une révolution analogue à celle que Copernic avait introduite dans la cosmologie, en nous apprenant que la terre n'est pas le centre du système dont elle fait partie. La personnalité, au lieu d'être le centre du monde intellectuel et moral, en devenait un élément subordonné. La ressemblance ne s'arrêtait pas là. De même que, pour comprendre l'astronomie moderne, il faut surmonter le témoignage trompeur des sens et croire au mouvement de la terre malgré son immobilité apparente, de même Spinoza s'efforçait de nous élever au-dessus du sentiment opiniâtre qui fait que nous croyons à la forme personnelle de la vie comme à la réalité par excellence. « Il semble que les conséquences de cette doctrine devraient être la négation absolue du bien et du mal, l'entière indifférence, l'entier abandon à la fatalité, pendant l'illusion que nous nommons la vie, et, après la mort, la résorption de l'individu dans l'unité. Il n'en est rien. Il n'existe, à la vérité, ni bien ni mal, ni récompense ni punition, dans le sens positif et direct qu'entendent les religions; mais il y a chez l'individu plus ou moins de *joie* (de bonheur), de perfectionnement et d'être, selon qu'il se rapproche plus ou moins de la raison pure et infinie, c'est-à-dire de sa vraie nature. Il n'y a point de coupables, de pécheurs; mais il y a des malheureux et des insensés : ce sont ceux qui vivent plongés dans les sens, dans les apparences, dans la séparation d'avec leur être véritable, dans un quasi-néant. L'homme retrouve la seule vraie liberté quand il se détache des phénomènes pour s'attacher à ce qui *est* réellement et qui ne passe point. Avec la liberté, il retrouve l'immortalité. L'âme *raisonnable et philosophique* meurt dans la nature extérieure, mais pour revivre en Dieu. Elle perd, à la mort, les sens, la mémoire, l'imagination, tout ce qui tient aux phénomènes, et garde la raison éternelle, ne concevant plus que l'étendue infinie et la pensée infinie; elle vit, non comme un être réel, mais comme une idée éternelle en Dieu. Telle elle était avant sa vie terrestre, telle elle subsiste après : ce n'est qu'un mode de la pensée divine; mais ce mode est impérissable. C'est là le souverain bien. Ce bien, le philosophe le désire pour les autres comme pour lui-même, d'autant plus qu'il connaît Dieu davantage, c'est-à-dire qu'il connaît mieux l'unité de tous les êtres apparents dans l'être réel. Arrivé à cette hauteur, Spinoza retrouve donc dans l'unité le droit, la charité, la morale.

Une rumeur terrible s'éleva à l'apparition de l'*Ethique*. On cria de toute part *à l'impie, à l'athée*; contre cet homme, dont la seule erreur avait été de ne croire qu'en Dieu et de tout anéantir en Dieu. Et pourtant l'instinct de la foule ne la trompait pas essentiellement; car, si l'on anéantit l'univers en Dieu, Dieu lui-même s'anéantit dans l'impersonnalité; le Dieu vivant s'abîme après l'homme *réel*, le Créateur après la création.

Spinoza écrivit d'abord l'*Ethique* en hollandais; il l'écrivit ensuite en latin, très-probablement à l'époque où il voulut la publier; mais il renonça à son projet, et l'ouvrage ne parut, ainsi que nous l'avons dit, qu'après sa mort, en 1677, à Amsterdam, par les soins de l'imprimeur Rieuwertz.

ÉTHIS DE CORNY, littérateur français. V. CORNY.

ETHMOCÉPHALE s. m. (è-tmo-sé-fa-le — rad. *ethmocéphalie*). Térat. Monstre chez lequel le nez est remplacé par un appendice en forme de trompe.

ETHMOCÉPHALIE s. f. (è-tmo-sé-fa-li — de *ethmoïde*, et du gr. *kephalé*, tête). Térat. Monstruosité dans laquelle le nez est remplacé par un appendice en forme de trompe.

ETHMOCÉPHALIQUE adj. (è-tmo-sé-fa-li-ke — rad. *ethmocéphalie*). Térat. Qui est affecté d'ethmocéphalie; qui a rapport à l'ethmocéphalie : *Monstre* ETHMOCÉPHALIQUE. *Conformation* ETHMOCÉPHALIQUE.

ETHMOÏDAL, ALE adj. (è-tmo-i-dal — rad. *ethmoïde*). Anat. Qui a rapport à l'os ethmoïde : *Suture* ETHMOÏDALE. ‖ On dit aussi ETHMOÏDIEN, IENNE.

ETHMOÏDE adj. m. (è-tmo-i-de — du gr. *ethmos*, crible; *eidos*, aspect). Anat. Se dit d'un os du crâne dont la lame supérieure est criblée de petits trous, et qui forme une des parois des fosses nasales : *L'os* ETHMOÏDE.

— Substantiv. : *L'*ETHMOÏDE.

ETHMOPHYSAL adj. m. (è-tmo-fi-zal — de *ethmoïde*, et du gr. *phusis*, nature). Anat. Se dit d'une des pièces du sphénoïde : *Os* ETHMOPHYSAL.

— Substantiv. : *L'*ETHMOPHYSAL.

ETHMOSPHÉNAL adj. m. (è-tmo-sfé-nal — de *ethmoïde*, et *sphénoïde*). Anat. Se dit d'une des pièces du sphénoïde : *Os* ETHMOSPHÉNAL.

— Substantiv. : *L'*ETHMOSPHÉNAL.

ETHNARCHIE s. f. (è-tnar-chî — du gr. *ethnos*, peuple; *arché*, gouvernement). Dignité d'ethnarque. ‖ Province placée sous l'administration d'un ethnarque.

ETHNARCHIQUE adj. (è-tnar-chi-ke — rad. *ethnarchie*). Qui a rapport à l'ethnarchie : *Gouvernement* ETHNARCHIQUE.

ETHNARQUE s. m. (è-tnar-ke — du gr. *ethnos*, peuple; *arché*, commandement). Chef d'une ethnarchie.

ETHNÉGÉTIQUE adj. (è-tné-jé-ti-ke — du gr. *ethnos*, nation; *agô*, je conduis). Qui tient à l'art de gouverner les peuples : *Science* ETHNÉGÉTIQUE. ‖ Se dit dans la classification créée par Ampère.

