

Sécurité lors de la manipulation de la glace sèche



SÉCURITÉ

1. La glace sèche se compose de dioxyde de carbone à l'état pur et solide. La glace se sublime directement de l'état solide à l'état gazeux, sans résidus. Ce gaz est inodore et incolore resp. invisible.
2. Ne jamais toucher la glace sèche sans protection.
La glace sèche a une température de $-78\text{ }^{\circ}\text{C}$. Tout contact direct avec la peau provoque de graves brûlures cryogéniques. Ne jamais prendre dans la bouche. Pour fractionner la glace sèche porter des lunettes de protection.
3. 1 kg de glace sèche produit environ 500 litres de CO_2 à l'état gazeux.
Le stockage doit s'effectuer dans des récipients adéquats, bien isolés mais non étanches. Si de tels récipients ne sont pas à disposition, emballer la glace sèche dans plusieurs couches de papier ou de carton, pour garder ainsi une sublimation minimale.
4. Le dioxyde de carbone est 1.5 fois plus lourd que l'air.
Le CO_2 à l'état gazeux stagne au niveau du sol et pénètre dans les endroits à cavités profondes. Ne jamais stocker la glace sèche dans une pièce mal aérée comme par exemple une cave. Faire attention à la bonne aération des sols.
5. Le dioxyde de carbone peut entraîner une perte de conscience.
Le CO_2 à l'état gazeux a un effet narcotique et provoque au-delà d'une concentration de 5 % dans l'air une perte de conscience qui peut entraîner la mort. Avant de pénétrer dans les locaux ou véhicules dans lesquels la glace sèche est stockée resp. transportée, bien aérer. En cas de doute, contrôler avec un appareil d'analyse la teneur en CO_2 .
6. La glace sèche n'est pas un jouet et doit être tenue hors de portée des enfants.

SM 14f - 9.2005

Carbagas