

CINQUIÈME SECTION.

NOMS DES POISONS, LEURS CARACTÈRES SPÉCIFIQUES.	SECOURS A DONNER.
sont caractérisés par une saveur âcre, métallique, désagréable, d'autant plus marquée qu'ils sont plus solubles.	
<p style="text-align: center;">SULFATE DE ZINC.</p> <p><i>Couperose blanche, Vitriol blanc.</i></p> <p>Il est solide, blanc, transparent, en masses amorphes ou en prismes hexaèdres. Ce sel est soluble dans $\frac{1}{2}$ partie d'eau froide, soluble en toute proportion dans l'eau chaude. Sa saveur est âcre, styptique; quelquefois on le trouve en pains ou en morceaux opaques, durs. Son poids spécifique est de 1,33, ou 1,91.</p>	<p>Favoriser les vomissemens qui sont provoqués par ce sel.</p> <p>Donner des boissons abondantes contenant de la magnésie suspendue dans l'eau.</p> <p>— Boissons adoucissantes.</p> <p>— Anti-phlogistiques.</p>

NEUVIÈME
TARTRATES DE POTASSE

<p style="text-align: center;">TARTRATE DOUBLE DE POTASSE ET D'ANTIMOINE.</p> <p style="text-align: center;"><i>Émétique.</i></p> <p>L'émétique est solide; il cristallise en octaèdres ou en tétraèdres; il est blanc, transparent, légèrement efflorescent. Il est soluble dans l'eau; sa saveur, nulle</p>	<p>On doit favoriser les vomissemens qu'il sollicite; on administre ensuite des décoctions astringentes préparées avec l'écorce de chêne, la noix de galle,</p>
---	---

SULFATES.

RÉACTIFS QUI SERVENT A FAIRE RECONNAITRE
CES SUBSTANCES.

La solution de sulfate de zinc est précipitée par l'ammoniaque; l'oxide de zinc précipité est redissous par un excès d'ammoniaque.

L'hydro-cyanate de potasse précipite en blanc la solution de sulfate de zinc, si le sulfate est pur; et en blanc-bleuâtre, si ce sulfate contient du fer.

Les hydro-sulfates déterminent un précipité blanc dans cette solution (hydro-sulfate); ce précipité est brun, si le sulfate contient du fer.

DIVISION.
ET D'ANTIMOINE.

La solution de l'émétique dans l'eau est précipitée par l'hydrogène sulfuré (l'acide hydro-sulfurique); le précipité est brun-rougeâtre (kermès).

L'infusion de noix de galle détermine, dans cette solution, un précipité grisâtre.

CINQUIÈME SECTION.

NOMS DES POISONS, LEURS CARACTÈRES SPÉCIFIQUES.	SECOURS A DONNER.
d'abord, est ensuite désagréable et métallique.	l'écorce de quina, l'écorce de saule, le thé, — à l'aide de boissons adoucissantes opiacées, on fait ensuite cesser l'irritation.

SIXIÈME SECTION.

PREMIÈRE

BRUCINE.	
La brucine est solide; elle cristallise tantôt en prismes obliques allongés, tantôt en masses feuilletées, d'un blanc nacré, ayant de l'analogie avec l'acide borique. La brucine est sans odeur; sa saveur est très amère; elle bleuit le papier de tournesol rougi par un acide; elle verdit le sirop de violettes.	On doit déterminer le vomissement à l'aide de l'émétique et des moyens mécaniques. S'opposer à l'asphyxie, en pratiquant la trachéotomie, et en insufflant de l'air dans les poumons. Donner de l'eau dans laquelle on a délayé de la magnésie.

TARTRATES DE POTASSE ET D'ANTIMOINE.

RÉACTIFS QUI SERVENT A FAIRE RECONNAITRE
CES SUBSTANCES.

Les hydro-sulfates, un précipité orangé.
Les hydro-cyanates, un précipité blanc.
La chaleur décompose l'émétique; on obtient des produits analogues à ceux qui résultent de la décomposition des matières végétales et de l'antimoine ramené à l'état métallique.

POISONS VÉGÉTAUX (1).

DIVISION.

