

dro-cyanique pour saturer l'excès de mercure, et faire évaporer et cristalliser de nouveau. Sa composition en poids paraît être 100 de mercure sur 26,086 de cyanogène.

CYANURE DE POTASSIUM. Composé cristallin, jaunâtre, alcalin, très-soluble dans l'eau. Il s'obtient en faisant agir le cyanogène sur le potassium, à l'aide de la chaleur, dans une petite cloche courbe sur le mercure. L'absorption est rapide, et il y a dégagement de lumière et de chaleur. On n'en fait aucun usage. On l'obtient encore en saturant la potasse pure par l'acide hydro-cyanique; il en est de même de ceux de soude, de baryte, de strontiane et de chaux, qui sont solubles et toujours alcalins. Tous les acides, même l'acide carbonique, les décomposent. Avec les sels des quatre dernières sections, ils forment des cyanures de couleurs variables, qui presque tous sont insolubles.

CYTISINE. Nom proposé par MM. Chevalier et Lassaigne pour désigner une substance qu'ils ont extraite des grains du *cytisis laburnum*. Elle altère puissamment l'humidité de l'air, et a une action énergique sur l'économie animale. (Voy. Journal pharm., tom. IV, p. 340.)

D

DALHINE. Matière blanche, pulvérulente, très-ferme, découverte dans les tubercules du dahlia, par M. Payen. Cette substance se rapproche beaucoup de l'amidon: elle est cependant un peu soluble dans l'eau froide; l'alcool, l'en précipite, mais il n'en est pas de même de l'iode,

du chlore, de l'acétate de plomb, de l'hydro-chlorate de platine, du proto-sulfate et trito-sulfate de fer, du nitrate d'argent, du proto-nitrate de mercure, du proto-sulfate de cuivre: ces différens corps ne la précipitent pas. L'acide sulfurique peut la transformer en sucre.

DAPHNINE. Cette substance a été découverte par M. Vauquelin, dans l'écorce de plusieurs daphnés. Elle est en faisceaux prismatiques, incolores, transparens, brillans, solubles dans l'eau chaude, l'alcool et l'éther. L'acide nitrique la transforme en acide oxalique, et l'acétate de plomb ne la précipite pas.

DATURINE. On a encore des doutes sur l'existence de cette matière qui offre les caractères des bases salifiables. Elle a été indiquée par M. Brand dans la graine du *datura stramonium*; elle est insoluble dans l'eau, soluble dans l'alcool, mais seulement à chaud. Les sels qu'elle forme avec les acides sont solubles dans l'eau.

DÉCOMPOSITION. On dit qu'un corps se décompose, lorsque, par une cause quelconque, ses élémens se désunissent, soit pour former de nouvelles combinaisons, soit pour rester isolés. C'est une opération qui se pratique continuellement en chimie, et il est bien rare que, pour former une combinaison, on n'en détruise pas une autre. La décomposition diffère de l'analyse en ce que, dans celle-ci, on recueille exactement les produits, et souvent même on tient compte de leur quantité: ainsi, on doit nommer décomposition les analyses que l'on faisait autrefois, et dans lesquelles les corps donnaient toujours pour résultat de l'air, de la terre et de l'eau, qui faisaient alors trois des quatre prétendus élémens.

DÉLIQUESCENCE. C'est la propriété qu'ont certains corps d'attirer l'humidité de l'air et des corps qui les en-

le peser de nouveau après l'imbibition, et ajouter au poids trouvé par le liquide déplacé celui du liquide dont il s'est imbibé. Si le corps était soluble dans l'eau, il faudrait employer un autre liquide et faire alors les corrections nécessaires dans le calcul.

DÉS-OXIGÉNATION. C'est l'opération par laquelle on enlève de l'oxygène à un corps. Ce terme n'est presque plus employé.

DESSICCATION. Voy. *Analyse*.

DEUTO-CHLORURES. Voy. *Chlorures (Deuto-)*.

DEUTIODURES. Voy. *Iodures (Deuto-)*.

DEUTOXIDES. Voy. *Oxides (Deuto-)*.

DEUTO-PHOSPHURES. Voy. *Phosphures (Deuto-)*.

DEUTO-SULFURES. Voy. *Sulfures (Deuto-)*.

DIAMANT. Voy. *Carbone*.

DILATATION. Voy. *Calorique*.

DISSOLUTION. Chaque fois que l'on met deux corps en contact, que l'un disparaît dans l'autre sans en troubler la transparence, on opère une dissolution ou une solution. C'est une dissolution quand le corps dissous a changé de nature, et qu'on ne peut pas le retirer tel qu'on l'a mis par une évaporation ménagée. C'est une solution quand par ce même moyen on obtient le corps qui était dissous avec les mêmes caractères qu'il offrait précédemment. Ainsi on dira une solution de sucre dans l'eau et une dissolution de mercure dans l'acide nitrique.

DISTILLATION. C'est l'épuration d'une substance volatile par le moyen de l'évaporation. La distillation est simple ou complexe. On la nomme simple quand une matière volatile n'est mêlée qu'à des matières non volatiles ou pour mieux dire à des substances qui se volatilisent très-difficilement. Elle est complexe quand la

matière que l'on distille contient plusieurs principes volatils, mais celui que l'on veut obtenir est plus volatil que les autres. Il y a dans la distillation deux opérations contraires, la vaporisation et la condensation. On a remarqué qu'il fallait que la surface du condensateur (ou serpentín, voyez *Alambic*) fût précisément la moitié de celle du vase évaporatoire ou cucurbite, en admettant toutefois que la température moyenne du bain dans lequel plongera le serpentín n'excédera pas 55°, c'est-à-dire qu'il faudra que la base soit à 0° et la surface à 100°. En chimie, où l'on emploie très-fréquemment la distillation, on se sert presque toujours de cornues. C'est ce que les anciens nommaient distillation, *per latus*, ils appelaient distillation *per ascensum*, et celle que l'on pratique dans les appareils ordinaires, et *per descensum* une espèce de distillation dans laquelle ils forçaient les vapeurs à descendre.

DUCTILITÉ. C'est la propriété qu'ont certains métaux de pouvoir être réduits en fils très-déliés et en lames très-minces, en conservant encore une certaine solidité. Les anciens chimistes nommaient demi-métaux ceux qui ne possédaient pas cette propriété.

E

EAU. On la trouve le plus ordinairement sous la forme d'un liquide transparent, incolore, inodore, et pouvant mouiller et même dissoudre une très-grande quantité de corps. Un litre d'eau distillée à + 4°, ou à son maximum de condensation, pèse 1 kilogramme. Elle est élas-