

dernier est le seul usité en médecine. Sa racine contient un acide, l'*acide polygalique*, qui est soluble dans l'eau et l'alcool et paraît résumer ses propriétés.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Propriétés très-analogues à celles de l'ipéca, mais plus faibles. (Voy. *Ipéca.*)

**Polypode.** — Le polypode du chêne (*Polypodium vulgare*), de la famille des Filicacées, est une Fougère qui vit en parasite sur les vieux chênes, dans les rochers, les endroits ombrés.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — De saveur amère, le rhizome du polypode de chêne est légèrement laxatif; on le croyait jadis vermifuge.

**Potasse caustique.** — La potasse caustique, ou hydrate de potassium (KOH), obtenue en traitant une solution de carbonate de potasse par de la chaux vive, porte le nom de *potasse caustique à la chaux*. Pour la purifier, on la traite par l'alcool à 90°; elle porte alors le nom de *potasse à l'alcool*. C'est une substance blanche, fusible, très-avide d'eau, déliquescente.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Caustique énergique détruisant les tissus en les déshydratant; moyen d'anérésie.

**Porto.** — Le porto est véritablement un vin médicinal, et il commence, à ce titre, à être fréquemment employé en France dans les cas où, antérieurement, on recourait à l'usage à peu près exclusif du malaga. Sa saveur est à la fois chaude et acerbe, ce qu'il doit à ses proportions d'alcool naturel (20 pour 100) et aussi au mode de fabrication, qui, laissant fermenter le moût au contact des rafles, charge naturellement ce vin de tannin. On corrige, au reste, ce goût par l'addition de gomme kino, de même qu'on rend ce vin plus spiritueux en y introduisant de l'eau-de-vie, et plus coloré en y ajoutant du jus de baie de sureau. Il faut, bien entendu, se prémunir autant que possible contre ces fraudes et ne prescrire que du porto assez vieux pour qu'il se soit dépouillé complètement et qu'il ait pris cette teinte pâle qui montre que sa fermentation insensible est achevée.

**Pougues.** — Eaux bicarbonatées calcaires, situées dans la Nièvre, contenant

par litre 1,32 de bicarbonate de chaux, 0,97 de bicarbonate de magnésie et des traces de fer. Ces eaux sont froides et gazeuses.

**APPLICATIONS.** — Gastralgie, gravelle, catarrhe de la vessie.

**Pouliot.** — Le pouliot (*Mentha pulegium*) est la menthe aquatique qui doit ses propriétés, comme la menthe poivrée, à une essence. (Voy. *Menthe.*)

**Preste (La).** — Station hydrominérale des Pyrénées-Orientales à 1,118 mètres d'altitude. Eaux sulfureuses au griffon (sulfuro-sodiques); après dégénération, eaux alcalines faibles. Température, 44°. Saison : de juin au milieu d'octobre.

**APPLICATIONS.** — Goutte, gravelle, spécialité d'action pour les maladies chroniques des voies urinaires.

**Précipité blanc.** — Ce protochlorure de mercure (Hg<sup>2</sup>Cl<sup>2</sup>) s'appelle aussi *protochlorure de mercure par précipitation*. On l'obtient, suivant le procédé indiqué par le Codex, en préparant d'abord de l'azotate de protoxyde de mercure qu'on dissout avec de l'eau aiguisée d'acide azotique, et on traite cette solution par l'acide chlorhydrique; le protochlorure de mercure se précipite.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Action locale plus active que celle du calomel. Pas d'usages à l'intérieur.

**Primevère.** — La primevère (*Primula veris*), de la famille des Primulacées, est appelée vulgairement *oreille d'ours*. On emploie ses fleurs, sa racine et ses feuilles à titre d'antispasmodique.

**Processionnaire.** — La processionnaire, chenille du *bombyx processionnea*, Lépidoptère qui vit sur le chêne, le pin, etc., qu'il infeste de ses nids, et dont le corps est couvert de poils faciles à se détacher et très-irritants pour les points qu'ils touchent.