ETHNIQUE adj. (è-tni-ke — gr. *ethnikos*; de *ethnos*, peuple, troupe, proprement troupe en marche, *agmen*. C'est bien dans cette acception que l'emploie Homère en parlant, non-seulement des hommes, mais des oiseaux, des abeilles, des mouches, etc. Cela pourrait nous nommer la vie, et, après la mort, la résorption de l'individu dans l'unité. Il n'en est rien. Il n'existe, à la vérité, ni bien ni mal, ni récompense ni punition, dans le sens positif et direct qu'entendent les religions; mais il y a chez l'individu plus ou moins de *joie* (de bonheur), de perfectionnement et d'être, selon qu'il se rapproche plus ou moins de la raison pure et infinie, c'est-à-dire de sa vraie nature. Il n'y a point de coupables, de pécheurs; mais il y a des malheureux et des insensés : ce sont ceux qui vivent plongés dans les sens, dans les apparences, dans la séparation d'avec leur être véritable, dans un quasi-néant. L'homme retrouve la seule vraie liberté quand il se détache des phénomènes pour s'attacher à ce qui *est* réellement et qui ne passe point. Avec la liberté, il retrouve l'immortalité. L'âme *raisonnable et philosophique* meurt dans la nature extérieure, mais pour revivre en Dieu. Elle perd, à la mort, les sens, la mémoire, l'imagination, tout ce qui tient aux phénomènes, et garde la raison éternelle, ne concevant plus que l'étendue infinie et la pensée infinie; elle vit, non comme un être réel, mais comme une idée éternelle en Dieu. Telle elle était avant sa vie terrestre, telle elle subsiste après : ce n'est qu'un mode de la pensée divine; mais ce mode est impérissable. C'est là le souverain bien. Ce bien, le philosophe le désire pour les autres comme pour lui-même, d'autant plus qu'il connaît Dieu davantage, c'est-à-dire qu'il connaît mieux l'unité de tous les êtres apparents dans l'être réel. Arrivé à cette hauteur, Spinoza retrouve donc dans l'unité le droit, la charité, la morale.

Une rumeur terrible s'éleva à l'apparition de l'*Ethique*. On cria de toute part *à l'impie, à l'athée*; contre cet homme, dont la seule erreur avait été de ne croire qu'en Dieu et de tout anéantir en Dieu. Et pourtant l'instinct de la foule ne la trompait pas essentiellement; car, si l'on anéantit l'univers en Dieu, Dieu lui-même s'anéantit dans l'impersonnalité; le Dieu vivant s'abîme après l'homme *réel*, le Créateur après la création.

Spinoza écrivit d'abord l'*Ethique* en hollandais; il l'écrivit ensuite en latin, très-probablement à l'époque où il voulut la publier; mais il renonça à son projet, et l'ouvrage ne parut, ainsi que nous l'avons dit, qu'après sa mort, en 1677, à Amsterdam, par les soins de l'imprimeur Rieuwertz.

ÉTHIS DE CORNY, littérateur français. V. CORNY.

ETHMOCÉPHALE s. m. (è-tmo-sé-fa-le — rad. *ethmocéphalie*). Térat. Monstre chez lequel le nez est remplacé par un appendice en forme de trompe.

ETHMOCÉPHALIE s. f. (è-tmo-sé-fa-li — de *ethmoïde*, et du gr. *kephalé*, tête). Térat. Monstruosité dans laquelle le nez est remplacé par un appendice en forme de trompe.

ETHMOCÉPHALIQUE adj. (è-tmo-sé-fa-li-ke — rad. *ethmocéphalie*). Térat. Qui est affecté d'ethmocéphalie; qui a rapport à l'ethmocéphalie : *Monstre* ETHMOCÉPHALIQUE. *Conformation* ETHMOCÉPHALIQUE.

ETHMOÏDAL, ALE adj. (è-tmo-i-dal — rad. *ethmoïde*). Anat. Qui a rapport à l'os ethmoïde : *Suture* ETHMOÏDALE. ‖ On dit aussi ETHMOÏDIEN, IENNE.

ETHMOÏDE adj. m. (è-tmo-i-de — du gr. *ethmos*, crible; *eidos*, aspect). Anat. Se dit d'un os du crâne dont la lame supérieure est criblée de petits trous, et qui forme une des parois des fosses nasales : *L'os* ETHMOÏDE.

— Substantiv. : *L'*ETHMOÏDE.

ETHMOPHYSAL adj. m. (è-tmo-fi-zal — de *ethmoïde*, et du gr. *phusis*, nature). Anat. Se dit d'une des pièces du sphénoïde : *Os* ETHMOPHYSAL.

— Substantiv. : *L'*ETHMOPHYSAL.

ETHMOSPHÉNAL adj. m. (è-tmo-sfé-nal — de *ethmoïde*, et *sphénoïde*). Anat. Se dit d'une des pièces du sphénoïde : *Os* ETHMOSPHÉNAL.

— Substantiv. : *L'*ETHMOSPHÉNAL.

ETHNARCHIE s. f. (è-tnar-chî — du gr. *ethnos*, peuple; *arché*, gouvernement). Dignité d'ethnarque. ‖ Province placée sous l'administration d'un ethnarque.

ETHNARCHIQUE adj. (è-tnar-chi-ke — rad. *ethnarchie*). Qui a rapport à l'ethnarchie : *Gouvernement* ETHNARCHIQUE.

ETHNARQUE s. m. (è-tnar-ke — du gr. *ethnos*, peuple; *arché*, commandement). Chef d'une ethnarchie

ETHNOLOGIQUE adv. (è-tno-lo-ji-ke — rad. *ethnologie*). Qui concerne l'ethnologie : *Sciences* ETHNOLOGIQUES. *On n'ministera jamais assez sur l'importance capitale de la découverte du sanscrit, dans le champ des études* ETHNOLOGIQUES *et linguistiques.* (A. Réville.)

ETHNOLOGISTE (è-tno-lo-ji-ste — rad. *ethnologie*). Personne qui s'occupe d'ethnologie, qui est versée dans cette science. ¶ On dit aussi ETHNOLOGUE.

ETHNOPHRÔNE s. m. (è-tno-frô-ne — du gr *ethnos*, nation ; *phroneô*, je pense). Hist. relig. Membre d'une secte du VIe siècle qui, quoique chrétienne, avait conservé des cérémonies du paganisme.

ETHNORYTIQUE adj. (è-tno-ri-ti-ke — du gr. *ethnos*, nation ; *rhuô*, je sauve). Se dit, dans la classification d'Ampère, des sciences qui ont pour but la défense des nations.

