

des affinités respectives de ces groupes; mais cela ne change rien à la constitution intime de l'éther et ne fait pas que l'on doive le désigner par un nom plutôt que par un autre. Il est néanmoins intéressant de faire connaître les dérivés de l'éthylène-diphénol décrits par M. Lippmann.

— ACIDE ÉTHYLENE-DIPHÉNOLSULFURIQUE. Lorsqu'on ajoute deux ou trois parties en poids d'acide sulfurique concentré à de l'éthylène-diphénol chauffé à 120°, et, par conséquent, en fusion, le mélange rougit et se concrète en une masse qui renferme un acide sulfocoujugué muni d'un excès d'acide sulfurique. Pour transformer complètement l'éther, il faut chauffer quelque temps au-dessus de 100°. On dissout dans beaucoup d'eau, on neutralise par du carbonate de plomb, on filtre pour séparer le sulfate de plomb, on lave avec de l'eau bouillante et l'on évapore au bain-marie.

— Éthylène-diphénolsulfate de plomb. Ce sel cristallise en lamelles solubles dans l'eau chaude, mais insolubles dans le même liquide à froid. L'analyse du sel desséché à 100° a fourni des nombres correspondants à la formule



Cette formule exige, en effet, 29,49 pour 100 de carbone, 2,0 d'hydrogène et 35,7 de plomb, et l'analyse de M. Lippmann a donné 28,96 de carbone, 2,2 d'hydrogène et 35,7 de plomb.

— Éthylène-diphénolsulfate de baryum. On obtient ce sel en neutralisant l'acide libre par le carbonate de baryum et en filtrant la solution bouillante. Il constitue une poudre fine, cristalline, peu soluble dans l'eau, même à l'ébullition, qui se précipite lentement lorsqu'on évapore la liqueur au bain-marie. Ce sel correspond à la même formule que le sel de plomb que nous venons de décrire, à cela près que le plomb y est remplacé par le baryum. Il renferme théoriquement 33 pour 100 de carbone, 2,3 d'hydrogène et 26,9 de baryum. L'analyse a donné : carbone, 32,5; hydrogène, 2,5; baryum, 26,46.

— TÉTRABROMURE D'ÉTHYLENE-DIPHÉNOL. Lorsqu'on fait dissoudre l'éthylène-diphénol dans le chloroforme, on est très-soluble, même à froid, et qu'on y ajoute goutte à goutte une solution également chloroformique de brome, il se fait immédiatement un dégagement abondant d'acide bromhydrique. Pour achever la réaction, on chauffe pendant quelques heures à 100° dans un tube scellé à la lampe. Le contenu du tube consiste alors en tétrabromure presque insoluble dans le chloroforme; on sépare ce corps de l'éthylène-diphénol non attaqué en le faisant cristalliser dans le chloroforme bouillant. Il constitue alors de petites aiguilles enchevêtrées, fusibles au-dessus de 100°, qui renferment : 31,1 à 31,4 de carbone, 1,3 à 2,3 d'hydrogène 60,0 de brome. Ces nombres conduisent à la formule $C_8H_6Br_4$ (100,81Br₂)₂, qui exige : carbone, 36,6; hydrogène, 2,0; et brome, 60,3. Ce corps est donc un composé de bromure et d'acide bromhydrique. M. Fittig a préparé en faisant agir le sodium sur le toluène bromé.

M. Lippmann considérerait comme intéressant de réduire l'éthylène-diphénol. « On connaît, dit-il, deux carbures d'hydrogène isomères C_8H_{10} , le benzène de Rosini et le *phényléthylène*, que M. Fittig a préparé en faisant agir le sodium sur le toluène bromé.

Des essais que j'ai commencés à l'effet de réduire l'éthylène-diphénol par le zinc jetteront peut-être quelque lumière sur la question de la constitution diéthylène et di-toluyle.

La constitution du véritable éthylène-diphényle $(C_6H_5)_2C=C_6H_5$, tel qu'il proviendrait de la réduction de l'éthylène-diphénol, serait $C_6H_5.CBr.C_6H_5.CBr$.

— Éthylène-phosphite diéthylrique. V. PHOSPHOREUX (Éthers).

— Éthyl-sulfurique (acide). Sulfate acide d'éthyle. $H(C_2H_5)_2SO_4$.

— Éthyl-triatricque (acide). Tartrate acide d'éthyle. V. TARTRATES ALCOOLIQUES.

