

confondre avec le *storax calamite*, fourni par le *styrax officinale*, de la famille des Styracées, 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 *styracène*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.

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

Sublimé. — Le sublimé ou chlorure mercurique (Hg Cl_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.

Sulphydrate de monosulfure de calcium. — Ce sel a pour formule $\text{Ca H}^2\text{S}^2$. Il s'emploie seulement à titre d'épilatoire.

Sulfovinat de soude. — Ce sel, appelé aussi *éthysulfate de soude*. ($\text{C}^2\text{H}^5\text{So}^4\text{Na}$), 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.

Sulphydrate 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 ($\text{C}^{14}\text{H}^9\text{O}^9\text{Fe}^2$) 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 ($\text{C}^{44}\text{H}^9\text{O}^9$) $^3\text{C}^{22}\text{H}^{24}\text{Az}^2\text{O}^2$. Il s'obtient en décomposant par le tannin un sel soluble

de quinine. Découvert par Berzélius, ce sel a été employé pour la première fois par le Suédois Ronander, et vulgarisé en France par Barreswill. C'est une substance blanc jaunâtre, soluble dans l'alcool et dans un excès de tannin. L'eau bouillante n'en dissout que 7 parties sur 1,000. 3, 4 parties de ce sel ne contiennent pas plus de quinine que 1 partie de sulfate neutre de quinine (Rabuteau).

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Amer et astringent.

APPLICATIONS. — Fébrifuge, dépresseur des sécrétions.

Tannin. — Le tannin ou acide tannique ($C^{14}H^{10}O^9$) est le principe de l'astringence des végétaux; aussi le rencontre-t-on dans toutes les plantes que signalent leur saveur et leurs propriétés astringentes: chêne, marronnier, quinquina, saule, areca catéchu, etc. On le distingue, suivant sa provenance, en tannin du chêne ou *acide quercitanique*, tannin du quinquina ou *acide quinotannique*, tannin du cachou ou *acide mimotannique*. C'est une substance jaunâtre, très-astringente, incristallisable, soluble dans l'eau, l'alcool, l'éther, possédant la propriété de précipiter les alcaloïdes, la gélatine, l'albumine et de rendre imputrescibles certaines matières animales.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Répresseur des sécrétions, astringent. Hémorrhagies; flux blennorrhéiques, diarrhées; sueurs profuses.

Tartrates de fer. — On en emploie deux en médecine: le tartrate neutre de fer et le tartrate ferrico-potassique. Le premier ($C^4H^4O^6Fe$) n'a pas d'usages en médecine; le second ($C^4H^4O^6(FeO)^2K^2$), très-employé au contraire, est en écailles grenat, d'une couleur sucrée, styptique et atramentaire. Il contient 25 pour 100 de son poids de fer métallique, soluble dans 4 parties d'eau froide; il s'humidifie à l'air sans entrer en déliquescence.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action et propriétés générales des ferrugineux.

Tartrate de magnésie. — Sel peu soluble (1 partie dans 122 parties d'eau à 160°); il est à deux molécules de base; c'est le pendant du bitartrate de potasse.

On l'a proposé pour remplacer le citrate de magnésie.

Tartrate neutre de potasse. — Ce sel, dont la formule est $C^4H^4O^6K^2$, n'est pas employé.

Tartrate de soude. — Ce sel a pour formule $C^4H^4O^6Na^2$. Il pourrait être employé comme purgatif et comme alcalisant des urines.

Tartre stibié. — Le tartre stibié, ou émétique, a pour formule $C^4H^4O^6K.SbO + \frac{1}{2} H^2O$; il s'obtient en faisant bouillir de l'oxyde d'antimoine dans une dissolution de crème de tartre. Ses cristaux s'effleurissent à l'air, ils sont solubles dans 14 parties d'eau froide.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action vomitive, action irritante locale; à l'intérieur dépression circulatoire et calorifique. Pustulation artificielle de la peau; provocation des hémorrhoides; moyen anérisique. A l'intérieur, émétique ou purgatif, suivant le mode d'administration; hyposthénisant dans les maladies inflammatoires, expectorant.