ÉTHOCRATE s. (é-to-kra-te — du gr. *êthos*, mœurs ; *kratos*, pouvoir). Partisan de l'éthocratie.

ÉTHOCRATIE s. f. (é-to-kra-sî — du gr. *êthos*, mœurs ; *kratos*, pouvoir). Gouvernement qui serait fondé sur la seule morale.

ÉTHOCRATIQUE adj. (é-to-kra-ti-ke — rad. *éthocratie*). Qui a rapport à l'éthocratie : *Gouvernement* ÉTHOCRATIQUE.

ÉTHOCRATIQUEMENT adv. (é-to-kra-ti-ke-man — rad. *éthocratique*). D'une manière éthocratique : *People gouverné* ÉTHOCRATIQUEMENT.

ÉTHOGENE s. m. (è-to-jè-ne — du gr. *aithein*, brûler ; *genos*, origine). Chim. Poudre blanche, légère comme la magnésie, brûlant dans la flamme du chalumeau avec une flamme verte, insoluble dans l'eau, qu'elle rend légèrement ammoniacale, et qui a pour formule Az^2H. ¶ On l'appelle aussi : AZOTURE DE BORE, BORURE D'AZOTE, NITRURE BORIQUE.

ÉTHOGÉNIE s. f. (è-to-jé-nî — du gr. *êthos*, mœurs ; *genea*, génération). Connaissance des causes qui donnent naissance aux caractères, aux mœurs et aux passions des hommes, dans la classification d'Ampère.

ÉTHOGNOSIE s. f. (é-to-gno-zî — du gr. *êthos*, mœurs ; *gnôsis*, connaissance). Connaissance du caractère, des mœurs et des passions des hommes, dans la classification d'Ampère.

ÉTHOGRAPHIE s. f. (é-to-gra-fî — du gr. *êthos*, mœurs ; *graphô*, je décris). Description des mœurs, du caractère et des passions des hommes, dans la classification d'Ampère.

ÉTHOGRAPHIQUE adj. (é-to-gra-fi-ke — rad. *éthographie*). Qui a rapport à l'éthographie : *Études* ETHOGRAPHIQUES.

ÉTHOKIRRHINE s. f. (é-to-kir-ri-ne — du gr. *aithein*, brûler ; *kirrhos*, jaune). Chim. Substance jaune extraite des fleurs de la linaire.

ÉTHOLOGIE s. f. (é-to-lo-jî — du gr. *êthos*, mœurs ; *logos*, discours). Traité sur les mœurs ; science des mœurs.

— Rhétor. Syn. d'ÉTHOPÉE.

ETHOLOGIQUE adj. (é-to-lo-ji-ke — rad. *éthologie*). Qui a rapport à l'éthologie : *Dissertation* ETHOLOGIQUE.

ÉTHOLOGUE s. m. (é-to-lo-ghe — rad. *éthologie*). Celui qui étudie l'éthologie, qui écrit sur l'éthologie : *Un* ÉTHOLOGUE *distingué.*

ETHOMÉTOXALIQUE adj. (é-to-mé-to-ksa-li-ke). Chim. Se dit de l'acide oxalique dont l'oxygène est remplacé simultanément par un éthyle et par un méthyle.

ÉTHON s. m. (é-ton). Entom. Genre d'insectes coléoptères pentamères, de la tribu des hispresses, comprenant une dizaine d'espèces, qui habitent l'Australie.

ÉTHONIE s. f. (é-to-nî — de *Æthon*, nom mythol.). Bot. Genre de plantes, de la famille des composées, tribu des chicoracées, formé aux dépens des crépides, et réuni plus tard aux tolpis.

ÉTHOPÉE s. f. (é-to-pé — du gr. *êthos*, mœurs ; *poieô*, je fais). Peinture des mœurs et des passions des hommes : *Il était réservé aux christianisme d'ouvrir cette nouvelle carrière à l'*ÉTHOPÉE. (Ch. Nod.)

— Rhétor. Figure de pensée dont l'objet est de peindre les mœurs et le caractère d'un personnage : *Le syriaque se prête à l'emploi de la prosopopée et de l'*ÉTHOPÉE. (A. Maury.)

— Littér. Nom que les Grecs donnaient à des amplifications dans lesquelles ils faisaient agir ou parler des personnages d'après leur caractère connu.

ÉTHOPHYLLE s. m. (é-to-fi-le — du gr. *êthos*, coutume ; *phullon*, feuille). Bot. Genre de végétaux fossiles, trouvés dans le grès bigarré, et dont la famille n'est pas encore connue.

ÉTHOS s. m. (é-toss — du gr. *êthos*, mœurs). Rhétor. anc. Partie qui traite des mœurs.

— Aujourd'hui, Style boursouflé : *L'*ÉTHOS *et le pathos.* ¶ On dit aussi ETHOS, en suivant la prononciation reuchlienne ou moderne du grec.

ETHRA, fille de Pithée, roi de Trézène. Elle fut aimée d'Egée, roi d'Athènes, dont elle eut le fameux Thésée. Plus tard celui-ci, ayant enlevé Hélène, encore enfant, la confia à la garde de sa mère dans la ville d'Aphidnes ; Castor et Pollux s'emparèrent de cette ville, délivrèrent leur sœur et lui donnèrent pour esclave Ethra, qui suivit la princesse lacédémonienne dans toutes ses aventures, jusqu'à la prise de Troie, où elle fut délivrée par ses petits-fils Acamas et Démophoon.

ETHRE s. f. (é-tre). Entom. Genre d'insectes coléoptères pentamères, de la famille des malacodermes, tribu des lampyres ou vers luisants, dont l'espèce type habite le Brésil.

ÉTHRIEN, ENNE adj. (é-tri-ain, è-ne — du gr. *Aithra*, divinité de l'air). Myth. Se disait des divinités qui pouvaient rendre le ciel serein : *Jupiter* ETHRIEN.

ÉTHRIOSCOPE s. m. (é-tri-o-sko-pe — du gr. *aithra*, pureté de l'air ; *skopoô*, j'examine). Phys. Appareil dont on se sert pour déterminer l'intensité du rayonnement de la chaleur terrestre vers un ciel sans nuages.

ÉTHULIE s. f. (é-tu-lî). Bot. Genre de plantes, de la famille des composées, tribu des vernoniées, comprenant plusieurs espèces, qui habitent les régions chaudes de l'Afrique. ¶ Syn. d'ÉPALTE, autre genre de plantes.

