la salicine. Le saule viminal paraît le plus riche en ce principe. Parmi les peupliers à salicine je citerai le peuplier blanc (*P. alba*), le peuplier tremble (*P. tremula*).

La salicine, découverte en 1825 par Fontana (de Vérone), a été obtenue pure en 1828 par Leroux, pharmacien de Vitry-le-Français. C'est une substance blanche, amère, cristallisant tantôt en aiguilles prismatiques, tantôt en lames carrées, soluble dans 20 parties d'eau froide, très-soluble dans l'eau bouillante et l'alcool; elle fond à 100° et se décompose à une

température plus élevée; elle est neutre, c'est-à-dire ne se combine ni avec les acides ni avec les bases. L'acide sulfurique concentré la colore en rouge; les acides sulfurique et chlorhydrique la déboulent, à l'ébullition, en glucose et en salyrétine; la synaptase la change en glucose et en *saligénine*; l'acide azotique lui fait perdre de l'hydrogène et la change en *helicine*; enfin, au contact du bichromate de potasse et de l'acide sulfurique (c'est-à-dire de l'oxygène naissant), elle se décompose en acide formique et en acide salicyleux, lequel est identique avec l'essence de la spirée ulmaire (voy. ce mot), dont les boutons contiennent de la salicine.

Salicylate d'ammoniaque. — ($C^7H^5O^3.AzH^4$). Ce sel, cristallisé en aiguilles, a une saveur fade; il est très-soluble. Il contient 89 pour 100 d'acide salicylique.

Salicylate de lithine. — Sel blanc cristallisé, soluble dans l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.
— Catarrhe vésical avec putrescence des urines.

Salicylate de soude. — ($C^7H^5O^3.Na$). Sel blanc, hygrométrique, cristallisant en aiguilles, à saveur sucrée et amère, à odeur phéniquée; soluble dans l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.
— Antiputride, antiseptique, défervescent, anti-rhumatismal.

Salicylate de quinine. — On le prépare par double décomposition en faisant agir le salicylate de soude sur le sulfate de quinine.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.
— Antipaludéen, antiseptique.

Salicylique (Acide). — L'acide salicylique, ou *acide oxybenzoïque* ($C^7H^6O^3$), obtenu soit par la dissolution de la salicine, dans la potasse fondue, soit du traitement par cet alcali du salicylate de méthylène naturel (essence de *gaultheria procumbens*), est solide, cristallise en prismes obliques à quatre pans; peu soluble dans l'eau froide, soluble dans l'eau bouillante, l'éther, l'alcool méthylique.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. (Voy. *Salicylate de soude*.)

Salins. — Les eaux de Salins, dans le Jura, sont des eaux chloruro-sodiques et

bromurées froides. On utilise les eaux-mères des salines de cette localité, qui contiennent par litre 257,720 de résidu salin, dans lequel se trouvent, entre autres principes, 158 gram. de chlorure de sodium et 2 gram. 700 cent. de bromure de potassium.

Salins-Montiers. — Cette station thermale, située près Albertville (Haute-Savoie), appartient à la classe des eaux chloruro-sodiques chaudes. Leur température est de 30°; elles contiennent 10 gr. 22 centigr. de chlorure de sodium par litre. Leur abondance est un autre de leurs avantages. Cette station est à 492 mètres d'altitude.

Salsepareille. — La salsepareille (*Smilax officinalis*) appartient à la famille des Asparaginées et au genre *Smilax*. On en utilise les radicules. Les sortes dites de la Vera-Cruz, de Maracaïbo, des côtes de Honduras, du Brésil, etc., sont les plus connues. La *parigline*, la *smilacine*, la *salseparine* et l'acide *parillinique*, sont des principes particuliers à la salsepareille.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Sudorifique incertain; dépuratif, anti-syphilitique.

Salz. — Cette station, située dans le département de l'Aude, a des eaux chloruro-sodiques faibles (2 gram. de chlorure de sodium par litre.)

APPLICATIONS. — Celles des eaux chloruro-sodiques: rhumatisme, scrofule, paralysie, peut-être ataxie locomotrice.

Sang-dragon. — Le sang-dragon fourni par divers végétaux (*Pterocarpus draco*, *dracena draco*, *calamus draco*), de la famille des Palmiers, est un suc contenant une résine rouge ou *draconin*, de l'acide benzoïque, etc.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Astringent, hémostatique, hypocrinique.

