

Les gaz cryogéniques

Les gaz cryogéniques sont des gaz sous forme liquide, maintenus à des **températures très froides**. Une augmentation de température engendre le passage de la phase liquide en phase gazeuse

Les principaux contenants



Gaz sous forme liquide	N ₂	Ar	CO ₂
Température	-196 °C	-185 °C	-183 °C



Les gaz cryogéniques
sont plus lourds que l'air
Attention aux points bas

Brûlures cryogéniques

Ne jamais laisser un gaz cryogénique, une tuyauterie gelée... en contact avec la peau nue. Utiliser les équipements de protections individuelles adaptés (gants cryogéniques, lunettes, vêtement manches longues...)

Surpression

Pour le stockage et la manipulation, utiliser toujours un récipient adapté aux gaz cryogéniques

1 litre de liquide = 600 à 850 litres de gaz

Manque de visibilité

Lorsque les gaz cryogéniques se vaporisent il peut y avoir un dégagement de vapeur important, appelé nuage cryogénique.

Asphyxie, incendie (suivant la nature du gaz)

Ne jamais stocker et manipuler les gaz cryogéniques dans un endroit confiné, s'assurer d'une ventilation efficace permanente.

Particularité : la glace carbonique

Vous pouvez également trouver du gaz sous forme solide, appelé glace carbonique. Cette glace est composée de CO₂ à -80°C, le risque de brûlure cryogénique est donc toujours présent. La glace carbonique ne fond pas mais se sublime, elle passe directement de l'état solide à l'état gazeux, libérant donc des quantités importantes de gaz (pour connaître les dangers se référer au document sur les dangers des gaz inertes).