ÉTHUSE s. f. (é-tu-ze). Crust. Genre de crustacés décapodes brachyures, de la tribu des dorippes, dont l'espèce type habite la Méditerranée.

— Bot. Genre de plantes ombellifères. V. ÆTHUSE.

ÉTHYLAMINE s. f. (é-ti-la-mi-ne — contract. de *ethyle* et *amine*). Chim. Nom donné à des ammoniaques composées, dans lesquelles l'éthyle est substitué à l'hydrogène.

— **Encycl.** L'éthyle, comme tous les radicaux alcooliques, peut se substituer à une fraction ou à la totalité de l'hydrogène de l'ammoniaque. Il en résulte d'abord une monamine primaire, l'*éthylamine* $C^2H^5.AzH^2$; une monamine secondaire, la diéthylamine

$$(C^2H^5)^2.AzH$$

et une monamine tertiaire $(C^2H^5)^3Az$. Ces trois bases à l'état de liberté dérivent du type ammoniaque AzH^3 ; mais c'est à l'état d'ammoniums composés, dérivés du type AzH^4, qu'elles entrent dans les combinaisons. On connaît des sels qui renferment de l'ammonium dans lequel 4 atomes d'hydrogène sont remplacés par de l'éthyle (tétréthylammonium) et l'on a même préparé l'hydrate de cet ammonium quaternaire. Nous avons donc à étudier ici l'*éthylamine*, la diéthylamine et la triéthylamine.

— ÉTHYLAMINE $C^2H^5.H^2.Az$. (anc. nom. *éthylagine*). *Préparation.* 1° On obtient l'*éthylamine* en chauffant un éther cyanique avec de la potasse. Le produit est reçu dans l'acide chlorhydrique, et le chlorhydrate formé, distillé de nouveau avec un alcali, donne de l'*éthylamine* pure que l'on recueille dans un récipient bien refroidi. Le cyanurate d'éthyle peut être substitué sans inconvénient au cyanate d'éthyle dans cette réaction.

$$\left.\begin{matrix}CO\\C^2H^5\end{matrix}\right\}Az + 2KHO = CO(OK)^2 + C^2H^5.AzH^2$$

Carbimide (éther cyanique). Potasse. Carbonate potassique. *Ethylamine.*

2° On fait agir l'iodure d'éthyle sur l'ammoniaque. A une température de 100°, en vase clos, il se produit de l'iodure d'éthyl-ammonium qui donne de l'*éthylamine* lorsqu'on la distille sur de la chaux. L'iodure d'éthyl-ammonium n'est d'ailleurs pas le seul produit de la réaction ; celui-ci est complexe. Nous verrons plus bas (séparation des ammoniaques éthylées), comment on en sépare l'*éthylamine*. La réaction peut être exprimée par l'équation :

$$C^2H^5I + AzH^3 = AzC^2H^5.H^3.I$$

Iodure d'éthyle. Ammoniaque. Iodure d'éthyl-ammonium.

3° L'*éthylamine* se produit par l'action de la potasse sur l'urée éthylique ou plus simplement, d'après l'utile, lorsqu'on distille un mélange d'urée, de sulfovinate de chaux et de chaux caustique. On peut substituer le cyanate de potasse à l'urée dans cette réaction. Dans l'un comme dans l'autre cas, il se forme d'abord un composé qui se détruit au moment même de sa formation (urée éthylique ou cyanate d'éthyle). La réaction des alcalis sur l'éthyl-urée est la suivante :

$$(CO)''.C^2H^5.H^3Az^2 + 2KHO = (CO)''\left\{\begin{matrix}OK\\OK\end{matrix}\right.$$

Ethyl-urée. Potasse. Carbonate potassique.

$$+ AzH^3 + AzH^2C^2H^5$$

Ammoniaque. *Ethylamine.*

4° M. de Clermont et M. Juncadella ont obtenu de l'azotate et du phosphate d'éthyl-ammonium en faisant agir l'ammoniaque sur l'azotate ou sur le phosphate d'éthyle.

5° Berthelot a obtenu le même composé en chauffant, en vase clos, l'alcool avec du chlorure, du bromure ou de l'iodure d'ammonium.

6° L'acide sulféthamique se résout par la chaleur en *éthylamine*, acide sulfurique, et probablement alcool et acide isèthionique.

De tous ces procédés les seuls qui soient employés pour préparer l'*éthylamine* dans les laboratoires sont le premier et le second.

— *Propriétés.* L'*éthylamine* anhydre est un liquide très-mobile, incolore, transparent et inflammable. Sa densité est 0,6964 à 8°. Elle ne se solidifie pas dans un mélange de glace carbonique solide et d'éther. Elle bout à 18°,7 et a une densité de vapeur de 1,5767 à 42°. Son odeur est piquante et rappelle celle de l'ammoniaque ; sa réaction est fortement alcaline. Elle est si caustique qu'une goutte versée sur la langue y fait naître un sentiment de brûlure et une vive inflammation. En présence de l'acide chlorhydrique, elle donne, comme l'ammoniaque, des fumées blanches. Ces fumées sont dues à la formation et à la précipitation dans l'air d'une certaine quantité de chlorhydrate d'*éthylamine*.

L'*éthylamine* se dissout dans l'eau en toute proportion, avec dégagement de chaleur ; le mélange a une certaine viscosité qui le distingue d'une solution aqueuse d'ammoniaque. Lorsqu'on le soumet à une ébullition prolongée, l'alcaloïde finit par en être complétement expulsé.

La solution aqueuse de l'*éthylamine* donne avec beaucoup de sels métalliques des réactions semblables à celles de l'ammoniaque. Il existe pourtant quelques caractères qui permettent de la distinguer de ce dernier corps. Ainsi l'*éthylamine* donne, avec les sels d'aluminium, un précipité soluble dans un excès de réactif, et, avec les sels de nickel et de cobalt, des précipités qu'un excès de réactif ne redissout pas, tandis que c'est l'inverse que l'on observe avec l'ammoniaque. De même, les sels cuivriques donnent avec l'*éthylamine* un précipité moins soluble, et les sels stanniques un précipité plus soluble qu'avec l'ammoniaque. Les sels d'or sont précipités par cet alcaloïde, et le précipité a de l'analogie avec l'or fulminant, mais se décompose sans détoner lorsqu'on le chauffe. Le bichlorure de platine n'est précipité qu'après un certain temps, si les liqueurs sont peu concentrées. Enfin l'acide phospho-molybdique fait naître dans les solutions aqueuses d'*éthylamine* un précipité jaune moins soluble que celui que produit le même réactif agissant sur l'ammoniaque, auquel il ressemble d'ailleurs par son aspect.