— Éthylure s. m. (é-ti-lu-re — rad. éthyle). Chim. Non donné aux composés métalliques qui contiennent de l'éthyle.

— ENCEYL. Sous ce nom d'éthylures, nous désignons les composés éthylés connus sous le nom de composés organométalliques, tels que les éthylures de bismuth, de zinc, de potassium, de sodium, de magnésium, d'aluminium, d'étain, de plomb, de mercure et de silicium.

— Éthylures de bismuth. On connaît deux éthylures de bismuth : le bismuth-éthyle $Bi(C_2H_5)_2$ et le bismuth triséthyle $Bi(C_2H_5)_3$. Tous deux peuvent fixer 2 atomes d'un corps monotonique ou une quantité équivalente d'un autre corps; ils passent alors aux groupements BiX^2 et BiX^3 .

Ce sont, d'ailleurs, des composés très-instables.

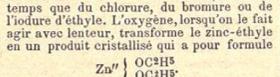
— Ethylure de zinc [syn. zinc-éthyle $Zn(C_2H_5)_2$].

L'ancienne méthode de préparation du zinc-éthyle consiste à chauffer entre 120° et 130°, pendant quinze ou vingt heures, dans des tubes scellés à la lampe, un mélange d'iodeure d'éthyle et de zinc. Ces tubes sont ensuite ouverts, et on distille le contenu dans une cornue, où l'on fait passer un courant continu d'anhydride carbonique.

Récemment M. Bissonnet a simplifié la préparation de ce corps. Il introduit dans un ballon de l'iodeure d'éthyle et un alliage de zinc et de sodium, le ballon étant disposé de manière que les vapeurs d'iodeure d'éthyle se condensent et y refluent sans cesse. Il chauffe ensuite l'appareil pendant deux heures entre 60° et 70°, et distille enfin au bain d'huile le liquide qui l'entferme.

Le zinc-éthyle bout à 118°, il s'enflamme à l'air avec production d'oxyde de zinc. Il se décompose, sous l'influence du chlorure, du brome et de l'iode, en formant du chlorure, du bromure ou de l'iodeure de zinc, en même temps que du chlorure, du bromure ou de l'iodeure d'éthyle. L'oxygène, lorsqu'on le fait agir avec lenteur, transforme le zinc-éthyle en un produit cristallisé qui a pour formule $Zn^{II} O(C_2H_5)(OH)$.

C'est de l'éthylate de zinc. Ce corps, au contact de l'eau, donne de l'hydrate de zinc et de l'alcool.

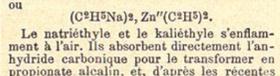


L'eau décompose instantanément le zinc-éthyle avec production d'hydrate de zinc et d'hydrure d'éthyle.

— Ethylures de potassium et de sodium (syn. kaliéthyle et natriéthyle). Ces corps résultent de l'action du potassium ou du sodium sur le zinc-éthyle. La réaction s'accomplit à la température ordinaire, on doit néanmoins opérer en vases clos, pour éviter l'accès de l'air. Le zinc est simplement déplacé par le sodium. Toutefois, la réaction ne porte pas sur la totalité du zinc-éthyle employé, la moitié seulement de ce corps se décompose, et l'autre moitié s'unit à l'éthylure alcalin en donnant un composé dont la formule est



Le natriéthyle et le kaliéthyle s'enflamment à l'air. Ils absorbent directement l'anhydride carbonique pour le transformer en propionate alcalin, et, d'après les récentes expériences de M. Waukin, lorsqu'on les traite par l'oxyde d'azote, cet oxyde déplace le métal alcalin en donnant naissance à une acétoïne :



— Ethylure de magnésium $Mg^{II}(C_2H_5)_2$ (syn. magnésium-éthyle). Le magnésium naissant réagit sur l'iodeure d'éthyle et donne de l'iodure et de l'éthylure de magnésium. Ce dernier corps ressemble au zinc-éthyle par ses propriétés et par ses réactions.