Sangsue. — La sangsue (*Hirudo medicinalis*), du genre Hirudinée, famille des Annélides suceurs, ordre des Annélides, a un corps mou et visqueux, à deux ouvertures terminales, dont l'antérieure, munie d'une ventouse, est bilobée, armée de trois mâchoires garnies de denticules; la ventouse postérieure, surmontée de l'orifice anal, sert uniquement à la locomotion; esto-

macs multiples; système nerveux constitué par un collier médullaire entourant l'œsophage, et des ganglions disposés en chaîne et reliés les uns aux autres par des cordons nerveux; sang rouge, pas de cœur, vaisseaux longitudinaux; pas d'appareil respiratoire spécial.

Santal jaune. — Le santal jaune, ou citron, est le bois du *santalum album*, de la famille des Santalacées; il doit ses propriétés à une essence employée avec succès contre la blennorrhagie.

Santonine. — Principe cristallisé retiré des semences de l'*artemisia semen contra*, qui, se comportant à la manière des acides, forme avec les alcalis des *santonates*; toutefois sa réaction est neutre. La santonine (C¹⁵ H¹⁸ O³) est en cristaux rhomboïdaux, fusibles, sublimables, légèrement amers, peu solubles dans l'eau froide (1 partie dans 5,000 d'eau), solubles dans l'alcool bouillant, les huiles grasses et le chloroforme.

Saoria. — C'est le fruit desséché de *maesa picta*, ténifuge d'Abyssinie.

Sardine (Huile de). — Cette huile est obtenue par expression du corps de la sardine (*Clupea sardina*), de la famille des Clupées et du genre Hareng. Elle est limpide, ambrée, d'une odeur caractéristique.

Sarracenia purpurea. — La *sarracenia purpurea*, ou coupe indienne, est une plante de l'Amérique septentrionale. Stanislas Martin a retiré de sa racine un alcaloïde, la *sarracénine*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Considérée comme un spécifique de la variole (?).

Sarriette. — La sarriette des jardins (*Satureia hortensis*), de la famille des Labiées, doit ses propriétés à une huile essentielle âcre et odorante.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action stimulante générale. Stomatique, aphrodisiaque, vermifuge.

Sassafras. — Le sassafras officinal (*Laurus sassafras*) est une Lauracée d'Amérique, dont on utilise l'écorce en pharmacie. Cette écorce a une odeur aromatique, qu'elle doit à une essence qui se colore en jaune à l'air.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action sudorifique et dépurative non démontrée.

Satyron. — Le satyron n'est autre chose que le salep (*Orchis mascula*), de la famille des Orchidées. Ses propriétés aphrodisiaques, déduites de la ressemblance de ses tubercules avec les organes sécréteurs du sperme, sont absolument apocryphes. (Voy. *Salep*.)

Sauge. — La sauge (*Salvia officinalis*), de la famille des Labiées, avait jadis une réputation de panacée dont son nom latin est l'expression, et dont un vers célèbre de l'École de Salerne est l'écho. Elle doit ses propriétés restreintes, mais réelles, à une essence.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Stimulation nerveuse.

APPLICATIONS. — Médicament nervin, céphalique; dépresseur des sécrétions lactée et sudorale; agent de substitution contre les blennorrhées.

Saule (Ecorce de). — Le saule blanc (*Salix alba*), de la famille des Salicinées, est l'espèce officinale; mais les *salix vitellina*, *fragilis*, *caprea*, etc., ont des propriétés analogues.

L'analyse de Bouillon-Lagrange, en 1805, a constaté dans l'écorce du saule: du tannin, de l'acide gallique, une résine, de l'extractif, une matière colorante, une substance amère. Celle-ci, isolée par le pharmacien Fontana en 1825, et obtenue pure en 1828 par Leroux, pharmacien de Vitry-le-Français, est la *salicine* (voy. ce mot). On se sert en pharmacie de l'écorce des branches de trois ou quatre ans.

Savon médicinal. — Le savon médicinal, ou *savon amygdalin*, se prépare avec la soude caustique et l'huile d'amandes douces. On ne s'en sert que quand, après un ou deux mois d'exposition à l'air, il a perdu, en se carbonatant, son excès d'alcalinité.

Saxon. — Les eaux de Saxon, dans le Valais, à 2 heures de Martigny, contiennent, entre autres principes (bicarbonates alcalins, sulfate de chaux et de magnésie), 11 centigr. par litre d'iodures de calcium et de magnésium et 41 milligr. de bromures de ces bases. Leur température est de 24°. Saison: du 15 mai à la fin d'octobre.