Dirigée en vapeurs à travers un tube chauffé au rouge, l'*éthylamine* se détruit avec production d'ammoniaque, d'acide cyanhydrique, d'hydrogène et d'une petite quantité d'un hydrogène carboné. En présence d'un corps en ignition, cet alcaloïde prend feu et brûle avec une flamme jaunâtre. L'iode décompose les solutions aqueuses d'*éthylamine* en formant de l'iodhydrate d'*éthylamine* et de la diniodéthylamine qui se décompose lorsqu'on cherche à la distiller. Le chlore et le brome exercent une action semblable.

$$2C^2H^7Az + 2I^2 = C^2H^5.I^2.Az^2 + C^2H^7Az.HI$$

Ethylamine. Iode. Diniodéthylamine. Iodhydrate d'*éthylamine*.

L'acide azoteux décompose l'*éthylamine* avec formation d'azote et d'éther nitreux. Le meilleur moyen de montrer cette réaction consiste à jeter un cristal d'azotite de potasse dans une solution de chlorhydrate d'*éthylamine* acidifiée par un excès d'acide chlorhydrique. Il se produit en même temps une huile jaune :

$$2C^2H^7Az + AzO^2.H = Az^2 + 2H^2O$$

Ethylamine. Acide azoteux. Azote. Eau.

$$+ C^2H^5.OAzO$$

Ether azoteux.

Le chlorure de cyanogène transforme l'*éthylamine* en chlorhydrate de cyanogène et en cyanéthylamide :

$$2C^2H^7Az + CyCl = C^2H^7Az.HCl$$

Ethylamine. Chlorure de cyanogène. Chlorhydrate d'*éthylamine*.

$$+ C^2HCyAz$$

Cyanéthylamide.

Avec l'acide cyanique, elle se convertit en éthyl-urée, et avec l'éther cyanique en diéthyl-urée (v. UREE). Le sulfocyanate d'allyle (huile de moutarde) la convertit en thiosinéthylamine $C^{16}H^{12}Az^2S^3$. Le bromure d'éthylène donne aussi avec l'*éthylamine* des dérivés intéressants qui proviennent de la substitution du bromêthyle C^2H^4Br à l'hydrogène.

$$C^2H^4Br^2 + C^2H^5.H^2Az$$

Bromure d'éthylène. *Ethylamine.*

$$= C^2H^5.C^2H^4Br.HAz,HBr$$

Bromhydrate d'éthyl-bromêthylamine.

Le bromhydrate ainsi obtenu peut échanger un de ses atomes de brome contre de l'oxhydryle et donner de l'hydrate d'éthyl-oxéthyl-ammonium, $C^2H^5.C^2H^4O.H^2Az.OH$. Il peut aussi échanger un brome contre un oxhydryle et perdre en même temps une molécule d'acide bromhydrique aux dépens du radical bromêthyle. Il se forme alors de l'hydrate d'éthyl-vinyl-ammonium dont la composition est représentée par la formule

$$C^2H^5.C^2H^3.H^2Az,OH.$$

Enfin l'hydrate d'éthyl-oxéthyl-ammonium régénère le bromure d'éthyl-bromêthyl-ammonium sous l'influence du perchlorure de phosphore.

— *Sels d'éthylamine.* L'*éthylamine* est une base énergique. Elle neutralise les plus forts acides et chasse même l'ammoniaque de ses sels. Elle forme des sels dont beaucoup sont très-solubles dans l'alcool absolu. On met à profit cette propriété pour séparer l'*éthylamine* de l'ammoniaque, dont l'alcool absolu dissout peu les sels. Ce sont surtout les sulfates et les chlorhydrates qui servent à effectuer ces séparations. Suivant Meyer, les tartrates conviendraient très-bien à cet usage, le tartrate d'ammoniaque cristallisant très-bien de sa solution aqueuse, tandis que le sel d'*éthylamine* reste, sous la forme d'un sirop soluble, dans l'alcool.

On a préparé l'acétate d'*éthylamine* (ou mieux d'éthyl-ammonium), le bromhydrate $C^2H^7Az.HBr$, le chlorhydrate $C^2H^7Az.HCl$, le chloraurate $C^2H^7Az.HCl.AuCl^3$, le chlormercurate $(C^2H^7Az.HCl)^2Hg''Cl^2$, le chlorplatinate $(C^2H^7Az.HCl)^2Pt^{iv}Cl^6$, le chloropalladite $(C^2H^7Az.HCl)^2Pd^{ii}Cl^2$, le carbonate acide $C^2H^5Az.HCO^3$, l'éthyl-carbonate d'éthyl-ammonium, autrefois carbonate d'ammonique anhydre, $(CO.OAzH^4)(C^2H^5.H.Az)$, l'oxalate $C^2(C^2H^5)^2O^4$, le phosphate d'éthyl-ammonium et de magnésium

$$(C^2H^8Az)^2.Mg''.H^2PO^4 + 10H^2O,$$

le sulfate, l'alun d'éthyl-ammonium

$$(C^2H^8Az)^2.SO^4.Al^2(SO^4)^3 + 24H^2O,$$

le sulfhydrate d'éthyl-ammonium (bisulfhydrate d'*éthylamine*) et le tartrate double d'éthyl-ammonium et de sodium.

Le sulfate d'éthyl-ammonium forme avec le sulfate de zinc un sel double qui cristallise avec une demi-molécule d'eau, ou, ce qui revient au même, avec une molécule d'eau pour deux molécules du sel.

— *Produits de substitution de l'éthylamine.* 1° *Dichloréthylamine* $C^2H^5Cl^2.Az$. On prépare ce corps en dirigeant un courant de chlore sec à travers de l'*éthylamine* aqueuse bien refroidie. Il se forme en même temps du chlorhydrate d'*éthylamine*, dont on débarrasse le produit en le lavant avec l'eau dans laquelle la dichloréthylamine est insoluble. La réaction s'accompagne d'une élévation considérable de température.

La dichloréthylamine est une huile jaune, d'une odeur pénétrante qui excite à la toux. Elle bout à 91°. Lorsqu'on surchauffe la vapeur dans un tube de verre, elle donne lieu à une détonation, mais celle-ci ne suffit pas pour crever le tube.

