

Commune D'ORVAULT

DEPARTEMENT

Loire-Atlantique

ARRONDISSEMENT

NANTES

CANTON

SAINT-HERBLAIN II

EXTRAIT DU PROCES-VERBAL DES DELIBERATIONS

CONSEIL MUNICIPAL

14 décembre 2020

L'an deux mil vingt, le quatorze décembre, le Conseil municipal de la Commune d'ORVAULT s'est réuni en session ordinaire, à l'Odysée au Bois Cesbron après convocation légale en date du huit décembre deux mille vingt, sous la présidence de Jean-Sébastien GUITTON, Maire.

Etaient présents : Mme Dominique VIGNAUX, M. Lionel AUDION, Mme Marie-Paule GAILLOCHET, M. Guillaume GUÉRINEAU, M. Stéphane KERMARREC, Mme Armelle CHABIRAND, M. Yann GUILLON, Mme Brigitte RAIMBAULT, M. Christophe ANGOMARD, Mme Valérie DREYFUS, Mme Anne-Sophie JUDALET, M. Laurent DUBOST, Mme Catherine LE TRIONNAIRE, M. Morvan DUPONT, M. Vincent BOILEAU, Mme Linda PAYET, M. Ronan GILLES, Mme Stéphanie BELLANGER, M. Pierre ANNAIX, Mme Françoise NOBLET, M. Dominique GOMEZ, M. Bernard PAUGAM, Mme Sandrine BRUN, M. Sébastien ARROUËT, Mme Marylène JÉGO, M. Francis WETTA, M. Gilles BERRÉE, M. Jean-Jacques DERRIEN, M. Thierry BOUTIN, Mme Cyriane FOUQUET-HENRI, M. Dominique FOLLUT, Mme Florence CORMERAIS

Absentes ayant donné pouvoir :

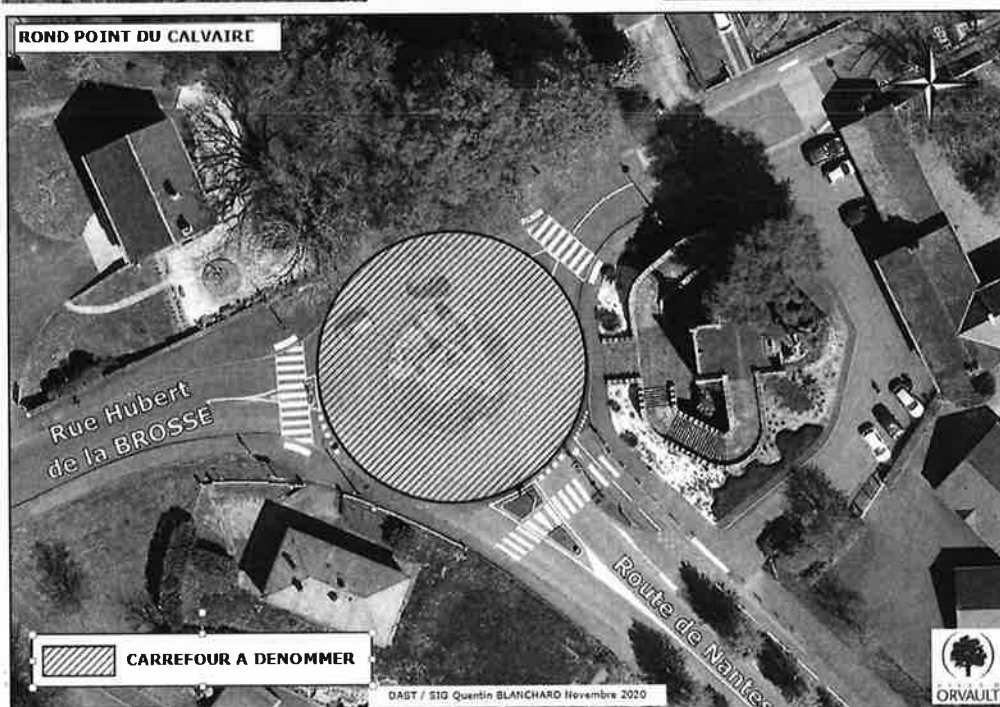
Mme Léa BESSIN	donne procuration à	Mme Marie-Paule GAILLOCHET
Mme Maryse PIVAUT	donne procuration à	M. Thierry BOUTIN

Il a été procédé, conformément à l'article L. 2121-15 du code général des collectivités territoriales, à l'élection d'un secrétaire pris dans le sein du Conseil : Mme Linda PAYET ayant obtenu la majorité des suffrages a été désignée pour remplir ces fonctions qu'elle a acceptées.

13. Dénomination de voie rond-point du Calvaire

Monsieur le Maire rapporte :

En hommage au Colonel Arnaud BELTRAME, officier de gendarmerie décédé dans l'exercice de ses missions en s'étant substitué à un otage lors d'une attaque terroriste, Monsieur le Maire propose au Conseil Municipal de dénommer le « rond-point du Calvaire », croisement formé par la rue Hubert de la Brosse et la route de Nantes « place du Colonel Arnaud BELTRAME ».