**APPLICATION.** — Médicament exanthémogène.

**Protoiodure de mercure.** — Le protoiodure de mercure ou iodure mercurieux Hg<sup>2</sup>I<sup>2</sup>, préparé par la réaction d'un sel soluble de protoxyde de mercure sur l'iodure de potassium, est d'une couleur vert-jaunâtre qui fonce à la lumière.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Antisyphilitique.

**Protoxyde d'azote.** — Le protoxyde d'azote (Az<sup>2</sup>O), appelé aussi *gaz hilarant*, *gaz du Paradis*, à raison de ses curieuses propriétés céphaliques, se prépare en décomposant l'azotate d'ammoniaque par la chaleur et en faisant passer les gaz à travers un flacon laveur contenant une dissolution de sulfate ferreux qui absorbe le bioxyde d'azote (AzO). C'est un gaz incolore, inodore, à saveur sucrée, soluble dans deux fois son volume d'eau à + 15° et à la température ordinaire; il entretient la combustion.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Le protoxyde d'azote agit sur les fonctions cérébrales dans le sens de l'épanouissement, de la gaieté; il modifie les urines.

**APPLICATIONS.** — Médicament noosthénique et anesthésique.

**Pullna (Eau de).** — Station hydrominérale de la Bohême. Eaux froides contenant par litre 62 gr. 44 de résidu salin, dont 33 gr. 55 de sulfate de magnésie, 21 gr. 88 de chlorure de magnésium.

**APPLICATIONS.** — Eaux purgatives.

**Pulsatille noire.** — L'anémone pulsatille (*Pulsatilla nigricans*), ou anémone des prés, de la famille des Renonculacées, croît dans presque toute la France. J'ai proposé de l'appeler anémone de Stoerck (*Dict. encycl. des sciences médic.*, 1866, 1<sup>re</sup> série, t. IV, p. 114) pour la distinguer des autres anémones (*anémones sylvie, hépatique, pulsatille, petite renoncule*, etc.), avec lesquelles on pourrait la confondre. Elle doit ses propriétés à une substance

blanche, cristallisable, transformable sous diverses influences en un acide, l'*acide anémone*: c'est l'*anémone*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Action irritante locale; éméto-cathartique; action stimulatrice sur les centres nerveux. Paralysies, amaurose, scrofule, syphilis, etc.

**Pyrètre.** — Le pyrètre (*Anthemis pyrethrum*), de la famille des Composées, tribu des Sénécionidées, renferme un principe sapide et irritant, la *pyrétrine*, qui lui donne ses propriétés sialagogues. Cette substance entre dans une multitude de préparations dentifrices et anti-odontalgiques, d'eaux de toilette pour la bouche. Le *masticatoire irritant de Butler* se compose de 1 p. de piment enragé, 2 de racine de pyrètre, 3 de liquidambar et 6 de mastic.

**Pyrophosphates de fer.** — Il y a deux pyrophosphates de fer: le pyrophosphate ferrico-sodique et le pyrophosphate citro-ammoniacal. Le premier, base de la solution de Leras, est une dissolution de pyrophosphate de fer dans le pyrophosphate de soude (Ph<sup>2</sup>O<sup>7</sup>Na<sup>4</sup>+5H<sup>2</sup>O); le second, une dissolution du même sel de fer dans le citrate d'ammoniaque.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Propriétés générales des ferrugineux.

**Pyrothonide.** — La pyrothonide, appelée aussi *huile de papier*, est une substance oléagineuse, d'odeur créosotée, très-âcre, caustique, qui se produit dans la distillation sèche du papier.

**APPLICATIONS.** — Caustique dans la carie dentaire.

## Q

**Quassia amara.** — Ce bois amer est fourni par le *quassia amara*, de la famille des Simaroubées. Il contient un principe d'une extrême amertume, la *quassine* ou *bittérine*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Celle des amers purs, sans tannin ni essence.

**APPLICATIONS.** — Apéritif, fébrifuge, oxyuricide.

**Queues de cerises.** — Pédoncules

du cerisier (*Prunus cerasus*), de la famille des Rosacées.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Diurétique.