Sous l'influence d'un excès de chlore, la dichloréthylamine se transforme en un corps solide qui cristallise en écailles. L'ammonique la dissout peu à peu en la décomposant. La potasse caustique la décompose ; parmi les produits de la décomposition, on a signalé le chlorure de potassium, l'acétate de potassium, un gaz chloré, de l'ammoniaque et des traces d'un liquide huileux qui est plus lourd que l'eau et qui rappelle par son odeur le cyanure d'éthyle impur. Ce liquide huileux, comme le gaz chloré, est un produit secondaire.

— *Dibrométhylamine* $C^2H^5Br^2.Az$. Le brome agit sur l'*éthylamine* aqueuse à la manière du chlore ; la réaction est si violente et s'accompagne d'un tel dégagement de chaleur, qu'il est nécessaire de refroidir l'*éthylamine* avec de la glace et de n'y ajouter le brome que goutte à goutte. La plus grande partie du produit reste dissous dans l'eau, d'où on l'extrait en ajoutant le liquide avec de l'éther et en abandonnant la solution éthérée à l'évaporation spontanée. A peine, à la fin de l'opération, quelques gouttes se séparent-elles du liquide aqueux en gagnant le fond du vase.

La dibrométhylamine est une huile d'une couleur rouge orangé due à un petit excès de brome qu'elle renferme d'ordinaire et dont on peut d'ailleurs la débarrasser en l'agitant avec de la potasse étendue. Elle est plus légère que l'eau et d'une odeur piquante.

— *Diniodéthylamine* $C^2H^5I^2.Az$. Lorsqu'on ajoute, par petites portions, de l'iode à de l'*éthylamine*, on observe une élévation de température et l'on voit se former des cristaux d'iodhydrate d'*éthylamine* en même temps qu'une huile d'un noir bleuâtre, qui n'est autre que la diniodéthylamine. On lave ce produit à l'eau pour le débarrasser du chlorhydrate d'*éthylamine*. Comme la diniodéthylamine se décompose lorsqu'on cherche à la distiller, il a été impossible de l'obtenir pure. Elle est soluble dans l'alcool et l'éther. La potasse la décompose lentement en donnant de l'iodure de potassium mêlé d'une petite quantité d'iodiate, et un résidu cristallin jaune, dont la composition n'a pas été déterminée.

— DIÉTHYLAMINE $C^4H^5.C^2H^5.H.Az$. C'est de l'ammoniaque où deux atomes d'hydrogène sont remplacés par de l'éthyle. On la prépare en faisant agir le bromure ou l'iodure d'éthyle sur l'*éthylamine* dans des tubes scellés à la lampe. La réaction est la même que celle qui donne l'*éthylamine* elle-même par la réaction des éthers iodhydriques sur l'*éthylamine*. La diéthylamine s'obtient aussi à l'état de bromhydrate ou d'iodhydrate. On la met en liberté en distillant ces sels avec de la potasse. On peut, dans cette préparation, remplacer le bromure ou l'iodure par l'azotate d'éthyle. La diéthylamine est un liquide inflammable, qui bout à 57°. Elle est très-soluble dans l'eau, à laquelle elle communique une forte réaction alcaline. Elle agit ordinairement sur les sels métalliques, comme l'*éthylamine* elle-même. Il y a cependant d'un tel dégagement de chaleur, qu'il cette dernière base : 1° elle précipite par le protochlorure de palladium ; 2° elle donne avec les sels de zinc un précipité insoluble dans un excès de réactif ; 3° elle donne avec le bichlorure de mercure un précipité blanc insoluble dans l'acide acétique, tandis que l'*éthylamine* et l'ammoniaque donnent dans les mêmes conditions un précipité soluble dans cet acide.

L'iode agit sur la diéthylamine comme sur l'*éthylamine*, c'est-à-dire transforme ce corps en produit de substitution huileux. L'azote azoteux la convertit en eau, azote et éther nitreux, comme l'*éthylamine*. Il est probable qu'il tend ici à se former de l'éther oxalique qui réagirait ensuite sur l'acide azoteux, tandis que, dans le cas de l'*éthylamine*, le produit intermédiaire doit être de l'alcool.

Première phase de la réaction avec l'*éthylamine* :

$$C^2H^5.AzH^2 + AzO.OH = C^2H^5.OH$$

Ethylamine. Acide azoteux. Alcool.

$$+ Az^2 + H^2O$$

Azote. Eau.

Première phase de la réaction avec la diéthylamine :

$$C^2H^5.C^2H^5.AzH + AzO.OH = C^2H^5.O.C^2H^5$$

Diéthylamine. Acide azoteux. Ether.

$$+ Az^2 + H^2O$$

Azote. Eau.

Le cyanate d'éthyle convertit la diéthylamine en triéthyl-carbamide (triéthyl-urée, v. URÉE.)

Chauffée pendant plusieurs heures à 100° dans un tube scellé à la lampe, avec du bromure d'éthyle, la diéthylamine donne naissance à trois bromures, savoir : le bromure de diéthyl-ammonium, le dibromure d'éthylène-tétréthyl-diammonium et le tétrabromure de triéthylène octéthyl-tétrammonium.

Les sels de diéthylamine ont été peu étudiés. Le chloroplatinate $(C^4H^{12}Az.Cl)^2Pt^{iv}Cl^4$ est peu soluble et cristallise en grandes lamines rouge orangé ou en gros cristaux de la même nuance, qui, d'après Müller, appartiendraient au système monoclinique.

— TRIÉTHYLAMINE $(C^2H^5)^3Az$. On prépare cette base en chauffant la diéthylamine en vase clos avec du bromure, de l'iodure ou de l'azotate d'éthyle, et en distillant ensuite avec de la potasse le sel produit dans cette opération. La réaction est encore la même que celle qui fournit les deux bases qui précèdent.

On peut aussi préparer la triéthylamine en faisant agir l'éthylate sodique sur le cyanate d'éthyle pendant plusieurs heures, à une chaleur modérée, et en distillant ensuite le produit au bain de sable.

$$CO''C^2H^5.Az + 2C^2H^5.ONa = CO''\left\{\begin{matrix}ONa\\ONa\end{matrix}\right.$$

Cyanate d'éthyle. Ethylate sodique. Carbonate sodique.

$$+ (C^2H^5)^3.Az$$

Triéthylamine.