Ténériffe. — Cette île mériterait d'occuper un rang distingué dans la série des refuges hibernaux. Orotava, en particulier, a des avantages que G. de Belcastel a cherché à mettre en relief. (Belcastel, *le Climat des Canaries et la vallée d'Orotava, au point de vue hygiénique et médical*; Paris, 1861.) Température moyenne annuelle, 20°, 2; maxima, 28°; minima, 10°. Moyenne de décembre, 19°, 8; de janvier, 16°, 8; de février, 16°, 7. Entre le mois le plus chaud et le mois le plus froid, la différence est d'un peu moins de 8°. Moyennes des jours de pluie, 15; tandis qu'à Madère, elle est de 73; à Alger, de 87; et à Rome, de 144.

Térébenthine (Baumes de). — Les baumes de térébenthine sont des mélanges de résine et d'huile volatile; la résine est constituée par des acides *pinique, sylvoïque, pimarique*. On distingue les unes des autres la térébenthine de Chio, fournie par le *pistacia terebinthus*, de la famille des Térébinthacées; la térébenthine du mélèze (*Laryx europea*); celle du pin maritime (*Pinus maritima*); celle des *abies pectinata, balsamea*, etc.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — (Voy. *Térébenthine* (Essence de).)

Térébenthine (Essence de) ($C^{40}H^{16}$).

— Fournie par le *pinus pinaster*, de la famille des Conifères, cette essence est incolore, mobile, d'une odeur sui-generis très-forte et très-pénétrante; elle est soluble en toutes proportions dans l'alcool concentré; sa pesanteur spécifique est de 0,872 à la température ordinaire; elle bout à 160° et se congèle à - 17°. Exposée à l'air, elle se colore et s'épaissit; elle est très-inflammable et brûle avec une flamme jaune et fuligineuse.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action légèrement irritante sur la peau et les muqueuses. Absorbée, elle produit de l'ébriété, de la diurèse, de l'excitation des muqueuses, de l'analgésie. Les urines prennent, sous son influence, une odeur de violettes.

APPLICATIONS. — Analgésique, amyoténique, agent de substitution locale dans les blennorrhées, hémostatique, parasiticide, antidote du phosphore, cicatrisant.

Thapsia. — On donne le nom de *thapsia* à la résine du *thapsia garganica*, de la famille des Umbellifères, qui croît principalement en Algérie; elle est extraite de la racine de cette plante.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action irritante de la peau, agent eczémogène.

Tatzé. — Le tatzé est la drupe du *myrsina africa*, plante abyssinienne, de la famille des Bursinées.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Vomissements assez fréquents, sous l'influence de ce médicament; action purgative rare.

APPLICATIONS. — Coloration foncée de l'urine; tanifuge éprouvé.

Thébaïne. — Alcaloïde de l'opium, découvert par Thiboumery; il cristallise en paillettes insolubles dans l'eau, solubles dans l'alcool et l'éther. Elle forme, avec l'acide chlorhydrique, un chlorhydrate soluble dans l'eau, cristallisant en prismes rhomboïdaux.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — La thébaïne est convulsivante et nullement somnifère; elle n'a pas d'applications jusqu'ici.

Thé. — Le thé (*Thea sinensis*), arbuste de la famille des Ternstroemiacées et de la tribu des Caméliées, est comme

le café, avec lequel il a tant de rapports, un médicament et un aliment; mais, comme pour le premier, ses usages alimentaires ont un peu fait oublier ses propriétés thérapeutiques.

Le thé contient une huile essentielle, qui donne à cette substance son arôme si délicat et si pénétrant; du tannin, un principe très-azoté, la *théine*, analogue pour la composition à la caféine, et les substances ordinaires qui entrent dans la composition des feuilles. La théine entre dans les meilleures espèces de thé pour la proportion de 5 p. 100 et le tannin pour près de 50 p. 100.