La brucine soumise à l'action de la chaleur, se fond un peu au-dessus de 100°; à une plus haute température, elle se décompose, répand des vapeurs qui sont un peu ammoniacales en laissant du charbon pour résidu.

La brucine est soluble dans 850 parties d'eau froide, et dans 500 parties d'eau à 100°; l'alcool la dissout bien. — Elle s'unit aux acides, et donne naissance à des sels qui sont pour la plupart solubles dans l'eau. Traitée par l'acide nitrique, elle prend une couleur rouge qui passe au jaune, si l'on élève la température;

(1) Nous aurions voulu pouvoir indiquer tous les caractères et les réactifs à employer pour déceler les différens alcalis végétaux récemment découverts; mais, bien qu'ils agissent comme poisons, ils ne sont pas assez répandus pour qu'on les trouve dans le commerce; et d'un autre côté, la Chimie n'a pu donner encore des moyens assez exacts pour les reconnaître. La morphine, la brucine, la strychnine, etc., faisant exception, nous avons cru devoir leur assigner une place dans ces tableaux.

SIXIÈME SECTION.

NOMS DES POISONS, LEURS CARACTÈRES SPÉCIFIQUES.	SECOURS A DONNER.
<p>La brucine est inaltérable à l'air ; chauffée dans un petit tube, elle fond à une température un peu supérieure à 100° centigrades, elle se congèle ensuite comme le ferait la cire, lorsqu'on la laisse refroidir.</p>	
<p>ÉMÉTINE. <i>Matière active de l'ipécacuanha.</i></p> <p>L'émétine pure est pulvérulente, d'un blanc quelquefois jaunâtre ; légèrement amère et très peu soluble dans l'eau ; elle est très fusible, et se liquéfie à environ 50° centigrades.</p>	<p>Déterminer le vomissement. Administrar le plus promptement possible une légère décoction de noix de galle. Donner ensuite de l'eau chargée de magnésie caustique en assez grande quantité.</p>
<p>MORPHINE.</p> <p>La morphine est solide, en cristaux blancs, aiguillés ; sous forme de prismes rectangulaires ; elle est inodore, insipide, insoluble dans l'eau froide, amère lorsqu'elle est dissoute dans l'alcool qui en prend un huitième ; elle forme avec les acides des sels très amers.</p> <p>Les combinaisons de la morphine avec les acides sulfurique et</p>	<p>Provoquer les vomissements, au moyen de l'émétique, à la dose de 5 à 6 grains ; du sulfate de zinc, à celle de 15 à 16. — Dissoudre ces émétiques dans très peu d'eau. Administrar de l'eau chargée de magnésie. — Pour remédier à la congestion cérébrale après l'émétique, saigner la jugulaire.</p>

POISONS VÉGÉTAUX.

RÉACTIFS QUI SERVENT A FAIRE RECONNAITRE
CES SUBSTANCES.

cette couleur prend une couleur violette, lorsqu'on ajoute au liquide du proto-hydro-chlorate d'étain.

M. Donné a reconnu que le brôme jouissait de la propriété de précipiter la brucine ; le précipité est d'une belle couleur rouge qui ne s'efface plus.

La brucine, mise sous une cloche et exposée à la vapeur du brôme, prend une belle couleur tabac d'Espagne.

L'émétine, soumise à l'action de la chaleur, se fond à 50° ; sur des charbons ardents, elle se tuméfie, se décompose, en laissant un charbon très spongieux.

L'émétine est très soluble dans l'alcool ; sa dissolution ramène au bleu le papier de tournesol rougi par les acides ; elle est peu soluble dans l'éther.

Les acides minéraux la dissolvent et forment des sels qui sont précipités en blanc sale par la noix de galle.

La morphine exposée à l'action du feu, se fond, et se prend par refroidissement, en une masse transparente et rayonnée ; chauffée plus fortement, elle se décompose, et elle donne des produits analogues à ceux qui résultent de la décomposition des matières végétales.

Saturée par l'acide acétique et abandonnée à une évaporation lente, l'acétate cristallise sous forme de dendrites, ou de demi-sphères aiguillées dans l'intérieur. (A. Chevallier.)