Enfin la triéthylamine prend naissance toutes les fois qu'on soumet à la distillation sèche l'hydrate ou un sel haloïde de tétréthyl-ammonium. Il se dégage en même temps de l'eau et de l'éthylène dans le premier cas, du chlorure..... d'éthyle dans le second.

La triéthylamine est un liquide inflammable, incolore, très-mobile, d'une odeur ammoniacale agréable, peu soluble dans l'eau, à la surface de laquelle il flotte lorsque ce liquide n'est pas en quantité suffisante pour le dissoudre en totalité. Ses solutions aqueuses donnent des précipités blancs insolubles dans un excès de réactif avec les sels de zirconium, de glucinium, de cadmium et de zinc ; un précipité qu'un excès de réactif redissout facilement avec les sels aluminiques ; un précipité vert avec les sels de nickel ; un précipité bleu verdâtre avec les sels de cobalt ; un précipité blanc avec les sels stanneux ; un précipité brun avec l'azotate d'argent ; un précipité brun rougeâtre avec le perchlorure d'antimoine ; un précipité jaune avec les sels uraniques ; un précipité blanc jaunâtre avec les sels de mercure ; un précipité gris avec les sels de fer ; un précipité bleu avec les sels de cuivre, et un précipité blanc avec les sels de magnésium et de cérium. Tous ces derniers précipités refusent de se dissoudre dans un excès de triéthylamine. Cet alcaloïde précipite en outre le chlorure stannique, qui donne un précipité soluble dans un excès de réactif alcalin, et l'acétate de plomb, qui donne un précipité insoluble dans un excès de réactif alcalin, mais soluble dans un excès du sel plombique. Elle ne précipite ni les sels de platine ni ceux de palladium. Elle fait naître dans les solutions du perchlorure d'or un précipité jaune qu'un excès de réactif alcalin ne redissout pas et qui noircit rapidement en donnant du protoxyde d'or ; cette réduction s'accompagne d'un dégagement d'aldéhyde. Cette dernière réaction est de toutes la plus caractéristique pour cette base.

On a préparé et analysé le bromure, le chlorure, le chloroplatinate, l'azotate et le sulfate de triéthyl-ammonium. Le bromure, le chlorure et le chloroplatinate cristallisent facilement ; le sulfate cristallise d'une manière confuse, et l'azotate se présente sous la forme d'un sirop incristallisable. A côté de la triéthylamine nous rangerons la triéthyl-carbotriamine ou la diéthyl-amylamine.

— *Triéthyl-carbo-triamine.*

$$Civ.(C^2H^5)^3.H^3.Az^3$$

ou triéthyl-cyano-diamine

$$(C^2H^5)^3.Cy.H^2Az^2.C^2H^7Az^3.$$

Cette base n'est pas connue à l'état de liberté, mais on l'obtient à l'état d'hydrate

$$C^7H^{17}Az^3.H^2O,$$

en même temps que la triéthylamine, lorsqu'on chauffe de l'éthylate de sodium avec du cyanate, ou mieux avec du cyanurate d'éthyle. L'éthylate de sodium se décompose dans cette réaction en éthylène C^2H^4, qui se dégage, et en hydrate potassique, qui donne avec l'éther cyanurique la réaction suivante :

$$C^9H^{15}Az^3O^3 + 4Na.HO = 2CO\left\{\begin{matrix}ONa\\ONa\end{matrix}\right.$$

Ether cyanurique. Soude. Carbonate sodique.

$$+ C^7H^{17}Az^3.H^2O.$$

Hydrate de triéthyl-carbo-triamine.

Cette réaction s'accomplit en plusieurs temps, un corps indifférent $C^8H^{17}Az^3O^2$ précédant toujours la triétyl-carbo-triamine.

$$1° \quad C^9H^{15}Az^3O^3 + 2NaHO = C''O\left\{\begin{matrix}ONa\\ONa\end{matrix}\right.$$

Ether cyanurique. Soude. Carbonate de soude.

$$+ C^8H^{17}Az^3O^2$$

Corps indifférent.

$$2° \quad C^8H^{17}Az^3O^2 + 2NaHO = C''O\left\{\begin{matrix}ONa\\ONa\end{matrix}\right.$$

Corps indifférent. Soude. Carbonate de soude.

$$+ C^7H^{19}Az^3O$$

Hydrate de triéthyl-carbo-triamine.

L'hydrate de triéthyl-carbo-triamine est une base alcaline qui neutralise les acides en formant des sels définis ; le chloraurate $C^7H^{17}Az^3.HCl.AuCl^3$ et le chloroplatinate $(C^7H^{17}Az^3.HCl)^2Pt^{iv}Cl^4$ ont été analysés. L'iodhydrate est magnifiquement cristallisé.

La base hydratée, que l'on peut considérer, si l'on veut, comme de la triéthyl-carbonyl-triamine, donne, à la distillation sèche, de l'*éthylamine* et de la diéthyl-carbamide, de même que l'hydrate de guanidine, dont elle diffère par la substitution de trois éthyles à trois hydrogènes, donne dans certaines circonstances de l'ammoniaque et de l'urée.

— *Diéthyl-amylamine.*

$$C^9H^{21}Az = (C^2H^5)^2.C^5H^{11}Az.$$

On a obtenu ce corps en même temps qu'un dégagement d'éthylène et d'eau, en soumettant à la distillation sèche l'hydrate d'amyl-triéthyl-ammonium. C'est un liquide huileux, plus lourd que l'eau, amer et d'une odeur désagréable. Il bout à 154° ; l'eau le dissout. Ses sulfate, chlorhydrate, azotate et oxalate cristallisent facilement, quoique étant déliquescents. Son chloroplatinate cristallise en aiguilles jaune orangé d'une très-grande beauté.

— *Séparation des bases éthylées des divers degrés.* Lorsqu'on soumet une solution alcoolique d'ammoniaque à l'action d'un éther simple, la réaction est loin d'être aussi simple que nous l'avons supposé jusqu'ici. En réalité, au lieu de donner naissance seulement à l'*éthylamine*, elle donne naissance à la fois à de l'*éthylamine*, à de la diéthylamine, à de la triéthylamine et à du tétréthyl-ammonium, tous à l'état d'iodures, ainsi que l'indique l'équation suivante :

$$10AzH^3 + 10C^2H^5I = C^2H^5.H^3.Az.I$$

Ammoniaque. Iodure d'éthyle. Iodure d'éthyl-ammonium.

$$+ (C^2H^5)^2.H^2Az.I + (C^2H^5)^3.HAz.I$$

Iodure de diéthyl-ammonium. Iodure de triéthyl-ammonium.

$$+ (C^2H^5)^4Az.I + 6AzH^3I$$

Iodure de tétréthyl-ammonium. Iodure d'ammonium.