On sait que les thés se partagent en deux groupes: 1° les thés *noirs*; 2° les thés *verts*. Ces derniers, qui sont beaucoup plus stimulants que les autres, qui tendent les nerfs et produisent l'insomnie, doivent, bien entendu, être réservés pour l'usage médical. On croyait, jusqu'à une époque rapprochée, que ces deux sortes de thé étaient fournies par des plantes différentes; mais un voyageur anglais, Robert Fortune, a démontré que c'était la même plante, dont les feuilles avaient subi des manipulations diverses, qui fournissait les thés verts et les thés noirs. Il est difficile cependant d'admettre qu'une torréfaction un peu différente, des aromes particuliers, puissent expliquer l'action si différente de ces deux thés sur le système nerveux. Si c'est la même plante, il faut que les feuilles soient, pour le thé vert et le thé noir, recueillies à des époques différentes de leur végétation.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Stimulant du système nerveux, noosthénique, agrypnétique, diurétique.

Thermia. — Ile des Cyclades, pouvant offrir de bons refuges d'hiver aux malades.

Thridace. — Le nom de thridace (*θριδάξ*, laitue) doit être réservé à l'extrait de laitue. Les Anglais l'appellent *French lactucarium*. Cette préparation est conservée dans le Codex de 1866 sous le nom d'*extractum lactuæ*. On l'obtient en pilant les écorcées fraîches de tiges de laitue; on exprime, on chauffe pour coaguler l'albumine, et on évapore jusqu'à consistance d'extrait ferme. L'intérêt de cette

substance a disparu depuis l'introduction du lactucarium en thérapeutique.

Tilleul. — Le tilleul est constitué par les sommités fleuries : fleurs et bractées, du tilleul d'Europe (*Tilia europea*), de la famille des Tiliacées.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action sédative sur le système nerveux, antispasmodique.

Thym. — Le thym (*Thymus vulgaris*), de la famille des Labiées, fournit à la matière médicale ses feuilles et ses sommités fleuries, qui contiennent une essence et un camphre auquel on a donné le nom de *thymol*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Stimulant aromatique, carminatif, antiputride, parasiticide.

Thymol. — Le thymol ou acide thymique est obtenu de l'essence de thym traitée par la potasse.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Très-analogues et peut-être identiques avec celles du phénol. (Voy. ce mot.)

Tœplitz. — Station thermale de Bohême. Ce sont des eaux bicarbonatées sodiques contenant, en moyenne, 2 gr. 50 de carbonate de soude par litre ; leur température varie entre 27° et 49°.

APPLICATIONS. — Rhumatisme, goutte, certaines paraplégies.

Tolu (Baume de). — Suc balsamique, fourni par le *myrospermum toluifera*, de la famille des Papilionacées, tribu des Sophorées.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action stimulante, blennorrhées.

Tormentille. — La racine de la tormentille (*Tormentilla erecta*), de la famille des Rosacées, est un astringent indigène, très-analogue à la ratanhia, mais contenant environ un cinquième au moins de tannin ; elle renferme, de plus, un principe résineux soluble dans l'alcool, une matière colorante rouge et divers principes végétaux.

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

Trèfle d'eau. — Le trèfle d'eau ou ményanthe (*Menyanthes trifoliata*), de la famille des Gentianées, contient un al-

caloïde, la ményanthine ($C^{12}H^{36}O^{11}$), insoluble dans l'éther, soluble dans l'eau chaude, l'alcool et les alcalins, isolé pour la première fois par Nativelle.

Turbith minéral. — Le turbith minéral ou sulfate basique de mercure s'obtient par la décomposition du sulfate acide par l'eau.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action des préparations mercurielles insolubles ; parasiticide. Traitement de la teigne par la méthode de Bazin.

