



PEROXYDE D'HYDROGÈNE (Plus de 60%)

H₂O₂

559

2015

Syn. Eau oxygénée, Bioxyde d'hydrogène, Perhydrol.

Angl. Hydrogen peroxide, Hydrogen dioxide.

All. Wasserstoffperoxid, Wasserstoffsuperoxid.



2 0 3 0 2

EXPLOSION : 600 m

Ho	206a
INRS	123
KB	W03
Sax	730
	818

DESCRIPTION

Liquide incolore, légèrement sirupeux, très faible odeur légèrement piquante.

Vapeurs plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.

Totalement soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.

Réaction neutre. Non corrosif. Non dissolvant. Se décompose en moussant.

DANGERS

Liquide très fortement **COMBURANT** et oxydant, mais non inflammable.

Produit instable : Les solutions à 80% et plus peuvent **EXPLOSER** au choc, à la chaleur.

Produit fortement **CAUSTIQUE** pour la peau et les yeux. Les vapeurs sont très **IRRITANTES** pour les yeux et les voies respiratoires. (Oedème du poumon).

Se décompose violemment à la chaleur, au contact de bases, rouille, fer, zinc, cuivre, laiton, bronze, plomb et de leurs sels, bioxyde manganèse, oxydes de plomb, permanganate... en dégageant beaucoup de chaleur et d'oxygène, gaz comburant.

Inflammation des matières organiques, sciure, papier, chiffons, vêtements, paille, charbon...

Forme des produits **EXPLOSIFS** avec : acétone, alcools, glycérine, acide formique, acide et anhydride acétique... **Explose** au contact diméthylhydrazine.

FEU

Attention au danger d'**EXPLOSION** du produit à plus de 80%. **Evacuer** largement la zone.

Extinction : EAU, EAU PULVÉRISÉE. **PAS** de poudre. **REFROIDIR** la citerne.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes et combinaison « moyenne » indispensable : Produit caustique et risque d'inflammation des vêtements. (Pas de fer ni cuivre !).

(Pompe : Inox ; Tuyau : « Viton »). (Filtre : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : **DILUER** immédiatement avec de l'eau. Endiguer et absorber avec du sable.

Surtout **pas** de sciure ! Attention : **Comburant**. Evacuer et ventiler les sous-sols.

Si possible, le produit souillé (instable) sera décomposé sur place avec solution **diluée** de soude (NaOH). CHIMISTE. Dangereux : Fort dégagement de chaleur et d'oxygène.

Sinon le pomper et le transporter par **petites** quantités en un lieu plus sûr et le détruire rapidement. Laver le reste à grande eau.

Eau : -

INTOXICATION

Contact : Retirer immédiatement les vêtements souillés et les mettre tremper.

Rincer la peau et les yeux à grande eau. Médecin.

Respiration : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

PE : 125°C / PF : -39°C / P vap : 4 mbar /

d vap : 1,2 / d liq : 1,29 / Sol. eau : totale / VME : 1 ppm (90%) /

Odeur seuil : / No CAS : 7722-84-1 / Ces valeurs sont celles du produit à 70% = 300 volumes.

H₂O₂ / PM : 34

(Pour les solutions à 8-20% : Cf. 2984)

(Pour les solutions à 20-60% : Cf. 2014)