L'acide nitrique lui fait prendre une couleur rouge de sang.

On attribue cette coloration à une matière colorante dont la

SIXIÈME SECTION.

NOMS DES POISONS, LEURS CARACTÈRES SPÉCIFIQUES.	SECOURS A DONNER.
acétique, forment des sels cristallisés, d'où l'on peut séparer la morphine par les alcalis, et l'obtenir à l'état de pureté, en reprenant le précipité par l'alcool.	« Nous croyons que la magnésie est un excellent remède contre l'empoisonnement par les sels de morphine, et même contre un grand nombre d'autres sels végétaux vénéneux? »
<p data-bbox="493 718 631 737">STRYCHNINE.</p> <p data-bbox="378 746 746 1082">Elle est sous forme pulvérulente, formée d'une multitude de petits prismes à 4 pans, terminés par des pyramides à 4 faces surbaissées. Elle est inodore; sa saveur est d'une amertume insupportable; elle verdit le sirop de violettes; elle ramène au bleu le papier de tournesol rougi par les acides.</p>	<p data-bbox="769 746 1136 873">Les premiers secours et le traitement à administrer sont les mêmes que ceux décrits à l'article BRUCINE.</p> <p data-bbox="769 873 1136 1337">M. Donné jeune, chimiste d'un grand talent, a vu qu'on pourrait neutraliser les effets de la strychnine par le brôme, le chlore ou l'iode. Il a vu que des animaux auxquels on avait administré 1 grain de strychnine pure ou 2 grains de vératrine, ont été sauvés parce qu'on leur a fait prendre de la teinture d'iode. Il faut que la teinture d'iode soit administrée immédiatement après le poison, ou avant qu'il n'ait eu le temps d'être absorbé.</p> <p data-bbox="769 1337 1136 1501">La noix vomique agissant par la strychnine qu'elle contient, on peut administrer les mêmes secours que pour la strychnine elle-même.</p>

POISONS VÉGÉTAUX.

RÉACTIFS QUI SERVENT A FAIRE RECONNAITRE
CES SUBSTANCES.

morphine n'est pas privée. Ce qu'il y a de positif, c'est qu'on peut purifier la morphine de manière à ce qu'elle ne présente plus ce caractère.

La strychnine, mise sur des charbons ardents, se boursoufle et se décompose à la manière des substances végétales qui contiennent de l'azote. Elle répand une fumée très épaisse, et laisse un charbon volumineux.

La strychnine se dissout dans 6667 parties d'eau à 10°, et dans moitié moins d'eau à 100°; elle est beaucoup plus soluble dans l'alcool et dans les huiles volatiles, surtout à l'aide de la chaleur.

Elle se combine aux acides, et les sels qui en résultent sont en général solubles dans l'eau. Les dissolutions de ces sels sont précipitées en blanc par l'ammoniaque, par la teinture de noix de galle, par les oxalates alcalins; mais le précipité est soluble dans l'alcool qui devient d'une amertume insupportable.

Le nitrate de strychnine a un aspect nacré.

La strychnine qui est vendue dans le commerce jouit de la propriété de rougir par le contact de l'acide nitrique: cette coloration, qui démontre que ce produit n'est pas pur, puisque la couleur rouge est produite par l'action de l'acide nitrique sur une matière jaune, se fait remarquer sur la strychnine vendue dans le commerce. (Six échantillons achetés, à des époques différentes, chez divers fabricans de produits chimiques, rougissaient par l'acide nitrique.)

SIXIÈME SECTION.