Turbith végétal. — La racine du turbith provient de l'*ipomœa turpethum* ou *convolvulus turpethum*, de la famille des Convolvulacées, plante habitant l'extrême Orient. Elle contient 4 pour 100 de *turpéthine*, substance résinoïde, grise, soluble dans l'alcool, insoluble dans l'éther, la benzine, etc. On appelle souvent cette racine *turbith végétal*, par opposition avec le *turbith minéral* qui est un sous-sulfate de mercure.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Purgatif drastique, hydragogue.

Triméthylamine. — La triméthylamine, isomère de la propylamine, découverte en 1850 par Wertheim, se trouve dans la saumure du hareng et la vulvaire (*Chenopodium vulgare*), mais on l'obtient artificiellement par plusieurs procédés. Sa formule est $(CH^3)^3Az$. C'est de l'ammoniaque dans laquelle trois atomes d'hydrogène sont remplacés par trois atomes de méthyle. La triméthylamine est alcaline ; elle se combine avec l'acide chlorhydrique et forme un *chlorhydrate de triméthylamine*, qui est la seule des préparations de cette substance qui soit employée. La triméthylamine est un liquide incolore, à odeur ressemblant à celle de l'ammoniaque et de la saumure de hareng, donnant avec l'acide chlorhydrique des vapeurs blanches.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Dépresseur du pouls et de la température ; antirhumatismal.

Tussilage. — Le tussilage ou Pas-d'âne (*Tussilago farfara*), de la famille des Synanthérées-Eupatoriées, a une saveur amère et un peu astringente. Cazin recommande d'employer le suc de la plante, comme dépuratif, à la dose de 50 à 180

grammes ; on continue l'usage de ce moyen pendant plusieurs semaines. Si l'on n'a pas de plante fraîche, on peut recourir à

l'infusion de tussilage ou à la décoction dans les proportions de 5 de fleurs de tussilage pour 1 litre d'eau.

U

Undercliff. — Localité de l'île de Wight, recherchée l'hiver par les malades à cause de la douceur de son climat.

Upas tieuté. — Poison retiré du *strychnos tieuté* ou vomiquier tieuté, et dont les Indiens se servent pour empoisonner leurs flèches. Il contient de fortes proportions de strychnine.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Analogues à la noix vomique.

Urée. — Ce principe organique a pour formule $COAz^2H^4$; il se trouve normalement dans l'urine, d'où on le retire, mais il peut être préparé artificiellement au moyen du ferrocyanure de potassium et du bioxyde de manganèse. C'est une substance cristallisant en longs prismes à quatre pans, blancs, plus légers que l'eau, inodore, d'un goût frais, déliquescent ; très-soluble dans l'eau, soluble dans l'alcool, elle se combine avec les acides sans les saturer complètement.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Diurétique.

Uriage. — Uriage est dans l'Isère, près Grenoble, par une altitude de 475 mètres. C'est une eau hypothermale (22°), chlorurée forte, sulfureuse faible (Rotureau). Elle contient par litre 7 gram. de chlorure de sodium et 10 centim. cubes d'acide sulfhydrique. La saison médicale dure du 15 mai au 15 septembre.

APPLICATIONS. — Lymphatisme, scrofula, dermatoses, rhumatisme.

Ussat. — Les eaux de la station d'Ussat (dans l'Ariège) sont assez faiblement minéralisées (moins de 1 gram. de résidu salin par litre) ; elles contiennent des carbonates de chaux et de magnésie, du sulfate de chaux, du chlorure de magnésium. Leur température varie de 32° à 40°.

APPLICATIONS. — Éréthisme nerveux, état hystérimforme lié aux maladies utérines.