— Ethylure d'aluminium (syn. aluminium-éthyle). MM. Odling et Duckton ont obtenu l'aluminium-éthyle en chauffant pendant quelques heures, au bain-marie, du mercure-éthyle avec des feuilles d'aluminium. L'aluminium-éthyle est un liquide incolore, mobile, qui ne se solidifie pas à 150. Il repand à l'air des fumées épaisses et s'enflamme même spontanément lorsqu'il est en couche mince. La densité de sa vapeur a été trouvée égale à 4,5; la densité théorique, pour la formule $Al(C_2H_5)_3$, serait 7,2, c'est-à-dire presque double de la précédente. MM. Odling et Duckton en avaient conclu que l'aluminium-éthyle répond à la formule $Al(C_2H_5)_6$; mais il est beaucoup plus probable qu'il s'agit là d'une densité de vapeur anormale, et que le corps sur lequel on opère se dissocie par la chaleur.

L'aluminium-éthyle est violemment décomposé par l'eau; l'iode le transforme en dérivés iodés avec production d'iodeure d'éthyle. Ces dérivés iodés proviennent de la substitution d'un ou de plusieurs atomes d'iode à une quantité équivalente d'éthyle.

— Ethylures d'étain (syn. stannéthyles). En qualité d'élément tétraatomique, l'étain a la puissance de s'unir à 4 molécules du radical éthyle en donnant naissance à des composés saturés. Comme à la perte et à la nature du fond sont différents points. Les rares renseignements que l'on a sur les étages de quelques

— Ethylure de plomb [syn. plom-éthyle $Pb(C_2H_5)_4$]. Ce corps se produit par l'action de l'iodeure d'éthyle sur un alliage de plomb et de sodium; mais on l'obtient plus aisément en faisant agir le zinc-éthyle sur le chlorure de plomb. On chauffe le chlorure de zinc, et la moitié du plomb devient libre.



— Ethylure de bore $B(C_2H_5)_3$ (syn. bor-éthyle). MM. Frankland et Duppa ont obtenu

radicaux mono, di, triatomiques. Ainsi l'on conçoit l'existence du tétraéthylure

$$Sn^{IV}(C_2H_5)_4$$

ou du triéthylure $Sn^{IV}(C_2H_5)_3$, du diéthylure $Sn^{IV}(C_2H_5)_2$, et du monoéthylure $Sn^{IV}(C_2H_5)$. Tous ces composés sont connus, à l'exception du monoéthylure. Le triéthylure, qui a une atomie impaire, répond, lorsqu'il est libre, à la formule double $[Sn(C_2H_5)_3]_2$.

Pour préparer ces corps, on chauffe de l'iodeure d'éthyle avec un alliage de zinc et de sodium très-riche en métal alcalin. Il faut employer un grand excès d'alliage. Il se forme de l'iodeure de sodium, et l'on obtient en même temps trois liquides, que l'on peut séparer de la distillation fractionnée. Ces liquides sont : le tétraéthylure $Sn^{IV}(C_2H_5)_4$, le triéthylure libre $Sn^{IV}(C_2H_5)_3$ et le diéthylure $Sn^{IV}(C_2H_5)_2$.

Si l'on fait agir l'iode sur le triéthylure libre, la molécule de ce corps se dédouble et l'on obtient un iodeure huileux de triéthylure $Sn^{IV}(C_2H_5)_3I$. Avec le distannéthyle, l'iode s'ajoute simplement et produit un diéthylure cristallisé $Sn^{IV}(C_2H_5)_2I_2$.

Le tétraéthylure est, au contraire, un corps saturé, incapable de s'unir à l'iode. Quand on chauffe un mélange de ces deux corps, une molécule d'éthyle s'élimine à l'état d'iodeure et l'autre moitié s'unit à l'éthylure et se forme ainsi de l'iodeure de triéthylure $Sn^{IV}(C_2H_5)_3I$.

— Le mercure-éthyle, chauffé avec du zinc, du cadmium, de l'aluminium, etc., donne des mélanges qui renferment un atome d'atome métallique et des éthyles de ces divers métaux. Il fournit donc une méthode très-simple pour préparer les éthylures métalliques.

Quand on fait réagir l'iodeure d'éthyle sur le mercure, il se forme de l'iodeure de mercuroéthyle $Hg^{II}(C_2H_5)_2$. Cet iodeure, traité par l'oxyde d'argent blanc, échange son iode contre l'oxydure et donne l'hydrure de mercuroéthyle $Hg^{II}(C_2H_5)_2.OH$. Cet hydrure est basique et peut servir à préparer toute la série de mercuroéthylures.

— Traités par le zinc-éthyle, l'iodeure de mercuroéthyle donne du mercuroéthyle et de l'hydrogène de zinc.