**Quinidine.** — Cet alcaloïde est un isomère de la quinine. Soluble dans 1,500 parties d'eau froide, 750 d'eau bouillante, 45 d'alcool absolu froid, 90 parties d'éther froid, forme des sels avec les acides (sulfate, oxalate, acétate).

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Fébrifuge inférieur à la quinine.

**Quinine.** — Cet alcaloïde important a été découvert en 1820 par Pelletier et Caventou. On l'obtient à l'état de *quinine brute* en arrêtant l'opération de la préparation du sulfate de quinine à l'addition d'acide sulfurique; on évapore la solution alcoolique de quinine et l'on obtient une substance brune, résinoïde, se ramollissant entre les doigts, et constituée par de la quinine, de la cinchonine, des matières grasses et colorantes. Elle a pour formule  $C^{20}H^{24}Az^2O^2$ .

La quinine pure s'obtient en décomposant, au moyen de l'ammoniaque, le sulfate de quinine dissous. C'est une substance blanche, amorphe, soluble dans 2 parties d'alcool absolu bouillant, dans 60 parties d'éther, dans 6 parties de chloroforme, dans 250 parties d'eau bouillante et 400 parties d'eau froide.

La quinine forme, avec les acides, divers sels : sulfates, chlorhydrate, azotate, phosphate, arsénite, arséniate, ferro-cyanate, citrate, tartrate, lactate, tannate, valérianate, urate, quinate, bromhydrate.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — (Voir les sels de quinine en particulier.)

**Quinoïdine.** — Substance mal définie, retirée des eaux-mères, qui ont laissé précipiter les sulfates de quinine et de cinchonine. C'est un mélange de quinine, de cinchonine, de quinoïdine et de cinchonidine.

**Quinoïde.** — Alcaloïde liquide, oléagineux, obtenu du goudron de houille ou du charbon de terre par la quinine et de la cinchonine par la potasse à une haute température; elle forme des sels qui cristallisent ( $C^{69}H^{7}Az$ ).

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Non déterminées; ne ressemblent en rien à celles des alcaloïdes fébrifuges.

**Quinquina.** — Le genre *Cinchona*, de la famille des Rubiacées, contient une trentaine d'espèces ou variétés dont les pharmacologistes ont à séparer les écorces. La vicieuse exploitation des forêts de quinquina en Amérique ayant conduit à une rareté relative de cette substance précieuse, on a eu la pensée de cultiver les cinchonas aux Indes anglaises et à Java, au Brésil, à la Jamaïque, à la Réunion; en Algérie, et de se créer ainsi des ressources pour l'avenir. On distingue les quinquinas en : 1° *gris*, pauvres en quinine et riches en cinchonine; 2° *jaunes*, de médiocre astringence, mais amers; 3° *rouges*, amers et astringents, riches en quinine et en cinchonine. Les quinquinas divers contiennent de la quinine, de la quinoïdine, de la cinchonine, de l'aricine, des acides quinique, cinchotannique et quinoïque; des matières colorantes, des substances neutres, une huile volatile concrète.

**APPLICATIONS.** — A titre d'amer, le quinquina est apéritif, fébrifuge; à titre de substance tannifère, il est astringent.

## R

**Raie (Huile de).** — Cette huile est fournie par le foie de diverses Raies, en particulier la *raja clavata* ou raie bouclée, la *raja batis*, la *raja rubra*. Elle a la propriété de se colorer en violet, passant au rouge sous l'action de l'acide sulfurique concentré. Elle contient environ 25 centigr. d'iode de potassium par litre.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Action et propriétés analogues à celles de l'huile de morue.

**Raifort.** — La racine du raifort (*Cochlearia armoracia*), de la famille des Cru-

cifères, contient une substance âcre et une résine amère, auxquelles elle doit ses propriétés.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Sialagogue, antiscorbutique, antiscrofuleux.

**Raifort sauvage.** — C'est la racine du *cochlearia armoracia*, de la famille des Crucifères; elle contient une essence âcre.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Condiment âcre et aromatique; antiscorbutique, antiscrofuleux.