APPLICATIONS. — Traitement de la scrofule.

Scammonée. — Le *convolvulus scammonia*, de la famille des Convolvulacées, habite surtout l'Asie Mineure. Sa racine, blanche, volumineuse, est abreuvée d'un suc gomme-résineux doué de propriétés purgatives, et qui constitue la scammonée du commerce. On en distingue plusieurs sortes, d'origines géographiques et botaniques différentes: la scammonée blonde de Smyrne, la scammonée de Trébizonde, celle d'Alep, celle de Montpellier, etc. La scammonée d'Alep est la seule employée; elle contient, en moyenne, de 78 à 80 de résine, de 3 à 4 d'extractif et 2 de gomme.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Purgatif hydragogue.

Schlagenbad. — Ancien duché de Nassau. Sources carbonatées calciques faibles; température de 18° à 12°.

APPLICATIONS. — Dermatoses, syphilis, catarrhe vésical, paraplégie.

Scille. — La scille maritime (*Scilla maritima*), de la famille des Liliacées, fournit à la matière médicale sa bulbe, dont on connaît deux variétés: la rouge et la blanche. La première est à peu près la seule usitée en France. Les tuniques des bulbes de scille contiennent, en dehors des principes végétaux ordinaires, du tannin et une substance, la *scillitine*, glucoside énergique; la scille en renferme à peu près le centième de son poids. Les tuniques de la scille sont recouvertes de raphides d'oxalate de chaux.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action diurétique, modificateur de la viscosité du mucus des bronches.

Scordium. — Le scordium (*Teucrium scordium*), ou Germandrée d'eau, appartient à la famille des Labiées. Il contient une essence et un principe amer.

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

Seidlitz (Eaux de). — Ces eaux, situées en Bohême, sont froides; elles contiennent 31 gram. de sulfate de magnésie.

APPLICATIONS. — Celles des purgatifs salins.

Sel ammoniac. — Le sel ammoniac, ou chlorure d'ammoniaque (AzH⁴Cl), est

un sel blanc, à réaction acide, décomposable par la chaleur en azote, hydrogène et acide chlorhydrique; il fournit de l'ammoniaque au contact de la chaux caustique, soluble dans 2,7 parties d'eau froide et dans son poids d'eau bouillante.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Peu d'usages en médecine, propriétés fébrifuges (?).

Selin des marais. — C'est le *peucedanum sylvestre*, de la famille des Umbellifères. Employé comme antiépileptique.

Sel d'absinthe. (Voy. Carbonate de potasse).

Sel d'Epsom. (Voy. Sulfate de magnésie.)

Sel de Glauber. (Voy. Sulfate de soude.)

Sel d'oseille. — L'oxalate acide de potasse est un sel blanc, acide soluble dans 40 parties d'eau froide; combiné avec une molécule d'acide oxalique, il constitue le quadroxalate de potasse. Le sel d'oseille est un mélange d'acide oxalique et de quadroxalate de potasse. (Voy. Oxalique (Acide).)

Sel polychreste de Glaser. (Voy. Sulfate de potasse.)

Sel marin. (Voy. Chlorure de sodium.)

Sel de prunelle. — C'est le nom, dérivé de *pruna* (charbon allumé), donné au nitrate de potasse quand, porté à 350°, il fond et passe de la forme prismatique à la forme rhomboédrique.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Même action que l'azotate de potasse cubique; propriété remarquable de diminuer la soif. Utilisable dans les hydropisies, la glycosurie.

Sel de Seignette. — Ce sel n'est autre chose que le tartrate double de soude et de potasse; il a pour formule, $(C^2 H^4 O^6. K Na)$; on l'appelle aussi *sel de la Rochelle*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Purgatif, alcalisant des urines.

Selters. (Voy. Seltz (Eaux de).)

Seltz (Eau de). — La station de Seltz, dans le duché de Nassau, est minéralisée par l'acide carbonique, auquel s'ajoute 1 gram. de carbonate de soude.

APPLICATIONS. — Dyspepsie.

Sénés. — Les sénés sont fournis par divers *Cassia*, de la famille des Légumineuses. On en emploie les follicules et les feuilles. On distingue dans le commerce le séné de la palthe, le séné d'Alep, le séné de Tripoli, le séné d'Amérique. On trouve dans le séné, indépendamment des matières végétales ordinaires, une essence et de la *cathartine*, substance qui représente le principe purgatif du séné.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Purgatif drastique, excitant de la fibre musculaire de l'intestin.