V

Vanille. — La vanille (*Epidendrum vanilla*), de la famille des Orchidées, est une plante sarmenteuse dont les capsules contiennent un suc brun, suave, enveloppant les graines. Elle doit en partie son odeur et ses propriétés à l'acide benzoïque, qui, dans la vanille dite *givrée*, se concrète en efflorescences cristallisées à la surface des gousses. Le principe actif de la vanille paraît être la *vanilline* ($C^{20}H^{16}O^4$), soluble dans l'eau, l'alcool, l'éther, les essences, les huiles grasses.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Stimulant du système nerveux, céphalique, aphrodisiaque.

Valérianate d'ammoniaque. — Sel cristallisé en prismes, soluble dans l'eau, préparé en versant de l'acide valérianique dans une solution de sous-carbonate de soude.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Antispasmodique ; traitement de l'hystérie et des névroses.

Valérianate d'atropine. — Le valérianate d'atropine est en poudre blanche ou jaunâtre, amorphe, soluble dans l'eau $C^5H^9O^2$, $C^{17}H^{23}AzO^3$

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Semblable à celle de l'atropine.

APPLICATIONS. — Semblables à celles de l'atropine.

Valérianate de caféine. — Ce sel peut être utile dans les cas où à l'indication fébrifuge se joint celle de produire une sédation nerveuse.

Valérianate de zinc. — Le valérianate de zinc ($C^5H^9O^2$) 2Zn se prépare en faisant dissoudre du carbonate de zinc dans une solution d'acide valérianique,

Produit de l'oxydation de l'alcool amylique, il cristallise en paillettes nacrées, à odeur valérianique; soluble dans l'alcool et dans l'éther, il se dissout dans 150 p. d'eau froide et 40 parties d'eau chaude.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action cérébrale et sensorielle, accusée par quelques vertiges, de l'hypercousie.

APPLICATIONS. — Antispasmodique, anti-épileptique et analgésique.

Valériane. — La valériane (*Valeriana officinalis*), de la famille des Valérianées, fournit ses racines à la matière médicale. L'analyse y constate la présence d'une huile essentielle, de l'acide valérianique, d'une résine, etc. Il est probable que l'acide valérianique n'existe pas tout formé dans la valériane et qu'il se produit à la façon de l'essence d'amandes amères ou hydrure de benzoïle. Cet acide se combine avec les bases pour former des sels bien définis et cristallisables, dont plusieurs sont employés en médecine.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action stimulante, état vertigineux, diurèse, pas de narcotisme.

APPLICATIONS. — Antispasmodique, dépresseur de la soif, régulateur des fonctions nerveuses.

Valz. — Les sources de Valz, dans l'Ardèche, sont froides; leur minéralisation, qui est variable, atteint jusqu'à près de 8 gram.; elles sont très-gazeuses, ferrugineuses. Saison: du 15 juin au 15 septembre.

APPLICATIONS. — Gastralgie, dyspepsie, gravelle; coliques hépatiques, goutte.

Varaires. — Les varaires sont des plantes de la famille des Colchicacées. L'ellébore blanc (*Veratrum album*), le varaire noir (*Helleborus niger*) et le varaire vert (*Veratrum viride*), sont les plus employées de ces plantes. La cévadille (*Veratrum sabadilla*) contient, indépendamment de la vératrine, un autre alcaloïde, la *sabadilline*.

Varaire vert. — Le varaire vert (*Veratrum viride*), de la famille des Renonculacées, tribu des Elléborées, appelé aussi *ellébore américain*, donne sa racine à la matière médicale.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Irritation locale; impression strangulante, déprime la

circulation et la chaleur; vomissements, purgation; troubles cérébro-spinaux analogues à ceux de la vératrine.

APPLICATIONS. — Dépression de la circulation et de la chaleur; hyposthénisant.

Variolaire amère. — La variolaire amère ou lichen du hêtre (*Variola amara*) croît sur les hêtres, les châtaigniers, le chêne. Cette substance, d'une amertume extrême, contient un principe nommé *picrolichénine* ou *varioline*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Amère, apéritive, tonique. Les propriétés fébrifuges remarquables de cette substance ont été surtout mises en évidence chez nous par le docteur de Barreau (de Rodez).