L'existence du mercuroéthyle et de ses composés mixtes qui renferment un atome d'atome métallique et des éthyles de ces divers métaux, est démontrée par le fait que l'éthyle prête un appui considérable au poids atomique 200, que les chimistes modernes ont adopté pour ce métal.

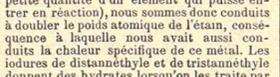
— Ethylure de silicium [syn. silicium-éthyle $Si^{IV}(C_2H_5)_4$]. MM. Friedel et Crafts ont préparé ce corps en chauffant pendant trois heures à 160°, dans des tubes scellés, un mélange de chlorure de silicium et de zinc-éthyle.

— Ethylure de silicium $Si^{IV}(C_2H_5)_4$. Chlorure de silicium. Zinc-éthyle. Chlorure de silicium.

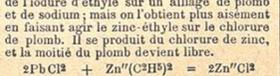
On peut donc, dans le tétraéthylure, éliminer l'éthyle molécule à molécule et le remplacer par le chlorure ou l'iode. On peut in-versement remplacer le chlorure ou l'iode par l'éthyle et remonter des composés éthylés inférieurs à l'éthylure saturé. MM. Frankland et Buckton ont reconnu qu'il se forme du tétraéthylure lorsqu'on fait réagir l'iodeure de zinc sur le zinc-éthyle. L'iodeure s'unit à la partie du zinc et donne de l'iodeure de zinc. M. Cahours a découvert, de son côté, que le méthylure de zinc réagit sur l'iodeure de triéthylure en donnant un composé qui se décompose en silicium-éthyle et en iodeure de zinc. Il est remplacé par un méthyle, le méthylure triéthylure $Sn^{IV}(C_2H_5)_3(C_2H_5)$.

Pendant longtemps, attribué à l'étain un poids atomique moitié moindre que son poids atomique réel, on écrit le tétraéthylure $Sn(C_2H_5)_4$, et on le nommait distannéthyle; le distannéthyle était considéré comme du mono-éthylure $Sn(C_2H_5)_2$, et le triéthylure s'écrivait $Sn^{II}(C_2H_5)_3$. Les densités de vapeur de ces deux premiers de ces produits ne tardèrent pas à obliger les chimistes à en doubler les formules. Les réactions si nettes dans lesquelles le chlorure et l'iode se substituent à l'éthyle, l'existence d'un stannure double d'éthyle et de méthyle saturé renfermant une seule fois le radical méthyle démontrent, d'ailleurs, que les poids moléculaires, déduits pour ces corps de leurs densités de vapeurs, sont les vrais. Il en résulte que l'étain entrerait toujours dans ces corps pour 2 atomes, si l'on conservait son ancien équivalent comme représentant son poids atomique. D'après la définition adoptée pour l'atome (l'atome est la plus petite quantité d'un élément qui puisse entrer en réaction), nous sommes donc conduits à doubler le poids atomique de l'étain, conséquence à laquelle nous avons assenti, quoique cela changeât le chiffre spécifique de ce métal. Les iodures de distannéthyle et de triéthylure donnent des hydrates lorsqu'on les traite par les alcalis. Ces hydrates sont basiques; ils font la double décomposition avec la plupart des acides et donnent des sels bien définis.

— Ethylure de plomb [syn. plom-éthyle $Pb^{II}(C_2H_5)_2$]. Ce corps se produit par l'action de l'iodeure d'éthyle sur un alliage de plomb et de sodium; mais on l'obtient plus aisément en faisant agir le zinc-éthyle sur le chlorure de plomb. On chauffe le chlorure de zinc, et la moitié du plomb devient libre.



— Ethylure de bore $B(C_2H_5)_3$ (syn. bor-éthyle). MM. Frankland et Duppa ont obtenu



— Ethylure de bore $B(C_2H_5)_3$ (syn. bor-éthyle). MM. Frankland et Duppa ont obtenu



— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

$$2B(C_2H_5)_3 + 3Zn(C_2H_5)_2 = 3Zn(C_2H_5)_2 + B(C_2H_5)_3$$

Borate d'éthyle. Zinc-éthyle.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIENNE. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de bore $B(C_2H_5)_3$ sur le chlorure de zinc $Zn(C_2H_5)_2$. Il se forme du borethyle et de l'éthylate de zinc.

— ÉTIAM. Ce composé est fait agir à froid le bore $B(C_2H_5)_3$