Seriphos. — Ile des Cyclades dont le climat méridional peut offrir des refuges d'hiver aux malades.

Serpentaire de Virginie. — La racine de la serpentaire de Virginie (*Aristolochia serpentaria*), de la famille des Aristolochiées, contient une essence, une résine jaune verdâtre, de l'extractif, du ligneux, etc.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Alexitére, antirabique, tonique, névrossthénique.

Serpolet. — Le serpolet (*Thymus serpyllum*), de la famille des Labiées, contient une essence à laquelle il doit ses propriétés.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action des essences.

APPLICATIONS. — Excitant, antispasmodique à électivité pulmonaire, emménagogue.

Simarouba. — Le simarouba (*Simarouba officinalis*), très-rapproché du *quassia amara*, appartient, comme lui, à la famille des Rutacées. On se sert de l'écorce de ses racines.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Substance amère et, à ce titre, apéritive, tonique, fébrifuge.

Soden. — Les eaux de Soden (Nassau) sont froides (18°); elles contiennent par litre 15 gr. 691 de sels, dont 14 gr. 32 de chlorure de sodium. Saison: de juillet à octobre.

APPLICATIONS. — Rhumatisme et scrofulé.

Soldanelle. — La soldanelle (*Convolvulus soldanella*), de la famille des Convolvulacées, appelée aussi *chou marin*, est un

liseron purgatif jadis employé, tombé aujourd'hui en désuétude.

Soufre. — Ce métalloïde se présente au médecin sous les trois états: 1° de *fleur de soufre*, en poussière fine; 2° de *soufre lavé*, débarrassé par le lavage de toute trace d'acide sulfureux; 3° de *soufre précipité*, ou *magistère de soufre*. Le soufre est solide, cassant, jaune, mauvais conducteur de la chaleur et de l'électricité; il fond à 111°, bout à 444°, revêt dans certaines conditions l'état mou ou amorphe; insoluble dans l'eau, le soufre se dissout dans le sulfure de carbone, dans les essences, etc. Il est dimorphique (prismes et octaédres).

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action purgative; antirhumatismal, antihépatique, parasiticide, dépresseur des sécrétions des muqueuses.

Soufre doré d'antimoine. — C'est le produit de la décomposition par l'acide acétique des eaux-mères provenant de la préparation du kermès; c'est un mélange de trisulfure et de pentasulfure d'antimoine ($Sb^2 S^3. Sb^2 S^5$).

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. (Voy. Kermès.)

Spa. — Spa, en Belgique, près de Verviers, a des eaux gazeuses froides (10°), minéralisées par le bicarbonate de fer.

Spirée ulmaire. — La spirée ulmaire, ou *reine des prés* (*Spiraea ulmaria*), de la famille des Rosacées, est une plante vivace de nos pays. On utilise ses sommités fleuries. On en obtient une huile essentielle, appelée aussi *hydrure de salicyle* ou *acide salicyleux* ($C^7 H^6 O^2$), que la chimie prépare artificiellement.

APPLICATIONS. — Diurétique, employée dans le traitement des hydropisies albuminuriques.

Squale (Huile de). — Cette huile est fournie par le foie de divers squales de la famille des Sélaciens: milandres, lamies, requin (*Carcharias verus*).

Squine. — La squine (*Smilax china*) est une Asparaginée exotique qui nous vient principalement du Mexique et de l'Amérique du Sud. On en distingue plusieurs sortes: la squine de Macaraïbo, celle de Colombie et celle du Mexique.

On se sert de sa racine, qui renferme, indépendamment de l'amidon, du ligneux et de la gomme, un principe rouge, astringent, soluble dans l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Sudorifique et dépuratif incertains.

Stéatites. — Les stéatites, ou *pierres de savon*, sont des silicates de magnésie de composition variable. Il ne faut pas confondre la stéatite, employée pour absorber, avec la *Pierre de savon de Mylos*, qui est formée de silice, d'alumine et de sesquioxyde de fer.

APPLICATIONS. — Action absorbante purement mécanique.

Stachys anatolica. — La *stachys anatolica*, de la famille des Labiées, tribu des Stachydées, a été employé comme anti-épileptique.

Staphysaigre. — La staphysaigre (*Delphinium staphysagria*), de la famille des Renonculacées, contient dans ses graines une essence âcre, un principe amer et de la *délphine*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action irritante locale, éméto-cathartique, épizoïcide.