Arnaud BELTRAME, né le 18 avril 1973 à Étampes (Essonne) et mort en service le 24 mars 2018 à Carcassonne (Aude), est un officier supérieur de gendarmerie français. Il est connu pour s'être volontairement substitué à un otage au cours de l'attaque terroriste du 23 mars 2018 à Trèbes et avoir succombé aux blessures reçues durant cet événement.

DECISION

Sur proposition de la commission Aménagement de la Ville et Transition Ecologique et après en avoir délibéré, le Conseil municipal, à l'unanimité :

- **NOMME** ce carrefour, place du Colonel Arnaud BELTRAME.

Rendu exécutoire
Par télétransmission en
Préfecture le : 16 DEC. 2020
Et par publication le : 16 DEC. 2020

Extrait certifié conforme
Orvault, le 15 décembre 2020
Pour le Maire
Le Directeur général




Jean-François MAISONNEUVE

THE UNIVERSITY OF CHICAGO
DEPARTMENT OF CHEMISTRY
5408 S. UNIVERSITY AVENUE
CHICAGO, ILLINOIS 60637

RECEIVED
JAN 15 1964
BY THE DIRECTOR
OF THE UNIVERSITY OF CHICAGO

1. *Phenylacetylene* (1.00 g, 7.5 mmol) was dissolved in 10 mL of *tert*-butyl alcohol and 5 mL of concentrated sulfuric acid.

2. The solution was cooled to 0°C and 1.0 g (7.5 mmol) of potassium permanganate was added.

3. The mixture was stirred at 0°C for 1 hour and then at room temperature for 2 hours.

4. The reaction mixture was poured into water and extracted with ether.

5. The ether extract was washed with water and dried over anhydrous sodium sulfate.

6. The solvent was removed by distillation under reduced pressure.

7. The residue was purified by distillation to give 0.5 g of pure product.

8. Yield: 50%.

9. Boiling point: 100°C/1 mm Hg.

10. Refractive index: $n_D^{20} = 1.4500$.

11. Density: $d_4^{20} = 0.8800$ g/mL.

12. Molecular weight: 104.12.

13. ^{13}C NMR ($CDCl_3$): δ 133.0, 128.0, 127.0, 126.0, 125.0, 124.0, 123.0, 122.0, 121.0, 120.0, 119.0, 118.0, 117.0, 116.0, 115.0, 114.0, 113.0, 112.0, 111.0, 110.0, 109.0, 108.0, 107.0, 106.0, 105.0, 104.0, 103.0, 102.0, 101.0, 100.0, 99.0, 98.0, 97.0, 96.0, 95.0, 94.0, 93.0, 92.0, 91.0, 90.0, 89.0, 88.0, 87.0, 86.0, 85.0, 84.0, 83.0, 82.0, 81.0, 80.0, 79.0, 78.0, 77.0, 76.0, 75.0, 74.0, 73.0, 72.0, 71.0, 70.0, 69.0, 68.0, 67.0, 66.0, 65.0, 64.0, 63.0, 62.0, 61.0, 60.0, 59.0, 58.0, 57.0, 56.0, 55.0, 54.0, 53.0, 52.0, 51.0, 50.0, 49.0, 48.0, 47.0, 46.0, 45.0, 44.0, 43.0, 42.0, 41.0, 40.0, 39.0, 38.0, 37.0, 36.0, 35.0, 34.0, 33.0, 32.0, 31.0, 30.0, 29.0, 28.0, 27.0, 26.0, 25.0, 24.0, 23.0, 22.0, 21.0, 20.0, 19.0, 18.0, 17.0, 16.0, 15.0, 14.0, 13.0, 12.0, 11.0, 10.0, 9.0, 8.0, 7.0, 6.0, 5.0, 4.0, 3.0, 2.0, 1.0, 0.0.

14. IR (KBr): 3300, 3000, 2900, 2100, 1600, 1500, 1400, 1300, 1200, 1100, 1000, 900, 800, 700, 600, 500, 400, 300, 200, 100, 0.

15. UV-Vis (hexane): $\lambda_{max} = 220$ nm, $\epsilon = 10000$.

16. Mass spectrum (m/e): 104 (100%), 77, 51, 25.

17. High-resolution mass spectrometry (m/e): 104.0412.

18. Elemental analysis: C, 92.26%; H, 7.74%.

19. Found: C, 92.1%; H, 7.8%.

20. Literature values: C, 92.26%; H, 7.74%.

21. The product was identified as *phenylacetylene* by comparison of its physical and spectral properties with those reported in the literature. The boiling point, refractive index, density, and molecular weight all agree with the literature values. The IR spectrum shows a strong absorption at 2100 cm^{-1} , characteristic of the alkyne group. The ^{13}C NMR spectrum shows a complex pattern of peaks in the aromatic region, consistent with the structure of *phenylacetylene*. The mass spectrum shows a base peak at $m/e = 104$, which is the molecular ion of *phenylacetylene*. The high-resolution mass spectrometry data also confirm the identity of the product. The elemental analysis is in excellent agreement with the calculated values for *phenylacetylene*. The UV-Vis spectrum shows a strong absorption at 220 nm, which is characteristic of the alkyne group. The overall results indicate that the product is indeed *phenylacetylene*.