



NRBC-G 22

CHIMIQUE

TOXICOLOGIQUE

DC

Diphénylcyanarsine
(C₆H₅)₂AsCN

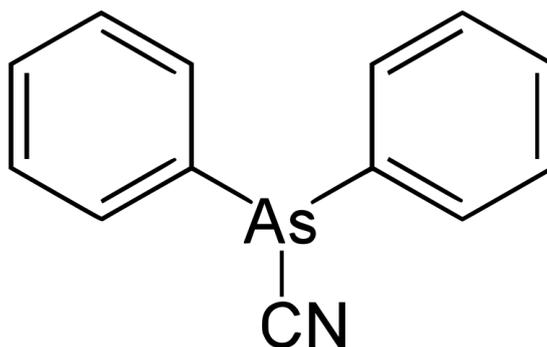
La diphénylcyanarsine, également appelée Clark 2 (Chlor-Arsen-Kampfstoff 2, successeur de Clark 1) par les Allemands, a été découverte en 1918 par Sturniolo et Bellinzoni et peu après utilisée comme gaz apparenté diphénylchlorarsine « Clark 1 » par les Allemands pour la guerre chimique pendant la Première Guerre mondiale. Cette substance provoque des nausées, des vomissements et des maux de tête. Elle peut ensuite entraîner, par exemple, un œdème pulmonaire (liquide dans les poumons).

PROPRIETES ET CARACTERISTIQUES

- Point de fusion : 31,5°C
- Point d'ébullition : 350°C
- Plus dense que l'air
- Volatilité à 20°C : 3 mg/m³
- Odeur : ail et amandes amères,
- Insoluble dans l'eau, mais soluble dans les solvants organiques,
- Hydrolyse négligeable,
- Se décompose lors de l'ébullition,

TOXICOLOGIE ET SYMPTOMATOLOGIE

- Concentration incapacitante : 25 mg.min/m³
- Concentration létale : 10 000 mg.min/m³
- Les effets sont moins intenses et moins difficiles à supporter que pour le DA,
- Effets : grave irritation de l'appareil respiratoire supérieur, des terminaisons nerveuses sensorielles périphériques et des yeux,
- Les symptômes se présentent sous forme de :
 - Eternuement intense,
 - Toux,
 - Maux de tête,
 - Réduction de la capacité respiratoire,
 - Nausées,
 - Vertiges,
 - Faiblesse musculaire,
 - Asthénie physique temporaire,



PRECAUTIONS

- Le DC pénètre facilement les cartouches ordinaires de masque à gaz,
- Protection exigée : masque respiratoire de type militaire.

PREMIERS SECOURS – TRAITEMENT

- Respirer du chlore à faible concentration.

DECONTAMINATION-NEUTRALISATION

- Respirer du chlore à faible concentration
- Produits de décontamination (neutralisation)