Pour séparer ces divers corps, M. Hofmann distille d'abord le tout avec de la potasse. Les iodures sont décomposés, les ammoniaques primaires, secondaires et tertiaires distillent, et l'hydrate d'ammonium quaternaire qui prend naissance se décompose, par la distillation, en donnant une nouvelle quantité de triéthylamine. On traite le produit distillé par l'oxalate d'éthyle. L'*éthylamine* donne lieu à une double décomposition et il se forme un précipité de diéthyloxamide.

$$2C^2H^5.H^2Az + C^2O^{2''}\left\{\begin{matrix}OC^2H^5\\OC^2H^5\end{matrix}\right.$$

Ethylamine. Oxalate d'éthyle.

$$= C^2O^{2''}\left\{\begin{matrix}Az(C^2H^5)H\\Az(C^2H^5)H\end{matrix}\right. + 2C^2H^5.OH$$

Diéthyl-oxamide. Alcool.

Ce précipité, recueilli avec soin, lavé à l'alcool et à l'eau, puis distillé avec de la potasse, donne la base primaire pure :

$$C^2O^{2''}\left\{\begin{matrix}Az(C^2H^5)H\\Az(C^2H^5)H\end{matrix}\right. + 2K.OH = C^2O^{2''}\left\{\begin{matrix}OK\\OK\end{matrix}\right.$$

Diéthyl-oxamide. Potasse. Oxalate de potasse.

$$+ 2AzC^2H^5.H^2$$

Ethylamine.

La diéthylamine subit aussi une double décomposition en présence de l'iodure d'éthyle ; il se produit de l'oxamate d'éthyle diéthylé.

$$C^2O^{2''}\left\{\begin{matrix}OC^2H^5\\OC^2H^5\end{matrix}\right. + Az(C^2H^5)^2H + C^2H^5.OH$$

Oxalate d'éthyle. Diéthyl-amine. Alcool.

$$= C^2O^{2''}\left\{\begin{matrix}OC^2H^5\\Az(C^2H^5)^2\end{matrix}\right.$$

Diéthyloxamate d'éthyle.

Ce nouveau corps, quoique liquide, se sépare facilement du précipité dont on extrait l'*éthylamine* ; il se sépare aussi très-facilement, par distillation fractionnée, de la triéthylamine, sur laquelle l'oxalate d'éthyle n'agit pas, ces deux corps ayant des points d'ébullition fort différents.

Cet oxamate, distillé avec de la potasse caustique, donne de l'oxalate potassique, de l'alcool et de la diéthylamine. Pour séparer cette base de l'alcool, on la sature par l'acide chlorhydrique, on évapore à siccité, et l'on extrait la base de son chlorhydrate au moyen de la chaux :

$$C^2O^{2''}\left\{\begin{matrix}OC^2H^5\\Az(C^2H^5)^2\end{matrix}\right. + 2KOH = C^2O^{2''}\left\{\begin{matrix}OK\\OK\end{matrix}\right.$$

Diéthyl-oxamate d'éthyle. Potasse. Oxalate de potasse.

$$+ C^2H^5.OH + Az(C^2H^5)^2H$$

Alcool. Diéthylamine.

Quant à la base tertiaire, nous venons de voir qu'elle s'extrait facilement, par distillation fractionnée, du mélange liquide d'où la base primaire a été précipitée. Soumise à l'action d'un éther iodhydrique, elle fournit l'iodure de l'ammonium quaternaire à l'état de pureté.

ÉTHYL-AMMONIUM s. m. (é-ti-lam-mo-ni-om — de *éthyle* et de *ammonium*). Chim. Ammonium dans lequel l'hydrogène est remplacé, en totalité ou en partie, par l'éthyle.

— **Encycl.** Nous avons déjà dit, à l'article ÉTHYLAMINE, que l'éthylamine, la diéthylamine et la triéthylamine existent dans leurs sels à l'état d'ammoniums composés primaire, secondaire et tertiaire. Quant aux ammoniums n'existent pas en dehors de leurs sels, même à l'état d'hydrate, nous n'avons rien de plus à dire ici, que ce qui en a été dit à l'article ÉTHYLAMINE. Nous traiterons seulement dans cet article-ci de l'hydrate de tétréthyl-ammonium et de ses sels.

— HYDRATE DE TÉTRÉTHYL-AMMONIUM

$$Az(C^2H^5)^4OH.$$

On obtient ce corps en décomposant l'iodure correspondant par l'oxyde d'argent en présence de l'eau. Il se forme de l'iodure d'argent insoluble et une solution qui renferme l'hydrate cherché. On filtre et l'on abandonne la liqueur dans le vide sur de l'acide sulfurique ; elle donne, au bout d'un temps fort long, des cristaux qui ont la forme d'aiguilles longues et capillaires, et qui sont extrêmement déliquescentes. A la longue, ces aiguilles finissent elles-mêmes par disparaître pour faire place à une masse demi-solide. On peut, au lieu de faire agir l'oxyde d'argent et l'eau sur l'iodure de tétréthyl-ammonium, préparer le même hydrate en précipitant le sulfate de cet ammonium par l'hydrate de baryte ; mais la difficulté de n'employer que la quantité strictement suffisante pour précipiter tout l'acide sulfurique rend le procédé moins commode que le précédent.

L'hydrate de tétréthyl-ammonium est soluble et très-déliquescent ; sa solution, fortement alcaline, attire rapidement l'anhydride carbonique de l'air, et a une saveur d'une amertume comparable à celle de la quinine. Lorsqu'elle est concentrée, elle brûle la langue et agit sur l'épiderme à la manière de la potasse et de la soude ; elle fait naître sur les doigts cette sensation savonneuse bien connue, qui est propre aux alcalis, et y développe une odeur qu'y développent aussi la soude et la potasse.

L'hydrate de tétréthyl-ammonium saponifie les graines et l'éther oxalique, et convertit la furfuramide en furfurine, comme le ferait un alcali proprement dit. Il se comporte, vis-à-vis des solutions métalliques, comme la potasse, à cette différence près qu'il redissout moins facilement que cette dernière