DEUXIÈME

NOMS DES POISONS, LEURS CARACTÈRES SPÉCIFIQUES.	SECOURS A DONNER.
<p>CHAMPIGNONS.</p> <p>Les champignons étant souvent la cause d'accidens graves, nous avons cru devoir indiquer en peu de mots les secours qu'il convient d'administrer, dans le cas d'accidens causés par ces végétaux.</p>	<p>Faire promptement vomir en se servant de l'émétique, de l'ipécaouanha et des moyens mécaniques. Après le vomissement, donner des évacuans pour débarrasser les intestins.</p> <p>Ces évacuans sont : à l'intérieur, une potion purgative avec l'huile de ricin et le sirop de fleurs de pêcher; à l'extérieur, un lavement purgatif.</p> <p>On donne après au malade une potion calmante, puis des boissons adoucissantes en grande quantité.</p> <p>Si le ventre était douloureux, on le recouvre de cataplasmes.</p>
<p>CAMPBRE.</p> <p>Le camphre, qui est connu de tout le monde, est un solide blanc, transparent, d'une pesanteur moins considérable que celle de l'eau. Il est ductile; sa saveur est chaude, piquante, amère; son odeur, vive, est <i>sui generis</i>; elle paraît agréable aux uns, désagréable aux autres.</p>	<p>Le camphre n'est poison que quand il a été pris en grande quantité. Il faut alors déterminer le vomissement, s'opposer à l'asphyxie, en insufflant de l'air dans les poulmons.</p> <p>On administre ensuite quelques cuillerées d'une potion préparée avec 2 onces d'eau, 2 gros d'éther, 2 gros d'essence de térébenthine et 1 once de sirop.</p>

POISONS VÉGÉTAUX.

DIVISION.

RÉACTIFS QUI SERVENT A FAIRE RECONNAITRE
CES SUBSTANCES.

Il est reconnaissable à son odeur; chauffé, il se volatilise; on peut le condenser sur un corps froid. Il est soluble dans l'alcool, duquel on peut le séparer par évaporation.

Il est soluble dans l'huile fixe.

SIXIÈME SECTION.

NOMS DES POISONS , LEURS CARACTÈRES SPÉCIFIQUES.	SECOURS A DONNER.
<p>CANTHARIDES.</p> <p>Les cantharides , insectes de l'ordre des coléoptères , de la section des hétéromères , de la famille des Trachelides (Cuvier) , peuvent être regardées comme des poisons.</p> <p>Il en est de même de la poudre , de la teinture et des extraits qu'on peut préparer avec ces insectes divisés , puis traités par l'eau et l'alcool.</p>	<p>Si le poison a été ingéré , on doit faire vomir le plus promptement possible.</p> <p>On fait prendre de grandes masses de boissons adoucissantes ; de l'eau sucrée , de l'eau de gomme chargée de magnésie , de la tisane de graine de lin nitrée.</p> <p>On donne des lavemens adoucissans.</p>
<p>VÉRATRINE.</p> <p>Solide , blanche , pulvérulente , inodore ; d'une saveur excessivement âcre sans mélange d'amertume.</p> <p>La vératrine se fond à 50° au-dessus de 0° ; elle prend alors l'apparence de la cire.</p>	<p>Il faut déterminer promptement le vomissement par l'émétique ou l'ipécacuanha. Si le poison est ingéré depuis quelque temps , il faut administrer un éméto-cathartique composé d'émétique , de 1 à 2 grains ; et de sulfate de soude , 2 onces.</p> <p>Saigner le malade.</p> <p>Donner ensuite des boissons adoucissantes et albumineuses.</p>
<p>VIOLINE.</p> <p>La violine est un principe alcalin comparable à l'émétine ; ce principe en diffère cependant en ce qu'il est moins soluble et d'une saveur plus âcre.</p>	<p>Les premiers secours à donner sont les mêmes que ceux que nous avons indiqués pour combattre les accidens causés par l'émétine.</p>

POISONS VÉGÉTAUX.

RÉACTIFS QUI SERVENT A FAIRE RECONNAITRE
CES SUBSTANCES.

On doit chercher à obtenir la *cantharidine* , ce qui est difficile.

La vératrine est fusible à 50° ; à une plus haute température ; elle est décomposée , et elle laisse un charbon volumineux.

Elle est très peu soluble dans l'eau , elle est très soluble dans l'alcool , moins soluble dans l'éther.

Elle forme , avec les acides , des sels incristallisables , qu'on peut précipiter par les alcalis.

On n'a pas encore assez étudié cette substance ; nous ne pouvons donc indiquer d'une manière bien certaine , quels seraient les réactifs qu'il faudrait employer pour la faire reconnaître.