Vernet (Le). — Station des Pyrénées-Orientales située par une altitude de 620^m. Eaux sulfuro-sodiques d'une température variant, suivant les sources, de 57° à 18°.

APPLICATIONS. — Maladies chroniques des voies respiratoires, rhumatismes, dermatoses, etc.

Vermillon. — C'est le cinabre ou sulfure rouge de mercure pulvérisé. (Voy. ce mot.)

Véronique. — La véronique (*Veronica officinalis*), de la famille des Personnées, est une plante aromatique stimulante jadis très-employée, aujourd'hui tombée en désuétude.

Vératrine. — La vératrine (C³³H⁵² Az²O⁸) est un alcaloïde qui se retrouve dans les différents varaires (*V. album, viride, nigrum*) et dans la cévadille (*V. sabadilla*), d'où on le retire. C'est une substance blanc grisâtre, d'une saveur amère, âcre, déterminant l'éternuement. Elle est insoluble dans l'eau, soluble dans l'alcool, l'éther, les acides étendus. Elle forme un sulfate et un chlorhydrate cristallisables.

ACTION PHYSIOLOGIQUE. — Action locale irritante, sternutatoire; chaleur et fourmillements à la peau; effets émétocathartiques, stimule toutes les sécrétions, ralentit le pouls, déprime la chaleur, etc.

APPLICATIONS. — Emétocathartique, ptarmique; sédatif de la circulation; parasiticide; antirhumatismal, antigoutteux.

Vichy. — Station de l'Allier qui contient un grand nombre de sources ther-

males chaudes ou froides, minéralisées par le bicarbonate de soude et dont quelques-unes sont ferrugineuses. Les sources chaudes sont: la Grande-Grille (41°, 8), le Puits Chomel (44°), le Puits-Carré (44°, 7), la source Rosalie ou de l'Hôpital (30°, 8). Les sources froides sont: les Célestins (14°, 3), Lardy (23°, 6), Hauterives (14°, 8), Mesdames (16°, 8). Les sources ferrugineuses sont: les Célestins, Lardy, Mesdames, Hauterives. Les sources froides sont assez fortement gazeuses. Saison: du 15 mai au 15 octobre.

APPLICATIONS. — Goutte, gastralgie, dyspepsie, glycosurie, engorgement du foie, coliques hépatiques, gravelle rouge, catarrhe vésical, métrites chroniques, etc.

Villefranche. — Station d'hiver située à un peu plus de 2 kilomètres de Nice. Rade ouverte au midi, bien abritée; ville

placée sur la côte Est de cette rade, abritée des vents d'Est. Le N., le S.-O., l'O. et le N.-O. sont rares. Pas de mistral. Climat supérieur à celui de Nice.

Vinaigre. — Produit de la fermentation acétique du vin, le vinaigre est le plus usuel et le moins employé des tempérants. L'oxycrat et l'oxymel en sont les formes les plus communes.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Action astringente locale; action désaltérante, tempérante et diurétique.

Violette odorante. — La violette odorante (*Viola odorata*), de la famille des Violariées, contient dans ses fleurs, ses racines, ses feuilles, un alcaloïde, la *violine*, nommé aussi *émétine indigène*.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Emétique, sudorifique, béchique.

W

Wiesbaden. — Station chlorurée sodique du duché de Nassau, située par 100^m d'altitude. Ses eaux, d'une température de 47°, contiennent 8 gram. 26 de résidu solide, dans lequel le chlorure de sodium figure pour 6 gram. 83. Elles sont aussi légèrement arsenicales. Elles se donnent en bains, douches et boissons. On y fait aussi usage des bains préparés avec les eaux-mères de Kreuznach. Saison: du 15 juin au 15 septembre.

APPLICATIONS. — Rhumatisme, dyspepsie, paraplégies.