Storax (Baume). — Fourni par le *styrax officinalis*, de la famille des Styracinéas, arbre de l'extrême Orient; ce baume se présente sous les variétés: blanche, amygdaloïde, rouge brune, noire, en pains.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Stimulant des muqueuses; agent de substitution dans les blennorrhées; antiseptique.

Strychnine. — La strychnine est un alcaloïde fourni par diverses plantes de la famille des Strychnées. Sa formule est $C^{21} H^{22} Az^2 O^2$. On la retire habituellement des semences du vomiquier (*Strychnos nuxvomica*). C'est une substance blanche, inodore, cristallisant en octaédres, d'une amertume extrême qui est encore sensible dans 666,700 parties d'eau, soluble dans 2,500 parties d'eau à 100°; soluble dans l'alcool étendu; peu ou point soluble dans l'alcool froid et l'éther; soluble dans les acides étendus, avec lesquels elle forme des sels. Le sulfate est le sel le plus employé.

Styrax. — Le styrax, qu'il ne faut pas

confondre avec le *storax calamite*, fourni par le *styrax officinale*, de la famille des Styracinées, est un baume qui provient du *liquidambar orientale*, de la famille des Balsamifluées. Ce baume est épais, brun, d'odeur fortement aromatique; il contient une essence dite *styrole*, de la *styracine*, dédoublable en acide cinnamique et au corps volatil, le *styracone*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.

— Action stimulante avec détermination vers les muqueuses; action cicatrisante.

Sublimé. — Le sublimé ou chlorure mercurique ($HgCl_2$) est un sel blanc cristallisant en octaèdres par sublimation; soluble à froid dans 15 parties d'eau, plus soluble dans l'alcool, donnant avec les chlorures alcalins des sels doubles; il coagule l'albumine; c'est un des sels les plus vénéneux.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action caustique locale; action générale des préparations mercurielles.

APPLICATIONS. — Syphilis, dermatoses prurigineuses; anérésique.

Succin. — Le succin ou *ambre jaune*, provenant vraisemblablement d'une térébenthine modifiée par un séjour séculaire dans le sol, est une sorte de résine volatile que l'on trouve sur les bords de la Baltique et que l'on employait jadis en médecine. L'huile volatile de succin obtenue par distillation jouissait de la réputation d'avoir des propriétés antispasmodiques, stimulantes et aphrodisiaques.

Sulfate de cuivre. — Le sulfate de bioxyde de cuivre (SO_4Cu), appelé aussi *vitriol bleu* ou *couperose bleue*, cristallise en parallépipèdes obliques; il est soluble dans 4 parties d'eau froide. A 240° , il devient anhydre et blanc.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Phlogogénétique, astringent, vomitif, agent de destruction locale.

Sulfate de magnésie. — Ce sel, appelé aussi sel d'Epsom, a pour formule SO_4Mg . C'est le principe minéralisateur des eaux de Sedlitz, d'Epsom, de Pullna. L'eau à 14° en dissout 32,76 %, et à 100° elle en dissout 72,6.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Purgatif.

Sulfate de soude. — Le sulfate de

soude (SO_4Na_2), appelé aussi *sel de Glauber*, est un sel cristallisant en prismes à quatre pans, efflorescent, soluble dans la moitié de son poids d'eau à 33° .

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Purgatif.

Sulphate de monosulfure de calcium. — Ce sel a pour formule CaH_2S_2 . Il s'emploie seulement à titre d'épilatoire.

Sulfovinat de soude. — Ce sel, appelé aussi *éthylsulfate de soude*. ($C_2H_5SO_4Na$), est blanc, d'une saveur fraîche et sucrée, sans amertume; il cristallise en tables hexagonales; très-soluble dans l'eau, il s'y dissout, à poids égaux, à $+18^\circ$; à 120° , il dégage de l'alcool.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.

— Action purgative.

Sulfate ferreux. — Le sulfate de protoxyde de fer (SO_4Fe) est un sel styptique, verdâtre, cristallisant en prismes obliques à base rhombe, insoluble dans l'alcool concentré, soluble dans l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.

— Cathérétique, astringent.

Sulfate de zinc. — Ce sel a pour formule SO_4Zn ; on l'appelle aussi *vitriol blanc*. Il est blanc cristallin, fond dans son eau de cristallisation à 100° et devient anhydre à 238° ; soluble dans deux ou trois fois son poids d'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.

— Astringent et émétique.

