



OXYGÈNE (Comprimé)

O₂



Syn. –
Angl. Oxygen (compressed).
All. Sauerstoff (verdichtet).



Explosion : 600 m

Ho	1387
INRS	–
KB	S07
Sax	881
	989

DESCRIPTION

Gaz comprimé, incolore, inodore.
Gaz plus lourd que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Très peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction neutre. Oxydant pour la surface des métaux. Non dissolvant.

DANGERS

Gaz non inflammable mais excellent **COMBURANT**.

Gaz non toxique. Non asphyxiant. Risque de gelure lors de la détente du gaz.

Active violemment le feu ! Accroît fortement le risque d'incendie des objets et des produits contaminés. Risque d'**inflammation** spontanée ou d'**explosion** au contact de gaz, de liquides ou de solides combustibles.

Ne jamais utiliser l'oxygène comprimé pour déboucher un tuyau ou comme gaz propulseur.
Danger d'**explosion**. Utiliser de l'azote.

FEU

Extinction : Selon le produit qui brûle. **Refroidir** la citerne.
Explosion possible. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Protection contre le froid : Gants épais, tablier en cuir, etc...

DÉVERSEMENT

Terre : Attention : **comburant**.

Eau : –

INTOXICATION

Contact : En cas de gelure, dégeler la peau à l'eau froide. Traiter comme une brûlure.

Respiration : Non toxique.

Constantes

PE : – 183°C / PF : – 219°C / d gaz : 1,1 /
d liq : 1,15 / Sol. eau : 45 ml/l / VME : – /
Odeur seuil : Pas d'odeur / No CAS : 7782-44-7 /

O₂ / PM : 32

(Oxygène liquide réfrigéré : Cf. 1073)