Wight. — L'île de Wight, dans la Manche, en face du comté de Southampton, a pour capitale Newport. Cette île peut offrir des refuges hibernaux d'une valeur relative.

Wilbad. — Source chloruro-sodique très-faible, du duché de Wurtemberg,

d'une température de 38° (23 centigr. de chlorure de sodium par litre).

APPLICATIONS. — Scrofule, rhumatisme, syphilis.

Wildeg. — Station suisse du canton d'Argerie, près de Schenznach. Son eau est froide (10°) et contient, entre autres principes: 10 gram. de chlorure de sodium, 28 milligr. d'iode de sodium, 13 milligr. de bromure de potassium et 90 centigr. cubes d'acide carbonique.

Winter (Ecorce de). Cette écorce est fournie par le *drumis Winteri*, de la famille des Magnoliacées.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS. — Cette écorce doit ses propriétés à une essence particulière et au tannin. Dyspepsie, scorbut, paralysies.

Worara. (Voy. *Curare*.)
APPLICATIONS. — Scrofules, maladies chroniques de la peau.

X

Xérès. — Le xérès ou *sherry* est un vin d'Espagne très-alcoolique et qui se consomme en grande quantité en Angleterre. On en distingue à Londres plu-

sieurs variétés fondées sur la teinte: le *sherry pâle*, *pâle doré*, brun, très-brun. J. Pereira a fait remarquer, avec raison, que la teinte d'un sherry ne donne aucune

notion sur sa valeur : tantôt, en effet, les marchands mélangent des vins de différentes teintes pour obtenir une nuance intermédiaire ; tantôt ils ajoutent à du sherry pâle une certaine quantité de moût concentré qui en renforce la couleur. On

a l'habitude d'additionner de 4 à 5 p. 100 d'alcool le xérès destiné à l'exportation. C'est un vin franc de goût, très-chaud, sans acidité, qui convient pour l'usage médical. Le xérès contient de 15 à 20 p. 100 d'alcool.

Y

Yerba maté. (Voy. *Maté*.)

Yeux d'écrevisses. — Concrétions calcaires qui se trouvent, au moment de la mue, dans l'estomac de l'écrevisse (*Cancer*

astacus), de la famille des Crustacées.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.

— Absorbant et neutralisant des acides ; gastralgie acéscence ; diarrhées.

Z

Zea. — Cette île, qui appartient à l'archipel des Cyclades, est une station d'hiver qui réunit aux avantages d'un climat méridional celui d'une végétation relativement riche.

Zédoaires. — Les racines des zédoaires, de la famille des Amomacées, se distinguent en : longue, jaune et ronde ; elles sont fournies par les *amomum zedoaria*, *curcuma zedoaria*. Ces racines contiennent, entre autres principes, une résine et une essence.

ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.

— Analogues à celles du gingembre.

Zinc. — Ce métal, dont le symbole est Zn, est gris bleuâtre, d'une densité de 7° environ, fusible, volatilisable au rouge blanc. L'oxyde de zinc, ZnO ; le sulfate de zinc, SO₄Zn ; le chlorure de zinc, ZnCl₂, sont les seules préparations, douées de propriétés très-diverses, que l'on emploie en médecine. (Voy. ces mots.)