Sulfites alcalins. — Ces sels, solubles dans l'eau, cristallisables, ont pour formule SO_3M_2 . Ils s'emploient à titre d'antiseptiques et d'antiputrides.

Sulphate de chloral. — Ce médicament, proposé comme analgésique et somnifère par Byasson, se prépare en soumettant le chloral anhydre à l'action d'un courant d'hydrogène sulfuré. C'est une substance blanche, d'une odeur agréable, cristallisable, volatile.

Sulfure noir de mercure. (Voy. *Æthiops minéral*.)

Sulfures de sodium. — On emploie en médecine le monosulfure de sodium Na_2S et le pentasulfure Na_2S_5 .

APPLICATIONS. — Celles du soufre en général; le monosulfure de sodium est le

principe minéralisateur d'un grand nombre d'eaux sulfureuses.

Sulfureux (Acide). — Le gaz sulfureux ou anhydride sulfureux (SO_2) est un gaz incolore, d'odeur suffocante, provoquant le larmolement, très-soluble dans l'eau, liquéfiable. C'est un agent énergétique de désoxydation.

Sulfurique. — L'acide sulfurique (SO_4H_2) est liquide, incolore, d'une densité de 1,84. Il bout à 325° , se combine avec chaleur à l'eau; il y a contraction dans cette combinaison et il se forme deux hydrates; il enlève l'eau aux matières organiques et les carbonise; anhydre, l'acide sulfurique cristallise en aiguilles, et il fait entendre, en traversant l'eau, un bruissement dû à la formation de vapeurs.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Caustique quand il est concentré; étendu dans beaucoup d'eau, il est tempé-

rant, défervescent, antiphlogistique, hémostatique.

Sulfures d'antimoine. — Il y a trois sulfures d'antimoine: le protosulfure (Sb_2S_3), le persulfure (Sb_2S_5) et le soufre doré d'antimoine, mélange de protosulfure, de persulfure et de soufre. Le kermès ou oxysulfure est un mélange.

APPLICATIONS. — Celles des antimoniaux.

Sureau. — Le sureau (*Sambucus nigra*) appartient à la famille des Caprifoliacées. On utilise en médecine ses fleurs comme antispasmodique, ses baies et ses feuilles comme purgatif; la seconde écorce des racines et des branches comme émétocathartique.

Synaptase ou émulsine. (Voyez *Amandes amères*.)

Syracuse. — Station hibernale de la côte orientale de Sicile.

T

Tabac. — Le tabac (*Nicotiana tabacum*), de la famille des Solanacées, tribu des Nicotianées, fournit ses feuilles à la matière médicale. Il contient un alcaloïde liquide et volatil, la *nicotine*; une essence concrète, le *nicotianin* ou la *nicotianine*; une résine, une huile grasse, des acides tannique et gallique, etc.

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

Tamarin. — On donne ce nom à la pulpe des gousses du tamarinier (*Tamarindus indica*), de la famille des Légumineuses. Elle contient du sucre, du mucilage, des acides citrique, tartrique, malique, du bitartrate de potasse.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Tempérant, désaltérant, laxatif.

Tanaisie. — La tanaisie (*Tanacetum vulgare*), de la famille des Composées, tribu des Sénécioïdées, fournit à la médecine ses feuilles, ses fleurs et ses fruits. Elle contient, entre autres principes, une essence, du tannin, une substance amère, la *tanacétine*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Apéritive, stimulante, emménagogue, astringente.

APPLICATIONS. — Emploi comme fébrifuge, apéritif, emménagogue, vermifuge.

Tan de chêne. — La poudre d'écorce du chêne (*Quercus robur*), de la famille des Cupulifères, n'est par le fait que de l'acide tannique étendu dans les principes inertes de l'écorce. L'écorce des jeunes branches contient proportionnellement plus de tannin. Le tan renferme de l'*acide quercitanique*, des tannates, de l'acide gallique et de la *quercine*, matière analogue à la salicine.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Même action que le tannin, mais plus faible. Astringent, répresser des hypercrinies et des flux hémorrhagiques.

Tannate de fer. — Le tannate de peroxyde de fer ($C^{14}H^9O^9Fe^2$) s'obtient en versant une solution de sel ferrique dans un décocté de noix de galle.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Propriétés des ferrugineux et des astringents tanniques.

Tannate de quinine. — Ce sel a pour formule $(C^{44}H^9O^9)^3C^{22}H^{24}Az^2O_2$. Il s'obtient en décomposant par le tannin un sel soluble