

ce qui donnerait, en effectuant le calcul, 0,8706 pour la densité du cymène, nombre qui se confond presque avec celui qui a donné l'expérience et qui est de 0,8703.

- Benzène v = 1,0000 + 0,0011 t + 0,00000222 t²
Toluène v = 1,0000 + 0,001028 t + 0,0000179 t²
Xylène v = 1,0000 + 0,0009506 t + 0,00001632 t²
Cymène (de l'essence) v = 1,0000 + 0,0008952 t + 0,00001277 t²
Cymène (de la houille) v = 1,0000 + 0,000898 t + 0,00001311 t²

LISTE DES HOMOLOGUES DE LA BENZINE.

Table listing homologues of benzene such as Hydrocarbures C7H8, C8H10, C9H12, etc. with their corresponding chemical structures and names like Tolène ou méthylbenzène, Diméthylbenzènes, etc.

Les noms de ces hydrocarbures qui n'ont pu être décrits à leur ordre alphabétique et que, par conséquent, nous devions énumérer ici sont l'éthylbenzène, le diméthylbenzène ou isométhylbenzène, l'isométhylbenzène, l'isométhylbenzène et l'isométhylbenzène.

On prépare l'éthylbenzène en faisant réagir le sodium sur un mélange de benzène monobromé et de bromure d'éthyle dissous dans l'éther. La réaction est très-vive, aussi faut-il placer le mélange dans un appareil à reflux et refroidir constamment.

L'éthylbenzène est incolore, mobile et bout à 135°, par conséquent 30° plus bas que le xylène ou diméthylbenzène. L'oxydation, elle se convertit en acide benzénoïque, ce qui est conforme à la théorie Kékulé.

Avec le brome, à froid et en présence de l'iode, l'éthylbenzène fournit un dérivé bromé C8H9Br, C8H9Br, C8H9Br.

tandis qu'à l'ébullition il se forme un isomère de ce corps, le bromure de styrène, renfermant le brome dans la chaîne latérale C8H9Br, C8H9Br.

et, si le brome est en quantité suffisante, le dérivé dibromé C8H7Br2, identique avec le bromure de cinnaumène. Avec l'acide azotique, elle donne deux dérivés nitrés.

Les volumes spécifiques des cinq hydrocarbures aux diverses températures sont donnés par les formules d'interpolation suivantes, le volume spécifique étant à 0°.

- Le toluène ou méthylbenzène C8H8, C8H8
Diméthylbenzènes (mésoxylène, orthoxylène) C8H10, C8H10
Ethylbenzène (ou phényléthyle) C8H10, C8H10
Triméthylbenzènes (pseudocumène) C8H12, C8H12
Propylbenzène C9H12, C9H12
Isopropylbenzène (cumène) C9H12, C9H12

qui cristallise en fines aiguilles, fond à 94° et distille entre 315° et 317°.

Le composé β bout entre 227° et 228°. Sa densité est de 1,124 à 25°. Traité par l'acide chromique, il s'oxyde sans donner d'acide.

On prépare ce corps en faisant agir le sodium sur un mélange à équivalents égaux de brome, de phénylé et de bromure d'amyle étendu de benzène.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

dant une certaine d'heures, il se saponifie en grande partie en donnant de l'acide bromhydrique et un corps soluble, cristallisable, fusible à 55° et qui se dissolvait à l'éther.

M. Beilstein a obtenu ce corps sous deux modifications isomériques. Pour les préparer, il refroidit 120 parties d'éthylbenzène à 0° et ajoute assez d'acide azotique de 1,475 de densité pour que l'hydrocarbure se dissolve.

On étend chacun de ces corps de cinq à six fois son poids de benzène, on maintient le premier dans un mélange réfrigérant et l'on y ajoute le second par petites portions successives.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

benzène C6H6, C6H6, dont 2 atomes d'hydrogène de la chaîne latérale sont remplacés par de l'éthyle.

L'isométhylbenzène a été découvert par MM. Louguinine et Lippmann, qui l'ont obtenu par l'action du zinc-éthyle sur le chlorobenzol.

On étend chacun de ces corps de cinq à six fois son poids de benzène, on maintient le premier dans un mélange réfrigérant et l'on y ajoute le second par petites portions successives.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

Naphtaline C10H8 = C6H4(C6H4) ?
Méthyl-naphtaline C10H10 = C6H4(C6H5)
Éthyl-naphtaline C10H12 = C6H4(C6H4)2

Acénaphtène C12H8
Diphénylène C12H10 = C6H5
C6H5
Phénylbenzyle (diphénylméthane) C12H12 = CH2
C6H5, C6H5

On obtient ce produit par la réduction de l'acide chlorhydrique par du sulfure de zinc et de l'acide chlorhydrique. On retire la benzène par distillation au bain-marie, on chauffe le résidu pendant plusieurs jours en vase clos avec du sodium qui doit être réservé aux bases dérivées d'un des xylènes (diméthylbenzène).

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

Hydrocarbures appartenant à la série CnH2n-12. Naphtaline, Méthyl-naphtaline, Éthyl-naphtaline.

Hydrocarbures appartenant à la série CnH2n-14. Acénaphtène, Diphénylène, Phénylbenzyle (diphénylméthane), Dibenzyle, Dicotyle (ditolyle), benzyl-toluène, Dixylène.

Hydrocarbures appartenant à la série CnH2n-16. Stilbène (diphényléthylène).

Hydrocarbures appartenant à la série CnH2n-18. Anthracène, Phénanthrène, Tolène.

Hydrocarbures appartenant à la série CnH2n-20. Phénylnaphtylméthane (naphtaline benzylée).

Hydrocarbures appartenant à la série CnH2n-22. Diacéthylphénylène, Pyréne (phénylène-naphtaline), Triphénylméthane.

Hydrocarbures appartenant à la série CnH2n-24. Chrysène.

Hydrocarbures appartenant à la série CnH2n-26. Tétraphényléthylène.

Hydrocarbures appartenant à la série CnH2n-28. Phényléthylène (cinnaumène, styrène), Phénylpropylène (phénylallyle), Phénylbutylène.

liquide se prend en masse dans un espace de temps qui varie selon la quantité d'acide cyanhydrique contenue dans l'essence d'amandes amères.

La benzoline est un liquide incolore qui, en se refroidissant, cristallise de nouveau, mais en cristaux radicaux, insoluble dans l'eau froide.

On connaît deux dérivés ammoniacaux de la benzène : le benzoniamide et le benzoinam V. ces mots, au tome II.

On obtient ce produit par la réduction de l'acide chlorhydrique par du sulfure de zinc et de l'acide chlorhydrique.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

dant que l'alcool est chaud, on continue quand il est refroidi et l'on obtient ainsi d'abord un liquide incolore.

L'acide benzénoïque a été découvert par Liebig. Pour l'obtenir, on dissout du benzène dans une dissolution bouillante de potasse dans l'alcool.

On obtient ce produit par la réduction de l'acide chlorhydrique par du sulfure de zinc et de l'acide chlorhydrique.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.

On l'obtient en faisant réagir, en présence d'un excès d'éther ou de benzène, le sodium sur un mélange, à nombre égal de molécules, de xylène monobromé fait à froid et de bromure d'amyle.