TABLE ALPHABÉTIQUE DES MATIÈRES

PAR ORDRE

DE MÉDICAMENTS ET DE MÉDICATIONS

A

ABSINTHE (Propriétés apéritives de l'), 62.
 ABSORBANTS cutanés, II, 554.
 ACÉTATE D'AMMONIAQUE, 757 ; dysménorrhée, 757, 758, 761 ; ataxie, 263.
 ACÉTATE DE FER, 310 ; anémie, 310.
 ACÉTATE DE MAGNÉSIE, II, 477.
 ACÉTATE DE PLOMB, 587 ; diarrhées, 587 ; hémorragies, 358.
 ACÉTATE DE POTASSE, 498.
 ACÉTIQUE (Acide), 379 ; vésicatoire à l' —, II, 399 ; sueurs, 452.
 ACIDES MINÉRAUX, 571 ; dyspepsie alcalinescente, action tempérante des —, 745 ; hémostatiques, 343 ; diurétiques, 496.
 ACIDE MURIATIQUE, 527 ; cystinurie, 527.
 ACIDES VÉGÉTAUX, 746 ; diurèse par les —, 496.
 ACONIT, 73 ; diathèse purulente, II, 110 ; palpitations nerveuses du cœur, 333 ; névralgies, 127.
 ACONITINE, 333 ; palpitations nerveuses du cœur, 333 ; névralgies, 127, 333.
 ACQUÏ (Eaux d'), 32 ; scrofule, 32.
 ACUPUNCTURE, 24 ; névralgies, 24 ; rhumatismes, 24.
 AGARIC BLANC, sueurs colliquatives, 451.
 AGNUS-CASTUS (Action anaphrodisiaque de l'), 240.
 AFFUSIONS, 267.
 AGRYPNOTIQUES, 41 ; II, 295 ; café, 41 ; thé, 44 ; essences, 44 ; opium, 44 ; mélisse, 44 ; électricité, 45 ; régime —, 45.
 AFFIUM, 216.
 AIL, 731 ; II, 249 ; action sur la thermogénèse, 731.
 AIX (Eaux d'), scrofule, II, 32.
 AIX-LA-CHAPELLE (Eaux d'), scrofule, II, 21.
 ALBUMINE, dysenterie, 597 ; antidote de l'acide arsénieux, II, 268.
 ALCALINS, 78 ; rhumatisme, 78 ; prurit, 253 ; action antiphlogistique, 720 ; action tempérante,

747 ; aménorrhées pléthoriques, 757 ; bronchite plastique, 477 ; gravelle urique, 516 ; action diurétique des —, 498.

ALCALOÏDES DE L'OPIMUM (Action somnifère des), 213.

ALCALOÏDES (Empoisonnement par les), II, 270
 ALCOOL, 262 ; ataxie, 262 ; moyen de prévenir la syncope chloroformique, 325 ; hémorragies, 358 ; métorrhagies, 359 ; kystes synoviaux, 382 ; diarrhées atoniques, 591 ; — camphré, 734 ; bosses sanguines, 734 ; contusions, 734 ; entorses, 734 ; — dans les fièvres paludéennes, II, 160 ; fièvre typhoïde, II, 299 ; pneumonie, II, 299 ; rhumatisme aigu, II, 300 ; érysipèles de la face, II, 300 ; empoisonnements froids, II, 301 ; empoisonnement par l'arsenic, II, 301 ; choléra infantile, II, 301 ; morsures des serpents, II, 226 ; l'action diurétique de —, 491.

ALCOOLIQUE (Injections), II, 356.

ALCOOLIQUE (Ivresse), modificateur cérébral, II, 293.

ALE (Action diurétique de l'), 493.

ALEXIPHARMAQUES, 78.

ALEXITÈRES, II, 223.

ALLEVARD, II, 48 ; tuberculose, II, 48.

ALOÈS, 772 ; emménagogue, 772 ; agent de contre-fluxion, II, 250, 309 ; agent de provocation des hémorroïdes, II, 313 ; agent purgatif, II, 489.

ALTÉRANTS, II, 7, 62.

ALUMINE (Sels d'), propriétés antifermentescibles et parasitocides des —, II, 240.

ALUN, 562 ; sialorrhée mercurielle, 562 ; diarrhées chroniques, 586 ; hémorragies.

AMAND (SAINT-), paralysies, 36.

AMANDES AMÈRES, 188 ; action désodorante, 197.

AMANDES DOUCES (Huile d'), II, 483.

AMBRE, 68 ; propriétés aphrodisiaques de l' —, 69 ; — gris, 199 ; ataxie, 264.

AMBRETTE, 199.