



CARBURE DE CALCIUM

CaC₂

423

1402

Syn. Carbure.
Angl. Calcium carbide, Carbide.
All. Calciumcarbid, Carbid.

1 1 0 3 4

(Explosion : 400 m)

Ho	243
INRS	—
KB	C03
Sax	460
	508

DESCRIPTION

Produit solide : gros morceaux irréguliers, gris à brun-rouge, odeur désagréable caractéristique.
Solide plus lourd que l'eau. Réagit fortement avec l'eau : dégagement de gaz inflammables.
Humide : réaction alcaline, corrosif pour les métaux légers.

DANGERS

Solide non inflammable, mais décomposé par l'eau avec fort dégagement de chaleur et d'acétylène, gaz plus **léger** que l'air, excessivement **INFLAMMABLE** et explosif.
(Auto-inflammation possible !).

Le solide et les poussières sont **caustiques** pour la peau humide et tout particulièrement pour les **yeux**. Le gaz de décomposition (acétylène) est narcotique et toxique à concentration élevée. (Impuretés).

Réagit avec l'acide chlorhydrique gazeux, magnésium, soufre...

FEU

Extinction : POUDRE uniquement. **PAS** de mousse, ni eau, ni CO₂.

Bien étaler les morceaux de carbure pour qu'ils se refroidissent et les protéger de l'humidité.

MATÉRIEL

Lunettes, gants, bottes. **En cas de réaction avec l'eau** : Appareils respiratoires.
Matériel de type « Ex ». Explosimètre. (Filtre : —).

DÉVERSEMENT

Terre : Protéger le solide de l'humidité et de la pluie. Récupérer tous les morceaux et les stocker dans des récipients secs ! Ventiler.

Attention à la présence possible de gaz inflammable.

Eau : **Attention au FEU et risque d'explosion**. Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les **yeux** à grande eau. (Yeux : médecin).

Respiration des gaz de décomposition : Air frais, respiration artificielle, oxygène.
Si nécessaire : médecin.

Constantes

Carbure (CaC₂) : PF : 2300°C / d solide : 2,2 / Sol. eau : décomp. /
Chal. dil : 26 Kcal/mole / PM : 64 / No CAS : 75-20-7 /

Acétylène (C₂H₂) : d gaz : 0,91 / T inflam. : 305°C / Lim. expl. : 1,5 – 82% vol /
VME : 1000 ppm / No CAS : 74-86-2 / PM : 26 / Cf. 1001