**Ratanhia.** — La ratanhia est la ra-

cine des *Lamiera triandrus* et *Lamiera ixina*, de la famille des Polygalacées, arbrustes du Pérou et des Antilles. On se sert des racines peu volumineuses, plus actives que les autres parce que les principes astringents siègent dans l'écorce et très-peu dans l'axe ligneux.

La ratanhia contient du tannin (42 pour 100), de l'acide gallique, divers produits végétaux et un acide, l'acide kramérique, qui a la propriété de décomposer les sels solubles de fer et d'enlever la baryte à l'acide sulfurique.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Astringent, hémostatique, hypercristique.

**Rhin (Vins du).** — Ces vins appartiennent au groupe des vins blancs secs non mousseux; ils sont constitués par les crus de la Moselle et ceux du Rhin. Ces vins sont stimulants, diurétiques, ils tendent le système nerveux et peuvent produire l'insomnie.

**Renoncules.** — La renoncule âcre (*Ranunculus acris*), appelée aussi renoncule des prés, bouton d'or; la renoncule bulbeuse (*R. bulbosus*), la renoncule scélérate (*R. sceleratus*), la renoncule flamme (*R. flammula*), la renoncule ficaire (*R. ficarius*), sont des plantes âcres qui doivent probablement leurs propriétés à une essence susceptible de fournir de l'acide anémone et de l'anémone.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Irritants de la peau, eczémogènes.

**Réglisse.** — La réglisse (*Glycyrrhiza glabra*), de la famille des Légumineuses, contient dans ses racines ligneuses un sucre particulier non cristallisable, la *glycyrrhizine*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Emolliente, béchique. C'est l'une des plantes les plus redoutables, à raison de l'usage empirique et banal que l'on en fait et du temps que l'on perd à employer ce moyen insignifiant là où il y a quelque chose d'actif à faire.

**Rhubarbe.** — On connaît trois sortes de rhubarbe : la rhubarbe de Chine (*Rheum palmatum*), la rhubarbe de Moscovie et la rhubarbe indigène. La rhubarbe de Chine est la plus estimée. Cette racine jaune, d'un goût amer et aromatique, contient une

matière jaune cristallisée, appelée *acide chrysophanique*, une résine décomposable en plusieurs autres, de l'extractif amer, du tannin, de l'oxalate de chaux.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Laxative, stimulant de la sécrétion biliaire.

**APPLICATIONS.** — Apéritif, digestif, tonique, purgatif.

**Ricin.** — Le *ricinus communis*, de la famille des Euphorbiacées, croît dans l'Inde, l'Amérique, l'Afrique; acclimaté dans quelque points de l'Europe méridionale, il fournit à la matière médicale une huile purgative extraite par expression à froid ou à chaud; ce dernier mode de préparation est défectueux. Cette huile siccatrice est soluble dans l'alcool; elle est constituée par deux acides gras : l'acide margaritique et l'acide élaiodique, et contient un corps gras, la *palmine*, d'où l'on peut retirer un autre acide, l'acide *palmitique*.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Purgatif, vermicide.

**Romarin.** — Le romarin (*Rosmarinus officinalis*), de la famille des Labiées, contient une essence dont la formule est  $C^{10}H^{16}$ , à odeur fragrante, du camphre, un peu de tannin, un principe résineux, etc.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE.** — Action stimulante, légèrement narcotique.

**APPLICATIONS.** — Hypersthénisant diffusible, antispasmodique, stimulant du système lymphatique.

**Roses rouges.** — Pétales de la rose de Provins (*Rosa gallica*), de la famille des Rosacées.

**ACTION PHYSIOLOGIQUE ET APPLICATIONS.** — Astringent très-léger.

**Roquette.** — La roquette (*Eruca sativa*), est une Crucifère de la tribu des Brassicées. Elle s'emploie en salade comme condiment, mais elle a joui autrefois d'une certaine réputation thérapeutique.

**Rue.** — La rue odorante (*Ruta graveolens*), de la famille des Rutacées, fournit ses feuilles à la matière médicale. Celles-ci, recueillies peu avant la floraison, contiennent : une matière extractive amère, soluble dans l'alcool et l'éther; une essence dans laquelle paraissent résider les pro-